

М.Х.КАРАПЕТЬЯНЦ·М.Л.КАРАПЕТЬЯНЦ

ОСНОВНЫЕ
ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ
КОНСТАНТЫ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ
И ОРГАНИЧЕСКИХ
ВЕЩЕСТВ

М. Х. КАРАПЕТЬЯНЦ, М. Л. КАРАПЕТЬЯНЦ

ОСНОВНЫЕ
ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ
КОНСТАНТЫ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ
И ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ



ИЗДАТЕЛЬСТВО «ХИМИЯ»
МОСКВА 1968

Карапетьянц М. Х., Карапетьянц М. Л. Основные термодинамические константы неорганических и органических веществ.

В справочнике приведено около 15 000 значений основных термодинамических констант (стандартные теплоты образования, изобарные потенциалы, теплоемкости, энтропии) для более 4000 органических и неорганических веществ.

Справочник предназначен для научных работников и инженеров, работающих в области химии, химической технологии, металлургии, теплофизики и геохимии, а также для преподавателей, аспирантов и студентов вузов и университетов.

Библиография 2750.

ПРЕДИСЛОВИЕ

В Справочнике собраны значения некоторых основных термодинамических свойств различных веществ, найденные в исследованиях, проведенных примерно за последние 15 лет. Поэтому его можно рассматривать как дополнение к изданным соответственно в 1949 г. и в 1952 г. фундаментальным справочникам Э. В. Брицке, А. Ф. Капустинского, Б. К. Веселовского, Л. М. Шамовского, Л. Г. Ченцово́й, Б. И. Анваера [61] и Россини, Вагмана, Эванса, Левина и Яффе [2245]. В отличие от них он охватывает не только неорганические, но и органические соединения и содержит не рекомендуемые (выбранные), а все существующие значения указанных свойств, почерпнутые из исследований, опубликованных в течение последних лет или опубликованных ранее, но не вошедших в упомянутый справочник [2245]. Помимо значений свойств ранее не изученных веществ, в Справочник включены и вновь определенные значения исследованных ранее свойств.

Авторы не ставили перед собой цель дать систему согласованных значений термодинамических констант не столько потому, что считают эту задачу исключительно трудной (если вообще разрешимой), сколько по другой причине. Они полагают, что каждый интересующийся нужной ему величиной, ознакомившись с первоисточниками, сможет выбрать ее значение. Не нуждающиеся в таком отборе во многих случаях могут ориентироваться на величины, рекомендованные в соответствующих сводках, которые были широко использованы при составлении настоящих таблиц.

Другим отличием этих таблиц от большинства справочников (см., например, [61] и [2245]) является

ся использование значений свойств, найденных путем приближенных расчетов. Включение последних позволяет решать хотя бы приближенно многие практически важные задачи, которые невозможно решить, пользуясь доступными в настоящее время величинами, основанными только на экспериментальных данных или на теоретических расчетах.

В Справочнике приведено около 15 000 значений свойств более 4000 веществ; библиография содержит примерно 2800 названий, охватывая литературу до января 1966 г.

Авторы выражают сердечную признательность В. А. Медведеву за критические замечания, сделанные при рецензировании рукописи.

Авторы

18 июля 1966 г.

ВВЕДЕНИЕ

Таблицы содержат значения четырех основных термодинамических свойств веществ при 25 °С: стандартной теплоты (энтальпии) образования ΔH_{298}° , стандартного изобарного потенциала образования ΔG_{298}° , стандартной энтропии S_{298}° и стандартной теплоемкости $C_{p,298}^\circ$. Кроме того, для ряда веществ приведены значения гипотетической теплоты (энтальпии) образования ΔH_0° при 0 °К.

Справочник состоит из двух частей: первая содержит неорганические вещества, вторая — органические; сюда же включены элементо-органические соединения и соли органических кислот. Элементы и их соединения расположены по алфавиту. Органические соединения приведены по возрастающему числу атомов углерода (первая цифра — число атомов углерода в молекуле, вторая — число видов прочих атомов); в записи вслед за углеродом поставлен водород, а затем в порядке алфавита остальные элементы. Некоторые соединения углерода представлены как в первой, так и во второй частях.

Звездочкой отмечены значения свойств, найденные в результате приближенного расчета, двумя звездочками — величины ΔG_{298}° , вычисленные по уравнению $\Delta G_{298}^\circ = \Delta H_{298}^\circ - 298,2 \Delta S_{298}^\circ$ на основании значений ΔS_{298}° , почерпнутых в работах последних лет. В круглые скобки заключены вновь определенные значения ранее изученных свойств, прежние значения которых уже вошли в справочники [61] и [2245]. Используются следующие сокращенные обозначения: г — газообразное, ж — жидкое, к — кристаллическое, ст — стеклообразное, ам — аморфное; р — относится к разбавленному раствору. Значения термодинамических свойств индивидуальных ионов даны для водного раствора: они отнесены к иону H^+ , для которого в стандартном состоянии они приняты равными нулю. Каждое значение ΔH_{298}° , ΔH_0° , ΔG_{298}° , S_{298}° и $C_{p,298}^\circ$ сопровождается ссылкой на литературу. Библиография приведена после таблиц.

При пользовании таблицами следует иметь в виду три обстоятельства. 1. Если значение данной величины — в соответствии с источником заимствования — приведено, например, со вторым знаком после запятой, то это вовсе не означает, что его точность отвечает 0,01; почти во всех случаях точность по крайней мере на один порядок меньше. 2. Если для данной величины в двух или нескольких источниках приведены совпадающие значения, то прежде чем делать какие-либо выводы, надо установить по библиографии, являются ли эти величины результатами разных экспериментов или же это одна и та же величина, приведенная в разных сводках. В различных работах не всегда использованы одинаковые базисные состояния (напр., для серы и фосфора); некоторые характеристики отнесены к 1 *г-атому*, не для всех растворов свойства соответствуют бесконечному разведению.

НЕОРГАНИЧЕСКИЕ
ВЕЩЕСТВА

Вещество	Фаза	$\Delta H_{298}^{\circ}, \frac{\text{ккал}}{\text{моль}}$	$\Delta G_{298}^{\circ}, \frac{\text{ккал}}{\text{моль}}$	$S_{298}^{\circ}, \frac{\text{кал}}{\text{моль} \cdot \text{град}}$	$C_{p298}^{\circ}, \frac{\text{кал}}{\text{моль} \cdot \text{град}}$
1	2	3	4	5	6
Ac	г	94,0* [402]			
AcCl ₃	к			15,00 [1685, 2479]	6,50 [2479]
AcF ₃	к	—271* [1069]			
AcFO	к	—477* [1069]			
Ac ₂ O ₃	к	—265* [1069]			
	к	—490* [1480]	—468* [1480]	32,0 [2662]	
	к	—444* [887]	—425* [1045]		
Ag	г	(68,400) [2479]	(59,129) [2479]		
		(68,10) ¹ [1589]	(58,82) [1589]	(41, 32) [1589, 1685]	
		(68,45) [2156]		(29,09) [2156]	
		(67,7) [396]		(28,61) [2156]	
		(68,14) [2090]		(23,38) [2156]	
	к			(10,20) [1685, 2358]	(6,10) [1685, 2358]
				(8,99) [577]	
Ag ⁺	г			39,95 [66]	
	р	(25,234) [2358]	(18,433) [2358]	(17,40) [2358]	
				(17,54) [1685]	
Ag ²⁺	р		64,1 [323]		
AgAt		—10,8* [418]		31,8* [418]	13,3* [418]
Ag _{0,7441} At _{0,2559}	к				5,96 ² [1589]
AgAuF ₄	к	—149,4 [2706]			
AgBr	г			61,2 [1685]	8,72 [1685]
	к	—23,99 [2358]	(—23,16) [2358]	(25,6) [2358]	
			(—22,77) [176]	(25,0*) [176]	
			(—22,68 [†]) [250]		
AgBrO ₂	к	—38* [232]		37,3* [245]	
				33,6* [249]	
AgBrO ₃	к		23,55* [177]		
			17,6* [323]		
AgCN	к		(38,73*) [177]	(21,7*) [177]	
Ag(CN) ₂	г			73,6 [728]	
AgCNO	к		—14,7* [323]		

¹ $\Delta H_f^{\circ} = (67,98) [1589]$; ² $T = 273^{\circ}\text{K}$.

1	2	3	4	5	6
AgCNS	K		26,00* 23,3*	[250] [323]	
Ag _{0,5} Cd _{0,5} , ρ'	K	—2,17 ^I	[1589]		
Ag _{0,5} Cd _{0,5} , ξ	K	—1,84 ^I	[1589]		
AgCd	K	2,6	[2625]	23,5	[1775]
AgCd ₂	K	4,1	[2625]		
AgCl	K	—30,37	[2358]	(—26,244) (—26,24)	[2358] [176]
AgCl·KCl	K		—123,2*	[229]	(23,0) (23,0*)
AgClO ₃	K		16*	[323]	[176]
AgClO ₄	K		13,5*	[229]	37,7*
AgCrO ₄	K		21*	[323]	34,8* ²
AgD	K		15,9*	[229]	38,8*
AgF	K		—147,48*	[177]	[323]
	K		(—44,6*)	[250]	50,3
AgF·H ₂ O	K		—101,8*	[323]	56,0
AgF·2H ₂ O	K	(—191*)	[230]	(19,8*)	[1685]
AgF·4H ₂ O	K		—268,6*	[323]	[1685]
AgF ₃	K	(—83,0)	[890]	45,9*	[225]
AgHS	K		—37,5	[371a]	[1685]
AgI	K	—14,78	[2358]	(—15,82)	[1685]
	K		(—15,83*) (—15,54*)	[176] [250]	8,79
AgIO ₂	K			(27,3*)	[1685, 2358]
AgIO ₃	K	—41,7*	[323]	34,2*	[176]
	K	—39,8*	[232]		[249]
	K	—41,6	[2457]		
Ag _{0,935} Mn _{0,065}	K				6,18 ³
AgMnO ₄	K	—118*	[232]	—97,51*	[1589]
AgN ₃	K	(74,17)	[1356]	90,46 87,2* 90*	[1356]

$\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+$	р		—4,16*	[323]	57,8*	[323]		
AgNO_2	к	(—8,5*)	[232] (5,69*)	[177]	57,8 (30,64)	[1685] [1685]	(19,17)	[1685]
AgO	г к	(—2,769)	[768] (3,463) (2,6*)	[768] [323]	57,0 (13,81)	[1685] [768]	(22,5*) 8,24	[1620] [1685]
AgO^+	р		53,9*	[323]				
AgO^-	р		—5,49*	[323]				
AgO_2	к	—7,18	[80a] —2,625	[80a]	43,96*	[80a]		
AgOH	к		(—29,83*)	[176]				
$[\text{Ag}(\text{OH})_2]^-$	р		—62,38*	[6]				
AgP_2	к	(—10,7)	[1772]		21,0*	[1772]		
AgP_3	к	(—16,5)	[1772]		25,2*	[1772]		
$\text{Ag}_{1,29}\text{S}$	к				34,278	[2612]	18,20	[2612]
$\text{Ag}(\text{SO}_3)_2^{2-}$	р		—225,4*	[323]				
AgSO_3	р				33	[2724]		
$\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2^{3-}$	р		—247,6*	[323]				
$\text{Ag}_{1,09}\text{Sc}$	к				35,890	[2612]	19,47	[2612]
$\text{Ag}_{1,83}\text{Te}$	к				35,512	[2612]	19,98	[2612]
Ag_2CO_3	к		(—104,65*)	[177]	(40,6*)	[177]		
Ag_2CrO_4	к	(—176,2)*	[323] (—154,7*)	[323]	(51,8*)	[323]		
		(—172,37)	[1769] (—150,78)	[1769]	(52,1)	[1769]		
		(—168,7*)	[232] (—147,48*)	[177]	(52,0)	[1685]	34,00	[1685]
$\text{Ag}_3\text{Cr}_2\text{O}_7$	к		—278,78*	[177]				
Ag_2MoO_4	к	—216,6	[1769] —197,7	[1769]	61,9	[1769]		
		—200,4	[1995] —196,4	[323]				
		—230,7	[1354]					
$\text{Ag}_2\text{N}_2\text{O}_3$	к		29,4*	[323]	42*	[323]		
Ag_2O	к	(—7,42)	[2358] (—2,68)	[2358]	(29,0)	[2358]		
			(—2,63*)	[176]	(29,2*)	[176]		
					(29,1)	[1685]	(15,75)	[1685]
Ag_2O , макропористый	к		—2,691	[1390]	28,91	[1389]	15,70 ⁵	[1302]
Ag_3O_2	к		—8,8*	[229]	6,6*	[1045]		
Ag_2O_3	к		20,8*	[323]				
			6,6*	[1045]				
Ag_3ReCl_6	к	—231,5*	[203]					

1 $T=304$ °К; переохлажденный сплав. 2 Пересчитано [234] с ошибочного (37,5) на правильное значение $(S_{298}^\circ)_{\text{AgIO}_3}=35,7$ [2245]. 3 $T=400$ °К. 4 Вычислено [234] по значениям $\Delta S=15,25$ [80a] и (S_{298}°) для Ag, к и O_2 , г [2245]. 5 $T=294,66$ °К.

1	2	3	4	5	6
Ag ₂ S	K		(-9,67*) [176]	(35,1*) [176] (35,0) [1680] (33,5) [1685]	
Ag ₂ SO ₃	K	-114,4 [614] -110,1 [1172]			
Ag ₂ SO ₄	K	(-172,6*) [1460] (-171,22) [1675]	(-147,20*) [177]	(47,9*) [177] (47,9) [1675, 1685]	
Ag ₂ Se	K	(5,0) [2625]	-2,9* [229] -7,56 [790a]	39,0* [1773]	19,7* [2065]
Ag ₂ SeO ₃	K	(-83,22) [511]	(-73,64) [511]	(74,36) [511]	
Ag ₂ SeO ₄	K	-105,05 [503] -143,3* [232]	-80,78 [503] -70,0 [229]	44,0* [498] 46,9 [503]	30,3* [2709]
Ag ₂ SiO ₃	K			42,4 [1685]	30,36 [1685]
Ag ₂ Te	K	7,0 [1772]	-8,3 [4]	40,7 [1772]	
Ag ₂ WO ₄	K	-228,1 [1769] -230,7 [1350]	-198,5 [1769] -206,0* [323] -122,63* [177]	27,4 [1769]	
Ag ₃ AsO ₄	K				
Ag ₃ N	K	61,0 [1460]			
Ag ₃ PO ₄	K	-236,1 [232]	-214,01* ¹ [177]		
Ag ₃ Sb	K	5,5 [1773]		41,0 [1773]	
Ag ₄ Fe(CN) ₆	K		-188,4* [323]		
HAg(OH) ₂	K		-86,48 [5]		
Al	Г	(77,42) ² [1830] (76,06) ³ [570] (77,50) [1582] (77,40) ⁴ [1589] (78,0) ⁵ [1618a] (74,72) ⁶ [456] (78) [1631] (77,5) [2174] (77,4) [896] (77,5) [1540]		(39,8038) [1830] (39,304) [570, 1618a] (39,30) [1589, 1685]	(5,1125) [1830] (5,112) [1618a] (5,11) [1589, 1685]
	Ж	2,40 [1618a]	1,724 [1618a]	9,035 [1618a] (6,77) [570, 1589, 1685]	7,000 [1618a] (5,82) [570, 1589, 1618a, 1685]
	К				
Al ⁺	Р			(6,775) [1830] 35,8135 [570]	(5,818) [1830]
	Г	(215,411) ⁷ [570]			

Al ³⁺	г			35,82	[66]		
Al ₂	г	106,017 ⁸	[570]	54,890	[570]	—20 ¹⁰	[1089]
AlAs	к	116,8998 ⁹	[1830]	53,2735	[1830]	8,7508	[1830]
Al(BH ₄) ₃	ж	—35,4	[1531]				
AlBr	г	—72,1	[2256]				
		(4,77) ¹¹	[528]	57,303	[716]	8,572	[716]
		(3,6*) ¹²	[1618a]	57,246	[1618a]	8,509	[1618a]
AlBr ₃	г	—98,3 ¹³	[1618a]	57,2	[1685]	8,48	[1685]
	ж	—121,03	[1618a]	81,094	[1618a]	17,596	[1618a]
	к	(—123,4)	[1618a]	45,297	[1618a]	29,500	[1618a]
				(—116,738)	[1618a]	(49,0*)	[890]
AlC	г	164,8 ¹⁴	[1618a]	(39,0)	[1618a]	(24,3)	[1618a]
Al _{0,67} Ca _{0,33}	к	—17,50 ¹⁵	[1589]	53,39	[1618a]	7,71	[1618a]
Al _{0,80} Ca _{0,20}	к	—10,30 ¹⁶	[1589]				
Al _{0,25} Ce _{0,75}	к	—5,5* ¹⁷	[1589]				
Al _{0,80} Ce _{0,20}	к	—7,8* ¹⁸	[1589]				
AlCl	г	(—11,58) ¹⁹	[1830]	54,4744	[1830]	8,2870	[1830]
		(—10,963) ²⁰	[570]	54,461	[570]		
		(—13,3)	[1260]	77*	[1260]		
		(—11,6)	[1412]	54,462	[716]	8,284	[716]
		(—11,2) ²¹	[1618a]	54,474	[1618a]	8,287	[1618a]
		(—16,0)	[529]	56,94 ²²	[1340]	8,56 ²²	[1340]
		(—10,7)	[2257]	54,5	[1685]	8,26	[1685]
	к	17,0	[2628a]	54,0	[2628a]		
AlClF	г	—120* ²³	[1618a]	67,388	[1618a]	11,586	[1618a]
AlClF ₂	г	—237,60 ²⁴	[1618a]	71,242	[1618a]	15,663	[1618a]
AlClO	г	—83,2* ²⁵	[1618a]	59,471	[1618a]	11,967	[1618a]
		—92,07227 ²⁶	[1830]	61,013	[1830]	12,3149	[1830]
		—84	[1373]				
	к	—189,60	[1618a]	13,00	[1618a]	13,60	[1618a]
		—190	[2297]	13	[2297]		

1 $t=20$ °C. 2 $\Delta H_0^\circ = (76,8576)$ [1830]. 3 $\Delta H_0^\circ = (75,5)$ [570]. 4 $\Delta H_0^\circ = (76,84)$ [1589]. 5 $\Delta H_0^\circ = (77,440)$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = (213,543)$ [570]. 7 $\Delta H_0^\circ = 106^*$ [570]. 8 $\Delta H_0^\circ = 116,7152$ [1830]. 9 $\bar{C}_{P,298}$. 10 Вычислено [234] по значениям ΔH реакции $Al, k + 1/2 Br_2, r = AlBr, r$ [528] и $(\Delta H_{нар.})_{Br_2}$ [224]. 11 $\Delta H_0^\circ = 5,337^*$ [1618a]. 12 $\Delta H_0^\circ = -92,492$ [1618a]. 13 $\Delta H_0^\circ = 164,012$ [1618a]. 14 $T = 296$ °K; фаза Al_2Ca . 15 $T = 296$ °K; фаза Al_3Ca . 16 Фаза $\alpha - Al_4Ce$. 17 Фаза $\alpha - AlCe_3$. 18 $\Delta H_0^\circ = -11,6203$ [1830]. 19 $\Delta H_0^\circ = -11$ [570]. 20 $\Delta H_0^\circ = -11,238$ [1618a]. 21 $T = 400$ °K. 22 $\Delta H_0^\circ = -119,624^*$ [1618a]. 23 $\Delta H_0^\circ = -236,83^*$ [1618a]. 24 $\Delta H_0^\circ = -82,698^*$ [1618a]. 25 $\Delta H_0^\circ = -91,7751$ [1830]. 26 $\Delta H_0^\circ = -91,7751$ [1830].

1	2	3	4	5	6
AlCl_2	Г	—76 ¹ [570] —75* ² [1618a]	—77,611* [1618a]	69,660 [570] 68,815 [1618a]	12,341 [1618a]
AlCl_2F	Г	—188,6* ³ [1618a]	—185,641* [1618a]	74,356 [1618a]	16,410 [1618a]
AlCl_3	Г	—142,593 ⁴ [570] —140,42 ⁵ [1830] —139,70 ⁶ [1618a]	—136,098 [1618a]	75,564 [570] 74,8849 [1830] 74,621 [1618a] 74,5 [1685]	17,1405 [1830] 17,22 [1685] 24,580 [1618a]
	Ж	—160,56 [1618a]	—147,665 [1618a]	43,451 [1618a]	21,60 [1618a]
	К	(—168,57) ⁷ [570, 1049] (—166,8) [2245, 2375]		(26,0) [570] (26,58) [1685] (26,3) [2687]	(22,48) [1685]
$\text{AlCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	К	(—168,58) ⁸ [1618a] (—643,60) [1049]	(—150, 616) [1618a]	(26,450) [1618a]	(21,951) [1618a]
$\text{AlCl}_3 \cdot 3\text{KCl}$	К		—260,7* [323]	48,8* [323]	
$2\text{AlCl}_3 \cdot 3\text{KCl}$	К		—622* [323]	114,3* [323]	
AlCl_3	Г			81,1 [728]	
$\text{Al}_{0,50}\text{Co}_{0,50}, \beta$	К	—13,2 [1589]			
$\text{Al}_{0,677}\text{Co}_{0,323}$	К	—10,6 ⁹ [1589]			
$\text{Al}_{0,711}\text{Co}_{0,289}$	К	(—10,0) ¹⁰ [1589]			
$\text{Al}_{0,80}\text{Co}_{0,20}$	К	(—7,7) ¹¹ [1589]			
$\text{Al} + \text{Cu}$	К				0,0995* ¹² [424] 0,1025* ¹³ [424] 0,1075* ¹⁴ [424] 0,095 ¹⁵ [424]
$\text{Al}_{0,10}\text{Cu}_{0,90}, \alpha$	К	—1,7 [1589]			
$\text{Al}_{0,17}\text{Cu}_{0,83}, \alpha$	К	—2,9 [1589]			
$\text{Al}_{0,32}\text{Cu}_{0,68}, \gamma_2$	К	—5,5 [1589]			
$\text{Al}_{0,35}\text{Cu}_{0,65}, \gamma_2$	К	—5,45 [1589]			
$\text{Al}_{0,37}\text{Cu}_{0,63}, \gamma_2$	К	(—5,4) [1589]			
$\text{Al}_{0,40}\text{Cu}_{0,60}, \delta$	К	(—5,25) [1589]			
$\text{Al}_{0,50}\text{Cu}_{0,50}, \eta_2$	К	(—4,9) [1589] (—4,75) [2625] (—3,25) [1589]			
$\text{Al}_{0,67}\text{Cu}_{0,33}, \theta$	К	(—16,0) [2625]			
AlCu_2	К			46,27 [1685]	7,17 [1685]
AlD	Г				

AlF	Г	(-61,4) ¹⁶ (-60,65) (-62,4) (-61,025) ¹⁷ (-60,9) (-59,2) (-61,0) (-62,5) ¹⁸ (-61,18) -140,20 ¹⁹	[1830] [1538] [787] [570] [1520] [1415] [2697] [1618a] [365] [1618a]	-44,4* [227]	51,3990 51,93 51,42 51,399 51,6	[1618a, 1830] [1538] [787] [570, 716] [1685]	7,632 7,61	[716, 1618a, 1830] [1685]
AlFO	Г	-173,43 ²⁰ -149,2 ²¹ -165*	[570] [1164] [1618a]	-140,347 [1618a]	55,986 63,457 63,381	[1618a] [570] [1618a]	10,692 10,949	[1618a] [1618a]
AlF ₂	Г	-283,0 ²² -287,5 ²³ -285,513 ²⁴ -283,6 ²⁵ -286,5 ²⁶ (-357) ²⁷	[2697] [164] [570] [1830] [1618a] [570]	-167,434* [1618a]	63,381 65,451 65,7697 66,167 (15,89)	[1618a] [570] [1830] [1618a] [570, 1721]	10,949 14,6027 14,966 17,95	[1618a] [1830] [1618a] [570, 1685, 1721, 1830]
AlF ₃	Г	(-356,3) ²⁸ (-355,7) (-358,0) ²⁹ -525*	[1830] [1415] [1618a] [234]	(-339,05) [1618a]	(15,6523) [1830] (15,881) [1618a]	[1618a] [1830] [1618a]	18,0 17,951	[189, 1721] [1618a]
AlF ₃ ·3H ₂ O	К	-599,1	[439]	-539,6* [323]	-40*	[323]	10,69 11,5112	[1198] [2713]
AlF ₃ -	Р	-139,2 ³⁰	[1198, 1830]		55,99 57,8335	[1198] [1830]		
AlF ₂ H ₂ PO ₄	Г	-1,15 ³¹ -2,50 ³¹	[1589] [1589]					
AlFO	Г							
Al _{0,10} Fe _{0,90}	К							
Al _{0,20} Fe _{0,80}	К							

1 $\Delta H_0^\circ = -75,786^*$ [570]. 2 $\Delta H_0^\circ = -74,724^*$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = -187,991$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = -142,185$ [570]. 5 $\Delta H_0^\circ = -139,9543$ [1830]. 6 $\Delta H_0^\circ = -139,19$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^\circ = -168,185$ [570]. 8 $\Delta H_0^\circ = -168,299$ [1618a]. 9 Фаза CoAl_2 . 10 Фаза Co_2Al_5 . 11 Фаза CoAl_4 . 12 5% Al; предварительно отожженный [кал/(г·град)]; $t=200$ °C. 13 10% Al (см. 12). 14 15,9% Al (см. 12). 15 15,9% Al; предварительно закаленный при 700 °C [кал/(г·град)]; $t=200$ °C. 16 $\Delta H_0^\circ = (-61,379)$ [1830]. 17 $\Delta H_0^\circ = (-61)$ [570]. 18 $\Delta H_0^\circ = (-62,476)$ [1618a]. 19 $\Delta H_0^\circ = -139,461$ [1618a]. 20 $\Delta H_0^\circ = -173$ [570]. 21 $\Delta H_0^\circ = -164,575$ [1618a]. 22 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 72,2$ [251] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{AlF}_3, \text{к}} = -355,7$ [1415]. 23 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = -73,46$ [164] и $(\Delta H_0^\circ)_{\text{AlF}_3, \text{к}} = -355,7$ [1415]. 24 $\Delta H_0^\circ = -284,577$ [570]. 25 $\Delta H_0^\circ = -282,6165$ [1830]. 26 $\Delta H_0^\circ = -285,612$ [1618a]. 27 $\Delta H_0^\circ = -355,517$ [570]. 28 $\Delta H_0^\circ = -354,8264$ [1830]. 29 $\Delta H_0^\circ = -356,519$ [1618a]. 30 $\Delta H_0^\circ = -138,7509$ [1830]. 31 $T=293$ °K.

1	2	3	4	5	6
$Al_{0,30}Fe_{0,70}$	к	-3,86 ¹ [1589]			
$Al_{0,40}Fe_{0,60}$	к	-5,09 ¹ [1589]			
$Al_{0,51}Fe_{0,49}, \alpha$	к	(-6,07) ¹ [1589]			
$Al_{0,567}Fe_{0,393}, \delta$	к	(-6,30) ¹ [1589]			
$Al_{0,71}Fe_{0,29}, \eta$	к	-6,85 ¹ [1589]			
$Al_{0,75}Fe_{0,25}$	к	(-6,65) ¹ [1589]			
$Al_{0,78}Fe_{0,22}, \theta$	к	-6,25 ¹ [1589]			
AlFe	к	-12,2 [2625]			
AlH	г	(60,10) ² [570] (61,5547) ³ [1830] (62,00) ⁴ [1618a]	52,7 [227] [1618a]	44,871 [570] 44,8745 [1830] 44,875 [1618a] 44,83 [1685] 49,3 [728]	7,0197 [1830] 7,020 [1618a] 7,00 [1685]
AlH ⁻	г				
AlHO ⁵	г	8*6 [1618a]	6,632* [1618a]	51,464 [1618a]	8,262 [1618a]
AlHO ₂ ⁸	г	-63*9 [1618a]	-59,838* [1618a]	60,722 [1618a]	11,983 [1618a]
AlI	г	14,37 [1618a]	2,793 [1618a]	59,1 [1685] 59,243 [1618a] 46,0 [1685]	8,60 [1685] 8,634 [1618a]
AlI ₃	к	(-74,1) [2245, 2665] (-73,9) [1618a]	(-74,4) [1032] (-72,974) [1618a]	(45,3) [1618a]	23,64 [1618a]
AlK(SO ₄) ₂ ·H ₂ O	к		-604,4* [229]		
AlK(SO ₄) ₂ ·2H ₂ O	к		-663,8* [229]		
AlK(SO ₄) ₂ ·3H ₂ O	к		-720,8 [229]		
AlKSiO ₄ , калофит	к			31,8 [1687]	28,63 [1687]
AlKSi ₂ O ₆ , лейцит	к	-46,2 ¹⁰ [1681]	-48,1 ¹⁰ [1681]	44,0 [1681]	39,23 [1687]
AlKSi ₃ O ₈ , адуляр	к		-820* [224]	51,4 [2548] 52,5 [1687]	
AlKSi ₃ O ₈ , ортоклаз	к	-51,0 ¹⁰ [1681]	-52,7 ¹⁰ [1681]		48,28 ¹¹ [1687] 48,62 [1687]
$Al_{0,67}La_{0,33}$	к	-12,0 ¹² [1589]			
$Al_{0,8}La_{0,2}$	к	-8,4 ¹³ [1589]			
AlLi	к	-12,0 [1773] -13 [535]			
AlN	г	117,998 ¹⁴ [570] 104* ¹⁵ [1618a]	97,762* [1618a]	54,139 [570] 50,575 [1618a]	7,445 [1618a]

	К	(-76) ¹⁶ (-76,0) ¹⁷ (-76,47) (-57,6) (-76,1) (-63*)	[570] [1618a] [2046] [31] [1123, 1510, 1511] [2307]			(4,80) (4,816)	[570] [1618a]	(7,19) (7,201)	[570] [1618a]
AlNa	К								
AlNa(SO ₄) ₂	К	-571,18	[2064]						
AlNa(SO ₄) ₂ · 2H ₂ O	К	-719,713	[2064]						
AlNa(SO ₄) ₂ · 5H ₂ O	К	-936,907	[2064]						
AlNa(SO ₄) ₂ · 6H ₂ O	К	-1008,265	[2064]						
AlNa(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	К	-1430,716	[3108]						
Al _{0,05} Ni _{0,95} , α	К	-1,95	[1589]						
Al _{0,98} Ni _{0,902} , α	К	-3,80	[1589]						
Al _{0,220} Ni _{0,789} , α'	К	-7,50	[1589]						
Al _{0,262} Ni _{0,718} , α'	К	-10,05	[1589]						
Al _{0,412} Ni _{0,588} , β'	К	-12,26	[1589]						
Al _{0,50} Ni _{0,50} , β'	К	(-14,05) (-14,15)	[1589] [1773]						
Al _{0,55} Ni _{0,45} , β'	К	-14,07	[1589]						
Al _{0,594} Ni _{0,406} , δ	К	-13,85	[1589]						
Al _{0,638} Ni _{0,362} , δ	К	(-12,40)	[1589]						
Al _{0,75} Ni _{0,25} , ε	К	(-9,00)	[1589]						
AlNi ₃	К	(-36,6)	[1773]						
AlO	Г	(20,8160) ¹⁸ (19,457) ¹⁹ (21,398) ²⁰ (10,0*)	[1830] [570] [1618a] [896]	15,167 4,0*	[1618a] [896]	52,1709 52,170 54,40 ²¹ 52,16 48,967	[1830] [570, 1618a] [1340] [1685] [427]	7,3815 7,381 7,77 ²¹ 7,37	[1830] [1618a] [1340] [1685]
AlOH	К Г	20,8 -8* ²²	[1128] [1618a]	-10,652*	[1618a]	55,770	[1618a]	8,474	[1618a]

1 T=293 °K. 2 $\Delta H_0^\circ = (60,132)$ [570]. 3 $\Delta H_0^\circ = (61,5860)$ [1830]. 4 $\Delta H_0^\circ = (62,034)$ [1618a]. 5 Оксигидрид. 6 $\Delta H_0^\circ = 8,988^*$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^\circ = 14,641$ [1618a]. 8 Оксигидроксид. 9 $\Delta H_0^\circ = -61,621^*$ [1618a]. 10 В K_2O , Al_2O_3 , α и SiO_2 , α. 11 T=296,47 °K; ортоклаз включает Fe^{2+} и Fe^{3+} . 12 Фаза Al_2La . 13 Фаза Al_4La . 14 $\Delta H_0^\circ = 118,036^*$ [570]. 15 $\Delta H_0^\circ = 104,024^*$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = -74,794$ [570]. 17 $\Delta H^\circ = -74,795$ [1618a]. 18 $\Delta H_C^\circ = (20,8441)$ [1830]. 19 $\Delta H_0^\circ = (19,487)$ [570]. 20 $\Delta H_0^\circ = (21,429)$ [1618a]. 21 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_{298}^\circ)_{субл.} = 72,7$ [251] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{AlF_3, K} = -355,7$ [1415]. 22 $\Delta H_0^\circ = -7,257^*$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
Al(OH) ₃	K	(-307,7*) [815] (-289*) [2683]	-274,8* [815] -272,40* [176] -271,9* [323] -272,4* [229] -309,39* [6] -303,89 [7] -204,7* [323]	20,4* [176] 17* [323]	(22,26*) [815]
Al(OH) ₄ ⁻	CT				
AlO ₂ ⁻	P				
AlOOH	P				
AlP	K	(-234,9*) [815]	(-217,1*) [815]	25* [323]	(15,11*) [815]
AlPO ₄	K	-39,5 ¹ [1669]			
AlPO ₄ ·2H ₂ O	K	-40 [535]			
Al _{0,80} Pr _{0,20}	K	-412,1 [1662]		21,70 [1151]	22,27 [1151]
Al + Pu ³	K	-461,3 [439]		40,5 [1151]	
AlRb(SO ₄) ₂	K	-10,40 ² [1589]		17,52 [2268]	7,74 [2268]
AlRb(SO ₄) ₂ ·H ₂ O	K	-516,3* [229]			
AlRb(SO ₄) ₂ ·2H ₂ O	K	-566,2* [229]			
AlRb(SO ₄) ₂ ·3H ₂ O	K	-626,1* [229]			
AlRb(SO ₄) ₂ ·12H ₂ O	K	-767,1* [229]			
AlS	K	-1202* [229]			
AlSb	Г	48* ⁴ [1618a]	35,868* [1618a]	55,136 ⁵ [2104] 55,090 [1618a] 16,5 [1773] 7,68 ⁶ [2146]	7,978 ⁵ [2104] 7,982 [1618a] 5,460 ⁶ [2146] 5,535 ⁷ [2146]
Al _{0,065} Ti _{0,905} , α ₁	K	-23 [1773]			
Al _{0,195} Ti _{0,805} , α ₂	K	-2,50 [1589]			
Al _{0,250} Ti _{0,750} , α ₂	K	-4,70 [1589]			
Al _{0,290} Ti _{0,710} , ε	K	-5,95 [1589]			
Al _{0,370} Ti _{0,630} , α ₂	K	-6,90 [1589]			
Al _{0,495} Ti _{0,505} , γ	K	-7,60 [1589]			
Al _{0,545} Ti _{0,455} , γ	K	-9,50 [1589]			
Al _{0,595} Ti _{0,405} , γ	K	-9,65 [1589]			
Al _{0,695} Ti _{0,305} , δ	K	-9,80 [1589]			
Al _{0,750} Ti _{0,250} , δ	K	-8,80 [1589]			
AlTi	K	-19,3 [1772]			
AlTi ₃	K	-24,0 [1772]			

Al_2Br_6	Г	-226,6* ⁸	[1618a]	-226,516*	[1618a]	122,409	[1618a]	40,084	[1618a]
Al_2C_2	Г					65,9	[1685]	14,52	[1685]
Al_2Ce	К	-39,0	[2625]						
Al_2Ce_3	К	-42,0	[2625]						
Al_2Cl_6	Г	(-309,2)* ⁹	[1618a, 2297]	-291,42	[1618a]	119,5	[2297]		
						113,769	[1618a]	37,912	[1618a]
		(-304,6)	[1773]						
	Ж			-274,9	[229]				
Al_2Cu	К	(-9,5)	[2625]						
Al_2Fe	К	(-19,5)	[2625]						
Al_2I_6	Г	-121,0* ¹⁰	[1618a]	-133,76	[1618a]	139,608	[1618a]	40,892	[1618a]
$Al_2K(OH)(PO_4) \cdot 2H_2O$	К					70,43	[1160]	76,53	[1160]
$Al_2X(OH)_2(Si_3O_8)$, мусковит	К	-1421,2	[774]	-1330,1	[774]	305,4* ¹²	[774]		
Al_2O	Г	-32,6738* ¹¹	[1830]			61,6645	[1830]	10,2927	[1830]
		-32,426* ¹³	[570]			63,225	[570]		
		-31,44* ¹⁴	[1618a]	-38,503	[1618a]	61,73	[1618a]	10,293	[1618a]
		-33,5*	[896]	-42,5*	[896]	61,933	[1669]	10,911	[1669]
		-40,9*	[2174]			59,75	[427]		
		-40*	[1286]						
Al_2O_2	Г	-94,64* ¹⁵	[1830]			63,6550	[1830]	12,4959	[1830]
		-95,397* ¹⁶	[1618a]	-96,149	[1618a]	65,065	[1618a]	12,496	[1618a]
Al_2O_3	Ж	-373,356	[1618a]	-354,478	[1618a]	23,728	[1618a]	18,889	[1618a]
Al_2O_3, α	К	(-400,4)* ¹⁷	[1830, 1618a, 1892]	(-378,078)	[1618a]	(12,175)	[570, 1830]	(18,884)	[1830]
						(12,174)	[1618a]	(18,889)	[1618a]
		(-402)	[2311]			(12,7)	[1268]	(18,88)	[570, 1685]
						(12,18)	[1685]	(18,95)	[480]
						(12,17)	[598]	(18,99)	[598]
								(19,01)	[144]
								(18,6079)	[421]
Al_2O_3, α , корунд	К	(-399,6)	[1335]	-365,0*	[229]				
		(-400,4)	[570]						
Al_2O_3 , синтетич. сапфир	К	-400,29	[1335]	-380,4*	[229]	12,16	[1699]	19,09	[1699]
$Al_2O_3 \cdot BaO$	К	-556,5	[2139]	-530,0*	[229]				
		-550,34	[178a]	-559,37	[178a]	30,3	[178a]		
		-561,2	[147]						
$Al_2O_3 \cdot BaO \cdot H_2O$	К	-633,8	[2139]	-587,3*	[229]				

1 Из желтого фосфора. 2 $T=292$ °К. 3 Сплав (устойчивая δ -фаза). 4 $\Delta H_0^\circ = -47,975^\circ$ [1618a]. 5 $T=300$ °К. 6 $T=273$ °К. 7 $T=298$ °К. 8 $\Delta H_0^\circ = -216,002^\circ$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -308,564$ [1618a]. 10 $\Delta H_0^\circ = -119,029$ [1618a]. 11 $\Delta H_0^\circ = -32,0983$ [1830]. 12 ΔS_{298}° . 13 $\Delta H_0^\circ = -32,013$ [570]. 14 $\Delta H_0^\circ = -30,859$ [1618a]. 15 $\Delta H_0^\circ = -93,3118$ [1830]. 16 $\Delta H_0^\circ = -94,063$ [1618a]. 17 $\Delta H_0^\circ = -397,50$ [1830]; $-397,494$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{BaO} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	к	—705,5 [2139]	—620,4* [229]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{BaO} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	к	—851,1 [2139]			
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{BaO} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	к	—1062,0 [2139]	—926,6* [229]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{BaO} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	к	—1086,6 [2139]	—977,4* [229]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{BaO}$	к	—844,2 [2139]	—804,5* [229]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{BeO}$	к			66,291	[2528] 105,38 [2528]
$0,5\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaO} \cdot 0,5\text{Ga}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$	ст	—18,0 ¹ [1681]	—20,2 ¹ [1681]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaO}$	к	(—554,8) [1046]	—526,8 [1046]		
		(—548) [147]	—517,8** [232]	27,3 [1719]	
			—518,5* [232]		
	ст		—518,5* [229]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2$	к	—994,5 [771]	—940,8 [771]	45,8 [771]	
		—998,1 [127]	—932,7 [127]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2$	ст	—4,4 ² [1681]	—8,4 ² [1681]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2$, анортит, гексагон.	к	—16,9 ² [771]	—18,5 ² [771]		
		—989,6 [771]	—935,1 [771]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, лаунсонит	к	—21,83 ² [771]	—23,85 ² [771]		
		—1146,5 [771]	—1062,1 [771]	56,8 [771]	
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_3$	к	—1722* [229]			
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$, геленит	к	—952,8 [773]		47,4 [2630]	49,10 [3173]
		—22,8 ³ [1681]	—24,6 ³ [1681]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$, тальк	к	—1415,5 [773]			
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$	ст	—10,4 ³ [1681]	—14,4 ³ [1681]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CaO}$	к	(—850,0) [1046]	—821,3* [229]	49,1 [1719]	
		(—867,2) [178a]	—880,1 [178a]	43,28 [178a]	
		(0,43) ⁴ [1940]	—821,8** [232]		
	ст		—808,3* [229]		
			—807,9 [1046]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CaO} \cdot 30\text{H}_2\text{O}$	к	—16228 ⁵ [832]			
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CaO} \cdot \text{CaCO}_3 \cdot 10,68\text{H}_2\text{O}$	к	—1956 [833]			
		—1957 [834]			
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CaO} \cdot \text{CaSO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	к	—2100 [834]			
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CaO} \cdot \text{CaSO}_4 \cdot 31\text{H}_2\text{O}$	к	—4123 [834]			
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CaO} \cdot \text{CaSO}_4 \cdot 32\text{H}_2\text{O}$	к	—4194 [834]			
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2$	к		—1237* [229]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{CaO}$	к		—979,7* [229]		
$\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{CaO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$	к		—1145* [229]		

$Al_2O_3 \cdot 3H_2O$, гиббсит	к	(—630,2)	[2325]	(—547,0)	[775]				
$Al_2O_3 \cdot 2KF \cdot MgF_2 \cdot 5MgO \cdot 6SiO_2$, фторфлогопит	к	—82,8 ⁶	[1684]						
$Al_2O_3 \cdot MgO$	к			(—607,0*)	[232]	(19,26)	[1719]		
$Al_2O_3 \cdot SiO_2$, андалузит	к			(—608,7*)	[232]	(22,3)	[1680]	(29,34)	[1685, 2545]
$Al_2O_3 \cdot SiO_2$, кианит	к			(—616,3*)	[232]	(22,28)	[1685]	29,10	[1685, 2545]
				(—614,0**)	[232]	20,02	[1685, 2545]	34,6 ⁷	[336a]
$Al_2O_3 \cdot SiO_2$, силлиманит	к	(—620,40)	[1618a]	(—585,351)	[1618a]	20,0	[1680]		
						(22,97)	[1685, 2545]	(29,31)	[1618a, 1685, 2545]
						(22,991)	[1618a]		
$Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$, м-каолинит	к	—804,2	[85]	—757,1*	[85]	(23,0)	[1680]		
$Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$, галуазит	к	—960,23	[775]	—883,6	[775]	35,2	[85]		
$Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$, дикит	к	—964,40	[775]	—887,4	[775]	48,6	[1688]		
$Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$, каолинит	к	—964,7	[775]	—888,1	[775]	47,1	[1688]		
		—954	[85]			48,5	[1688]		
$Al_2O_3 \cdot SrO$	к	—541,87	[178a]	—549,51	[178a]	48,4	[1685]		
$2Al_2O_3 \cdot CaO$	к					25,6	[178a]		
$2Al_2O_3 \cdot 2CaO \cdot 8SiO_2 \cdot 7H_2O$, леонардит	к	—3338,4	[771]	—3087,7	[771]	42,5	[1719]		
$2Al_2O_3 \cdot 6CaO \cdot Fe_2O_3$	к	—1924,4	[2053]						
$2Al_2O_3 \cdot 2MgO \cdot 5SiO_2$, кордье- рит	к					97,3	[2630]	108,1	[2630]
$3Al_2O_3 \cdot 3CaO \cdot CaF_2$, калфидин	к	—1845,3	[1541]						
$3Al_2O_3 \cdot 2SiO_2$, муллит	к			—1580*	[224]	60,8	[2096]	77,94	[2096]
$6Al_2O_3 \cdot 7BaO \cdot 3H_2O$	к	—6062,5	[2139]	—5343*	[229]				
$7Al_2O_3 \cdot 12CaO$	к	(—4630,5)	[1046]	—4392,2	[1046]	249,7	[1719]		
Al_2S_3	к	(—172,9)	[204]						
$Al_2(SO_4)_3$	к	(—665,7*)	[1172]						
$Al_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$	к			—1777,6*	[229]				
Al_2Se_3	г	25*	[1294]						
Al_2Se_3	к	—135	[204]						
		—129,7	[2311]						
		—129,0	[204, 2311]						
Al_2Te_3	к	—78	[204]						
Al_2TiO_6	к					26,2	[1685, 1716]	32,6	[1685, 1716]
Al_2U	к	—22,3	[188]			25,5	[2207]		
Al_2Zr	к			—40,8	[2313]				

1 Из CaO , к; Al_2O_3 , α; Ga_2O_3 , к и SiO_2 , α. 2 Из CaO , к; Al_2O_3 , α и SiO_2 , α. 3 Из CaO , к; Al_2O_3 , α и SiO_2 , α. 4 Из Al_2O_3 и CaO . 5 В кдж/моль. 6 Из KF , MgF_2 , MgO , Al_2O_3 -α и SiO_2 -α. 7 $t=100^\circ C$.

1	2	3	4	5	6
Al_3Ca	K	(-54,9*)	[1774]		
Al_3Fe	K	-26,8	[2625]		
Al_3Mg_2	K	-10	[535]		
Al_3Ni	K	-36,0	[1773]		
Al_3Pu	K	-43,2	[43]		
Al_3Ti	K	-35,3	[1771]		
Al_3U	K	-25,2	[188]		
Al_3Zr_2	K		-64,0	[2313]	
Al_3Zr_4	K		-72,1	[2313]	
Al_4C_9	K	(-51*)	[1953]		(31,4) [1649]
		(-46,7*)	[1773]		
		(-53,4)	[1904]	(31,3) [1773]	(27,909) [1269]
		(-49,7)	[1520]	(21,264) [1269, 1618a]	
		(-49*) ¹	[1618a]		(27,912) [1618a]
Al_4Pu	K	-43,2	[43]		
Al_4U	K	-31,2	[188]		
$\text{Al}_5\text{K}_6\text{H}_6(\text{PO}_4)_8 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	K	-4523	[1159]	335,6	[1159] 354,3 [1159]
$\text{HAl}(\text{OH})_4$	K		-329,05*	[5]	
H_2AlO_3^-	P		-255,2*	[323]	
$\text{H}_3\text{Al}(\text{OH})_6$	K		-442,35*	[5]	
Am	K			15,0*	[323]
				17,2	[2662]
Am^{3+}	P	-163,2	[1434]	-38,0*	[323]
		-162,4	[1263]		
Am^{4+}	P	-122,3*	[323]	-89*	[323]
		-116	[1434]	-77*	[1434]
		-115,9	[1189]		
AmCl_3	K	-251,3	[1810]	-233,7	[229]
		-248*	[2655]		
		-249,2	[1263]		
AmClO	K	-243,6	[1810]		
		-227,6	[1263]		
AmF_2^+	P			-11,9	[1231]
AmF_3	P			17,6	[1231]
AmO_2	K	-240*	[1045]	-227,5*	[1045]
		-240,3	[1810]	-231*	[323]
		-239,9	[1189]	-226,7*	[229]
AmO_2^+	P	-207,7	[1434]	-194,5*	[323]
				-2*	[1434]

AmO ₂ ³⁺	р	—170,8	[1434]	—156,7*	[323]	—18*	[1434]		
Am(OH) ₃	к			—300,0*	[323]				
Am(OH) ₃	к			—347,0*	[323]				
Am ₂ O ₃	к	—420*	[887]	—401*	[1045]	37,8	[2662]		
Ar	г					(36,9831)	[570]		
						(36,982)	[568]		
						(36,9822)	[2358]		
	р	—2,86	[568]						
Ar ⁺	г	—2,9	[2358]	3,9	[2358]	14,2	[2358]		
		(364,907) ²	[568]	362,596	[568]	39,745	[568]	5,003	[568]
Ar ²⁺	г	(364,90) ³	[2358]						
		(1000,5) ⁴	[568]						
Ar ³⁺	г	(1003,5) ⁵	[2358]						
		(1944) ⁶	[568]						
Ar ⁴⁺	г	(1948,3) ⁶	[2358]						
		(3323) ⁷	[568]						
Ar ⁵⁺	г	(3329) ⁷	[2358]						
		(5053) ⁸	[568]						
Ar ⁶⁺	г	(5060) ⁸	[2358]						
		(7159) ⁹	[568]						
Ar ⁷⁺	г	(7168) ⁹	[2358]						
		(10017) ¹⁰	[568]						
Ar ⁸⁺	г	(10029) ¹⁰	[2358]						
		(13326) ¹¹	[568]						
		(13340) ¹¹	[2358]						
Ar·HCl	г	—23,0 ¹²	[568]						
Ar·6H ₂ O, куб.	к	—424,8	[568]						
As	г	(69,00)	[2479]	(59,10)	[2479]				
		(79)	[1540]						
As, α, серый	к	72,3 ¹³	[2358]	(62,4)	[2358]	41,61	[1685, 2358]	4,968	[2358]
γ, желтый		3,24	[812]			(8,40)	[2479]	(5,90)	[2479]
As, β	сг	3,5	[2358]			(8,4)	[1685, 2358]	(5,89)	[1685, 2358]
As ⁺	г	1,0	[2358]						
As ²⁺	г	300,12 ¹⁴	[2358]						
	г	767,64 ¹⁵	[2358]						

1 $\Delta H_0^\circ = -47,804^*$ [1618a]. 2 $\Delta H_0^\circ = (363,424)$ [568]. 3 $\Delta H_0^\circ = (363,42)$ [2358]. 4 $\Delta H_0^\circ = \Delta H_0^\circ(1000,5)$ [2358]. 5 $\Delta H_0^\circ = (1943,3)$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = (3323)$ [2358]. 7 $\Delta H_0^\circ = (5053)$ [2358]. 8 $\Delta H_0^\circ = (7159)$ [2358]. 9 $\Delta H_0^\circ = (10019)$ [2358]. 10 $\Delta H_0^\circ = (13328)$ [2358]. 11 $T = 240^\circ \text{K}$. 12 $\Delta H_0^\circ = 72,04$ [2358]. 13 $\Delta H_0^\circ = 298,38$ [2358]. 14 $\Delta H_0^\circ = 764,42$ [2358].

1	2	3	4	5	6
As ³⁺	r	1422,14 ¹	[2358]	38,8	[66]
As ⁴⁺	r	2579,76 ²	[2358]		
As ⁶⁺	r	4025,48 ³	[2358]	38,87	[66]
As ⁶⁺	r	6968,42 ⁴	[2358]		
As ₂	r	(48,00)	[2479]	(51,19)	[2479] (8,36)
		(53,1) ⁵	[2358] (41,1)	[2358] (57,2)	[1685, 2358] (8,366)
					(8,37)
As ₄	r	(34,50)	[2479] (22,15)	[2479] (75,00)	[2479] 18,48
		(35,5)	[1540]		
		(34,4)	[2358] (22,1)	[2358] (75)	[2358]
AsBr ₈	r	—31 ⁶	[2358] —28	[2358] 86,94	18,92 [2358]
		—43,57	[812]	87,72	19,12 [2484]
	κ	—47,2	[2358] —38,3*	[323] 38,5*	[323]
			—42,5*	[227]	
AsCl ₂	r	16 ⁷	[2358]		
AsCl ₃	r	—61,80 ⁸	[2358] —58,77	[2358] 78,17	[2358] 18,10
				77,97	[2484] 18,04
				78,3	[1685]
	ж	—72,9	[2358] —61,37	[2358] 49,6	[2358]
				55,9	[1685]
	κ	(—92*)	[358]		
AsCl ₅	κ	—211*	[358]		
AsDT ₂	r			59,45	[2537] 11,20
				59,48	[27] 11,28
AsD ₂ T				58,84	[2537] 10,84
				58,89	[27] 10,97
AsD ₃	r			56,08	[588] 10,67
				55,99	[2489] 10,55
				55,96	[1685]
AsF ₃	r	—220,04 ⁹	[2358] —216,46	[2358] (69,07)	[2358] 15,68
				(69,08)	[1685, 2484] 15,69
	ж	—228,55	[2358] —217,29	[2358] (43,31)	[2358] 30,25
				(43,3)	[1685]
				(43,1)	[1680]
AsF ₅	r	—255,6	[2068a] —280,2	[2068a] 78,00	21,27 ¹⁰
				84,46	[1296] 25,31
AsHD ₂	r			57,45	[27] 10,19
				57,32	[2537] 9,48

AsHDT	г				57,37	[589]	10,09	[589]
AsHT ₂	г				58,14	[27]	10,49	[27]
	г				58,64	[2537]	10,59	[2537]
AsH ₂ D	г				58,78	[27]	10,79	[27]
					56,52	[27]	9,70	[27]
					56,43	[2537]	9,51	[2537]
AsH ₂ T	г				56,44	[589]	9,61	[589]
					57,16	[2537]	9,76	[2537]
AsH ₃	г	(15,88) ¹¹	[2358]	16,47	[2358]	[27]	10,01	[27]
		(15,87)	[1442]	16,10	[1442]			
		(18,0)	[36]	42,0*	[323]			
		(5,09) ¹²	[2367]	32,8*	[229]			
		(17,9*)	[157]	22,4*	[232]			
				18,6**	[232]			
AsI ₃	г	8,81 ¹³	[1064a]			[1685, 2358, 2489]		[1685, 2358, 2489]
					108,67	[1064a]		
					92,7	[1685]	19,28	[1685]
					92,79	[2358]	19,27	[2358]
	к	-13,9 ¹⁴	[2358]	-14,2	[2358]		25,28	[2358]
				-10,64*	[323]			
				-15,2*	[227]			
AsN	г	46,91 ¹⁵	[2358]	40,15	[2358]	[1685, 2358]	7,27	[1685, 2358]
AsO	г	16,72 ¹⁶	[2358]	-1,6*	[227]	[1685]	7,72	[1685]
AsO ⁺	р			-39,15	[2358]			
AsO ₂ ⁻	р	-102,54	[2358]	-83,66	[2358]	[2358]		
AsO ₃ F ²⁻	р			-245,59	[2358]			
AsO ₄ ⁻	р	-212,27	[2358]	-155,00	[2358]			
AsS	к				-38,9	[2358]		
AsT ₃	г				-34,6	[1685]		
As ₂ H ₄	г	35,2	[2260]		15,18	[2632]	11,24	[2632]
As ₂ O ₃ , арсенолит	к				57,85	[2488]	11,58	[2488]
As ₂ O ₃ , клауденит	к	-156,15	[1743]					
As ₂ O ₃ , монокл.	к	-152,9	[1045]	-136,0	[1045]			
As ₂ O ₃ , октаэдр.	к	-160,3	[812]					
As ₂ O ₃ , орторомб.	к	-157,0	[1045]	-137,7	[1045]	[145]	24,44	[145]
					27,89	[1756]		
					29,33			
					25,89	[1743]		

1 $\Delta H_0^\circ = 1417,44$ [2358]. 2 $\Delta H_0^\circ = 2573,58$ [2358]. 3 $\Delta H_0^\circ = 4017,82$ [2358]. 4 $\Delta H_0^\circ = 6959,28$ [2358]. 5 $\Delta H_0^\circ = 53,30$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = 25,55$ [2358]. 7 $\Delta H_0^\circ = 16$ [2358]. 8 $\Delta H_0^\circ = -61,42$ [2358]. 9 $\Delta H_0^\circ = -218,68$ [2358]. 10 C_0 . 11 $\Delta H_0^\circ = 17,70$ [2358]. 12 $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}}$. 13 Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 22,71$ [1064a] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{AsI}_3, \text{к}} = -13,9$ [2358]. 14 $\Delta H_0^\circ = -13,91$ [2358]. 15 $\Delta H_0^\circ = 47$ [2358]. 16 $\Delta H_0^\circ = 16,88$ [2358].

1	2	3	4	5	6
As_2O_3	СТ			30,49	[145] 25,40 [145]
$\text{As}_2\text{O}_3 \cdot \text{SO}_3$	К	—285,45 [2358]			
As_2O_4	К	—175,5 [1045]	—149 [1045]		
		—190,4 [1815]			
		—189,72 [2358]			
As_2O_5	К	—221,05 [2358]	—187,0 [2358]	25,2 [1685, 2358]	27,85 [1685, 2358]
		—221,14 [812]			
	Р	—227,4 [2358]			
$\text{As}_2\text{O}_5 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	К	—503,0 [2358]	—411,1* [323]	62,6* [323]	
$3\text{As}_2\text{O}_5 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	К	—1015,4 [2358]			
As_2S_2	К	—34,1 [2358]	—32,15 [323]	32,9 [323]	
			—31,2 [229]		
As_2S_3	К	(—30,0) [2625]	—32,46* [323]	26,8 [323]	
		(—40,4) [2358]	—40,3 [2358]	39,1 [480, 2358]	27,8 [2358]
			—34,1* [229]		27,65 [480]
As_2S_5	К	—35,0 [2625]			
As_2Se_3	К		—133,6* [229]		
As_4O_6	Г	—289,0 [2358]	—262,4 [2358]	91 [2358]	
				101 [1685]	
As_4O_6	К	(—273,1*) [229]			
As_4O_6 , монокл.	К	—313,0 [2358]	—275,82 [2358]	56 [2358]	
As_4O_6 , октаэдр.	К	—314,04 [2358]	—275,46 [2358]	51,2 [2358]	45,72 [2358]
As_3O_6	Р	—299,6 [2358]			
HAsO_2	Р	—109,1 [2358]	—96,25 [2358]	30,1 [2358]	
				30,3 [1685]	
HAsO_3F^-	Р		—253,60 [2358]		
HAsO_4^-	Р	—216,62 [2358]	—170,82 [2358]	—0,4 [2358]	
				0,9 [1685]	
H_2AsO_3^-	Р	—170,84 [2358]	—140,35 [2358]	26,4 [2358]	
			—140,4* [323]		
H_2AsO_4^-	Р	—217,39 [2358]	—180,04 [2358]	28 [1685, 2358]	
H_3AsO_3	Р	—177,4 [2358]	—152,94 [2358]	46,6 [2358]	
				47,0 [1685]	
H_2AsO_4	К	—216,6 [2358]	—179,3* [229]		
H_3AsO_4	Р	—215,7 [2358]	—183,11 [2358]	44 [2358]	
				49,3 [1685]	
At	Г	22,0 [2479]	13,00 [2479]	44,68 [2479]	
		23,240 [568]	14,239 [568]	44,69 [568]	

At ⁺	г	235 ²	[568]						
At ²⁺	г	498 ²	[568]			45,13	[568]		
At ⁻	г	-42,7 ³	[568]	-48,391	[568]	41,93	[568]		
At ₂	г	20 ⁴	[568]	9,595	[568]	63,9	[568]	8,86	[568]
	к	21,60	[2479]	10,57	[2479]	66,00	[2479]	8,90	[2479]
						29,00	[2479]	14,00	[2479]
						29,0	[568, 1685]	13,0	[568]
At ₂ ⁺	г	212 ⁵	[568]						
Au	г	(84,700)	[2479]	(75,219)	[2479]				
		(87,30) ⁶	[1589]	(77,82)	[1589]	43,12	[1589, 1685]		
		(86,8)	[396]						
		(88,3)	[1509]						
Au ⁺	г					41,75	[66]		
Au ²⁺	р			39,0	[323]				
AuBr	р			103,6*	[323]				
	к	(-8,0) ⁷	[656]	-3,7*	[323]	27*	[323]		
				-3,2*	[227]	27,0*	[1773]		
AuBr ₂	к	(-26,5) ⁷	[656]	-5,9*	[323]	13 ^{7,9}	[588]		
				-9,5*	[227]	24*	[323]		
Au(CN) ₂ ⁻	г					-6 ^{7,*}	[656]		
Au(CN) ₃ ⁻	р			64,4*	[323]	73,5	[728]		
Au(CNS) ₂ ⁻	р			57,7	[323]	29,5*	[323]		
Au(CNS) ₃ ⁻	р			130,1	[323]				
Au _{0,5} Cd _{0,5}	к	-4,64	[1589]	-4,66	[1589]				
AuCl	г					60,4	[1685]	8,47	[1685]
	к	(-8,3)	[658, 2245]	-4,2*	[323]	24*	[323]		
		(-8,0) ¹⁰	[658]	-3,9*	[227]	22,2	[658]		
AuCl ₃	к	(-27,5)	[658, 2245]	-11,6*	[323]	35*	[323]		
		(-27) ¹⁰	[658]	-14,8*	[227]	35,4	[658]		
AuCl ₃ ·2H ₂ O	к			-123,3*	[323]	54*	[323]		
				-125,4*	[229]				
AuCu	к	-3,62	[1772]			20,6	[1772]		
AuCu ₃	к	-6,5	[1772]			35,9	[1772]		
		-1,71	[1589]	-1,74	[1589]				
AuI)	г					51,80	[1685]	7,01	[1685]

¹ $\Delta H_0^\circ = 23,359$ [568]. ² ΔH_0° . ³ $\Delta H_0^\circ = -41,1$ [568]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 20,717$ [568]. ⁵ ΔH_0° . ⁶ $\Delta H_0^\circ = 87,25$ [1589]. ⁷ $T=350-450$ °K; из газообразного брома. ⁸ Вычислено [234] по значению $\Delta S_{350-450}^\circ = -17$ [656]; из газообразного брома. ⁹ Вычислено [234] по значению $\Delta S_{350-450}^\circ = -60$ [656]; из газообразного брома. ¹⁰ $T = 420-520$ °K.

1	2	3	4	5	6
AuF	Г	—18* [230]	—14* [229]	20,8* [2602]	
AuF ₉	К	—83,3 [2706]	—71,1* [234]	27,3* [1773]	
AuH	Г			50,41 [1685]	6,96 [1685]
AuI	К	0,2 [323]	—0,76 [323]	28,5* [323, 1773]	
			—0,4* [227]	24,15 ¹ [79]	
			—7,6 [250]		
AuI ₃	К	28* [2683]			
Au _{0,517} Ni _{0,483}	К				
AuPb ₂	К	—1,5 [1772]		41,9 [1772]	6,29 [1589]
AuSb ₂	К	(—4,65) [1772]		28,5 [1772]	
Au _{0,5} Sn _{0,5}	К	—3,64 [1589]	—3,57 [1589]		6,03 [1589]
AuSn	К	—6,4 [1772]		23,6 [1772]	
AuSn ₂	К	—5,7 [1772]			
Au ₂ O ₃	К	(—0,8) [1045]	(18,55) [1045]		
			(18,08*) [176]		
Au ₂ P ₃	К	—23,3* [1772]		36,0 [1772]	
Au ₂ S ₃	К	64* [2683]			
B	Г	(135,0) ² [2233]	(130,3) [2566]	(36,65) [1685]	
		(131,219) ³ [570]		(36,6492) [570]	
		(141,000) [2479]	(130,490) [2479]	(36,649) [2686]	
		(138,0) ⁴ [2233]			
		(127,3) [2587]			
		(128,1) ⁵ [2587]			
		(131,6) ⁵ [5]			
		(101) ⁵ [457]			
		(129,4) ⁵ [975]			
		(133) ⁵ [2533]			
		(134) ⁵ [1156]			
		(135,22) [1187]			
		(139*) [2352]			
		(136,9) [2127]			
		(135,7) [1512]			
		(135) ⁶ [1830]			
		(132,8) ⁷ [1618a]			
	Ж	5,26 [1618a]	4,625 [1618a]	3,533 [1618a]	(2,650) [1648, 1618a, 2693]
	К			(1,403) [570, 1618a, 1648, 1685]	

B³⁺
B₂

BBr

BBrCl
BBrCl₂

¹⁰BBrCl₂
¹¹BBrCl₂

BBrClI
BBrF

BBrF₂
¹⁰BBrF₂

¹¹BBrF₂
BBrO

BBr₂
BBrI₂

BBr₂Cl
¹⁰BBr₂Cl

¹¹BBr₂Cl
BBr₂F

¹⁰BBr₂F
¹¹BBr₂F

СТ

Г

Г

Г

Г

Г

Ж

Г

Г

Ж

Г

Г

Г

Г

Г

Ж

Г

Ж

Г

Г

Г

Г

Г

(0,376)⁸
(0,4)¹⁰
(0,8)

(199,209)¹¹
(205,0716)¹²
(195,0)¹³

(56,0)¹⁴
—2,5*¹⁵
—80,5¹⁶
76,7

42,8*
—57,5*¹⁷
—196,0*¹⁸

—60*¹⁹
15*²⁰
8,8*
65*²¹
59,7

—123*²²

[1187]
[1830]
[1433]

[570]
[1830]
[1618a]

[1618a]
[1618a]
[1618a]
[361]

[361]
[1618a]
[1618a]

[1618a]
[1618a]
[361]
[1618a]
[361]

[1618a]

107,5*

181,457

(49,7)

45,817
—9,303*
—80,881

—64,08*
—196,114*

—64,581*
5,276*

—68,72*

—126,524*

[229]

[1618a]

[1773]

[1618a]
[1618a]
[1618a]

[1618a]
[1618a]

[1618a]
[1618a]

[1618a]

[1618a]

(1,402)

(1,564)⁹
[1,564]
[1,81]

33,10
48,240
48,230
48,2261

48,223
48,2
53,785
53,9

53,75
69,056
74,163

73,70
73,79

65,887
68,424
67,83

67,94
59,463
70,402

76,909

76,38
76,61
74,066
73,76
73,87

[2693]

[1648]

[2693]
[1685]
[66]

[2686]
[570]
[1830]

[1618a]
[1685]
[716]
[1685]

[1618a]
[1618a]
[1618a]

[2018]
[2018]

[1618a]
[1618a]
[2018]

[2018]
[1618a]
[1618a]

[1618a]

[2018]
[2018]
[1618a]
[2018]
[2018]

(2,63)
(2,67)
(2,65)

(2,858)

(2,85)

7,304

7,3005

7,301

7,30

7,846

7,84

7,837

11,197

15,392

15,28

15,42

10,408

13,492

13,41

13,51

11,188

11,486

15,781

15,64

15,81

14,894

14,78

14,92

[1656]
[1857]
[570, 1648,
1685]

[1648, 2693]

[1685]

[2686]

[1830]

[1618a]

[1685]

[716]

[1685]

[1618a]

[1618a]

[1618a]

[2018]

[2464]

[1618a]

[1618a]

[2018]

[2018]

[1618a]

[1618a]

[1618a]

[2018]

[2018]

[1618a]

[2018]

[2018]

1 Вычислено [234] по значению $\Delta S_{298}^{\circ} = 1,2$ [79] и S_{298}° для Au, K [2245]. 2 $\Delta H_0^{\circ} = (133,8)$ [2233]. 3 $\Delta H_0^{\circ} = (130)$ [570]. 4 $\Delta H_0^{\circ} = (136,8)$ [2233]; (135,7) [1512]. 5 ΔH_c° . 6 $\Delta H_0^{\circ} = (133,7807)$ [1830]. 7 $\Delta H_c^{\circ} = (131,581)$ [1618a]. 8 ΔH_0° . 9 $S_{298}^{\circ} - S_0^{\circ}$. 10 $\Delta H_0^{\circ} = 0,3783$ [1830]. 11 $\Delta H_0^{\circ} = (197,7^*)$ [570]. 12 $\Delta H_0^{\circ} = (203,5615)$ [1830]. 13 $\Delta H_0^{\circ} = (193,49)$ [1618a]. 14 $\Delta H_c^{\circ} = 57,071$ [1618a]. 15 $\Delta H_c^{\circ} = -1,023^*$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^{\circ} = -78,561$ [1618a]. 17 $\Delta H_0^{\circ} = -55,902^*$ [1618a]. 18 $\Delta H_0^{\circ} = -193,723^*$ [1618a]. 19 $\Delta H_0^{\circ} = -58,361^*$ [1618a]. 20 $\Delta H_0^{\circ} = -18,233^*$ [1618a]. 21 $\Delta H_0^{\circ} = -61,359^*$ [1618a]. 22 $\Delta H_0^{\circ} = -119,181^*$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
BBr ₂ I	ж	—25,8* [361]			
BBr ₃	г			(77,50) [1685]	(16,30) [1685]
¹⁰ BBr ₃	г	(—48,8) ¹ [1618a]	(—55,213) [1618a]	(77,487) [1618a]	(16,198) [1618a]
	г			77,38 [1614]	16,08 [1614]
	г			78,633 [2017]	15,83 [2017]
¹¹ BBr ₃	г			77,53 [1614]	16,23 [1614]
				79,007 [2017]	16,239 [2017]
BBr ₃	ж	(—57,9) [2392]			
		(—57,0) [1618a]	(—56,619) [1618a]	(54,7) [1618a]	30,6 [1618a]
BC	г	198* ² [1618a]	183,966* [1618a]	49,822 [1618a]	7,099 [1618a]
BC ₂	г	171* ³ [368]			
BCO	г	171 [1512]		59,48 [1277]	13,86 [1277]
BCI	г	(45,0587) ⁴ [1830]	18,5* [227]	50,9403 [1830]	(7,5663) [1830]
		(41,279) ⁵ [570]		50,943 [570]	
		(33,8) ⁶ [1618a]	26,974 [1618a]	50,942 [1618a]	(7,567) [1618a]
BCIF	г	—77,2596 ⁷ [1830]		50,967 [716]	(7,574) [716]
		—75,0 ⁸ [1618a]	—78,267 [1618a]	63,5691 [1830]	10,6908 [1830]
BCIO	г	—88,0291 ⁹ [1830]		63,229 [1618a]	10,169 [1618a]
		—75,6* ¹⁰ [1618a]	—76,843* [1618a]	56,368 [1830]	10,5555 [1830]
		—74,8 [860]		56,720 [1618a]	10,765 [1618a]
BCIF ₂	г	—211,5 [1443]		57,8 [860]	
		—211,6 ¹¹ [1618a]	—208,37 [1618a]	65,67 [1443]	
	ж	25,8 [361]		65,662 [1618a]	13,018 [1618a]
¹⁰ BCIF ₂	г			65,13 [2018]	12,94 [2018]
¹¹ BCIF ₂	г			65,23 [2018]	13,03 [2018]
BCl ₂	г	—29,691 ¹³ [570]		65,231 [570]	
		—20* ¹³ [1618a]	—23,06* [1618a]	64,956 [1618a]	10,919 [1618a]
		—19,5413 ¹⁴ [1830]		65,4200 [1830]	11,4680 [1830]
BCl ₂ F	г	—153,9 [1443]		68,72 [1443]	
		—154 ¹⁵ [1618a]	—150,964 [1618a]	68,732 [1618a]	14,117 [1618a]
¹⁰ BCl ₂ F	г			66,895 [2018]	14,01 [2018]
¹¹ BCl ₂ F	г			68,47 [2018]	14,15 [2018]
BCl ₂ H	г	—60,37 [1827]	—56,68 [1827]	64,088 [1827]	11,879 [1827]
BCl ₂ I	ж	59,7* [361]			
BCl ₃	г	(—97,11) ¹⁶ [1830]		(69,3115) [1830]	(14,9949) [1830]
		(—97,3) [2390]		(69,3) [1685]	(14,99) [1685]
		(—108) [210]		(69,32) [1443]	

1	2	3	4	5	6
BF ₂	r	-134,9516 ¹ [1830] -152,838 ² [570] -130 ³ [1618a, 1920] -259 ⁴ [1618a]	-132,727 [1618a] -251,354 [1618a]	55,0563 [1830] 59,253 [570] 58,996 [1618a] 64,31 [1618a] (60,72) [1187] (60,715) [570]	9,8434 [1830] 9,618 [1618a] 12,424 [1618a] (12,06) [1187]
BF ₂ HO BF ₃	r r	(-270,0) ⁵ [1187] (-268) ⁶ [570] (-270,1) ⁷ [1618a] (-270,1) ⁸ [1830] (-269,88) [2696] (-271,6) [1419] (-270,8) [1419]	-269,89 [2696]	(60,7135) [1830] (60,7) [1680, 1685] (60,71) [1443]	(12,0569) [1830]
¹⁰ BF ₃	r			60,64 [1614] 61,05 [2026] 60,73 [1614] 61,13 [2026]	11,99 [1614] 11,98 [2026] 12,08 [1614] 12,07 [2026]
¹¹ BF ₃	r				
BF ₃ BF ₃ OH BF ₄	k p r	(-268) [2606] -363,1 [2277] -395* [725]		64,28 [206]	16,33 [206]
BH	p r	(-342*) [725] (116,9702) ⁹ [1830] (113,396) ¹⁰ [570]	(-352*) [487]	(41,0471) [1830] (41,050) [570] (41,047) [2686] (40,99) [1685] 41,047 [1618a] 48,584 [1618a] 57,273 [1618a] 11,70 [1618a] 43,045 [1618a] 58,116 [1618a] 44,8806 [1830] 44,9 [794]	(6,9743) [1830] (6,974) [2686] (6,96) [1685] 6,975 [1618a] 8,635 [1618a] 10,094 [1618a] 13,00 [1618a] 8,133 [1618a] 12,432 [1618a] 8,6573 [1830]
BHO BHO ₂	r r	105,8 ¹¹ [1618a] -20* ¹² [1618a] -134,0 ¹³ [1618a] -191,87 [1618a]	98,632 [1618a] -22,109* [1618a] -131,395 [1618a] -175,677 [1618a]		
BH ₂ BH ₂ O ₂ BH ₃	k r r	48 ¹⁴ [1618a] -114* ¹⁵ [1618a] 18 ¹⁶ [1830] 18,01 [1438] 18 [1438] 25,5* ¹⁷ [1618a] -23* [724]	44,889* [1618a] -106,994* [1618a]		
BH ₄ ⁻	r		26,494* [1618a]	44,880 [1618a] 45,23 [724] 26,7 [1685] 55,604 [1618a] 73,964 [1618a] 83,431 [946]	8,657 [1618a] 9,08 [724] 8,021 [1618a] 11,731 [1618a] 16,846 [946]
BI BI ₂ BI ₃	p r r	73* ¹⁸ [1618a] 58* ¹⁹ [1618a] 6,30 [1219]	60,978* [1618a] 44,642* [1618a] -5,74 [1219]		

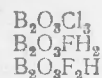
$^{10}\text{BI}_3$	r	10,08 17* ²⁰	[2537a] [1618a]	4,99*	[1618a]	83,431 83,322 83,393 83,21 83,668 83,543 83,36	[1216] [1618a] [2017] [1614] [1216, 1219] [2017] [1614]	16,919 16,786 16,79 17,005 16,943 16,95	[1618a] [2017] [1614] [946, 1219] [2017] [1614]
$^{11}\text{BI}_3$	r								
BI_3 BN	r	9,24 151,284* 154,8034 ²¹	[1219] [570] [1830]			50,729 50,7093 50,69 48,681 (3,673) (3,536) (3,537)	[570] [1830] [1685] [1618a] [570, 1139] [1618a] [2647]	7,0369 7,03 10,237 (4,783) (4,713) (4,69) (4,78)	[1830] [1685] [1618a] [1139] [1618a, 2647] [39, 1048] [570, 1685]
	k	152 ²² (-60,29) ²³ (-59,51) ²⁴ (-60,7) (-26,7) (-60) (-59,8) (5,7441) (5,744) ²⁵ (≥ 5,3*) ²⁶ (10,744*) ²⁷ (5,75) ²⁸ -69 ²⁹ -68 ³⁰ -64,812 ³¹ -84,6 ³² -75,27 ³³	[1618a] [1830] [1618a] [113, 1139] [31] [1532, 2307] [1510, 1511] [1830] [570] [2418] [1618a] [1187] [485] [486] [570] [1830] [1618a]	144,724* (-53,4*) (-53,326) (-54,5**)	[1618a] [232] [1618a] [232]				
BO	r					(48,6044) (48,607) (48,61)	[1830] [570, 1618a] [2686]	(6,9782) (6,978) (6,98)	[1830] [1618a, 2686] [1685]
BO ₂	r			3,975*	[1618a]	(48,60)	[1685]	(6,98)	[1685]
	p			-76,63 -169,6*	[1618a] [323]	54,850 54,9672 54,967 -20*	[570] [1830] [1618a] [323]	10,059 10,0595	[1618a] [1830]
BO ₂ ⁻ BP	k	99,6* ³⁴ 73,2	[368] [2013]						
BS	r	82,4240 ³⁵ 80* ³⁶	[1830] [1618a]	67,296*	[1618a]	51,6457 51,645 51,24	[1830] [1618a] [1685]	7,1825 7,182 7,18	[1830] [1618a] [1685]

¹ $\Delta H_0^\circ = -135,1093$ [1830]. ² $\Delta H_0^\circ = -153^*$ [570]. ³ $\Delta H_0^\circ = -130,141^*$ [1618a]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -257,351$ [1618a]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -269,33$ [1187]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -267,326$ [570]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -269,427$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -269,4277$ [1830]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = (116,209)$ [1830]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = (112,632)$ [570]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = 105,039$ [1618a]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -19,873^*$ [1618a]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -133,175$ [1618a]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -48,163^*$ [1618a]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -112,423^*$ [1618a]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = 18,9065$ [1830]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = 26,407^*$ [1618a]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = 72,791^*$ [1618a]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = 58,453^*$ [1618a]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = 17,998^*$ [1618a]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = 154,0602$ [1830]. ²² $\Delta H_0^\circ = 150,912^*$ [1618a]. ²³ $\Delta H_0^\circ = (-59,6031)$ [1830]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = -58,81$ [1618a]. ²⁵ $\Delta H_0^\circ = (5^*)$ [570]. ²⁶ $\Delta H_0^\circ = 10,0^*$ [1618a]. ²⁸ $\Delta H_0^\circ = (5^*)$ [1187]. ²⁹ $\Delta H_0^\circ = -0,3$ [486]. ³¹ $\Delta H_0^\circ = -65$ [570]. ³² $\Delta H_0^\circ = -84,6478$ [1830]. ³³ $\Delta H_0^\circ = -75,317$ [1618a]. ³⁴ $\Delta H_0^\circ = 81,6842$ [1830]. ³⁶ $\Delta H_0^\circ = 79,26$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
BTi	K	—41* [1618a]	—40,546 [1618a]	7,20 [1618a]	7,40 [1618a]
B ₂ Br ₄	Г	—50* [1219]			
B ₂ ClH ₂ O ₃	Г	—314,5 [2172]			
B ₂ Cl ₂ HO ₃	Г	—342,2 [2172]			
B ₂ BI ₄	Г	—118,2 [1441]			
		—116,9 [1618a]	—109,859 [1618a]	85,767 [1618a]	22,667 [1618a]
	Ж	—126,2 [1441]		62,7 [1685]	32,94 [1685]
B ₂ D ₆	Г	3,04 [1439]		59,06 [2485]	16,77 [2485]
		—585,29 ¹ [1439]			
B ₂ F ₄	Г	—342,0 ² [1437]			
		—342,2 [1618a]	—335,162 [1618a]	76,093 [1618a]	18,378 [1618a]
B ₂ H ₆	Г	(7,53) ³ [1187]		(55,34) [1187]	(13,30) [1187, 1685]
		(6,73) [2187]		(55,45) [2485]	(13,33) [2485]
		(9,8) ⁴ [1618a]	21,941 [1618a]	(55,709) [1618a]	(13,886) [1618a]
		(8,6) [1433]		(55,7) [1685]	
		(5,0) [1437a]			
		(9,4) ² [157]			
		(7,5) [1438]			
B ₂ I ₄	Г	20* [1219]			
B ₂ O ₂	Г	—111,3981 ⁵ [1830]		(57,935) [1830]	(13,6873) [1830]
		—108,608 ⁶ [570]		(58,410) [570]	
		—110,9 ² [2418]		(59,42) [2686]	(14,418) [2686]
		—105* ² [1185]		(59,40) [1685]	(14,42) [1685]
		—111,7 ² [2222]			
		—107* [2352]			
		—109,0 ⁷ [1618a]	—110,833 [1618a]	(57,958) [1618a]	(13,695) [1618a]
B ₂ O ₃	Г	—205* ⁸ [1187]		65,71 [1187]	(14,28) [1187]
		—207,62 ⁹ [1187]			
		—207,003 ¹⁰ [570]		65,162 [570]	
		—202 ¹¹ [1830]		67,0021 [1830]	(15,8476) [1830]
		—214 ⁸ [2418]			
		—212,681 ³ [398]			
		—203,1* ¹³ [1952]			
		—207,5* ¹⁴ [2676]			
		—212,91 ¹⁵ [2352]			
		—212,61 ¹⁶ [2419]			
¹⁰ B ₂ O ₃	Г	—199,14 ¹⁷ [1618a]	—196,602 [1618a]	67,798 [1618a]	(15,979) [1618a]
				66,243 [2034]	13,979 [2034]



Г	—299,28	[1618a]	—282,115	[1618a]	66,755	[2034]	14,228	[2034]
Ж	(—305,76) ¹⁸	[570]			18,739	[1618a]	15,05	[1618a]
К					(12,87)	[570, 1618a, 1698, 1830]	(14,83)	[570]
	(—305,34) ¹⁹	[1830]					(15,05)	[1698, 1618a, 1830]
	(—305,34) ²⁰	[1187]			(12,91)	[1187, 1685]	(15,04)	[1187]
	(—302,0) ²¹	[1648]	(—283,1)	[1648]			(14,98)	[1685]
	(—341)	[210]	(—322)	[210]				
	(—300,98)	[2188]						
	(—306,16) ²²	[2188]						
	(—305,50)	[1436]						
	(—288,6) ²³	[678]						
	(—305,3)	[1640]						
	(—305,3)	[2386]						
	(—303,63)	[1203]						
	(—303,64) ²⁴	[1618a]	(—284,725)	[1618a]				
СТ	(—300,9)	[1045]	(—283,7)	[1045]	(18,58)	[1045]		
	(—300,98)	[1830]			(18,64)	[1830]	(14,25)	[1830]
					(16,09) ²⁵	[2642]	(14,96)	[2642]
	(—301,7)	[887]			(18,55)	[1187]	(14,8)	[1187]
	(—304,6)	[1142]			(18,6)	[1685]		
	(—301,1) ²⁶	[114]						
	(—300,98)	[2188]						
	(—301,78) ²⁷	[2188]						
	(—301,0)	[113]						
	(—301,6)	[115]						
	(—298,7)	[112]						
	(—299,30)	[1203]						
Г	—378,8	[2172]						
Г	—392	[2175]						
Г	—479	[2175]						

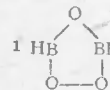


1 Из В, Г и D, Г. 2 $\Delta H_0^\circ = 11,35$ [1187]. 3 $\Delta H_0^\circ = 13,552$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = -111,7$ [1830]. 5 $\Delta H_0^\circ = -109$ [570]. 6 $\Delta H_0^\circ = -109,304$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^\circ = -207$ [1187]. 8 $\Delta H_0^\circ = -206,282$ [570]. 9 $\Delta H_0^\circ = -201,6479$ [1830]. 10 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 89,32$ [398] и $(\Delta H_0^\circ)_{\text{B}_2\text{O}_3, \text{к}} = -302,0$ [2228]. 11 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 99$ [1952] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{B}_2\text{O}_3, \text{к}} = -302,0$ [2228]. 12 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 94,5$ [2676] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{B}_2\text{O}_3, \text{к}} = -302,0$ [2228]. 13 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 99$ [1952] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{B}_2\text{O}_3, \text{к}} = -302,0$ [2228]. 14 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 94,5$ [2676] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{B}_2\text{O}_3, \text{к}} = -302,0$ [2228]. 15 $\Delta H_0^\circ = -198,87$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = -304,282$ [570]. 17 $\Delta H_0^\circ = -303,8628$ [1830]. 18 $\Delta H_0^\circ = -303,87$ [1187]. 19 $\Delta H_0^\circ = -300,5$ [1648]. 20 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 94,5$ [2676] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{B}_2\text{O}_3, \text{к}} = -302,0$ [2228]. 21 Среднее из $-287,8$ и $-289,47$ [678]. 22 $\Delta H_0^\circ = -302,162$ [1618a]. 23 $S_{298}^\circ - S_0^\circ$. 24 Среднее из $-298,7$; $-301,8$; $-301,6$ [114]. 25 Из аморфного бора.

1	2	3	4	5	6
$B_2O_3 \cdot H_2O$, бороксин	г	—307 [2175] —302 [2373]			
$B_3O_3 \cdot H_2O$, гидробороксин	г	—393 [2373]			
$B_2(OH)_4$ гипоборная кислота	к	—335,1 [1219]			
$^{10}B_2S_3$	г			77,382 [2034]	19,054 [3043]
$^{11}B_2S_3$	г			77,960 [2034]	19,243 [3043]
B_2S_3	к		—53,3* [323] —55,9 [229]	13,7 [323]	
$B_3Cl_3H_3N_3$	к	—252 [2577]			
$B_3Cl_3O_3$	г	—396,7 ¹ [858, 1830] —390,0 ² [1618a]	—370,238 [1618a]	87,5307 [1830] 91,367 [1618a] 92,5 [858]	28,8075 [1830] 31,436 [1618a]
$B_3FH_2O_3$	г	—382 ³ [1618a]	—364,731 [1618a]	75,225 [1618a]	22,764 [1618a]
$B_3F_2HO_3$	г	—475 ⁴ [1618a]	—456,169 [1618a]	78,608 [1618a]	24,744 [1618a]
$B_3F_3O_3$	г	—566,8 [1522] —567,8 ⁵ [1193, 1830] —565,3 ⁶ [1618a]	—544,859 [1618a]	85,3 [1889] 88,7 [1193] 81,825 [1618a] 82,628 [1830] 63* [1889]	27,489 [1618a] 27,143 [1830]
	к	—585 [1889] —586,5 [1618a]	—557,166 [1618a]	52 [1618a]	30,0 [1618a]
$B_3H_3N_3$, боразол	г	—124,1 [1703]		(69,0) [1685]	(23,18) [1618a]
	ж	—131,1 [1703]			
$B_3H_6N_3$	г	—121,9 ⁷ [1618a]	—92,829 [1618a]	68,983 [1618a]	23,166 [1618a]
$B_3H_3O_3$	г	—291* ⁸ [1618a]	—274,666* [1618a]	69,744 [1618a]	20,992 [1618a]
	к	—307 [2175] —301,7* [1618a]	—276,498* [1618a]	40* [1618a]	23,5 [1618a]
B_4C	г			(6,47) [1685]	(12,56) [1685]
	ж	14,684 [1618a]	11,802 [1618a]	16,592 [1618a]	12,545 [1618a]
	к	—13,8 [2403]	—13,6 [2403] —14,5* [232] —12,567 [1618a]		(12,7) ⁹ [1711]
		—12,7 ¹⁰ [1618a]		6,482 [1618a]	(12,545) [1618a]
B_4H_4	г	8,3* [792]		61,5* [792]	
B_4H_{10}	г	13,9* [792] 13,8 [1438] 2,8 ¹¹ [1187]		63—70* [792]	
	к	(—15,8) ¹² [1187, 1638] (—14,0) [116]			
	ст	—19,8 [1638]			

1	2	3	4	5	6
H_3BOH	F	-70 [2173]			
$H_2B_2O_3^1$	F	-200,4 [799]			
$H_2B_4O_7$	K		-624,7 [229]		
H_6BO_8	F	-238,4 ² [1836]		66,1901 [1836]	16,9017 [1830]
		-247 ² [570]		72,520 [570]	
		-238,6 ³ [1185]		75,46 ⁴ [1187]	15,65 ⁴ [1187]
				72,99 ⁵ [1187]	18,60 ⁵ [1187]
				66,12 [2485]	16,99 [2485]
		-237,16 ⁶ [1618a]	-221,9 [1618a]	70,539 [1618a]	15,616 [1618a]
	K	(-260,23) ⁶ [1648]	(-230,3) [1648]	(21,32)* [1648]	
		(-262,6) ⁷ [1185]	(-228,7*) [229]	(21,21) [1618a, 1650]	(19,44) [1618a, 1650]
		(-262,3) [2390]			
		(-261,7) [1433]			
		(-261,6) [2401]			
		(-255,0) [2401]			
		(-261,47) ¹¹ [1618a]	(-231,503) [1618a]		
	P	(-257,40) [1436]			
$H_3BO_3^{12}$	P	-256,02 [1203]			
$H_3BO_3 \cdot 504H_2O$	F	-291 [2172]			
$H_3B_3O_8$	K	-301,7 [2172]			
$H_3B_3O_6$	F	-545,8 [859]			
		-542,1945 ¹³ [1830]		83,0481 [1830]	32,8080 [1830]
		-537,5 [2208]			
		-543,0 ¹⁴ [1618a]	-508,717 [1618a]	83,047 [1618a]	32,807 [1618a]
Ba	F	(41,74) [2479]	(34,23) [2479]	(40,6637) [2479]	
		(46,641) ¹⁵ [570]		(40,6650) [570]	
		(41,7) [1932]		(40,664) [1589]	
	K		(32,52*) [1589]	(40,67) [1685]	
				(16,0*) [1589]	
				(14,5) [570]	(6,76) [570]
				(16,0) [1685]	
				(16,2*) [244]	
				(15,50) [2479]	
Ba ⁺	F	(168,304) ¹⁶ [570]		42,0424 [570]	
Ba ²⁺	F			40,67 [66]	
Ba(BF ₄) ₂	P	27,61 ⁷ [2100]		(2,3) [1685]	

BaBr	к	—40,2	[648]					
BaBr	г				64,9	[1685]	8,80	[1685]
BaBrH	к	—57,7	[1170]					
BaBr ₂	к	—116,2	[1166]					
	г				78,56*	[297]	14,661*	[297]
	к	(—180,8)	[1166]	—174,4*	[323]	[323]		
				—175*	[227]	[698]		
BaBr ₂ ·4H ₂ O	к	—467*	[230]			[2243]		
BaBr ₂ ·6H ₂ O	к	—611*	[230]					
Ba(BrO ₃) ₂	к	—148,6*	[232]	—118,31*	[177]	[699]		
Ba(BrO ₃) ₂ ·H ₂ O	к			—192,9*	[323]	[1685]	52,90	[1685]
BaCO ₃	к	—295*	[358]	(—271,55*)	[177]	[177]	20,40	[1685]
						[699]		
BaC ₂	к	12,1*	[1529]					
Ba(CN) ₂	к			—46,7*	[323]	[323]		
Ba(CNS) ₂	к	—99*	[693]					
		—93*	[2683]					
BaCS ₃	к	(—130,1)	[1789a]					
BaCl	г			17,5	[227]	[1789a]		
		—63,6	[1170]			[1685]	8,67	[1685]
BaClH	к			—105,3*	[323]	[323]		
BaCl ₂	г	—128,1	[1166]					
	к	(—205,2)	[1166]			[297]	14,349*	[297]
		(—219,3)	[2375]			[698]		
BaCl ₂ ·BaF ₂	к	—507,6	[2243]	—491,6*	[229]	[2243]		
		—508,4	[96]					
BaCl ₂ ·2H ₂ O	к			(—309,68)	[190]			
BaCl ₂ ·4H ₂ O	к	—487*	[230]					
BaCl ₂ ·6H ₂ O	к	—629*	[230]					
BaCl ₂ ·K ₂ Cl ₂	к	—1,421*	[685]					



1 НВ О ВН. 2 $\Delta H_0^\circ = -235,4733$ [1830]. 3 $\Delta H_0^\circ = -244,47$ [570]. 4 $\Delta H_0^\circ = -238,22$ (свободное вращение), $-238,34$ (заторможенное вращение) [1187]. 5 Свободное вращение.

ОН-групп. 6 Внутренний барьер вращения ОН-групп, равный 2000 кал/моль. 7 $\Delta H_0^\circ = -231,294$ [1618a]. 8 $\Delta H_0^\circ = -233,87$ [1648]. 9 Вычислено [234] по значению $\Delta S_{298}^\circ = -110,56$

10 $\Delta H_0^\circ = -258,93$ [1187]. 11 $\Delta H_0^\circ = -258,231$ [1618a]. 12 $H_2EO_2 \cdot 1000H_2O$; из В, ст. 18 $\Delta H_0^\circ = -537,5$ [1830]. 13 $\Delta H_0^\circ = -538,303$ [1618a]. 14 $\Delta H_0^\circ = 46,8$ [570]. 15 $\Delta H_0^\circ = 166,922$ [570].

17 Т ≈ 550 °К. 18 ΔS_{298}° . 19 Из $BaCl_2$ и KCl .

1	2	3	4	5	6
$\text{Ba}(\text{ClO}_2)_2$	к		—136,8* —135,4* —133,1*	[323] [229] [323]	47,7* [323]
$\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2$	к				[323] [323] [323]
$\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2$	в	—205,3 [90]	—127,9*	[323]	53,7* 56,8* 57,7*
BaCrO_4	ш	[—527] [181]	—315,95* —324,0*	[177] [323]	61,5* 34,7* 36,7*
$\text{Ba}(\text{CrO}_4)_2$	н				37,6* [699]
BaF_2	ф		—14,8*	[227]	36,2* [251]
		—85,2 [1170]			59,6 [1685]
BaF_3	г	—92,3 [1370]			8,20 [1685]
	в	(—286,0) [1890]	(—274,04*) (—272,5*)	[176] [323]	66,42* [297] 21,5* [176] 23,1* [323] 23,6* [698] 23,03 [1685]
BaGeO_3 , псевдоволластонитовая форма	к	—300,0 [149]			
BaH	г		(37,18)	[77]	(52,318) [77] (52,28) [1685]
$\text{Ba}(\text{HCO}_3)_2$	к	—472* [693] —471* [2683]			(7,20) [1685]
BaHI	к	—98,3 [1166]			
BaHPO_4	к		—435,8*	[229]	
$\text{Ba}(\text{HS})_2$	к	—126* [693] —127* [2683]			
$\text{Ba}(\text{HSO}_4)_2$	к	—553* [2683]			
BaH_2	к	(—42,7) [1166]	—31,6* —30,9*	[323] [229]	
BaHfO_3	к	—429,7 [353]			
BaI	г	—29,4 [1170]			
BaI_2	г				81,98* [297] 40,9* [323] 40,0 [1794] 40,5* [698] 38 [2243]
	к	(—144,7) [1165]	—143,1* —148*	[323] [227]	14,732 [297] [1685]

Ba(IO ₃) ₂	K	-249,5 -250,7	[2457] [617]	-210,94*	[177]			
Ba(IO ₃) ₂ ·H ₂ O	K			-211,1*	[323]			
BaMnO ₄	K			-257*	[323]	36,8*		[323]
				-236,2*	[177]			
Ba(MnO ₄) ₂	K	-373*	[693]			70,9*		[699]
BaMoO ₃	K	-308,7	[171]	-285,0*	[171]			
BaMoO ₄	K	-375*	[172]	-350*	[172]			
		-373,4*	[170, 172]	-349,6*	[170, 172]	24,2		[319]
				-349,3	[323]	38,7*		[323]
Ba(NO ₃) ₂	K			(-126,0*)	[323]	(43,7*)		[323]
Ba(NO ₃) ₂	K			(-190,05)	[190]	51,2*		[699]
BaN ₂	K	-43,6 ¹	[38]				(36,18)	[1685]
Ba(N ₃) ₂	K	(-5,32)	[1356]	30,50	[1356]	29,8		[1356]
				23,5	[323]	47,7*		[323]
				23,0	[232]			
BaO	Г	-32,6 ²	[366]	129,1	[77]	(56,251)		[77]
		-31,737 ³	[570]			(56,252)		[570]
		-29,7 ⁴	[1015]			(56,2)		[1685]
	K	(-139,1)	[1900]	(-132,0)	[1900]	(16,8)	[570, 1685]	(7,93) (10,82)
		(-135*)	[358]					[1685]
		(-128,8)	[576]					[570]
		(-131,3)	[575]					
		(-133,4) ⁵	[570]					
		(-139,06)	[1902]					
BaO·Fe ₂ O ₃	K	-306,6	[1939]					
2BaO·Fe ₂ O ₃	K	-421,6	[1939]					
7BaO·2Fe ₂ O ₃	K	-1324,5	[1939]					
BaO ₂	K	(-153*)	[1045]	-140,5*	[1045]			
		(-151,89)	[76]	-135,8*	[323]	15,7*		[323]
		(-152,5)	[887]	-133,6*	[229]			
		(-151,1)	[1766]					
BaO ₂ ·H ₂ O	K			-195*	[323]	25,1*		[323]
Ba(OH) ₂	Ж	-965,06 ⁶	[280]	-848,66 ⁶	[280]			
	K	(-949,98) ⁷	[280]	-836,14 ⁷	[280]	124,35 ⁸		[280]
		(-258*)	[358]	-204,3*	[249]	24,0*		[249]
				-204,7*	[323]	22,7*		[323]
				-199,7*	[229]	24,8*		[699]

1	2	3	4	5	6
Ba(OH) ₂ ·H ₂ O	K	-1253,5 ¹ [280]	-1333,9 ¹ [280]	171,24 ² [280]	
Ba(OH) ₂ ·3H ₂ O	K	-1862,7 ¹ [280]	-1616 ¹ [280]	211,01 ² [280]	
Ba(OH) ₂ ·8H ₂ O	K		-666,8* [323]		
		-3363,7 ¹ [280]	-2816 ¹ [280]	366,76 ² [280]	
Ba(ReO ₄) ₂	K	-513* [2683]			
BaS	Г	12,0* [1015]			
	K	(-108) [1015]	-104,5 [323, 1734]	18,7* [323]	
		(-110,4) [1015]	-104,8 [229]	20,8* [247]	
		(-112,4) [1068]	-110,4 [1068]	16,3 [1068]	
			-111,1* [232]	22,0 [1794]	
				18,7 [1685, 1734]	11,80 [1685, 1734]
				21,5 [1789a]	
				20,1* [698]	
				28,6* [323]	
BaSO ₃	K		-262,4* [323]		
			-264,5* [229]		
BaSO ₄	K		(-324,94*) [177]	(36,9*) [177]	
			(-323,5*) ³ [250]	(31,3*) [699]	
			(-324,64) [77]		
BaSe	K		-73,3* [229]	23,0* [228]	
				23,7* [698]	
BaSeO ₃	K	-249,31 [345, 507]	-232,3 [339]	42,5 [339]	
BaSeO ₄	K	(-279,2) [505]	-249,1 [505]	23,06 [505]	
			-253,8* [323]	36,1* [323]	
			-248,65 [504]	25,8 [504]	
			-253,7* [229]	23,1* [498]	24,12 [498]
BaSiO ₃	K	(-38,05) ⁴ [1681]	-38,2 ⁴ [1681]	27,2 [246]	
		(-378*) [2683]	-338,7* [323]	24,2* [323]	
		(-381,7) [776]	-339,1* [227]	27,2* [246]	
				26,8 [1773]	
BaSi ₂ O ₅	K	-41,3 ⁴ [1681]	-41,4 ⁴ [1681]		
			-595,2 [776]		
Ba _{0,548} Sr _{0,457} TiO ₃	K			27,4 [1685]	23,98 [1685]
BaSrTiO ₄	K			45,8 [1685]	34,95 [1685]
BaTe	K	-63,5* [1773]		26,2* [698]	
BaTiO ₃	K	-394,6 [431]			
		-394,8 [575]			
BaTiO ₃ , II	K	-397,6 [2243]	-376,4 [2243]	25,82 [2554]	24,49 [1685, 2554]
				25,8 [1685]	

BaWO ₄	к	(-403,0*)	[170, 172]	-377,9*	[170, 172]				
BaZrO ₃	к	-421,1	[350]	-373,6*	[323]	41*		[323]	
Ba ₂ GeO ₄ , «оливиновая» форма	к	-457,2	[149]	-400,5	[350]	29,8		[1685, 1733]	24,31 [1685, 1733]
Ba ₂ N	к	-53,4	[39]						
Ba ₂ O	к			-140,4*	[229]				
Ba ₂ O ₂	г	148,6*	[1015]						
Ba ₂ Pb	к	-70,0	[1774]						
Ba ₂ S ₂	г	89,9 ⁵	[1015]						
Ba ₂ SiO ₄	к	(-64,5) ⁶	[1681]	-64,6*	[1681]	42,6*		[251]	
		(-541,5) ⁷	[776]	-470,6*	[323]	46,4*		[323]	
				-471,0*	[229]	43,5		[1773]	
Ba ₂ Si ₃ O ₈	к	-82,4 ⁴	[1681]	-82,7 ⁴	[1681]				
		-980,0	[776]	-925*	[234]				
Ba ₂ Sn	к	(-90,0)	[1774]						
Ba ₂ TiO ₄	к	-538,0	[2243]	-511,1	[2243]	47,0		[1685, 2555]	36,48 [1685, 2555]
Ba ₃ (AsO ₄) ₂	к			-768,4*	[229]				
Ba ₃ Bi ₂	к	(-128,1)	[648]						
		(-160,0)	[1774]						
Ba ₃ GeO ₃ , низкотемпературная форма	к	-607,4	[149]						
Ba ₃ N ₂	к			-75,7*	[229]	36,4		[1678]	
Ba ₃ P ₂	к	-118,0*	[1773]						
Ba ₃ (PO ₄) ₂	к			-944,4*	[323]	85,1*		[323]	
		-946,5*	[229]						
Ba ₃ Sb ₂	к	(-175)	[1774]						
Ba ₃ SiO ₅	к	-695*	[148]						
Ba ₄ SiO ₈	к	-836*	[148]						
Be	г	(77,90)	[2479]	(68,87)	[2479]				
		(78,255) ⁸	[1618a]	(69,231)	[1618a]	(32,545)		[1618a]	
		(78,04) ⁹	[1589]	(69,02)	[1589]	(32,55)		[1685]	
		(78,013) ¹⁰	[570]			(32,5452)		[570]	
		(77,9) ¹¹	[1830]			(32,5451)		[1830]	
	ж	2,881	[1618a]	2,381	[1618a]	3,954		[1618a]	3,805 [1618a]
	к					(2,297)		[1830]	(3,932) [1830]
									(3,93) ¹² [1447a]

1 В дж/(кг·моль·10⁶) 2 В дж/(кг·моль·град)·10³. 3 Пересчитано [234] по значениям (ΔH_{298}°)_{дисс.} = 138,5 (см. [250]) на 145,84 (см. [2245]) с учетом величин ΔG_{298}° для SO₃, г и BaO, к [2245]. 4 Из BaO к и SiO₂, α. 5 ΔH_0° . 6 Из BaO, к и SiO₂, α. 7 Вычислено [234] по (ΔH_{298}°)_{обр.} из окислов [776]. 8 ΔH_0° = 77,241 [1618a]. 9 ΔH_0° = 77,03 [1589]. 10 t = 50 °C 11 ΔH_0° = 76,5374 [1830]. 12 C_p; T=300 °K.

1	2	3	4	5	6
Be	κ			(2, 28) [570, 1618a, 1685]	(3, 93) [570, 1524, 1589, 1685]
Be ²⁺	γ			(2, 30) [1524]	4, 19 ¹ [370]
	p		—85, 2* [323]	32, 56 [66*]	
			—90, 7 [801]	—55* [323]	
BeAl ₂ O ₄	κ	—545* ² [1618a]	—515, 786* [1618a]	15, 843 [1618a]	25, 177 [1618a]
BeBr	γ	8, 8* ³ [1618a]	—1, 447* [1618a]	54, 839 [1618a]	7, 719 [1618a]
BeBr ₂	γ			63, 83* [297]	12, 134* [297]
		—57, 3 ⁴ [1618a]	—65, 569 [1618a]	66, 4 [1618a]	13, 036 [1618a]
	ж	—85, 88 [1618a]	—82, 721 [1618a]	28, 07 [1618a]	16, 50 [1618a]
	κ	(—79, 4*) [890]	—84, 7* [227]	29* [890]	
			—84, 6* [323]	26, 1* [323]	
		(—88, 4) [1618a]	—84, 445 [1618a]	25, 4 [1618a]	16, 50 [1618a]
BeC ₂	γ	135 ⁵ [1618a]	120, 917 [1618a]	52, 405 [2035]	9, 869 [2035]
				52, 232 [1618a]	9, 867 [1618a]
				52, 3 [1685]	9, 90 [1685]
Be(CN) ₂	κ	7* [2683]			
Be(CNS) ₂	κ	—10* [2683]			
BeCO ₃	κ	—241 [481]	—225, 8* [229]		
		—249* [2683]			
		—234, 6 [217]			
BeCl	γ	—7 ⁶ [1830]		51, 9099 [1830]	7, 5655 [1830]
		—3, 898* ⁷ [570]		51, 892 [570]	
		3, 7 [1372]		53, 0 [1372]	
		3, 0 ⁸ [1618a]	—3, 876 [1618a]	51, 986 [1618a]	7, 563 [1618a]
BeClF	γ	—134, 15 ⁹ [1830]		56, 3959 [1830]	10, 2088 [1830]
		—124* ¹⁰ [1618a]	—124, 832* [1618a]	55, 938 [1618a]	9, 667 [1618a]
BeCl ₂	γ	—84 ¹¹ [1830]		57, 8878 [1830]	11, 3383 [1830]
		—84, 91 ¹² [1378]		43, 21 ¹³ [1378]	
		—84 ¹⁴ [488]		57, 10 [297]	11, 262* [297]
		—86, 3 ¹⁵ [1618a]	—86, 999 [1618a]	57, 912 [1618a]	11, 328 [1618a]
		—85, 351 ¹⁶ [570]		57, 762 [570]	
	ж	—115, 384 [1618a]	—104, 880 [1618a]	20, 339 [1618a]	11, 48 [1618a]
	κ	(—118, 03) ¹⁷ [570]	—111, 7* [227]	15, 0 [570]	17, 0 [570]
		(—109, 2) [2375]	—111, 8* [323]	20, 5* [323]	
		(—118, 0) [1633]		21, 5 [1773]	
		(—118, 25) [2532]		23* [890]	

		(-117,8)	[1618a]	-106,131	[1618a]	19,76 ¹⁸ 18,12 ¹⁹ 16,43	[1853] [1853] [1618a]	15,50 ¹⁸ 14,92 ¹⁹ 11,331	[1853] [1853] [1618a]
BeCl ₂ ·H ₂ O	к	-203*	[230]						
BeCl ₂ ·2H ₂ O	к	-281*	[230]						
BeCl ₂ ·4H ₂ O	к			-276*	[323]	58,1*	[323]		
				-371,0*	[229]				
BeCl ₂ ·6H ₂ O	к	-587*	[230]						
Be(ClO ₃) ₂	к	-92*	[2683]						
Be(ClO ₄) ₂	к	-105*	[2683]						
BeCrO ₄	к	-280	[481]						
Be(CrO ₂) ₂	к					22,8*	[251]		
BeF	г	-49,6 ²⁰	[1830]			45,1523	[1830]	7,1397	[1830]
		-52,6	[1375]			49,13	[1680, 1685]	7,13	[1685]
		-48,3	[1375]			51,1	[1375]		
		-63,942* ²¹	[570]			49,151	[570]		
		-45 ²²	[1377]						
		-49,678 ²³	[1618a]	-56,431	[1618a]	49,152	[1618a]	7,140	[1618a]
BeF ₂	г	-186,063 ²⁴	[570]			52,329	[570]		
		-191,2	[1371]			52,4	[1371]		
		-191,3	[1371]			52,38	[297]	10,170*	[297]
		-187,5 ²⁵	[1618a]	-188,681	[1618a]	54,689	[1618a]	11,18	[1618a]
BeF ₂	г	-191,2 ²⁶	[1830]			52,3617	[1830]	9,1338	[1830]
		-176,7	[1520]			47,8 ²⁷	[862]		
	ж	-240,926	[1618a]	-230,134	[1618a]	14,529	[1618a]	9,857	[1618a]
	к	-241,2 ²⁸	[570]	-225*	[227]	10,80	[570]	12,0	[570]
		-235*	[230]			10,7*	[225]	14,7	[228]
		-242*	[583]			13,7*	[1794]		
		-241,2 ²⁹	[275]			17*	[890]		
		-227,0*	[890]						
		-180* ³⁰	[584]						
		-177* ³¹	[584]						
		-187,0	[1521]						

1 $t = 50^\circ\text{C}$. 2 $\Delta H_0^\circ = -541,322^*$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = 10,062^*$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = -54,173$ [1618a]. 5 $\Delta H_0^\circ = 133,535$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = -7,5524$ [1830]. 7 $\Delta H_0^\circ = -4,45^*$ [570]. 8 $\Delta H_0^\circ = 2,447$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -133,7753$ [1830]. 10 $\Delta H_0^\circ = -123,682^*$ [1618a]. 11 $\Delta H_0^\circ = -83,9380$ [1830]. 12 Вычислено [245] по значениям $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 31,1$ [1378] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{BeCl}_2, \text{к}} = -118,0$ [570]. 13 $(\Delta S_{298}^\circ)_{\text{возг.}}$. 14 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 34$ [488]. 15 $\Delta H_0^\circ = -86,235$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = -85,268$ [570]. 17 $\Delta H_0^\circ = -118,268$ [570]. 18 α' -фаза. 19 β -фаза. 20 $\Delta H_0^\circ = -50,1586$ [1830]. 21 $\Delta H_0^\circ = -64,5^*$ [570]. 22 Температура не указана. 23 $\Delta H_0^\circ = -50,237$ [1618a]. 24 $\Delta H_0^\circ = -185,721$ [570]. 25 $\Delta H_0^\circ = -187,573$ [1618a]. 26 $\Delta H_0^\circ = -190,8666$ [1830]. 27 $(\Delta S_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$. 28 $\Delta H_0^\circ = -240,521$ [570]. 29 β -Кристаллит. 30 Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 58,0$ [584] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{BeF}_2, \text{к}}$ [230]. 31 Вычислено по значениям $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 58,0$ [584] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{BeF}_2, \text{к}}$ [230].

1	2	3	4	5	6
BeF ₂	κ	58, 1 ¹ —242, 3 ² [1618a]	[862] —230, 978 [1618a]	12, 752 [1618a]	12, 375 [1618a]
BeFe ₂ O ₄	κ	—325* —229 [481]	[464]		
BeH	Γ	(76, 222) ³ (78, 1020) ⁴ [1830]	[570]	(42, 235) (42, 2358) (42, 19) [1830] (6, 9841) [1685] (6, 97) [1685] (6, 985) [1618a]	[570] (6, 9841) [1685] (6, 97) [1685] (6, 985) [1618a]
BeHO	Γ	(76, 768) ⁵ —25* ⁶ [1618a]	[1618a] 69, 507 —28, 25* [1618a]	[1618a] (42, 236) [1618a] 53, 285 [1618a]	[1618a] (6, 985) [1618a] 8, 229 [1618a]
BeH ₂	κ	30 ⁷ [1618a]	27, 656 [1618a]	41, 35 [1618a]	7, 259 [1618a]
BeH ₂ O ₂	κ	0, 4* [2683]			
Be(HCO ₃) ₂	κ	—216, 6 [1618a]	—195, 762 [1618a]	12, 6 [1618a]	15, 35 [1618a]
Be(HS) ₂	κ	—413* [2683]			
Be(HSO ₄) ₂	κ	—49* [2683]			
BeI	Γ	—478* [2683]			
BeI ₂	Γ	24, 7 ⁸ [1618a]	12, 612 [1618a]	56, 703 [1618a]	7, 886 [1618a]
	Γ	—20, 3 ⁹ [1618a]	—32, 346 [1618a]	67, 49* [297] 70, 441 [1618a]	12, 539* [297] 13, 364 [1618a]
	Ж	—47, 446 [1618a]	—48, 149 [1618a]	32, 397 [1618a]	17, 0 [1618a]
	κ	(—39, 4*) [890]	—50, 8* [227] —51* [323]	31* [890] 31, 5* [323]	
		(—50, 6) [1618a]	—50, 231 [1618a]	28, 8 [1618a]	17, 0 [1618a]
BeMoO ₄	κ	(—316, 3*) [170, 172]	—293, 6* [170, 172] —306* [323]	26* [323]	
BeN	Γ	150, 109* ¹⁰ [570] 101, 981 ¹¹ [1618a]	94, 615 [1618a]	48, 419 [570] 49, 872 [1618a]	7, 192 [1618a]
Be(NH ₂) ₂	κ	—55* [2683]			
Be(NO ₂) ₂	κ	—122* [2683]			
Be(NO ₃) ₂	κ	—162* [2683]			
BeO	Γ	(11)* ¹² [54] (30, 4445) ¹³ [1830] (30, 158) ¹⁴ [570] (30, 2) ¹⁵ [366] (31, 0) ¹⁶ [1618a]	24, 91 [1618a]	(47, 2088) [1830] (47, 206) [570] (47, 20) [1685] (47, 208) [1618a]	(7, 0465) [1830] (7, 04) [1685] (7, 046) [1618a]
	Ж	—129, 562 [1618a]	—123, 975 [1618a]	8, 042 [1618a]	6, 10 [1618a]
	κ	(—143, 1) ¹⁷ [1830] (—143, 1) ¹⁸ [570]	(—136, 1) [1045]	(3, 4926) [1830] (3, 37) [142, 570, 1781]	(6, 090) [1830] (6, 11) [570]

BeOBe(OH) ₂ , осажженный	к	(-140,93) (-143,1) ¹⁹	[545] [1041, 1618a]	(-136,122) -338*	[1618a] [323]	(3,378) 16,7*	[1618a] [323]	(6,102) (6,10)	[2595] [1618a]
BeOH	г	-23	[718]						
BeO ₂	к	-142	[2683]						
BeO ₂ ²⁻	р			-155,3	[323]	-27*	[323]		
Be(OH) ₂	г	-158 -156,7 ²⁰ 158,5 ²¹	[718] [1830] [1618a]	-151,188	[1618a]	53,2425 57,969	[1830] [1618a]	10,2849 2,312	[1830] [1618a]
Be(OH) ₂ , α	к	-161 (-215,75)	[718] [801]	-195,15 -196,2*	[801] [323]	11,2 13,4 13,3*	[799] [801] [323]		
Be(OH) ₂ , β	к	(-216,5) (216,6)	[801] [1618a]	-195,65 -195,762 -195,8 ²² -194,8*	[801] [1618a] [249] [229]	12,6 11,9 ²³	[801, 1618a] [249]	15,35	[801, 1618a]
Be(OH) ₂ , γ	к			-195,5*	[229]				
Be(OH) ₂ , осажженный	к	-213,1	[801]	-194,3	[801]	20	[801]		
Be(OH) ₃	р	-229,4	[801]						
Be(OH) ₃ ²⁻	р	-266,7	[801]						
Be(ReO ₄) ₂	к	-429*	[2683]						
BeS	к			-55,9* -55,2*	[323] [229]	9,3* 7,4* 8,4*	[323] [247] [1953]		
BeSO ₃	к	-219* -234,9*	[2683] [1172]						
BeSO ₄	к	(-286,41)	[1675]	-260,2* -259,6* -260,4 ²⁴ -322,1*	[323] [229] [234] [229]	21,5* 20,0* 18,62	[323] [228] [2517]	(20,48)	[2517]
BeSO ₄ ·H ₂ O	к			-379,3*	[229]				
BeSO ₄ ·2H ₂ O	к			-492,4*	[229]				
BeSO ₄ ·4H ₂ O	к			-490,54	[190]				
BeSe	к					9,5*	[228]		

¹ (ΔH_{298}°)_{субл.} ² $\Delta H_0^\circ = -241,746$ [1618a]. ³ $\Delta H_C^\circ = 75,632$ [570]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 77,5158$ [1830]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = 76,181$ [1618a]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -24,866^*$ [1618a]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 30,409$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -24,588$ [1618a]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -20,018$ [1618a]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 149,536^*$ [570]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = 101,4$ [1618a]. ¹² Вычислено [234] по значению (ΔH_0°)_{субл.} = 154,6 [54] и (ΔH_{298}°)_{BeO, к} [2245]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -29,8740$ [570]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = 23,587$ [570]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = 30,2$ [366]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = 30,429$ [1618a]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -142,2847$ [1830]. ¹⁸ $\Delta H^\circ = -142,281$ [570]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -142,282$ [1618a]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -151,5048$ [1830]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = -156,683$ [1618a]. ²² Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^\circ = -206,8$ (см. [249]) на -216,8 [2245]. ²³ Модификация не указана. ²⁴ Вычислено на основании величин, рекомендованных в [250] и [2245].

1	2	3	4	5	6
BeSe	κ			9,5	[228]
BeSeO ₄	κ	—213,24 [525]			
BeSeO ₄ ·2H ₂ O	κ	—360,82 [525]			
BeSeO ₄ ·4H ₂ O	κ	—505,54 [525]			
BeSiO ₃	κ	—339* [2683]		12,9* [228]	
BeWO ₄	κ	—342,9* [170, 172]	—318,9* [170, 172]	27,6 [1618a]	23,27 [1618a]
Be ₂ C	ж	—3,798 [1618a]	—5,416 [1618a]	11,345 [1618a]	10,337 [1618a]
	κ	—21,8* [2163]	—21,2* [2163]		
		—32,8 [386]		4,36 [386]	
		—21,7 [1618a]	—21,098 [1618a]	3,90 [1618a]	10,377 [1618a]
Be ₂ Cl ₄	г	44 ¹ [488]			
	г	—185,0 ² [1618a]	—171,519* [1618a]	65,923 [1618a]	17,301 [1618a]
Be ₂ O	г	—8* [2528]			
		—15* ³	—22,064* [1618a]	52,754 [1618a]	9,788 [1618a]
Be ₂ O ²⁺	ρ		—218* [323]		
Be ₂ O ₂	г	—104,5 ⁴ [1830]		59,9879 [1830]	12,3009 [1830]
		—98* ⁵ [1618a]	—99,667* [1618a]	59,156 [1618a]	11,792 [1618a]
Be ₂ O ₃ ²⁻	ρ		—298* [323]		
Be ₂ SiO ₄	κ		—208,7* [229]	(15,37) [1685]	
Be ₂ TiO ₄	κ			17,8* [228]	
Be ₃ N ₂	ж	—113,536 [1618a]	—104,562 [1618a]	22,51 [1618a]	15,405 [1618a]
	κ	(—135,0) [31]	—122,5* [229]		
		(—134,7*) [2628]			
		(—140,3) [2720]			
		(—140,6) [1618a]	—128,492 [1618a]	12,0 [1618a]	15,405 [1618a]
Be ₃ O ₃	г	—255,3 ⁶ [1830]		64,2520 [1830]	15,3690 [1830]
		—252* ⁷ [1618a]	—247,515* [1618a]	65,304 [1618a]	15,167 [1618a]
Be ₃ O ₄	г	—380,4 ⁸ [1830]		70,8054 [1830]	21,1897 [1830]
		—380* ⁹ [1618a]	—369,614* [1618a]	72,292 [1618a]	21,364 [1618a]
Be ₃ O ₅	г	—505* ¹⁰ [1618a]	—488,104* [1618a]	77,24 [1618a]	25,773 [1618a]
Be ₆ O ₈	г	—636* ¹¹ [1618a]	—612,538* [1618a]	82,00 [1618a]	31,459 [1618a]
Be ₁₂ Pu	κ		35,7 [42]		
Be ₃ U	κ	—39,3 [187]		41,5 [2207]	
H ₂ Be(OH) ₄	κ		—292,57* [6]		
Bi	г	(47,500) [2479]	(38,231) [2479]		
		(49,5) ¹² [2358]	(40,2) [2358]	44,669 [2358]	4,968 [2358]
		(49,56) [1589]			
	κ			(13,58) [2479]	(6,11) [2479]
				(13,56) [1100, 2358]	(6,10) [2358]

					(13,51) (13,5)	[1589] [1685]	(6,20) (6,151) ¹³	[1589, 1685] [1251]
Bi ⁺	г	(219,13) ¹⁴	[2358]					
Bi ²⁺	г	(605,4) ¹⁵	[2358]					
Bi ³⁺	г	(1196,4) ¹⁶	[2358]		41,93	[66]		
	р			19,8	[2358]			
Bi ⁴⁺	г	(2242,9) ¹⁷	[2358]					
Bi ⁵⁺	г	(3535,9) ¹⁸	[2358]					
Bi ⁶⁺	г	(5574) ¹⁹	[2358]					
Bi ₂	г	(55,300)	[2479]	(43,899)	[2479]			
		(53,12) ²⁰	[1589]					
		(52,72)	[713]					
		(52,5)	[2358]					
BiAsO ₄	к			—148	[2358]			
BiBr ⁻	г					(63,6)	[1685]	8,78
BiBr ²⁺	р			—8,1	[2358]			[1685]
BiBr ₂ ⁺	р			—35,9	[2358]			
BiBr ₃	к	—65*	[2385]				26	[2358]
		—60*	[230]					
		—58*	[583]					
		—59,0*	[1773]					
		—63	[1063]					
	р			—63,3	[2358]			
BiBr ₁ ⁻	р			—90,2	[2358]			
BiCl ⁻	г	(7*)	[1062]			(60,9)	[1685]	8,62
	к	—30,4	[1078]	—24,0	[1078]	22	[1078]	[1685]
		—31,2	[2358]	—25,9	[2358]	22,6	[2358]	
BiCl ₂ ²⁺	р			—14,64	[2358]			
BiCl ₂ ⁺	р			—49,1	[2358]			
BiCl ₃	г	(—63,5) ²¹	[2358]	(—61,2)	[2358]	(85,74)	[2358]	(19,04)
						(85,4)	[1685]	(19,02)
						(85,24)	[2484]	[1685, 2484]
	к	(—90,6)	[2358]	(—75,3)	[2358]	(42,3)	[2358]	25
				(—73,6)	[1078]	(36,4)	[1078]	[2358]
						(36,3)	[1685]	

¹ (ΔH_{298}°)_{суд.}: ² $\Delta H_0^\circ = -182,956$ [1618a]. ³ $\Delta H_0^\circ = -15,399^*$ [1618a]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -104,3538$ [1830]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -97,716$ [1618a]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -253,8171$ [1830]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -250,668^*$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -378,1601$ [1830]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -377,929^*$ [1618a]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -502,035^*$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -632,101^*$ [1618a]. ¹² $\Delta H_0^\circ = 49,56$ [2358]. ¹³ $T = 273^\circ\text{K}$. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = 217,65$ [2358]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = 602,5$ [2358]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = 1192,0$ [2358]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = 2237,0$ [2358]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = 3528,5$ [2358]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = 5565$ [2358]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -63,32$ [2358]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = -63,32$ [2358].

1	2	3	4	5	6
BiCl_4^-	рас- плав р		—6,56 [409] —115,1 [2358] —114,2* [323]		
BiD	г			52,68 [1685]	7,18 [1685]
BiF	г		0,9* [227]	58,2 [1685]	8,19 [1685]
BiF_2	к	—216* [583] —212* [1624] —183* [2358]			
BiH	г		37,0* [227]	51,27 [1685]	7,00 [1685]
BiH_2	г	66,4 [2259]		(65,4) [1685]	8,84 [1685]
BiI	г		3,8 [2358]		
BiI^{2+}	р			99,77 [1065]	19,65 [1065]
BiI_3	г к			55,9 [1065]	
		—26* [2358] —24,0* [890]	—41,9 [2358] —49,9 [2358]		
BiI_4^-	р				
$\text{Bi}_{0,25}\text{K}_{0,75}$	к	—13,25 [1589]			
$\text{Bi}_{0,25}\text{Li}_{0,75}$	к	—13,41 [1589]			
$\text{Bi}_{0,50}\text{Li}_{0,50}$	к	—9,2* [1589]			
BiLi_3	к	(—39,5) [648] (—55,5) [2625] —7,35 ³ [1589]			
$\text{Bi}_{0,7}\text{Mn}_{0,3}$	к	—4,7 [653]			
BiMn	к	—478,7 [24]			
$\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	к	—11,4 ⁴ [1589]			
$\text{Bi}_{0,25}\text{Na}_{0,75}$	к	—7,7 ⁵ [1589]			
$\text{Bi}_{0,50}\text{Na}_{0,50}$	к	(—45,5) [2625] (—48,2) [377]			
BiNa_3	г к		—11,1* [229] —43,5* [323] —43,2* [229] (—35,0) [2358] —71,0 [2358] (—77,0) [2358] —35,0 [2358] —67,0 [2358]	58,9 [1685] 17* [323]	7,80 [1685]
BiO					
BiO^+	р				
BiOBr	к				
BiOCl	к	(—87,7) [2358]		(28,8) [2358]	
BiOH^{2+}	р				
BiONO_2	к				

BiOOH	κ			-88,4*	[323]				
Bi(OH) ₂ Cl	κ			-88,0	[2358]				
Bi(OH) ₃	κ	(-170,0)	[2358]	-128,71	[2358]				
				-137*	[323]	24,6*	[323]		
				-138,55*	[176]	29,8*	[176]		
				-138,6*	[229]				
Bi _{0,547} Pb _{0,453}	ж							7,45 ⁶	[1589]
BiS	г	43	[2358]	29	[2358]	68	[2358]		
BiS ⁺	г	229	[2358]						
Bi _{0,50} Sb _{0,50}	κ	0*	[1589]						
BiSe	г	42,0	[2358]						
BiTe	г	42,8	[2358]						
Bi _{0,6} Tl _{0,4}	κ							6,5	[1589]
BiTl ₄	κ	-4,0	[2625]			79,2	[1775]		
Bi ₂ Mg ₃	κ	(-40,5)	[1779, 2625]						
Bi ₂ O ₂ SeO ₃	κ	-229,7	[24]						
Bi ₂ O ₃	κ	(-137,16)	[2358]	(-118,0)	[2358]	(35,2)	[1685, 2358]	(27,13)	[1685, 2358]
		(-138,1)	[1292]						
Bi ₂ O ₄	κ			-109*	[323]				
Bi ₂ O ₅	κ					35,7*	[1480]		
Bi ₂ S ₃	κ	(-34,2)	[2358]	(-33,6)	[2358]	(47,9)	[480, 2358]	29,2	[2358]
		(-42,2*)	[2625]			(37,2*)	[2625]	29,15	[2625]
		(-36,4)	[25]			(37,1*)	[869]		
Bi ₂ (SO ₃) ₃	κ	(-608,1)	[2358]	-617,5*	[229]				
		(-438,1*)	[1172]						
Bi ₃ Se ₃	κ	-41,1	[180]						
		-31,0*	[4]	-25,4*	[4]	38,6	[4]		
		-13,9	[1292]						
Bi ₂ Te ₃	κ	-18,5	[2358]	-18,4	[2358]	62,36	[2358]	28,8	[3121]
		-26,4	[4]	-21,2	[4]	45,6*	[4]	37,1	[869]
		-8*	[1292]			73,2	[180]		
		-4,88 ⁷	[686]	-3,76 ⁷	[686]	-1,67 ⁷	[686]	3,0·10 ⁻² + +2,0·10 ⁻⁵ T ⁷	[869]
Bi ₃ Tl ₂	κ	-3,0	[2625]			77,0	[1775]		
Bi ₄ U ₃	κ	-98,1	[2207]			58,5	[2207]		
Bi ₆ O ₈ ⁺	ρ			-220,6	[2358]				
Bi ₆ O ₆ (OH) ₃ ⁺	ρ			-379,6	[2358]				
Bi ₆ (OH) ₁₂ ⁶⁺	ρ			-561,9	[2358]				

1 Фаза BiLi₃. 2 Фаза BiLi. 3 В ккал/г-атом. 4 Фаза BiNa₃. 5 Фаза BiNa. 6 T = 400 °K. 7 t = 400 °C; 0,4 Bi, ж + 0,6 Te, κ = Bi_{0,4}Te_{0,6}, κ.

1	2	3	4	5	6
$\text{Bi}_9(\text{OH})_{20}^{7+}$	p		-951,5 [2358]		
$\text{Bi}_9(\text{OH})_{21}^{6+}$	p		-1003,8 [2358]		
$\text{Bi}_9(\text{OH})_{22}^{5+}$	p		-1056,9 [2358]		
$\text{HBi}(\text{OH})_4$	p		-195,20* [5]		
$\text{H}_3\text{Bi}(\text{OH})_6$	p		-308,50* [5]		
BkO_2 , куб.	к		20,6 [2078] 21,2 [2662]		
Br	r	(23,049) ¹ [1186] (26,760) [2479] (26,730) ² [568] (26,741) ³ [2358] (26,740) [1618a]	(19,327) [1186] (19,699) [2479] (19,690) [568] (19,700) [2358, 1618a]	(41,8052) [1186] (41,8052) [570] (41,803) [568, 1618a] (41,805) [2358] (41,8) [1685] 42,247 [568]	
Br^+	r	(301,183) ⁴ [568] (301,41) [570]	292,523 [568]		
Br^-	r	(-52,310) ⁵ [568] (-55,91) [570]	-57,042 [568]	(39,049) [568] (39,0504) [570] (39,06) [66] (19,7) [570]	19,7 [1685] (-33,9) [570]
	p	(-29,05) [570] (-28,4) [91] (-28,40) [568]	(-24,85) [570]		
Br^{2+}	r	(804,0) ⁶ [568] (800,7) [570]			
Br^{3+}	r	(1631,8) ⁶ [568] (1630,0) [570]			
Br^{4+}	r	(2723) ⁶ [568] (2789) [570]			
Br^{5+}	r	(4100) ⁶ [568]			
Br^{6+}	r	6143 ⁶ [568]			
Br^{7+}	r	8519 ⁶ [568]			
Br^{8+}	r	12964 ⁶ [568]			
Br_2	r	(7,387) ⁷ [568, 1618a] (7,7) [1896] (7,45) [2479] (7,434) [1255]	(0,749) [568, 1618a] (0,773) [2479]	(58,645) [568] (58,63) [1896] (58,647) [1618a] (58,65) [1685] (58,648) [570] (58,62) [1514]	(8,617) [568] (8,616) [1618a] (8,62) [1186, 1685] (8,50) [2243]

	ж					(36,384)	[1514]	18,089	[1514]
						(36,25)	[2479]	17,00	[2479]
						(36,7)	[1680]	18,09	[568, 1685]
						(36,496)	[1618a]	18,077	[1618a]
	p	(-0,62)	[2358]	0,94	[2358]	31,2	[2358]		
		(-1,1*)	[323]	0,977*	[323]				
		(-0,20)	[2713]	1,38	[2713]	31,1	[2713]		
		(-0,2)	[568]						
Br ₂	r	256,4* ⁶	[568]			(36,38)	[568]		
		253,5	[2358]						
Br ₂ ²⁺	r	706* ⁶	[568]			(36,4)	[1685]		
Br ₂ ·10H ₂ O	ж	(-700,0)	[568]						
Br ₃	r	-3,8 ⁸	[1074]						
	p	(-31,17)	[2358]	(-25,59)	[2358]	51,5	[2358]		
		(-30,1)	[568]	-25,27*	[323]				
Br ₅ ⁻	p	(-34,0)	[2358]	-24,8	[2358]	75,7	[2358]		
		(-33,7)	[568]						
BrCN	r					(59,367)	[2037]	11,228	[2037]
BrCl	r	(-3,55) ⁹	[568]	(-0,178)	[568]	(57,34)	[568, 1685]	8,36	[568, 1186]
		(-0,212) ¹⁰	[1,86]	(-0,620)	[1186]	(57,338)	[1186]	8,38	[1685]
		(-3,518) ¹¹	[570]	(-0,187)	[1184]	(57,342)	[570]		
		(3,50)	[2358]			(57,339)	[1008]	8,384	[1008]
		(3,53)	[1943]			(57,325)	[1943]	8,362	[1943]
		(3,48) ¹²	[1618a]	(-0,247)	[1618a]	(57,337)	[1618a]	8,368	[1618a]
BrCl ⁺	r	261 ⁴	[568]						
		261,0	[2358]						
BrCl ⁻	p			-35,0	[2358]				
BrD	r	-8,352 ¹³	[568]	-12,331	[568]	48,846	[568]	6,983	[568]
		-8,929 ¹⁴	[570]			48,848	[570]		
BrF	r	-18,361 ¹⁵	[1186]	-18,705	[1186]	54,700	[1186, 1618a]	7,88	[568, 1186]
		-10,131 ¹⁶	[568]	-13,794	[568]	54,70	[568, 1685]	7,87	[1685]
		-17,7	[1850]	-18,0	[1850]	54,703	[1008]	7,869	[1008]
		-14,007 ¹⁷	[1618a]	-17,669	[1618a]	54,702	[570]	7,877	[1618a]
BrF ⁺	r	263,8 ⁸	[568]						
BrF ₃	r	-61,1 ¹⁸	[568]	-54,849	[568]	69,9	[568, 1685]	15,9	[568]
		-61,09 ¹⁹	[2358]			69,89	[2358]	15,92	[2358]

1 $\Delta H_0^\circ = 22,73$ [1186]. 2 $\Delta H_0^\circ = 28,178$ [568]. 3 $\Delta H_0^\circ = -28,188$ [2358]. 4 $\Delta H_0^\circ = 301,15$ [568]. 5 $\Delta H_0^\circ = -49,38$ [568]. 6 ΔH_0° . 7 $\Delta H_0^\circ = 10,921$ [568]; 10,922 [1618a]. 8 $\text{Br}_2 + \text{Br}^- \rightleftharpoons \text{Br}_3^-$. 9 $\Delta H_0^\circ = -5,330$ [568]. 10 $\Delta H_0^\circ = -0,20$ [1186]. 11 $\Delta H_0^\circ = -5,297$ [2342]. 12 $\Delta H_0^\circ = 5,259$ [1618a]. 13 $\Delta H_0^\circ = -6,47$ [568]. 14 $\Delta H_0^\circ = -7,043$ [570]. 15 $\Delta H_0^\circ = -18,3$ [1186]; -18,983 (73Br¹⁸F); -19,528 81Br¹⁹F [1008]. 16 $\Delta H_0^\circ = -6,302$ [2342]. 17 $\Delta H_0^\circ = -12,178$ [1618a]. 18 $\Delta H_0^\circ = -53,424$ [568]. 19 $\Delta H_0^\circ = -58,41$ [2358].

1	2	3	4	5	6
BrF ₃		—82* [837]		69,905 [977]	15,943 [977]
		—61,099 ¹ [1618a]	—54,831 [1618a]	71,57 [2074]	15,94 [1685]
	ж	—72,45 [568]	—58,051 [568]	69,872 [1618a]	15,893 [1618a]
		—71,9 [2358]	—57,5 [2358]	42,57 [568]	29,78 [568, 1685]
		—64,8 [1850]	—55,2 [1850]	42,6 [2358]	
		—75 [2461]	—57 [2451]	42,57 [2074]	29,8* [2074]
BrF ₃ , ромб. BrF ₃	к	—73,797 ² [568]			
	г	—124,0 ³ [1186]	—101,9 [1186]	76,44 [1186]	23,98 [1186]
		—102,5 ⁴ [568]	—83,712 [568]	76,3 [568]	23,8 [568]
		—102,5 ⁵ [2358]	—83,8 [2358]	76,50 [2358]	23,81 [2358]
		—106,2 [1074]	—84,1 [1074]	77,96 ⁶ [2454]	24,49 ⁶ [2454]
			—103,8* [232]	76,4 [1685]	23,70 [2454]
				77,84 ⁸ [1860]	24,38 ⁸ [1860]
		—102,467 ⁷ [1618a]	—83,72 [1618a]	76,435 [1618a]	23,93 [1618a]
	ж	—109,6 [2358]	—84,1 [2358]	(53,8) [2358]	
		—110,1 [568]		(36,384) [1514]	18,089 [1514]
BrI	г			61,752 [1008]	8,721 [1008]
		9,740 ⁸ [1618a]	0,866 [1618a]	61,834 [1618a]	8,723 [1618a]
BrI ₂ [—]	р	—30,6 [2358]	—26,3 [2358]	47,2 [2358]	
BrN	г	71,883 ⁹ [1618a]	67,357 [1618a]	56,256 [1618a]	7,819 [1618a]
BrO	г	30,026 ¹⁰ [528]	25,847 [528]	56,71 [528]	7,68 [528]
		30,06 ¹¹ [2358]		56,75 [2358]	7,67 [2358]
				55,7 [1685]	7,75 [1685]
				56,713 [570]	
	р	—23,05 [1850]	—8,2 [1850]	8,5 ¹² [1850]	
		—22,5 [2358]	—8,0 [2358]	10 [2358]	
		—22,6 [2713]	—7,8 [2713]	8,8 [2713]	
		—23,6 [568]	—8,0* [323]		
BrO ₂	ж		0,7* [229]		
	к	12,5 [2144]			
		12,5 [568]			
		11,6 [2358]			
BrO ₃ [—]	р	(—20,0) [2358]	(0,4) [2358]	(39,0) [2358]	
		(—18,3) [1950]	(2,1) [1950]	(38,5) [1685]	
		(—17,6) [568]	(5,0*) [323]	(38,5*) [323]	
BrT	г	—8,424 ¹³ [568]	—12,349 [568]	49,665 [568]	7,027 [568]
		—8,999 ¹⁴ [570]		49,667 [570]	

Br ₂ Cl	p	—40,7	[2358]	—30,7	[2358]	29,5	[2358]		
Br ₂ Cl ⁻	г	—1,7 ¹⁵	[1075]						
HBr	г	(—8,16)	[568]	(—12,238)	[568]	(47,464)	[568]	(6,965)	[568]
		(—8,70) ¹⁶	[2358]	(—12,77)	[2358]	(47,463)	[2358]		
		(—12,5) ¹⁷	[1686]	(—13,08)	[2243]				
		(—8,71) ¹⁸	[1784]	(—13,25)	[1686]				
		(—8,74) ¹⁹	[570]			(47,468)	[570]		
		(—8,66) ²⁰	[1618a]	(—12,727)	[1618a]	(47,437)	[1618a]	(6,964)	[1618a]
	p	(—29,05)	[2358]	(—24,85)	[2358]	(19,7)	[2358]	(—33,9)	[2358]
	г	(—28,40)	[568]						
HBr·3000H ₂ O	p	(—29,05)	[2498]						
HBr ⁺	г	261	[1214]						
		261,7	[568]						
		260,7	[2358]						
HBrI ₂	p	—30,6	[2358]	—26,3	[2358]	47,2	[2358]		
HBrO	г	—19	[568]						
	p	—27,0	[2358]	—19,7	[2358]	34	[2358]		
		—29,4	[2713]	—19,5	[2713]	25,4	[2713]		
		—30,4	[568]	—19,9*	[323]				
HBrO ₃	к					27,7*	[251]		
	p	(—20,0)	[2358]	0,4	[2358]	39,0	[2358]		
				5,0*	[323]				
C	г	(171,291) ²¹	[2358]	(160,040)	[2074]	(37,7597)	[2358]	(4,9805)	[2358]
		(170,913) ²²	[570]			(37,7613)	[155, 570]		
		(170,890)	[2479]			(37,76)	[1685]		
		(171,3009) ²³	[1830]			(37,7612)	[1830]	(4,9807)	[1830]
		(170,9)	[1879]						
		(170,886) ²⁴	[1618a]	(160,033)	[1618a]	(37,761)	[1618a]	(4,981)	[1618a]
C, алмаз	к	(0,4533) ²⁵	[2358]	(0,6930)	[2358]	(0,568)	[1096, 2358]	(1,4615)	[2358]
		(0,453) ²⁶	[570]			(0,585)	[1685]	(1,45)	[1685]
C, аморфный	ам	3,95	[266]			(0,5664)	[2593]	(1,462)	[2593]
C, графит	к					1,3718	[1830]	2,038	[1618a, 1830, 2358]
						1,36	[1685]	2,05	[1685]
						1,372	[2358]		

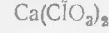
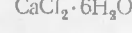
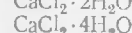
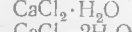
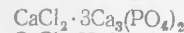
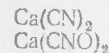
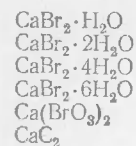
1 $\Delta H_0^\circ = -58,406$ [1618a]. 2 $\Delta H_0^\circ = -122$ [1186]. 3 $\Delta H_0^\circ = -98,736$ [568]. 4 $\Delta H_0^\circ = -98,75$ [2358]. 5 $\Delta H_0^\circ = -98,75$ [2358]. 6 $T = 313,7$ °K. 7 $\Delta H_0^\circ = -98,736$ [1618a]. 8 $\Delta H_0^\circ = 11,877$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = 73,7$ [1618a]. 10 $\Delta H_0^\circ = 31,863$ [568]. 11 $\Delta H_0^\circ = 31,9$ [2358]. 12 S_{298} . 13 $\Delta H_0^\circ = -6,54$ [568]. 14 $\Delta H_0^\circ = -7,115$ [570]. 15 $\text{Br}_2 + \text{Cl}^- = \text{Br}_2\text{Cl}^-$. 16 $\Delta H_0^\circ = -6,825$ [3121]. 17 Из ра-
вообразного брома. 18 $\Delta H_0^\circ = -6,73$ [1186]. 19 $\Delta H_0^\circ = -6,868$ [570]. 20 $\Delta H_0^\circ = -6,795$ [1618a]. 21 $\Delta H_0^\circ = (160,90)$ [2358]. 22 $\Delta H_0^\circ = (160,585)$ [570]. 23 $\Delta H_0^\circ = (160,992)$ [1830]. 24 $\Delta H_0^\circ =$
— 199,575 [1618a]. 25 $\Delta H_0^\circ = (0,8797)$ [2358]. 26 $\Delta H_0^\circ = (0,560)$ [570]

1	2	3	4	5	6
С, графит	к			1,290 1,359	[570] [1618a] 2,05 ¹ [2186]
C ⁺	г	(432,267) ² [570] (432,420) ³ [2358]			
C ²⁺	г	(996,173) ⁴ [2358]			
C ³⁺	г	(2101,73) ⁵ [2358]			
C ⁴⁺	г	(3590,46) ⁶ [2358]			
C ⁵⁺	г	(12633,8) ⁷ [2358]			
C ⁶⁺	г	(23934) ⁸ [2358]			
C ⁻	г	94 [1214]			
C ₂	г	(200,00) [2479] 186,532 (200,0258) ⁹ [1830] (198,061) ¹⁰ [570] (190) [976] (215*) [1001] (199,026) ¹¹ [1618a] 185,636 487 [1104]	[2479] [1618a]	47,91 [2479] 47,6302 [1830] 47,6331 [570] 47,628 [1618a] 49,27 [1685]	7,00 [2479, 1830] 10,313 [1830] 10,311 [717] 10,317 [1618a]
C ₂ ⁺	г	200,00 [2479] 184,772	[2479]	55,18 [2479] 50,931 [570] 50,688 [1830] 50,688 [1618a]	10,41 [2479] 9,3883 [1830] 9,388 [1618a]
C ₃	г	189,664 ¹² [570] 189,6653 ¹³ [1830] 189,67 [1618a] 175,777 493 [1104]	[1618a]		
C ₃ ⁺	г	242,321 ¹⁴ [1618a] 226,629	[1618a]	58,083 [1618a]	12,803 [1618a]
C ₄ ⁺	г	523 [1104]			
C ₄ ⁺	г	242,374 ¹⁵ [1618a] 226,634	[1618a]	59,608 [1618a]	16,218 [1618a]
C ₅ ⁺	г	530 [1104]			
CBN	к	33,58 [2358]			
CBrN	г	56,1 [1817] 38,3 44,5 ¹⁶ [2358] 39,5 70 [679]	[1817] [2358]	(59,07) (59,32) 45,2	[321, 1817] [2358] [1797] 11,22 [2358]
CN	г				
CN ₄	г				
CN ₁	г	(38,3) [1817] (45,5) [1817] (53,9) ¹⁷ [2358] (47,0) [2358] 39,71 [2358] 44,22 [2358]		61,33 [1817] 61,35 [2358] 23,0 [2358]	11,54 [2358]
CNO ⁻	к	(-34,9) [2358] (-23,3) [2358]		(25,5) [2358]	
CNS ⁻	р	22,15 [2358]		34,5 [2358]	-9,6 [2358]
	р	21,2* [323]		36* [323]	

CO	г	(-26,416) (-26,416) ¹⁸	[2358] [570]	(-32,781) [2358]	(47,219) (47,2178) (47,30)	[2358] [1830] [1685]	(6,959) (6,9652) (6,96)	[2358] [1830] [1685]
	р	(-26,417) ¹⁹ -28,91	[1618a] [2358]	(-32,783) -28,66	[1618a] [2358]	(47,214) -25,0	[1618a] [2358]	(6,965) [1618a]
CO ⁺	г	(298,243) ²⁰ (298,16) ²¹	[570] [2358]			48,5480 48,5480	[570] [155]	
CO ²⁺	г	945,5 ²²	[2358]					
CO(NH ₂) ₂ , мочеви́на	к	-79,56	[2358]	-47,04	[2358]	25,00	[2358]	22,26 [2358]
	р	-76,117	[2358]					
COS	г					(55,35) ²³	[2103]	(9,93) ²³ [2103]
CO ₂	г	(-94,05) ²⁴ (-94,0518) ²⁵ (-94,054) ²⁶	[2358] [1830] [570, 1618a]	(-94,258) [2358]	(51,06) (51,0701) (51,071) (51,08) (51,072)	[2358] [1830] [570] [1685] [1618a]	(8,87) (8,8740) (8,89) ²⁷ (8,88) (8,874)	[2358] [1830] [1245] [1685] [1618a]
	р	(-98,90)	[2358]	(-94,265) (-92,26)	[1618a] [2358]	(28,1)	[2358]	
CO ₂ ⁺	г	(225,23) ²⁸	[2358]					
CO ₂ ³⁻	р	(-161,84)	[2358]	(-126,17)	[2358]	(-13,6) (-13,0)	[2358] [1685]	
CP	г	86,5204 ²⁹ 107,541 ³⁰	[1830] [570]			(51,6627) (51,661) (51,65)	[1830] [570, 1618a] [1685]	(7,1492) [1830]
		111,7	[1618a]	98,327	[1618a]			[1685]
CS	г	55* 60*	[1879] [2295]	80*	[229]	(50,29)	[1685]	(7,14) (7,149) (7,12) [1685]
CS(NH ₂) ₂ , тномочеви́на	к	-21,1	[2358]					
CS(NH ₂) ₂ ·HNO ₃	к	-73,1	[2358]					
CSSe	г					61,24 ⁴	[2103]	11,42 [2103]
CSTe	к					62,71	[2103]	11,71 [2103]
CS ₂	г	26,1 (27,7)	[1214] [1428]			(56,84) ⁴ (56,85) (36,2)	[2103] [1685] [1685]	(10,88) (10,91) (18,06)
	ж							
CS ₂ ⁺	г	261	[1214]					[1685]

1 $T = 300$ °K. 2 $\Delta H_0^\circ = (429,430)$ [570]. 3 $\Delta H_0^\circ = (429,628)$ [2358]. 4 $\Delta H_0^\circ = (991,900)$ [2358]. 5 $\Delta H_0^\circ = (2095,98)$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = (3583,23)$ [2358]. 7 $\Delta H_0^\circ = (12625,1)$ [2358]. 8 $\Delta H_0^\circ = (23924)$ [2358]. 9 $\Delta H_0^\circ = (198)$ [1830]. 10 $\Delta H_0^\circ = (196,00)$ [570]. 11 $\Delta H_0^\circ = 197,0$ [1618a]. 12 $\Delta H_0^\circ = 188,00$ [570]. 13 $\Delta H_0^\circ = 188,1$ [1830]. 14 $\Delta H_0^\circ = 240,5$ [1618a]. 15 $\Delta H_0^\circ = 240,298$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = 46,07$ [2358]. 17 $\Delta H_0^\circ = 54,04$ [2358]. 18 $\Delta H_0^\circ = (-27,218)$ [570]. 19 $\Delta H_0^\circ = -27,20$ [1618a]. 20 $\Delta H_0^\circ = (295,961)$ [570]. 21 $\Delta H_0^\circ = 295,9$ [2358]. 22 $\Delta H_0^\circ = 942$ [2358]. 23 $t = 26,1$ °C. 24 $\Delta H_0^\circ = (-93,964)$ [2358]. 25 $\Delta H_0^\circ = (-93,9641)$ [1830]. 26 $\Delta H_0^\circ = (-93,984)$ [570]; $(-93,965)$ [1618a]. 27 $t = 26,1$ °C. 28 $\Delta H_0^\circ = (223,8)$ [2358]. 29 $\Delta H_0^\circ = 85,9768$ [1830]. 30 $\Delta H_0^\circ = 106,956$ [570].

1	2	3	4	5	6
CSe	г			53,2	[1685] 7,30 [1685]
CSe ₂	г			62,93 ¹	[2103] 11,96 ¹ [2103]
	ж	(39,4) [2358]		62,9	[1685]
CT ₄	г			10,72	[1654] 55,17 ² [1654]
C ₃ O ₂	г	—8,00 ³ [570]		61,573	[570]
DCNS	г	—26,4157 ⁴ [1830]		58,0	[1685] 13,89 [1685]
HCN	г	(32,3) ⁵ [2358]	(29,8) [2358]	61,14	[1885] 12,45 [1885]
	ж	(26,02) [2358]	(29,86) [2358]	(48,20) [2358]	(8,57) [2358]
	р	36,0 [2358]	41,2 [2358]	(26,97) [2358]	(16,88) [2358]
HCN, неионизированный	р	(25,6) [2358]	(28,6) [2358]	22,5 [2358]	
HCNO, изотициановая кислота	г			(29,8) [2358]	
HCNO, ионизированный	р	—34,9 [2358]	—23,3 [2358]	56,85 [2358]	10,72 [2358]
HCNO, неионизированный	р	(—36,90) [2358]	(—28,0) [2358]	25,5 [2358]	
HCNS, изотициановая кислота	г	30,5 [2358]	27,0 [2358]	(33,9) [2358]	
HCNS, ионизированный	р	(18,27) [2358]	22,15 [2358]	59,2 [2358]	11,2 [2358]
HCNS, неионизированный	р		23,31 [2358]	58,47 [1885]	10,90 [1885]
HCO ₃ [—]	р			34,5 [2358]	9,6 [2358]
H ₂ CO ₃	р	(—167,22) [2358]	(—148,94) [2358]	(22,2) [1685]	
				(44,8) [2358]	
				(45,1) [1685]	
Ca	г	(42,200) [2479]	(34,138) [2479]	(36,9923) [77]	
		(42,204) ⁶ [570]		(36,9933) [570]	
		(42,37) ⁷ [1589]	(34,31) [1589]	(35,99) [1685]	
		(42,3) [1932]			
		(42,81) [2405]			
		(42,3) ⁸ [385]			
	к				(6,26) [1574]
Ca ⁺	г	(184,660) ⁹ [570]		(9,97) [570]	(6,30) [570, 2479]
Ca ²⁺	г			38,3707 [570]	
	р			37,00 [1346]	
Ca(BF ₄) ₂	г	34,1 [2101]		(—11,4) [1685]	
		46,6 ¹⁰ [2100]			
CaBr	к	—54,0 ¹¹ [1170]		60,9 [1685]	8,66 [1685]
CaBr ₂	г			72,91* [297]	14,252* [297]



K (—163*)
(—163,6)

[230]
[1166]

K —239*
K —311*
K —453*

[230]
[230]
[230]

K —154,4
K (—14,1)

[618]
[2226]

—506,42

[190]

(32,0*)
(32,2)
(30,1*)

[1773]
[1685]
[698]

19,94

[1685]

K —203*
K —200

[693]
[481]

—33,1*

[323]

21,3*

[323]

K —80*
K —93

[693, 2683]
[481]

K —42,62¹²

[1947]

(—269,75*)

[177]

(22,1*)
(20,2*)

[177]
[699]

37,65

[2467]

K —30

[2625]

—520,0*

[229]

37,09

[2467]

K —29,5

[1589]

Г

0,6*

[227]

58,2

[1685]

8,50

[1685]

Г

—60,7¹³

[1170]

Г —116,7

[1518]

K (—187,8)

[2375]

(—191,1)

[1166]

75,9¹⁵

[800]

K —3172

[1346]

—241,6*

[229]

K (—338*)

[230]

—197,9*

[229]

K —410,04

[190]

50,81

[190]

K —414,4*

[229]

Ж —525,22

[190]

68,10

[190]

Ж —529,2*

[229]

K —166*

[693, 2683]

—162,0*

[229]

50,8*

[699]

K —181

[481]

1 $t = 26,1^\circ\text{C}$. 2 Включая спин ядра. 3 $\Delta H_0^\circ = -8,505$ [570]. 4 $\Delta H_0^\circ = -27,1997$ [1830]. 5 $\Delta H_0^\circ = 32,39$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = 42,204$ [570]. 7 $\Delta H_0^\circ = 42,26$ [1589]. 8 $\Delta H_0^\circ =$
 $-(183,075)$ [570]. 10 $T = 550^\circ\text{K}$. 11 $\Delta H_0^\circ = -57,5$ [1170]. 12 Из окислов; $t = 35^\circ$. 13 $\Delta H_0^\circ = -57,5$ [1170]. 14 В [698] указывается на невысокую точность значения 27,2, рекомендованного
в [227] (см. также [692]). 15 $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{еубл}}$.

1	2	3	4	5	6
$\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$	K	—173,94 —164* —179* [90] [693] [2683]		55,7* [699]	
CaCrO_4	K		(—303,22*) ¹ (—312,8*) [177] [323]	(25,2*) ¹ (32*) [177] [323]	
$\text{Ca}(\text{CrO}_2)_2$	K	—494,4 [415]	—462,8 [415]	28,9 [251]	
CaD	Г			49,61 [1685]	7,30 [1685]
CaF	Г	—86,4 ² [1170]	—15,1* [227]	54,9 [1685] 54,8 [1680]	8,03 [1685]
CaF_2	Г	—188,0 —181 ³ —177 ⁴ [1517] [2319] [865]		62,14* [297]	13,235* [297]
	K		(—278,57*) (—278*) [176] [371]	(19,2*) (17,3*) [176] [698]	
$\text{CaF}_2 \cdot 3\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	K	—3262 [1346]			
CaFe_2O_4	K	(—365,9) [465]	—340,2 [465]	34,7 [1685, 1715]	36,72 [1685, 1715]
CaH	Г		35,25 [77]	48,209 [77]	
CaH_2	K	(—41,65) [1070]	(—32,61) [1070]	48,18 —30,4 ⁵ (9,9) [1685]	7,12 [1070] [1685]
CaHBr	K	—106,6 [1166]			
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	K	(—463,7*) (—466*) [693] [2683]			
CaHCl	K	—120,5 [1166]			
CaHI	K	—88,2 [1166]			
CaHPO_4	K		(—400,91*) [177]	(19,2*) (26,62) [177] [1153]	(26,30) [1153]
$\text{CaHPO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	K			(45,28) [2620]	(47,10) [2620]
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	K	(—746,04) [1156]	—672* ⁶ [323]	45,3* ⁶ [323]	
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	K	(—816,82) [1156]	—739,7** [232] —734* [232]	45,63 [1685] 62,10 [1155]	62,1 [1685]
$\text{Ca}(\text{HS})_2$	K	—107* —115* [693] [2683]			
$\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$	K	—542* [2683]			
CaHfO_3	K	—425,4 [353]			
CaI	K	—43,5 ⁷ [1170]		62,6 [1685] 75,98* [297]	8,73 [1685] 14,435 [297]

CaI ₂	к	—128,1	[1166]		(34,1*) (35,0)	[698] [1685]		
Ca(IO ₃) ₂	к			—204,77*	[177]			
CaMg ₂	к	(—4,4) (—8,3)	[2405] [2407]					
Ca(MnO ₄) ₂	к	—343*	[694]			—24,4*	[2407]	
CaMoO ₄	к	—369,5 —369,9 —369,9* —367,3 —372,3	[772] [170] [172] [1997] [332]	—344,0 —345,8* —345,8* —347	[772] [170] [172] [1349]	65,1* 29,3	[699] [2633]	27,33 [2633]
Ca(NO ₂) ₂	к			—144,2* —147,6*	[323] [229]	28,6 39,3* 45,1*	[332] [323] [699]	
Ca(NO ₃) ₂	к							
Ca(NO ₃) ₂ ·4H ₂ O	к			(—407,48)	[190]	(83,16)	[190]	35,70 [1685]
Ca(N ₂) ₂	к	(11,03)	[1356]					
CaO	г	—14,188 ⁹ —14,2 ¹⁰ —17,6 ¹¹ —5* ¹²	[570] [366] [1015] [757]	108,88	[77]	52,489 52,488 52,6	[570] [77] [1685]	7,91 [1685]
	к	(—151,79) ¹³ (—150,65) (—151,93)	[570, 1577] [1045] [1030]	(—143,25)	[1045]	(9,5) (9,7*)	[570, 1685] [698]	10,24 10,23 [570] [1685]
CaO·2B ₂ O ₃	ст			—739,9*	[229]			
CaO·FeO·Fe ₂ O ₃	к	—433,33*	[599]			44,4*	[599]	
CaO·3FeO·Fe ₂ O ₃	к	—567,17*	[599]			73,0*	[599]	
CaO·MgO·SiO ₂ , монтцеллит	к	—528,7	[2049]					
	к	—27,55 ¹⁴ —35,25 ¹⁴	[1681] [1681]	—27,51 ⁴ —34,7 ¹⁴	[1681] [1681]			
CaO·MgO·2SiO ₂ , диопсид	к	—21,25 ¹⁵	[1681]	—21,25 ¹⁵	[1681]	34,2	[1685, 1723]	39,80 [1685]
CaO·SiO ₂ , волластонит	к	—19,61 ¹⁵	[1681]	—20,0 ¹⁵	[1681]			
CaO·SiO ₂ , псевдоволластонит	к	—725,64* —	[387]	—661,70* —	[387]			
CaO·2SiO ₂ ·2H ₂ O, окенит	к	—26,85 ¹⁶	[1681]	—26,65 ¹⁶	[1681]			
CaO·SiO ₂ ·TiO ₂	к	—613,95 —26,86 ¹⁶ —612,9	[1686] [2552] [2552]	—580,15 —579,1	[1686] [2552]	30,9	[1685, 1731]	33,21 [1685, 1731]

1 $t = 18^\circ \text{C}$. 2 $\Delta H_0^\circ = -83,6$ [1170]. 3 Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 101,3$ [2319] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{CaF}_2, \text{к}} = -290,3$ [2245]. 4 Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 103,3$ [865] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{CaF}_2, \text{к}} = -290,3$ [2245]. 5 ΔS_{298}° . 6 Осажденный. 7 $\Delta H_0^\circ = -41,2$ [1170]. 8 Вычислено [234] на основании значения $\Delta S_{298}^\circ = -1,1$ [2407] для образования CaMg₂. 9 $\Delta H_0^\circ = -13,913$ [570]. 10 $\Delta H_0^\circ = -13,9$ [336]. 11 ΔH_0° . 12 Вычислено [245] по значениям $(\Delta H_{29}^\circ)_{\text{субл.}} = 147^*$ [757] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{CaO, к}} = -152$. 13 $\Delta H_0^\circ = -151,046$ [570]. 14 Из CaO, к, MgO, к и SiO₂, α. 15 Из CaO, к и SiO₂, α. 16 Из CaO, к, TiO₂, к и SiO₂, α.

1	2	3	4	5	6
$\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2 \cdot \text{TiO}_2$	к	—54,2 ¹	[60]		
$2\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$	к		—670,9*	[229]	
$2\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$	ст		—661,9*	[229]	
$2\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 8\text{SiO}_2$, леонардит	к	—50,0 ³	[60]		
		—389	[135]	—370	[135]
		—397,4	[428]		22,4
					22,04
$2\text{CaO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3$	к		—1207*	[229]	
$2\text{CaO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$	к	—507,7	[2053]		
$2\text{CaO} \cdot \text{MgO} \cdot 2\text{SiO}_2$, аккерманит	к	—43,85 ³	[1681]	—43,7 ³	[1681]
$2\text{CaO} \cdot \text{MgO} \cdot 2\text{SiO}_2$	ст	—36,1 ³	[1681]	—37,1 ³	[1681]
$2\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$, β	к	(—539,5)	[1712]	—512,0	[2543]
		(—30,2) ⁴	[1681]	—30,65 ⁴	[1681]
				—512,7	[323]
$2\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$, γ	к			—510**	[232]
				—513,7*	[323]
				—511,7*	[232]
				—32,65 ⁴	[1681]
		—32,7 ⁴	[1681]	—32,65 ⁴	[1681]
		—624,8*	[387]	—580,55*	[387]
$2\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2 \cdot 1,17\text{H}_2\text{O}$, гилле-брандит	к				
$2\text{CaO} \cdot 3\text{SiO}_2 \cdot 2,5\text{H}_2\text{O}$, гиrolит	к	—1138,82*	[387]	—1048,62*	[387]
$3\text{CaO} \cdot \text{CaF}_2 \cdot 2\text{SiO}_2$, куспидин	к	—1219,9	[1541]		
$3\text{CaO} \cdot \text{MgO} \cdot 2\text{SiO}_2$, мерквинит	к	—57,0 ³	[1681]	—56,8 ³	[1681]
$3\text{CaO} \cdot \text{MgO} \cdot 2\text{SiO}_2$	к	—1067	[2048]		60,5
$3\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$	к	—27 ⁵	[1681]	—27,5 ⁵	[1681]
		(687,8)	[907]	—651,0**, —655,3*	[323]
		(—688,1)	[1712]	—653,3	[2543]
$3\text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2$	к	—945*	[148]		40,3
$3\text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2$, ранкенит	к	—54,8 ³	[1681]	—55,3 ⁵	[1681]
$3\text{CaO} \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$, афвиллит	к	—1118,45*	[387]	—1028,25*	[387]
$4\text{CaO} \cdot 3\text{SiO}_2 \cdot 1,5\text{H}_2\text{O}$, фошагит	к	—1402,85*	[387]	—1310,85*	[387]
$5\text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$, риверсей-дит	к	—2300,90*	[387]	—2140,9*	[387]
$5\text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2 \cdot 5,5\text{H}_2\text{O}$, тоберморит	к	—2482,15*	[387]	—2287,35*	[387]
$5\text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$, пломбнерит	к	—2837,15*	[387]	—2573,20*	[387]
$6\text{CaO} \cdot 6\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$, ксонотлит	к	—2334,11*	[387]	—2196,61*	[387]
$23\text{CaO} \cdot \text{K}_2\text{O} \cdot 12\text{SiO}_2$	к	—6420	[2051]		

CaO ₂	к	(—156,5) (—155,77)	[1045] [76]	—143* —139,4*	[323] [229]	10,3*	[323]		
Ca(OH) ⁺	р					—4,4	[1541]		
Ca(OH) ₂	к	(—235,71)	[1490]	(—214,77) (—214,33*)	[1490] [176]	(19,93) (18,2*) (18,6*)	[1685] [176] [699]	(20,91)	[1490, 1685]
Ca(OH) ₂ ·Ca ₃ (PO ₄) ₂	р	(—239,09)	[1384]	(—207,52)	[1384]	(—15,8)	[1384]		
	к	—3231	[1346]			(19,93) (17,4)	[1490] [1680]		
Ca(PO ₃) ₂ + Na ₂ SiF ₆ + H ₂ O	к					35,12 35,0	[1148] [1685]	34,693 34,68	[1148] [1685]
CaPb	ст	—78,2 ⁶	[1947]						
Ca(ReO ₄) ₂	к	(—28,6)	[2625]						
CaS	к	—500*	[2683]						
	г	33,5 ⁷	[1015]						
CaSO ₃	к	(—114,5*); (—114,8)	[1015]	(—114,1)	[1734]	(14,3*)	[698]		
CaSO ₄	к	—276,3*	[1172]	(—315,3*) ⁸ (—315,25*)	[230] [177]	(24,4*)	[177]		
		—343,69	[1675]			(26,0) (25,7*) (25,5)	[1675] [699] [1685]	(23,82)	[1685]
CaSO ₄ , нерастворимый ангид- рит	к					(25,9)	[1685]	(23,95)	[1685]
CaSO ₄ , растворимый, α	к					(25,9)	[1685]	(23,67)	[1685]
CaSO ₄ , растворимый, β	к					(31,2)	[1685]	(28,54)	[1685]
CaSO ₄ ·0,5H ₂ O, α	к					(32,1)	[1685]	(29,69)	[1685]
CaSO ₄ ·0,5H ₂ O, β	к					(46,4)	[1685]	(46,46)	[1685]
CaSO ₄ ·2H ₂ O	к								
CaSO ₄ ·6H ₂ O	к	—715,3*	[229]	(—529,2*)	[229]				
CaSO ₄ ·K ₂ SO ₄ ·6H ₂ O	к			—702,1*	[229]				
5CaSO ₄ ·K ₂ SO ₄ ·H ₂ O	к			—1969*	[229]				
CaSO ₄ ·Na ₂ SO ₄	к			—620,6*	[229]				
CaSO ₄ ·2Na ₂ SO ₄	к			—1028*	[229]				
CaSe	к			18,0*	[698]	(15,7*)	[247]		
CaSeO ₃ ·2H ₂ O	к	—385,6	[341]	—342,3	[341]	59,57	[341]		
CaSeO ₄	к	—270,11	[524]			15,1*	[498]	20,76*	[498]
CaSeO ₄ ·2H ₂ O	к	—412,77	[523, 524]	—335,18	[523, 524]	36,08	[523, 524]	31,5*	[498]

1 Из CaO, к, SiO₂, α и TiO₂. 2 Из CaO, к, Al₂O₃, к и SiO₂, α. 3 Из CaO, к, MgO, к и SiO₂, α. 4 Из CaO, к и SiO₂, к. 5 Из CaO, к и SiO₂, α. 6 Из оксидов; t = 35 °C.
7 ΔH₀⁰. 8 Пересчитано [234] со значения (ΔH₂₉₈⁰)_{дмсс.} = 122,61 (см. [250]) на 119,56 (по [2245]) с учетом значений ΔG₂₉₈⁰ для SO₂ и CaO [2245].

1	2	3	4	5	6
CaSn ₃	к	(-43,0) [2625]			
CaTe	к	-65,0* [1773]	20,6	[698]	[247]
CaTiO ₃ , монотитанат	к	-470 [192]			
CaTiO ₃ , перовскит	к	-395,5 [2243]	-375,1 [2243]		
		-396,9 [1686]	-376,5 [1686]		
		-395,5 [2552]	-375,2 [2552]		
CaTi	к	(-39,0) [1774, 2625]			
CaUO ₄	к	-470 [192]			
CaWO ₄	к	(-402,4) [772]	-376,9 [772]		26,81 [684]
			-368,7* [323]	26,1* [323]	
			-368,2* [229]		
			-221,7 ¹ [468]		
Ca _{0,081} Zn _{0,909}	к	(-242,9) ¹ [468]			
		-4,36 ² [1589]			
Ca _{0,20} Zn _{0,80}	к	-5,90 ³ [1589]			
Ca _{0,40} Zn _{0,60}	к	-8,00 ⁴ [1589]			
Ca _{0,80} Zn _{0,20}	к	(-6,49) ⁵ [1589]			
CaZrO ₃	к	-10,4 ⁶ [60]		24* ⁶ [60]	
Ca _{1,5} Li ₃ P ₄ O ₁₃	ст	-2,82 ⁷ [1947]			
Ca _{1,5} Zn _{1,5} P ₄ O ₁₃	ст	-2,72 ⁷ [1947]			
Ca ₂ C	к	≤7* [651]			
Ca ₂ Fe ₂ O ₅	к			45,1 [1685, 1715]	46,10 [1685, 1715]
Ca ₂ Ge	к	>90* [651]			
Ca ₂ Mg ₅ Si ₈ O ₂₂ (OH) ₂ , тремолит	к			131,2 [2231]	156,7 [2231]
Ca ₂ P ₂ O ₇ , β	к			45,25 [1149]	44,87 [1149]
				45,2 [1685]	44,89 [1685]
Ca ₂ P ₂ O ₇	к	-136,5 ⁸ [1947]			
Ca ₂ Pb	к	(-97) [651]			
		(-51,5) [2625]			
Ca ₂ Si	к	(-116) [651]			
Ca ₂ Sn	к	(-93) [651]			
Ca ₂ TiO ₄	к			31,0* [228]	
Ca ₂ As ₂	к	-138,6 [650]			
Ca ₂ (AsO ₄) ₂	к		-747,3 [229]		
Ca ₃ Bi ₂	к	(-115*) [2625]			
		(-75) [650]			
Ca ₃ Mg ₄	к	-0,04 [2243]			

Ca_3N_2	к	(-105,0*)	[2625]						
Ca_3P_2	к	(-120,0*)	[2625]						
		(-125)	[650]						
$\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2$	к	(-984,5)	[1947]	(-920,84)	[177]				
$\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2, \alpha$	к	(-978)	[548]						
$\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2, \beta$	к	(-983)	[548]						
$3\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2 \cdot \text{CaCl}_2$	к	-3172	[1609]						
$3\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2 \cdot \text{CaF}_2$	к	-3296	[394]						
$3\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2 \cdot \text{CaF}_2$, фторапатит	к	-3629	[548]			185,5	[1155]		
						185,4	[1685]	179,7	[1685]
$3\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2 \cdot \text{Ca}(\text{OH})_2$	к	-3229	[1609]						
		-3231	[1129]						
$3\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2 \cdot \text{Ca}(\text{OH})_2$, гидр- оксипатит	к	-3212	[548]			186,6	[1154, 1685]	184,0	[1685]
$\text{Ca}_3\text{P}_4\text{O}_{13}$	ст	-203,0 ⁹	[1947]						
$\text{Ca}_3\text{P}_2\text{O}_7$	к	-944,1	[1686]	-896,4	[1686]	56,1	[1685, 1716]	57,20	[1685, 1716]
		-940,3	[2552]	-892,6	[2552]				
Cd	г	(26,75) ¹⁰	[2479]	(18,491)	[2479]	(40,07)	[1685]		
		(26,77) ¹¹	[1589]	(18,51)	[1589]				
		(26,48) ¹⁰	[1914]						
		(26,55) ¹⁰	[393]						
		(26,90) ¹⁰	[711]						
		(26,64)	[712]						
		(26,54)	[1370a]						
Cd, α	к					(12,37)	[1059, 1589, 1685, 2479]	(6,22) (6,21)	[1059, 2479] [1589, 1685]
Cd^{2+}	г					40,08	[66]		
	р					(-15,6)	[1685]		
Cd_3	г			40,4*	[229]				
CdAs_2	к	-1,5 ¹²	[1829]						
CdBr	г					(63,1)	[1685]	8,75	[1685]
CdBr_2	г			(-69,5*)	[227]	(32,0)	[1680]		
						(33,18)	[195]	18,32	[195]
						(34,9)	[1685]		
$\text{CdBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	к			(-297,48)	[190]	(74,23)	[190]		

1 Из CaO , W и $3/2 \text{O}_2$. 2 $T = 293^\circ \text{K}$. 3 $T = 293^\circ \text{K}$; фазы $\text{CaZn}_2 + \text{CaZn}_5$. 4 $T = 293^\circ \text{K}$; фазы $\text{CaZn} + \text{CaZn}_2$. 5 $T = 293^\circ \text{K}$; фазы $\text{Ca} + \text{Ca}_5\text{Zn}_2$. 6 Из окислов. 7 Из окислов; $t = 35^\circ \text{C}$. 8 Из окислов; $t = 35^\circ \text{C}$. 9 Из окислов. 10 $\Delta H_0^\circ = (26,78)$ [1589]. 11 $\Delta H_0^\circ = 11$ [1829] для реакции $\text{CdAs}_2, \kappa = \frac{1}{3} \text{Cd}_3\text{As}_2, \kappa + \frac{1}{3} \text{As}_2, \text{г}$. с учетом значений ΔH_0° диссоциации $\text{Cd}_3\text{As}_2, \kappa$ [1817] и ΔH_0° образования $\text{Cd}, \text{г}$ [2245] и $\text{As}_4, \text{г}$ [2245].

1	2	3	4	5	6				
Cd(CN) ₂	K		49,7*	[323]	24,9*	[323]			
Cd(CNS) ₂	K	—14,3 —15*	[690] [696]	—6*	[229]				
CdCO ₃	K	(—179,027)	[2263]	(—159,925) (—163,35*) (—160,8*) (—161,17) —159,3*	[2263] [177] [232] [1279] [229]	(23,1) (24,0) (23,3)	[2263] [1773] [1685]		
CdCl	CT								
CdCl ⁺	г				(60,4)	[1685]	8,57	[1685]	
CdCl ₂	р			—51,8*	[323]	5,6*	[323]		
	г	43,3	[1694]			69,1	[1694]		
	K					(27,55) (31,2) (29,3)	[194] [1680] [1685]	17,84	[194]
CdCl ₂ · ⁵ / ₂ H ₂ O	K			(—225,34)	[190]				
Cd(ClO ₃) ₂	K	—56*	[2683]						
Cd(ClO ₄) ₂	K	—64*	[2683]						
Cd(ClO ₄) ₂ ·6H ₂ O	K	—490,4	[23]						
CdCl ₃ [—]	р			—115,9*	[323]	50,7*	[323]		
CdD	г					52,11	[1685]	7,26	[1685]
CdF	г					57,7	[1685]	8,13	[1685]
CdF ₂	K	(—167,39) (—166,5) (72,6) ¹ —265*	[2251] [890] [839] [464]	(—155,2)	[2251]	(22,5*) (19,9)	[890] [1685]		
CdFe ₂ O ₄	K								
CdH	г					(50,72)	[1685]	7,09	[1685]
CdH ₂	K	—27*	[2683]						
Cd(HCO ₃) ₂	K	—358*	[2683]						
Cd(HS) ₂	K	—12*	[2683]						
Cd(HSO ₄) ₂	K	—432*	[2683]						
Cd(H ₂ O) ₂ NO ₃ ⁺	р	—5,24	[65]	—0,42	[65]	—16,2 ²	[65]		
Cd _{0,22} Hg _{0,77} , β	K	—0,55 ³	[1589]	—0,65	[1589]				
Cd _{0,30} Hg _{0,70}	K	—0,66	[1589]	—0,79	[1589]				
Cd _{0,40} Hg _{0,60}	K	—0,78	[1589]	—0,91	[1589]				
Cd _{0,50} Hg _{0,50}	K	—0,80	[1589]	—0,96	[1589]				
Cd _{0,60} Hg _{0,40}	K	—0,70	[1589]	—0,91	[1589]				
Cd _{0,65} Hg _{0,34} , β ²	K	—0,55	[1589]	—0,84	[1589]				

$\text{Cd}_{0,78}\text{Hg}_{0,22}, \alpha^{\text{II}}$	ж	-0,855	[1589]	-0,66	[1589]				
$\text{Cd}_{0,90}\text{Hg}_{0,10}, \alpha$	ж	-0,165	[1589]						
CdI	г					(65,0)	[1685]	8,83	[1685]
CdI_2	ж			(-47,7)*	[232]	(38,50)	[1140]	19,11	[1140]
				(-47,5**)	[232]	(37,67)	[194]	18,53	[194]
						(39,5)	[1685]	19,07	[1685]
CdLi	ж	(-10,2)	[1773]						
$\text{Cd}_{0,25}\text{Mg}_{0,75}$	ж	-1,34	[1589]	-1,295	[1589]				
$\text{Cd}_{0,75}\text{Mg}_{0,25}$	ж	-1,14	[1589]	-1,19	[1589]				
CdMg	ж	-3,3*	[1589]	-3,48	[1589]			6,17	[1589]
CdMg_2	ж							5,96	[1589]
CdMoO_4	ж	-261,1*	[170, 172]	-238,3*	[170, 172]				
$\text{Cd(NO}_3)_2$	ж	-72*	[2683]	-61*	[323]	47,3*	[323]		
$\text{Cd(NO}_3)_2$	ж	(-107,6)	[690]	-63,1*	[227]				
				-179,0*	[229]				
$\text{Cd(NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	ж			-290,9*	[229]				
$\text{Cd(NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	ж					55,05*	[249]		
CdO	г					56,3	[1685]		
	ж	(-61,2)	[1891]	(-54,1)	[1891]				
		(-62,2)	[1045]	(-55,1)	[1045]				
		(-61,1)	[887, 1891]	(-54,2*)	[232]				
CdO_2	ж	-60*	[2683]						
CdOH^+	р			-64,48	[556]				
CdOHBr	ж			-95,08;					
				-95,01	[556]				
$\text{Cd(OH)}_{1,1}\text{Br}_{0,1}$	ж			-97,25;					
				-95,01	[556]				
Cd(OH)_2	ж			(-112,75*)	[176]	(23,7*)	[176]		
				(-113,36)	[2304]	(21,5)	[1685]	7,26	[1685]
				(-112,99)	[556]				
Cd(OH)_2	ж			-105,64	[556]				
$[\text{Cd(OH)}_2]^-$	р			-142,80	[556]				
$[\text{Cd(OH)}_4]^{2-}$	р			-180,45	[556]				
$[\text{Cd(OH)}_6]^{3-}$	р			-217,17	[556]				
$[\text{Cd(OH)}_8]^{4-}$	р			-253,56	[556]				
$\text{Cd(ReO}_4)_2$	ж	-413°	[2683]						

1 (ΔH_{298}°) кДж/моль. 2 ΔS_{298}° . 3 Фазовая граница.

1	2	3	4	5	6
CdS	K	(-35, 7) [704]	(-34, 8) [704]	(17) [1680] (16, 8) [1685]	10, 21 [1324]
CdSO ₃	K	-152* [2683] -163, 9 [616] -164, 4 [1172]			
CdSO ₄	K		(-194, 7*) ² [250] (-195, 0*) [232] (-195, 6**) [232] (-256, 8*) [232] (-253, 6**) [232]	(29, 4) [1685, 2098]	23, 81 [1685, 2098]
CdSO ₄ ·H ₂ O	K			(36, 82) [1685, 2098]	32, 16 [1685, 2098]
CdSO ₄ · $\frac{8}{3}$ H ₂ O	K		-349, 50 [190]	(54, 89) [1685, 2098]	50, 97 [1685, 2098]
CdSO ₄ ·Cd(OH) ₂	K	-491, 0* [229]	-427, 69 [587]		
CdSO ₄ ·(NH ₄) ₂ SO ₄	K			116, 09 [2450]	94, 09 ³ [1005]
2CdSO ₄ ·Cd(OH) ₂	K	-576, 5* [229]	-512, 07 [587]		
CdSb	K	(-1, 72) [1589]	-1, 555 [1589]	22, 0 [1680] 22, 6 [1685] (18, 6) [2711] (19, 2*) [247]	
CdSe	K	(-37, 5) [2711] (-25, 0) [2625] (-48*) [282]			
CdSeO ₃	K	-138, 0 [507]			
CdSeO ₄	K	-137, 04 [514] -138, 33 [342] -155, 45 [516] -157* [2683] -138, 00 [340] -229, 41 [516]	-120, 09 [340]	25, 0* [498]	
CdSeO ₄ ·H ₂ O	CT				
CdSiO ₃	K	-276, 3 [770] -276* [2683] -4, 8 ⁵ [1681] -43, 46 ⁶ [281] -282* [172] -282, 3* [170, 172] -109, 5 [2234] -3, 6 [908] -14, 5 [2639] -14, 0* [1773]	-256, 3 [770] -4, 84 ⁵ [1681] -258* [172] -258, 5* [170, 172]	(23, 3) ⁴ [1727] (23, 3) [1685] (25, 6*) [246] (22, 2) [1680, 1685]	21, 17 [1685, 1727]
CdTe	K				
CdWO ₄	K				
Cd ₂ Fe(CN) ₆	K				
Cd ₂ Mg ₃	K				
Cd ₃ As ₂	K				

			—10,0 —7,2 ⁷ (—3,0)	[646] [1829] [2625]					
Cd ₃ Cu ₂	к								
Cd ₃ Mg	к							7,06	[1589]
Cd ₃ N ₂	к				—29,3	[229]			
Cd ₃ P ₂	к		—24,4	[646]					
Cd ₃ Sb ₂	к		(—13,9)	[646]			(80,0)	[1685]	
Cd ₁₁ U	к		—12,0	[2207]			137,3	[2207]	
[H ₂ Cd(OH) ₄] [—]	р				—198,17**	[6]			
H ₂ Cd(OH) ₄	к				—226,05*	[6]			
H ₄ Cd(OH) ₆	к				—339,35*	[6]			
Ce	г		(111,60) ⁸	[1456]	91,85* 75,5*	[1589] [229]			
	к						(16,6) (16,64) (18,12) ⁹ (13,8) (16,78) (13,7*) (15,3) 44,29 (—52,8) (—47)	[1685, 2109] [2479] [2423] [2424] [2396] [323] [1589] [66] [2424] [1976]	(7,02) (6,89) (6,44) [1589, 2423]
Ce ³⁺	г								
	р		(—167,43)	[2424]	(—161,54) (—162*) (—171,75*) —111*	[2424] [1976] [323] [1976]	(—52,8) (—47)	[2424] [1976]	
Ce ⁴⁺	р		(—122*) (—134,2)	[1976] [1183]			—84	[1976]	
CeBr ₃	к		—218* —212*	[230] [2683]			49,5	[1685]	
CeBr ₄	к		—226*	[2683]					
CeClO			—241,3	[46]			(21,5*) (20,68*)	[46] [242]	
CeCl ₂	к		—131*	[442]					
CeCl ₃	к		(—252,84) (83,0) ¹⁰	[2424] [441]	—235,16 —242,4* —239,7**	[2424] [323] [232]	34,5* 41,0	[323, 2424] [1685]	

¹ C₀. ² Пересчитано [234] со значения (ΔH_{298}°) лис. ³ 86,1 (см. [1099]) на 89,54 (см. [2245]) с учетом значения ΔG_{298}° для SO₃ и CdO [2245]. ⁴ t = 300 °C. ⁵ t = 292,15 °K

⁶ Из CdO, к и SiO₂. ⁷ α. ⁸ t = 450–650 °C. ⁹ Вычислено [234] по значению $\Delta H_{298}^{\circ} = 11$ [1829] для реакции Cd₃As, κ = 3Cd, г + $\frac{1}{2}$ As₄, г с учетом значений ΔH_{298}° образования

67 Cd, г [2245] и As₄, г [2245]. ¹⁰ $\Delta H_0^{\circ} = 111,76$ [1456]. ¹¹ S₂₉₈° — S₀°. ¹² (ΔH_0°) нар.

1	2	3	4	5	6
CeCl_3	K		—243,3* [227] —242,7* [232] —211,26 [1162] —234* [1976] —644,26 [2424] —644* [1976]		
$\text{CeCl}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	■	—758,40 [2424]		101 [2424]	
$\text{CeCl}_3 \cdot 3\text{KCl}$	K	6,34* [45]		—1,0* [45]	
$2\text{CeCl}_3 \cdot 3\text{KCl}$	K	12,60* [45]		16,4 [45]	
$3\text{CeCl}_3 \cdot \text{KCl}$	K	8,10* [45]		10,0 [45]	
CeCl_4	K	—270* [2683]			
CeF_3	K	—410,0* [1773]		27,54 [2314, 2647] 27,6 [1685]	22,34 [2314, 2647] 22,16 [1685] 27,6 [1729]
$\text{CeF}_3 \cdot 1/2\text{H}_2\text{O}$	K	—425,3 [1778]	—412* [1976]		
CeF_4	K	—442* [229]	—419* [229]		
CeH_3	K	—33,9 [1999]		13,33 [2434]	9,78 [2434]
CeI_3	K	(—156,3) [1533, 2424] (—163,4) [1533] —168* [2683]	—163,1* [227, 323] —156* [1976]	51,3* [323]	
CeI_4	K				
CeN	K		—71,3* [229]		
$\text{Ce}(\text{NO}_3)_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	K	—684,9 [44]			
$\text{Ce}(\text{NO}_3)_3 \cdot (\text{OH}) \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	K	—548,5 [44]			
CeO	Г	—28 [2613]			
$\text{CeO}_{1,5}$, гексагон.	K	—217,46 [2662]	—207,0 [2662]		
$\text{CeO}_{1,67}$, объемноцентрированный	K	—233 [2662]	—221 [2662]	17,2 [2662]	
$\text{CeO}_{1,72}$, ромб.	K	—238 [2662]	—255 [2662]	16,5 [2662]	
$\text{CeO}_{1,78}$, ромб.	K	—244 [2662]	—231 [2662]	16,2 [2662]	
$\text{CeO}_{1,81}$, ромб.	K	—247 [2662]	—234 [2662]	16,2 [2662]	
CeO_2 , объемноцентрированный	K		—245,0 [2662]	14,7 [2662]	
CeO_2	K	(—260,1) [310] (—260,18) [1574, 1812] (—245) [387]	—245,1 [310] —219* [323] —245* [1976] —246,9* [229] —230* [1045] —218* [1976] —285,57 [12]	14,9 [310] 15,8* [323] 17,7* [1773] 14,89 [2647, 2648] 14,88 [2673]	(15,1)* [1976] (14,73) [2647, 2648]
CeO_3	K	—240* [1976]			
$\text{Ce}(\text{OH})_{3,33}\text{Cl}_{2,67}$	K				

Ce(OH)_3	ж			—313,18 —311,6*	[12] [323]				
CeS	к	(—116,0)	[1181]	—107,5*	[1976]	18,7	(1685)	11,94	[1685]
CeS_2	к			—118,0*	[323]				
				—151,5*	[323]	18,6*	[323]		
				—152*	[229]				
				—142,4*	[1976]				
$\text{Ce(SO}_3)_2$	ж	—443,8*	[1172]						
$\text{Ce(SO}_4)_3$	ж			—507,4*	[323]	48,2*	[323]		
				—507,3*	[229]				
Ce_2O_3	к	—425,0	[310]	—412,3	[310]	30,8	[310]	27,8*	[242]
		—436*	[1976]	—412*	[1976]	36,4	[2662]		
		—435*	[887]	—411,5*	[1045]	36,0	[2633]		
		—434,93	[311]			34,86*	[242]		
Ce_2S_3	к	(—300,5)	[1184]	—293,1*	[323]	31,5*	[323]		
				—295,2*	[229]	43,1	[1685]	30,77	[1685]
				—276,6*	[1976]				
$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	к			—1157*	[323]	115,7*	[323]		
				—1159,6*	[229]				
$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	к	—1541*	[229]						
$\text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$	к	—1605*	[229]						
Ce_3H_8	к			—130,0*	[229]				
Ce_3S_4	к	—421,5	[1181]	—416,7*	[234]				
				—415,2*	[1976]				
Cl	г	(28,942) ⁵	[1186]	(25,122)	[1186]	(39,4569)	[570, 1186]	(5,2203)	[1186]
		(28,9506) ⁶	[1830]			(39,4563)	[1830]	(5,2194)	[1830]
		(28,993) ⁷	[568]	(25,174)	[568]	(39,455)	[568, 2178]	(5,220)	[568, 2179]
		(28,952) ⁸	[570]			(39,46)	[1685]	(5,22)	[1685]
		(28,922) ⁹	[1618a]	(25,102)	[1618a]	(39,456)	[1618a]	(5,219)	[1618a]
Cl^+	г	(330,710) ¹⁰	[568]	325,236	[568]	40,019	[568]	5,487	[568]
		(330,74) ¹¹	[2358]						
Cl^{2+}	г	(877,7) ¹²	[568]						
		(881,17) ¹³	[2358]						
Cl^{3+}	г	(1798,2) ¹⁴	[568]						
		(1803,10) ¹⁵	[2358]						
Cl^{4+}	г	(3031,2) ¹⁶	[568]						
		(3037,3) ¹⁷	[2358]						

1 $t = 400^\circ\text{C}$. 2 Из CeCl_3 , к и KCl , к. 3 ΔS_{298}° из CeCl_3 , к и KCl , к. 4 Среднее из значений при 273 и 373 $^\circ\text{K}$. 5 $\Delta H_0^\circ = (28,54)$ [1186]. 6 $\Delta H_0^\circ = (28,5484)$ [1830]. 7 $\Delta H_0^\circ = (28,591)$ [568]. 8 $\Delta H_0^\circ = (28,950)$ [570]. 9 $\Delta H_0^\circ = 28,52$ [1618a]. 10 $\Delta H_0^\circ = (328,8)$ [568]. 11 $\Delta H_0^\circ = (328,86)$ [2358]. 12 $\Delta H_0^\circ = (877,81)$ 14 [2358]. $\Delta H_0^\circ = (1798,26)$ [2358]. 15 $\Delta H_0^\circ = (3031,0)$ [2358].

1	2	3	4	5	6
Cl^{5+}	r	(4595) ¹ (4602, 7) ²	[568] [2358]		
Cl^{6+}	r	(6823) ¹ (6835) ³	[568] [2358]		
Cl^{7+}	r	(9459) ¹ (9472) ⁴	[568] [2358]		
Cl^{8+}	r	(17493) ¹ (17508) ⁶	[568] [2358]		
Cl^{9+}	r	(26737) ¹ (26753) ⁶	[568] [2358]		
Cl^{10+}	r	(37239) ¹ (37257) ⁷	[568] [2358]		
Cl^-	r	(-55, 837) ⁸ (-59, 547) ⁹ (-58, 9) ¹⁰	[568] [570] [2358]	-57, 326 [568]	
	p	(-39, 952) (-39, 86)	[2358] [91, 568]	(-31, 372) (-31, 5) [2358] [574]	[36, 627 36, 6280 36, 64 (13, 5) [1685, 2358] -32, 6 [2358]
Cl_2	r			(51, 882) (53, 289) (52, 293) (53, 2905) (53, 288) (53, 29) (53, 31) (53, 290) (53, 295)	[1186] [1618a, 2179] [568] [1830] [2358] [1685] [1896] [2366] [1106] [27, 1 29 [2358]
	p	(-6, 16) (-5, 6) (-6, 4)	[1027] [2358] [568]	1, 659 1, 65 1, 65*	
Cl_3^+	r	261 264, 8 266, 3 ¹¹	[1214] [568] [2358]		
Cl_3^{2+}	r	750 755 ¹²	[568] [2358]		
$\text{Cl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	ж	-426, 8	[568]		
Cl_2	r	(25, 7)	[568]		
Cl_3	p			-20 [2358]	

ClF	r	(-13,423) ¹⁸	[1186]	(-13,779)	[1186]	(52,062)	[1186, 1618a, 2081]	(7,67)	[1186, 1685]
		(-13,4524) ¹⁴	[1830]			(52,0639)	[1830]	(7,6682)	[1830]
		(-11,974) ¹⁵	[570]			(52,065)	[570]	(7,668)	[2081, 1618a]
		(-11,923) ¹⁶	[568]	(-12,278)	[568]	(52,06)	[568, 1685]	(7,669)	[568, 1008]
		(-11,6)	[2681]			(52,080)	[1008]		
		(-11,92) ¹⁷	[2358]	(-12,28)	[2358]	(52,05)	[2177, 2358]	(7,66)	[2358]
		(-13,510)	[1618]						
		(-13,501) ¹⁸	[1618a]	(-13,857)	[1618a]				
ClF ⁺	r	281,1 ¹⁹	[568]						
ClFO ₃	r	-5,12 ²⁰	[1618a, 2044]			67,0	[1655]	17,0	[1685]
		-5,7 ²¹	[2358]			66,65	[2358]	15,52	[2358]
		-5,5	[568]	12,09	[1618a]	66,653	[1618a]	15,517	[1618a]
ClFO ₃ ⁺	r	310 ¹	[568]						
ClF ₃	r	(-38,79) ²²	[1186]	(-29,46)	[1186]	(68,04)	[1186]	(15,55)	[1186]
		(-37,702) ²³	[568]	(-28,149)	[568]	(67,28)	[568]	(15,26)	[568, 1685]
		(-38,7380) ²⁴	[1830]			(67,2833)	[1830]	(15,2597)	[1830]
		(-38,0) ²⁵	[2358]	(-28,4)	[2358]	(67,58)	[2299]	(15,38)	[2299]
		(-38,869) ²⁶	[1618, 1618a]			(67,282)	[977]	(15,260)	[977]
		(-28,4)	[2618]			(67,4)	[1685]		
				(-29,542)	[1618a]	(66,87) ²⁷	[1403]		
	ж	-31,317	[568]	-15,106	[568]	(68,034)	[1618a]	(15,549)	[1618a]
		-44,3	[2358]			44,95	[568]	28,45	[568]
						45,0	[1685]	28,50	[1685]
						43,66 ²⁷	[1403]		
ClF ₃ , I, ромб.	к	-46,985 ¹	[568]						
ClF ₃ ⁺	r	-263 ¹	[568]						
		263,5 ²⁸	[2358]						
ClF ₃ ·HF	r	-107,5	[2358]	-90,8	[2358]	83	[2358]		
ClO	r	(24,34) ²⁹	[2358]	23,46	[2358]	54,14	[2358]	7,52	[2358]
		(24,218) ³⁰	[568]	23,326	[568]	54,14	[568]	7,54	[568, 1618a]
		(24,2065) ³¹	[1830]	31,8*	[229]	54,1485	[1830]	7,5432	[1830]
		(24,192) ³²	[1618a]	23,298	[1618a]	54,145	[1618a]		

1 ΔH_0° . 2 $\Delta H_0^\circ = (4594,9)$ [2358]. 3 $\Delta H_0^\circ = (6825)$ [2358]. 4 $\Delta H_0^\circ = (9461)$ [2358]. 5 $\Delta H_0^\circ = (17495)$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = (26739)$ [2358]. 7 $\Delta H_0^\circ = (37241)$ [2358]. 8 $\Delta H_0^\circ = (-54,74)$ [568]. 9 $\Delta H_0^\circ = (-58,450)$ [570]. 10 $\Delta H_0^\circ = (-57,9)$ [2358]. 11 $\Delta H_0^\circ = 264,8$ [2358]. 12 $\Delta H_0^\circ = 752$ [2358]. 13 $\Delta H_0^\circ = -13,4$ [1186]; $-12,637$ (³⁵Cl¹⁹F); $-13,995$ (³⁷Cl¹⁹F) [1008]. 14 $\Delta H_0^\circ = -13,430$ [1830]. 15 $\Delta H_0^\circ = -11,95$ [570]. 16 $\Delta H_0^\circ = -11,899$ [568]. 17 $\Delta H_0^\circ = -11,9$ [2358]. 18 $\Delta H_0^\circ = -13,478$ [1618a]. 19 ΔH_0° . 20 $\Delta H_0^\circ = -3,034$ [1618a]. 21 $\Delta H_0^\circ = -3,6$ [2358]. 22 $\Delta H_0^\circ = -37,9$ [1186]. 23 $\Delta H_0^\circ = -36,7$ [568]. 24 $\Delta H_0^\circ = -37,7388$ [1830]. 25 $\Delta H_0^\circ = -37,0$ [2358]. 26 $\Delta H_0^\circ = -37,978$ [1618a]. 27 $T = 284,91$ °K. 28 $\Delta H_0^\circ = 262,8$ [2358]. 29 $\Delta H_0^\circ = 24,36$ [2358]. 30 $\Delta H_0^\circ = 24,236$ [568]. 31 $\Delta H_0^\circ = 2249$ [1830]. 32 $\Delta H_0^\circ = 24,211$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
ClO	r	(24, 179) ¹	[570]	33, 0*	[1045]
ClO-	r	264 ³	[568]	54, 139	[570]
	p	-25, 76	[436]	-9, 06	[436]
		-25, 73	[582]	-9, 21	[582]
		-25, 94	[1027]	-8, 85 ⁶	[1027]
		-25, 6	[2358]	-8, 8	[2358]
		-26, 2	[1852]	-8, 59	[1852]
		-26, 4	[89, 568]	-8, 9*	[323]
ClO ₂	r	(25, 0) ⁵	[1186, 1618a]	(29, 6)	[1186]
		(24, 5) ⁴	[2358]	(28, 8)	[2358]
		(25) ⁶	[568, 1830]	(29, 24)	[568]
				(29, 232)	[1618a]
		(22, 69)	[581]	(28, 44)	[581]
	p	(17, 9)	[2358]	(28, 1)	[2358]
		(18, 4)	[568]		
		(16, 09)	[581]	(26, 50)	[581]
ClO ₂ ⁺	r	282 ³	[568]	(44, 2)	[581]
ClO ₂	p	(-16, 9)	[89, 568]		
		(-15, 9)	[2358]	(4, 1)	[2358]
		(-17, 18*)	[323]	(2, 74*)	[323]
		(-17, 54)	[580, 581]	(4, 04)	[580]
				(4, 96)	[581]
ClO ₃ ⁻	r	37	[568, 2358]	45, 9*	[229]
ClO ₃ ⁺	r	307 ²	[568]	48, 5*	[1045]
ClO ₃ ⁻	p	(-23, 7)	[2358]	(-0, 8)	[2358]
		(-22, 76)	[89, 93, 568]		[2041, 2358]
ClO ₄ ⁻	r	-92, 0	[1034]	(38, 8)	[39, 4]
	p	(-30, 87)	[850]	43, 6	[1685]
		(-30, 91)	[2358]	(-2, 14)	[850]
		(-29, 46)	[89, 568]	(-2, 06)	[2358]
Cl ₂ F ₆	r	-78, 7	[568]		
		-79, 9	[2358]		

Cl ₂ O	г	(18,15) ⁶ (18,10) (18,1) ⁷	[1186] [1618a] [568, 1830]	(21,64) (22,316) (22,323)	[1186] [1618a] [568]	(61,78) (63,654) (63,63)	[1186] [1618a] [568, 1823]	10,3 10,849 10,85	[1186] [1618a] [568, 1823, 2358]
		(19,2) ⁸	[2358]	(23,4)	[2358]	(63,6307) (63,60) (63,629)	[1830] [1685, 2358] [570]	10,8491 10,90	[1830] [1685]
Cl ₂ O ₇	г	(68,58) (65,0)	[568] [2358]	95,4* 97,5*	[229] [1045]				
	ж	76,7 56,9	[568] [2358]						
DCI	г	—22,241 ⁹ —22,365 ¹⁰	[568] [570]	—22,862	[568]	46,039 46,041	[568] [570]	6,970	[568]
HCl	г	(—21,94)	[568]	(—22,656)	[568]	(44,644)	[568, 570, 2179]	(6,963)	[568, 2179]
		(—22,062) ¹¹ (—22,05) (—22,063) ¹²	[2358] [1896] [570, 1618a, 1830]	(—22,08) (—22,778)	[1896] [1618a]	(44,646) (44,645) (44,6457)	[2358] [1618a, 2366] [1830]	(6,96) (6,964) (6,9639)	[2358] [1618a] [1830]
	р	(—39,952) (—39,86)	[2358] [568]	(—31,372)	[2358]	(13,5)	[2358]	(—32,6)	[2358]
HCl ⁺	г	274 271,9 ³	[1214] [568]						
HCl ²⁺	г	302* ⁴	[568]						
(HCl) ₂	г	—46,0 ¹³	[568]						
HClO	г	—20 ¹⁴ —21,535 ¹⁵	[568] [570]	—16,948	[568]	56,51 56,516 56,14 56,54	[568] [570] [1823] [2358]	8,88 8,89	[568, 2358] [1823]
	р	—22,0 ¹⁶ —31,37 —29,39 —31,47 —28,9 —31,40	[1618a] [582] [1027] [580] [2358] [436]	—18,958 —19,17 —19,040 19,02 —19,1 —19,0	[1618a] [582] [1027] [580] [2358] [436]	56,546 25,54 32,0 25,25 35 31*	[1618a] [582] [1027] [580] [2358] [323]	8,884	[1618a]
HClO ₂	р	2,9 ¹⁷	[574]	2,65 ¹⁷	[574]				

¹ $\Delta H_0^\circ = 24,17$ [570]. ² $\Delta H_0^\circ = (26,59)$ [1186, 1618a]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 25,09$ [2358]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = 25,592$ [568]; 25,5910 [1830]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = 18,61$ [1186]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 18,614$ [568]; 18,6127 [1830]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 19,71$ [2358]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -22,19$ [568]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -22,309$ [570]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = (-22,020)$ [2358]. ¹² $\Delta H_0^\circ = (-22,022)$ [570]; $(-22,0193)$ [1830]; $(-22,019)$ [1618a]. ¹³ $T = 240$ °K. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -19,296$ [568]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -20,831$ [570]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -21,294$ [1618a]. ¹⁷ Для диссоциации: HClO_2 , $\text{p} \rightleftharpoons \text{H}^+$, $\text{p} + \text{ClO}_2^-$, p .

1	2	3	4	5	6
HClO_2	р	(-13,68*) (-12,8) [323] [568]	0,07* [323]	42* [323]	
HClO_2 , недиссоциированный	р	(-12,4) [2358]	6,8 [2358]	45,0 [2358]	
HClO_2 , диссоциированный	р	(-20,44) [581]	2,31 [581]	14,5 [581]	
HClO_3	к			26,2* [251]	
	р	(-23,7) (-22,76) [2358] [568]	-0,8 [2358]	38,8 [2358]	
HClO_4	г	1,251 [568] -0,4 [1600]	21,958 [568]	70,8 [568] 68,2 [2563]	17,5 [568]
	ж	(-8,25) (-9,70) (-8,62) [90] [2358]	20,150 [568]	45,0 [568] 45,02 [2563]	23,80 [568, 2563]
	р	(-30,91) (-29,460) [2358] [568]	-2,06 [2358]	43,5 [2358]	
$\text{HClO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$, 1, ромб.	к	(-89,90) (-91,35) [2358] [568]			
$\text{HClO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	ж	(-160,60) (-162,04) [2358] [568]			
TCI	г	-22,374* [568] -22,485* [570]	-22,944 [568]	46,868 [568] 46,870 [570]	6,995 [568]
CfO_2 , куб.	к			20,3 [2078] 20,9 [2662]	
CmF_2^+	р			-12,1 [1231]	
CmF_3	к			18,9 [1231]	
$\text{CmO}_{1,5}$, куб.	к			19,2 [2662]	
CmO_2	к			20,9 [2662] 20,3 [2078]	
Co	г	(101,5)* [1589] (101,600) [2479] (101,6) [1540]	(90,86) [1589] (90,955) [2479]	(42,88) [1685]	(5,50) [1685]
	к			(7,18) [1589, 1685, 2479]	24,9* [882] (5,93) [1589] (5,95) [1685] (5,89) [2479] (5,86) [998]

Co ²⁺	г р	(—14, 2*)	[323]	(—12, 8*)	[323]	42, 73 (—27*) (—26, 6)	[66] [323] [1749]		
Co ³⁺	г р			(28, 9*)	[323]	42, 52 (—26, 7)	[66] [51]		
CoAs	к	—13, 6	[295]			15, 4	[295]		
CoAs ₂	к	—22, 0	[295]			22, 2	[295]		
CoBr ₂	к	(—53, 5*) (—51, 0*)	[323] [890]	—50, 3* —50, 0*	[323] [229]	32, 4*	[323]	19, 04	[2718]
CoBr ₂ ·2H ₂ O	к	—200*	[232]						
CoBr ₂ ·4H ₂ O	к	—343*	[232]						
CoBr ₃	к			—52, 4*	[227]				
Co(CN) ₂	к	50*	[2683]						
Co(CN) ₃ ³⁻	р							55, 7	[1500]
Co(CNS) ₂	к	30*	[2683]						
CoCO ₃	к			—154, 89* —154, 7* —155, 57* —412, 7*	[177] [227] [323] [227]	21, 9* 88, 5*	[177] [292]		
CoCO ₃ ·K ₂ CO ₃	к								
CoCl ₂	к	(—76, 064) (—75, 8*)	[1756] [323]	(—65, 501) (—65, 5*)	[1756] [323]	(24, 66) (25, 4) (26, 09)	[1756] [1685] [973]	(18, 76)	[973, 1685]
CoCl ₂ ·2H ₂ O	к			—185, 3*	[229]				
CoCl ₂ ·4H ₂ O	к			—301, 4*	[229]				
CoCl ₂ ·6H ₂ O	к			—414, 9*	[229]				
Co(ClO ₃) ₂	к	—39*	[2683]						
Co(ClO ₄) ₂	к	—48*	[2683]						
Co(ClO ₄) ₂ ·6H ₂ O	к	—490, 4	[23]						
CoCr ₂ O ₄	к	—351, 0	[330]	—324, 0	[330]	27*	[330]		
CoF ₂	к	(—157*)	[323]	—146, 5*	[323]	20*	[323]		
CoF ₂ ·4H ₂ O	к	—455*	[229]						
CoF ₃	к	(—185*)	[323]	—168* —170, 3*	[323] [229]	22, 6*	[323]		
CoFe ₂ O ₄	к	—260*	[464]			32, 2*	[1685, 1720]	33, 53	[1685, 1720]
CoH	к			0, 7*	[229]				
CoH ₂	к			—0, 7*	[229]				
Co(HCO ₃) ₂	к	—347*	[2683]						
Co(HS) ₂	к	4*	[2683]						
Co(HSO ₄) ₂	к	—418*	[2683]						

1	2	3	4	5	6
CoI ₂	K	(-22, 2*) [323] (-21, 0*) [890]	-23, 3* [323] -25, 1* [227] -85, 0* [229]	37, 8* [323]	
C(IO ₃) ₂	K				
CoMoO ₄	K	-246, 6* [170, 172]	-224, 0* [170, 172]		
Co(NH ₂) ₂	K	-5* [2683]			
[Co(NH ₃) ₃ (N ₂) ₃]	K	95, 7 [1107]			
транс-[Co(NH ₃) ₄ (N ₂) ₂](N ₃)	K	90, 4 [1107]			
цис-[Co(NH ₃) ₄ (N ₂) ₂](N ₃)	K	90, 9 [1107]			
[Co(NH ₃) ₅ Cl]Cl ₂	K		-144, 90 [1981]		
[Co(NH ₃) ₅ N ₂](N ₃) ₂	K	50, 4 [1107]			
Co(NH ₃) ₆ ²⁺	P		(-57, 7*) [323]		
Co(NH ₃) ₆ ³⁺	P		(-55, 2*) [323]		
[Co(NH ₃) ₄]Br ₃	K		-136, 12 [1982]		
[Co(NH ₃) ₆]Cl ₃	K		-154, 55 [1982]		
[Co(NH ₃) ₆](ClO ₄) ₃	K		-71, 40 [1982]		
[Co(NH ₃) ₆](N ₃) ₃	K	30, 7 [1107]			
[Co(NH ₃) ₆](NO ₃) ₃	K		-141, 68 [1982]		
Co(NO ₂) ₃	K	-60* [2683]			
Co(NO ₃) ₂	K	(-100, 9*) [323]	-55, 1* [323] -58, 1* [227] -395, 7* [229]	46* [323]	
Co(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	K				
CoO	K	(-57, 1) [878] (-55, 2*) [323]	(-50, 4) [1878] (-49, 0*) [323] (-51, 6) [1045] (-50, 5*) [232]	(12, 66) [1685, 1722] (13, 63) [1045]	13, 20 [1685]
Co(OH) ₂	K	(-129, 3*) [323]	-109, 0* [323] -108, 89* [176] -110, 5* [229]	19, 6* [323]	
Co(OH) ₃	K	(-174, 6*) [323]	-142, 6* [323] -141, 27* [176] -145, 6* [229]	20* [323]	
CoP	K	(-38, 0*) [2245, 2628]			
CoP ₃	K	(-69, 0*) [2245, 2628]			
Co(ReO ₄) ₂	K	-394* [2683]			
CoS _{0,89}	K	20, 4 [1772, 2239]		13, 6 [1772, 2239]	
CoS	K	(-19, 3*) ¹ [323] (-18, 6) [264] (-22, 77) [2481]	(-19, 8*) ¹ [229] (-22, 99*) [176] (-22, 96*) [2481]	(16, 1*) ¹ [323] (14, 7*) [176]	

CoS ₂	К	—33,5	[1772, 2239]	(—22,4*)	[232]				
CoSO ₃	К	—142*	[2683]						
		—155,1*	[1172]						
CoSO ₄	К	(—205,5*)	[323]	(—180,1*)	[323]				
		(—215*)	[358]	(—182,5*) ³	[250]				
CoSO ₄ ·6H ₂ O	К			—530,8*	[229]	87,863	[2209]	84,458	[2909]
CoSO ₄ ·7H ₂ O	К			—586,4*	[229]	97,048	[2209]	(93,332)	[2209]
Co _{0,26} Sb _{0,75}	К	—3,9**	[1589]						
Co _{0,33} Sb _{0,67}	К	—4,4**	[1589]						
Co _{0,5} Sb _{0,5}	К	—5,0**	[1589]						
CoSe	К			—9,7*	[229]				
CoSeO ₃ ·2H ₂ O	К	—268,50	[513]	—224,65	[513]	54,6		[513]	
		—287,1	[357]						
		—268,41	[974]						
CoSeO ₄ ·6H ₂ O	К	—569,8	[357]						
CoSeO ₄	К	—135,0*	[499]						
		—146*	[2683]						
CoSeO ₄ ·H ₂ O	К	—574,0*	[499]						
CoSeO ₄ ·7H ₂ O	К	—644,0*	[499]						
CoSi	К	(—92,9)*	[200]			44,35 ⁷		[200]	
CoSiO ₃	К	—268	[2683]						
Co _{0,333} Sn _{0,667}	К	—2,3**	[1589]						
Co _{0,585} Sn _{0,415}	К	—2,9**	[1589]						
CoSn	К	—7,1	[2625]						
CoTe	К			—8,7*	[229]				
CoTe _{1,2}	К	—20,15	[33]						
CoTe _{1,33}	К					24,0*		[180]	
CoTe _{1,5}	К	—25,18	[33]						
CoTe _{2,0}	К	—32,27	[33]						
CoTiO ₃	К	—288,1	[137]	—269,0	[137]	23,8		[137]	
		—289,8	[416]	—270,4	[416]	22,8		[416]	
		(—263*)	[172]	—239*, —245,5*	[172]				
CoWo ₄	К	(—269,3*)	[96, 172]	—245,5*	[170, 172]			27,95	[684]
						23,0		[295]	
Co ₂ As	К	—13,5	[295]			39,2		[295]	
Co ₂ As ₃	К	—34,4	[295]						

1 Осажденный, а. 2 Пересчитано [234] со значения (ΔH_{298}°) дисс. — 79,75 (см. [250]) на 79,3 (см. [2245]) с учетом значений ΔG_{298}° для SO₃ и CaO [2245]. 3 Фаза CoSb₂. 4 Фаза CoSb₃. 5 Фаза CoSb. 6 В кж/моль. 7 В дж/моль. 8 Фаза CoSn₂. 9 Фаза γ или γ'.

1	2	3	4	5	6
Co ₂ C	K	4,0 [2226]	3,3* [323]	17,8 [2226]	
Co ₂ Nb	K	-13,7 [160]	-13,3 [160]	21,6 [160]	
Co ₂ S ₉	K	(-47*) [323]	-50,0 [229]		
		(-40,1) [425]			
Co ₂ SiO ₄	K	-8,0 ¹ [326]	-6,6 ¹ [326]	37,9 [1685]	32,10 [1685]
		-330,7 [325]	-304,8 [325]		
Co ₃ Nb	K	-14,1 [160]	-13,8 [160]	29,1 [160]	
Co ₃ O ₄	K	(-204*) [323]	-179,4* [323]	35,8* [323]	
		(-207) [1045]	-182 [1045]	35,77 [1045]	
		(-216,3) [1773]	-183,6* [229]	24,5 [1685, 1772]	29,50 [1685]
Co ₃ S ₄	K	(-75,0) [1772, 2239]			
Co ₃ W	K	-10,0 [473]	-8,0 [473]		
Co ₅ As ₂	K	-26,6 [295]		53,3 [295]	
Co ₇ W ₆	K				
Co ₉ S ₈	K	(-197,0) [2239]		110,0* [1773]	79,3 ¹ [460]
HCo(OH) ₄	K		-197,92* [6]		
H ₂ Co(OH) ₄	K		-222,60* [6]		
H ₃ Co(OH) ₆	K		-311,22* [6]		
Cr	Г	(95,000) [2479]	(84,284) [2479]	(41,64) [1685]	11,22 ² [304]
		(92,952) [392]			
		(94,85) ³ [1589]	(84,13) [1589]		
		(94,9) [1932]			
	K	(94,8) ⁴ [1105]			
				(5,70) [2479]	(5,56) [2479]
				(5,64) [992, 993]	(5,463)* [992, 993]
Cr ²⁺	Г				(24,3) ⁶ [1755]
	Р		-42,1* [323]	37,78 [66]	
Cr ³⁺	Г			40,54 [66]	
	Р	-55,5 [1183]			
Cr ⁶⁺	Г			37,78 [66]	
CrB	K			8,4* [1959]	8,57 [1959]
CrB ₂	K	30* [307]	30,1* [307]	9,3 [307]	12,3 [307]
					10,65* [305]
					12,36 ¹ [492]
CrBr	K	9,3 [2143]	12,8* [2143]	6,6* [1959]	12,80 [1959]
				23,2* [2143]	

CrBr ₂	κ	—77* —86* —76,0*	[230] [583] [1773]						
CrBr ₂	κ	—96*	[230]						
Cr(CO) ₆	Γ	—240,4	[1042]	—227,2	[1042]	116,53	[1495]	50,97	[1495]
	κ	—257,08	[603]	—234,7*	[229]			55,77 ⁷	[604]
		—257,5	[1042]	—232,2	[1042]			56,74	[604]
		—256,2	[603, 1042]						
CrCl	κ	—1,2	[2143]	2,4	[2143]	20,2*	[2143]		
CrClO	κ	—139	[2293]			16,3	[2293]		
CrCl ₂	κ	(—94,52)	[2466]			(27,56)	[2466]	17,01	[2466]
		(—95,2)	[1391]			(27,8)	[1680]		
		(—97,0)	[890]			(27,7)	[1685]		
CrCl ₂ ·2H ₂ O	κ			—199,4*	[229]				
CrCl ₂ ·3H ₂ O	κ			—257,3*	[229]				
CrCl ₂ ·4H ₂ O	κ			—318,7*	[229]				
CrCl ₂ O ₂	ж	(—143,1*)	[323]	—125,4*	[323]	50*	[323]		
CrCl ₃	κ	(—132,0)	[890]			(29,38)	[1474]	(21,94)	[1474, 1685]
						(29,4)	[1685]		
						(30,0)	[1680]		
CrCl ₄	Γ	—79,3	[410]	—103,4*	[229]	—23,1 ⁸	[410]		
	κ	—98	[410]			—54 ⁸	[410]		
CrF	κ	—52,7	[2143]	—48,5	[2143]	15,7	[2143]		
CrF ₂	κ	(—182,0*)	[890]	—170,3*	[227]	20,0*	[890]		
				—170,7*	[323]	19,6*	[323]		
CrF ₃	κ	(—266,0*)	[890]	—249,3*	[227]	22,44	[1474, 1685]	18,82	[1474, 1685]
				—248,3*	[323]	22,2*	[323]		
CrF ₄	κ	(—286,5)	[2617]						
Cr _{0,094} Fe _{0,906} , α	κ							5,80	[1589]
Cr _{0,20} Fe _{0,80}	κ							6,2	[1589]
Cr _{0,80} Fe _{0,70}	κ							6,1	[1589]
Cr _{0,40} Fe _{0,60}	κ							6,2	[1589]
Cr _{0,50} Fe _{0,50}	κ							6,0 ⁹	[2318]
								6,3	[1589]
Cr _{0,60} Fe _{0,40}	κ							6,4	[1589]
Cr _{0,65} Fe _{0,35}	κ							6,2	[1589]
Cr _{0,70} Fe _{0,30}	κ							6,2	[1589]

1 $t = 300$ °C. 2 $\kappa_{\text{дл}}/(\text{г} \cdot \text{град})$. 3 $\Delta H_0^\circ = (9\text{в},34 [1589])$. 4 ΔH_0° . 5 $t = 0$ °C. 6 $T = 320$ °K; $\text{дж}/(\text{г} \cdot \text{атом} \cdot \text{град})$. 7 $t = 20,6$ °C. 8 ΔS_{298}° . 9 60% Fe.

1	2	3	4	5	6
$\text{Cr}_{0,72}\text{Fe}_{0,28}$	K				6,2 [1589]
$\text{Cr}_{0,75}\text{Fe}_{0,25}$	K				6,2 [1589]
$\text{Cr}_{0,766}\text{Fe}_{0,234}$	K				5,9 [1589]
$\text{Cr}_{0,782}\text{Fe}_{0,218}$	K				5,8 [1589]
$\text{Cr}_{0,784}\text{Fe}_{0,216}$	K				5,86 [1589]
$\text{Cr}_{0,799}\text{Fe}_{0,201}$	K				6,2 [1589]
$\text{Cr}_{0,825}\text{Fe}_{0,175}$	K				6,0 [1589]
$\text{Cr}_{0,841}\text{Fe}_{0,159}$	K				5,9 [1589]
CrI	K	24,9 [2143]	28,7* [2143]	24,8* [2143]	
CrI ₂	K	(-37,8) [1391, 2245]	-55,3* [323]	37,4* [323]	
			-54,3* [227]	36,9 [714]	
CrI ₃	K	(-47,8) [1391]	-48,4* [229]		
CrK(SO ₄) ₂	K		-510* [323]	57,4* [323]	
			-509,3* [229]		
CrK(SO ₄) ₂ ·H ₂ O	K		-597,5* [229]		
CrK(SO ₄) ₂ ·2H ₂ O	K		-660,4* [229]		
CrK(SO ₄) ₂ ·6H ₂ O	K		-840,6* [229]		
CrK(SO ₄) ₂ ·12H ₂ O	K		-1164* [323]	169,2* [323]	
			-1174* [229]		
CrN	K	(-28,2) [1772]	-24,7* [229]	8,0* [1773]	
Cr _{0,259} Ni _{0,741}	K				5,91 [1589]
CrO	Г		57,8* [227]	53,0 [1685]	7,47 [1685]
				50* [323]	
CrO ₂	Г			61,872 [2029]	12,499 [2029]
	K	-139,4 [40]	-126,2* [229]		
		-142,5 [887]	-130* [1045]		
CrO ₂ ⁻	P		-125 [323]		
CrO ₂	Г			63,622 [2029]	13,513 [2029]
	K	(-140,0) [1045]	-121,0 [1045]	17,2* [1480]	
		(-142,1) [2045]	-118,5* [229]		
		(-138,5) [887]			
		(-145,8*) [323]			
CrO ₃ ·K ₂ Cr ₂ O ₇	K	-637* [611]			
CrO ₄ ²⁻	P	(-213,7*) [323]	(-176,1*) [323]	(10,5) [1685]	
		(-208,6) [1499]	(-171,1) [1499]		
		(-208,0) [1996]			

6-1172	Cr(OH) ₂	K	-162*	[232]	-140,5*	[323]			
	Cr(OH) ₃	K	(-239*)	[2683]	-141,45*	[176]	19,2*	[323]	
					-215,3*	[323]			
					-215,7*	[229]			
					-202,92*	[176]			
	CrS ₈	K	66*	[1480]					
	CrSi	K	-19*	[142]					9,25
			-19	[355]					9,5
	CrSi ₂	K	-29*	[142]					12,8
			-29	[355]					12,9
	Cr ₂ N	K	(-25,5)	[1772]	-17,7*	[229]			18,0*
	Cr ₂ O ₃	K	(-272,7)	[1891]	(-253,2)	[1891]			
			(-268,5)	[2205]	(-252,8*)	[232]			
			(-270,0)	[1773]					
			(-271)	[142, 355]					
	Cr ₂ O ₇ ²⁻	P	(-364,0*)	[323]	(-315,4*)	[323]			
			(-352,2)	[1499]	(-305,9)	[1499]			
	Cr ₂ S ₃	K	-75*	[2683]					
	Cr ₂ (SO ₄) ₃	K	-723*	[2683]					
	Cr ₂ Ta	K					25,85	[1213]	
	Cr ₂ Te ₃	K					49,865 ²	[1410]	30,81
	Cr ₃ C ₂	K	(-24,62) ³	[1266]			(20,42)	[1098, 1685]	(23,53)
	Cr ₃ Si	K	-33*	[142]					[1410]
			-33	[355]					[142]
	Cr ₃ Te ₄	K					70,056 ²	[1410]	24,7
									24,5
	Cr ₆ Si ₃	K	-78	[142, 355]					77,369
	Cr ₆ Te ₆	K							74,5
	Cr ₇ H ₂	K			5,8*	[229]			35,2
	Cr ₂₃ C ₈	K							76,56
	HCrO ₄ ⁻	P	(-220,2*)	[323]	(-184,9*)	[323]	145,8	[1685]	149,2
			(-207,9)	[1499]	(-180,0)	[1499]			[1685]
	HCr(OH) ₄	K			-259,57*	[6]			
	H ₃ Cr(OH) ₃	K			-372,87*	[6]			
	Cs	Γ	(18,670)	[2479]	(12,176)	[2479]	(41,94)	[1685]	
			(18,67) ⁴	[570]			(41,9442)	[570]	
			(18,7)	[1540]					

1	2	3	4	5	6
Cs	Г К	(19,05) ¹ [1589]		(20,16) [570, 1589, 2479] (20,1) [1685] (21,2) [1079]	(7,50) [570, 2479] (7,65) [1589, 1685] (7,24) [2243] (7,70) [1215]
Cs ⁺	Г Р	(109,951) ² [570] (-62,6) [1257] (-59,91) [554]		40,5668 [570] 40,58 [66] (32,0) [1685]	
Cs ₂	Г	(26,00) ³ [1185] (26,630) [2479] (26,6) [1540] (27,0) [2243] (27,7) [1589]	18,34 ⁴ [1185] 18,417 [2479] 18,4* [229]	67,855 [1185] 67,8 [1685] 66,6 [1680]	9,112 [1185] 9,11 [1685] 8,94 [1679]
CsAlH ₄	К	-39,46 [2409]	-23,5 [2409]	36,0* [2409]	
CsAl(SO ₄) ₂	К		-517,2* [229]		
CsAl(SO ₄) ₂ ·H ₂ O	К		-568,1* [229]		
CsAl(SO ₄) ₂ ·2H ₂ O	К		-629,1* [229]		
CsAl(SO ₄) ₂ ·3H ₂ O	К		-687,0* [229]		
CsAl(SO ₄) ₂ ·12H ₂ O	К			(163*) [1685]	
CsAt	К			32,14* ⁶ [304a]	11,88* ⁷ [304a]
CsBH ₄	К	-63* [724]			
CsBO ₃	К	-89,51 [875]	-68,00 [875]	38,8 [875]	
CsBr	Г	-48* [2243]		63,5 [2243]	
"	К	49 ⁵ [2300] (-98,0) [2300]	(-90,5*) ⁸ [250]	64,0 [1685] (24) [2300] (27,1) [2063] (27,9*) [698]	8,87 [1685]
CsBrO ₃	К	-89,51 [875]	-68,00 [875]	38,8 [875]	
CsBrO ₄	К			40,3* [699]	
CsCN	К	-27* [693] -26* [2182] -21* [2683]		43,4* [249]	
CsCNO	К	-96* [693]			
CsCNS	К	-50* [693] -51* [2683]			

CsCl	г	—56 —54,0 ⁹ 49,4 ¹⁰ —103,5	[2243] [395] [2300] [2300]	—96,8 ¹¹ —96,6* —97,5*	[250] [227, 323] [224]	61,3 61,1 21,5 23,3* 24* 24,18 25,1* 23,5 38,4*	[2243] [1685] [2300] [323] [224] [2516] [698] [890] [699]	8,78 12,6 12,54	[1685] [2243] [2516]
CsClO ₃	к	—92,3 —94,6 —97*	[481] [84] [2683]						
CsClO ₄	к	(—478) (—104*)	[192] [2683]			(41,9) (40,9*)	[1685] [699]	(25,93)	[1685]
CsF	г	—81 49 ¹² —126,9	[2243] [2300] [2300]			58,8	[1685]	8,76	[1685]
	к			—119,5* —120,8* —120,17* ¹⁴	[323] [227] [250]	19 19,1* 19,8 21,6* 22* 32,31 (51,36) 19,3*	[2300] [323] [1773] [698] [890] [2243] [1685] [2409]	11,45 ¹³ 12,1	[1668] [2243]
CsF·HF	к							20,86 (7,53)	[913] [1685]
CsH	г								
	к	—11,92 —13,48 —11*	[2409] [1501] [2683]	—7,0 —7,3* —8,6* —198,8*	[2409] [323] [229] [323]				
CsHCO ₃	к	—156*	[693]			31*	[323]		
CsHSO ₃	к	—0,063 ¹⁵	[1589]	—0,059 ¹⁵	[1589]				
Cs _{0,002} Hg _{0,998}	ж	—0,156 ¹⁵	[1589]	—0,143 ¹⁵	[1589]				
Cs _{0,005} Hg _{0,995}	ж	—0,365 ¹⁵	[1589]	—0,279 ¹⁵	[1589]				
Cs _{0,01} Hg _{0,99}	ж	—0,584 ¹⁵	[1589]	—0,534 ¹⁵	[1589]				
Cs _{0,02} Hg _{0,98}	ж	—31,2	[1257]						
Cs(Hg)	ж	—33	[2243]						
CsI	г					65,2	[2243]		

1 ΔH_0° . 2 $\Delta H_0^\circ = 108,848$ [570]. 3 Вычислено [234] по значению $\Delta H_{298}^\circ = 10,38$ для реакции $\text{Cs}_2, \text{г} = 2\text{Cs}, \text{г}$ [1183]. 4 Вычислено [234] по значению $\Delta G_{298}^\circ = 5,89$ для реакции $\text{Cs}_2, \text{г} = 2\text{Cs}, \text{г}$ [1183]. 5 $(\Delta H_{\text{субл.}}^\circ)_{298}$. 6 $T = 300$ °К. 7 C_p ; $T = 300$ °К. 8 Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^\circ = -97,65$ [842] на $-94,3$ [2245]. 9 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 49,54$ [395] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{CsCl}}, \text{к} = -103,5$ [2245]. 10 $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$. 11 Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^\circ = -106,32$ [842] на $-103,5$ [2245]. 12 $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$. 13 $T = 300$ °К. 14 Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^\circ = -131,68$ [842] на $-126,9$ [2245]. 15 Из Cs, ж.

1	2	3	4	5	6
CsI	Г К	48,5 ¹ [2300]	(78,9*) ² [250]	65,5 (30,0*) (28) (30,1*) (29,41) [1685] [1773] [2243] [698] [2516]	8,87 [1685]
CsIO ₃	К	—125,8 [617]		44,0* [249]	12,62 [2516]
CsI ₂	К			64,5 [1680]	
CsK	Г			58,2 [1680]	8,84 [1679]
CsLi	Г			47,0* [249]	
CsMnO ₄	К	—85* [693]			
CsNO ₃	К	—87* [2683]			
CsNO ₃	К	(—140*) [358]	—94* [323]	35,3* [323]	
CsN ₃	К	—2,37 [1356]	—94,4* [227]	35,6* [699]	
CsNa	Г			62,1 [1680]	8,93 [1679]
CsNbCl ₆	К	—24,4 ¹ [547]			
CsO ₂	К	—76,0* [887]	—50,5* [1045]		
		—69,2 [1109]			
CsOH	К		—84,9* [323]	18,6* [323]	
			—86,6* [229]	22,3* [699]	
Cs(PtNH ₃ Cl ₃)	К	—185 [423]			
CsRb	Г				8,94 [1679]
CsTaCl ₆	К	—28,0 ³ [547]			
CsTiBr ₃	К	—222,6 [629]			
Cs ₂ CO ₃	К		—243,6* [323]	42,4* [323]	
			—248,3* [227]	45,1* [699]	
			—261,0* [323]		
Cs ₂ CrO ₄	Р			56,8* [699]	
Cs ₂ MnO ₄	К			45,6* [699]	
Cs ₂ MoO ₄	К	—358* [2683]			
Cs ₂ O	К		—65,6* [323]	29,6* [323]	
			—69,3* [229]		
			—65* [1045]		
Cs ₂ O ₂	К		—78,2* [323]	28,2* [323]	
			—79,3* [229]		
			—79,5* [1045]		
Cs ₂ O ₃	К	(—135,0*) [887]	—86,1* [323]	28,7* [323]	

1	2	3	4	5	6
Cu^{2+}	Г			42,96 ¹ [66] 42,75 ² ; 41,94 [66] (-26,5) [1588, 1685] (-24,1) [1550] (-20,4) [1749]	
CuBr	Г К	(-24,9) [1549]	(-23,81) [1549] (-23,86) [176] (-24,2) ³ [250] (-23,702) ⁴ [655] -24,961 ^{*4} [655] -30,3* [323] -24,3* [232] -24,4 ⁵ [655] -258,4* [323]	(23,0) [1549] (22,0*) [176] (22,6) [1685]	13,08 [1549, 1685]
CuBr_2	К	(-31,08*) [655] (-30) [230]	-24,961 ^{*4} [655] -30,3* [323] -24,3* [232] -24,4 ⁵ [655] -258,4* [323]	22,6* [323] 34,02 [780]	
$\text{CuBr}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	К	69*	69,3*	70,2* [323]	
$\text{Cu}(\text{CN})_2$	К				
$\text{Cu}(\text{CN})_2$	Р				
$\text{Cu}(\text{CNS})_2$	К	51*	(-123,82*) [177]	(21,2*) [177] (22,0) [1685]	
CuCO_3	К		-384,5* [229] -377,4* [229]		
$\text{CuCO}_3 \cdot \text{K}_2\text{CO}_3$	К				
$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Na}_2\text{CO}_3$	К				
CuCl	Г К	(-31,9) [655]	(-27,732) [655] (-28,55*) [176] (-28,1*) ⁶ [250] (-27,1*) [232]	(21,8) [655] (22,4*) [176] (20*) [224] (20,8) [1680, 1685]	8,39 [1685]
CuCl_2	К	(-41,2) [655]	-31,400 [655] -42* [323] -31,8* [232] -39,7* [227] -70,0* [229]	28,4 [655] 26,8* [323] 27,0* [890, 2617] 25,83 [2466]	17,18 [2466]
$\text{CuCl}_2 \cdot \text{CuO}$	К				
$\text{CuCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	К	-123* [230]	-155,4* [229]		
$\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	К				
$\text{CuCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	К	-334* [230]			
$\text{CuCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	К	-473* [230]			
$\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$	К	(-13*) [2683]			

CuClO ₃	р	—47,4	[2603]						
Cu(ClO ₄) ₂	к	(—20*)	[2683]						
CuD	г								
CuF	г			37,1*	[227]	48,30			
	к	(—50*)	[230]	—45,5	[227]	54,1	[1685]	7,08	[1685]
		(—60,0*)	[2617]	—53*	[229]	15,5	[1685]	7,95	[1685]
				—83,01	[1356]	16,3*	[2602]		
CuF ₂	к	(—128,0*)	[890, 2617]	—116*	[323]	20,2*	[323]		
				—114,3*	[227]	22,0*	[890]		
CuFeO ₂	к	—126,8	[777]	—114,2	[777]	21,2	[777]	19,13	[777]
Cu _{0,75} Fe _{2,25} O ₄	к					36,2	[1685]	36,13	[1685]
CuFe ₂ O ₄	к	—235,7	[464]	—209,0	[464]	33,7	[777, 1685]	35,52	[777, 1685]
		—230,3	[777]	—204,85	[777]				
CuFeS ₂	к	—40,94*	[134]	—51,49*	[134]	35,4	[134]		
CuH	г					46,90	[1685]		
Cu(HCO ₃) ₂	к	—322*	[2683]						
Cu(HS) ₂	к	28*	[2683]						
Cu(HSO ₄) ₂	к	—392*	[2683]						
CuH ₂	к	—6	[2683]						
CuI	г					61,1	[1685]		
	к			(—16,66*)	[176]	(23,5*)	[176]		
				(—17,0*) ⁷	[250]				
CuI ₂	к			—5,7*	[323]	(38*)	[323]		
				—2,8*	[227]	(39)	[655]		
CuI ₂ [—]	р			—24,6*	[323]				
Cu(IO ₃) ₂	к			—58,62*	[177]				
				—58,4*	[323]				
Cu(IO ₃) ₂ ·H ₂ O	к					39,4	[2203]		
CuMg ₂	к	—4,0	[2406]			30,3	[2406]		
Cu _{0,769} Mn _{0,231}	к							6,05	[1589]
CuMoO ₄	к	(—225,7*)	[170, 172]	—202,7*	[170, 172]	33,8*	[323]		
				—204,6*	[229]				
CuN ₃	к	(60,23)	[2503]	71,219	[2503]	39,68	[2503]		
		(67,23)	[1355]	73,75*	[232]	25,53	[1356]		
Cu(NH ₂) ₂	к	10*	[2683]						
Cu(NH ₃) ₃ ⁺	р			(—2,8*)	[323]				
Cu(NH ₃) ₂ ⁺	р					63*	[323]		

1 Электронная конфигурация иона (Ar) 3d⁹4s. 2 Электронная конфигурация иона (Ar) 3d⁹. 3 Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^{\circ} = -25,7$ [842] на $-25,1$ [2245]. 4 В оригинале значения ΔG_{298}° приведены для реакции с газообразным бромом. 5 Из газообразного брома. 6 Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^{\circ} = -34,3$ [842] на $-32,2$ [2245]. 7 Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^{\circ} = -17,8$ [842] на $-16,2$ [2245].

1	2	3	4	5	6
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	K	—36*	[2683]		
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	K		—27,3* —29,2*	[323] [227]	46,2* [323]
$\text{Cu}_{0,1}\text{Ni}_{0,9}$	K				6,3 [1589]
$\text{Cu}_{0,2}\text{Ni}_{0,8}$	K				6,4 [1589]
$\text{Cu}_{0,39}\text{Ni}_{0,67}$	K				6,18 [1589]
$\text{Cu}_{0,40}\text{Ni}_{0,60}$	K				5,76 [1589]
$\text{Cu}_{0,50}\text{Ni}_{0,50}$	K				5,57 [1589]
$\text{Cu}_{0,80}\text{Ni}_{0,20}$	K	0,75 ¹	[1589]		5,58 [1589]
$\text{Cu}_{0,90}\text{Ni}_{0,10}$	K	0,60 ¹	[1589]		5,69 [1589]
$\text{Cu} + \text{Ni}$	K				6,2* ² 6,7* ³
CuO	Г	(27*)	[863]	28,2* [227]	55,3 [1685]
	K	(—34,271)	[968]	(—31,0) [1045]	(10,4) [968]
		(—37,5)	[763]		(10,19) [1685]
$\text{CuO} \cdot \text{CuSO}_4$	K	—220,01	[1675]		[1550, 1685]
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	K		—85,90* —85,3* —86,6* —25,6	[175] [323] [229] [117]	40,95 [1675] 34,1 [1685] 16,7* [176] 19* [323]
$\text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	K				
CuO_2	K	—37*	[2683]		
CuP_2	K	(—23,5)	[2464]		
CuPt	K	—3,2	[2625]		
$\text{Cu}(\text{ReO}_4)_2$	K	—374*	[2683]		
CuS	K	(—12,1)	[1773]	(—15,58*) [176]	(29,1*) [176]
CuSO_3	K	—128,8*	[1172]		
CuSO_4	K	(—182,31)	[1675]	(—157,7*) ¹ [250]	(29,24) [1675]
		(—114*)	[2683]		(25,3) [1680, 1685]
$\text{CuSO}_4 \cdot 2\text{Cu}(\text{OH})_2$	K	—401,1*	[587]	—339,21 —67,5	[587] [117]
$\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	K				(33,0) [1685]
$\text{CuSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	K				(52,4) [1685]
$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	K				(70,2) [1685]
$\text{CuSO}_4 \cdot \text{K}_2\text{SO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	K		—617,6*	[229]	
$\text{CuSO}_4 \cdot \text{K}_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	K		—843,5*	[229]	

$\text{CuSO}_4 \cdot 3\text{NH}_3$	к	(-285,3)	[737]					
CuSe	к	(-9,45)	[1293]	-7,9*	[323]	22,2*	[323]	
				-14,9*	[229]			
				7,8	[790a]			
CuSe_2	к	-10,3	[1293]					
CuSeO_3	к	-93,6	[344]					
$\text{CuSeO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	к	-239,8	[344]	-197,8	[344]	61,8	[344]	
CuSeO_4	к	(-118,5)	[522]			16,6*	[498]	
		(-119*)	[2683]					
$\text{CuSeO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	к	(-475,6)	[522]					
CuSiO_3	к	-245*	[2683]					
CuWO_4	к	-247,3*	[170, 172]	-223,1*	[170, 172]	35,8*	[323]	
				-227,7*	[229]			
$\text{Cu}_{0,525}\text{Zn}_{0,475}$	к							5,89 [1589]
$\text{Cu} + \text{Zn}$	к							0,0965* ^б [424]
$\text{Cu}_2\text{K}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	к	23,1	[2234]					
Cu_2Mg	к	-1,85	[1589]	-2,12	[1589]			
		-5,4	[2406]			26,5	[2406]	5,88 [1589]
		-4,0	[2405]					
Cu_2O	к	(-39,84)	[968]	(-34,2*)	[232]	(23,0)	[968]	
		(-40,8)	[763]	(-35,18*)	[176]	(24,8*)	[176]	(15,21) [1548, 1685]
		(-34,309*)	[968]			(22,44)	[1548]	
		(-40,4)	[1045]			(24,1)	[969]	
		(-40,0)	[1773]			(22,4)	[1685]	
Cu_2S	к	(-19,97)	[906]	(-21,198)	[906]	(27,6)	[906]	
		(-16,134)	[1702]	(-19,13)	[1702]	(33,59)	[1702]	
		(-19,94)	[2481]	(-21,29)	[2481]	(33,6)	[2481]	
		(-19,6)	[1773]	(-19,6*)	[232]	(28,5)	[1773]	
		(-18,50)	[290]	(-22,24*)	[176]	(34,6)	[176]	
				(-22,607) ^б	[2608]			
Cu_2SO_4	к			(-156*)	[323]	43,6*	[323]	
				(-153,9*)	[229]			
$\text{Cu}_2\text{SO}_4, \beta$	к	(-181,4)	[2697]					
Cu_2SO_4	р	(-181,4)	[2603]					
$\text{Cu}_{1,8}\text{Se}$	к	-13,23	[1293]					
$\text{Cu}_2\text{Se}, \alpha$	к	-14,17	[1293]	-15,8*	[4]	30,1*	[4]	
				-16,3	[790a]	35,4*	[579]	
						37,2*	[180]	

1 $T = 273^\circ\text{K}$. 2 5% Ni. 3 10% Ni. 4 Пересчитано [234] со значения $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{дисс.}} = 75,3$ (см. [250]) на 75,9 (см. [2245]) с учетом значений ΔG_{298}° для SO_3 и CuO [2245]. 5 5% Zn [кал/(г·град)]; $t = 290^\circ\text{C}$ (предварительно отожженный сплав). 6 $T = 300^\circ\text{K}$.

1	2	3	4	5	6
$\text{Cu}_2\text{Se}, \beta$	к	(-13,01)	[1293]	-5,3*	[229]
Cu_2SeO_4	к	-108,5*	[499]		34,4* [4] 38,3 [180] 39,8 [579] 38,6* [774]
Cu_9Te	к		-74*	[4]	
Cu_9As	к	-25,6	[2625]		
Cu_9N	к		-13,2*	[229]	
Cu_8P	к	(-36,0)	[1772]		
		(-36,4)	[1482a]		
Cu_3Pt	к	-4,2	[2625]		
Cu_8Sb	к	(-2,5)	[2525]		
Cu_8Se_2	к	-23,64	[1293]		
Cu_8Sn	к	(-7,2)	[2625]		
HCuO_2	р		(-61,42*)	[323]	
HCu(OH)_3	к		-142,55*	[6]	
$\text{H}_2\text{Cu(OH)}_4$	к		-199,20*	[6]	
Dy	г	(71,3) ¹	[2697]	77,4*	[229]
		(70,91) ²	[1456]	61,09*	[1589]
	к	(61,6)	[2678]		(17,87) [1399] (17,9) [1589, 1685] (17,80) [2396] -43,3* [323]
Dy^{3+}	р		(-162,8*)	[323]	
DyB_6	к	-120,0	[455]		
DyBr_3	к	-197*	[230, 2683]		
$\text{DyCl}_{0,28}(\text{OH})_{1,5}$	к		-286,6	[15]	
$\text{DyCl}_{0,5}(\text{OH})_{2,5}$	к		-300,1	[15]	
DyClO	к	-233*	[46]		
DyCl(OH)_2	к		-292,3	[15]	
DyCl_2	к	-148*	[442]		
DyCl_3, β	к	-233*	[442]	-219,9*	[323]
		(76,4) ³	[441]	-217,2*	[227]
DyCo_5	к			55,61	[2666]
DyI_3, β	к	(-144)	[1533]	51,9*	[323]
$\text{DyO}_{1,5}$, объемноцентрир.	к		-143,2* -143,5* -212,7	[323] [227] [2662]	38,54 [2666]

$Dy(OH)_3$	κ	—355,7*	[229]	(—305,4*) (—309,3)	[323] [15]			
		—445,84	[1562, 2666]	—424,06 —422* —356,0*	[2666] [1976] [234]	35,8 38,1	[2662, 2666] [2662]	
Dy_2S_3	κ	—251*	[2683]					
$Dy_2(SO_4)_3$	κ	(—950*)	[2683]					
$Dy_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$	κ	—1515*	[229]			155,9*	[323]	
Er	Γ	66,4 81,79 ¹	[2678] [1456]					
	κ					17,5 17,59 17,48 17,46 14,3* —44* —51*	[1685] [2396] [2397] [1589] [323] [323] [1976]	6,72 [1685, 2479]
Er^{3+}	p	(—158,79)	[2422]	(—158,86*) (—152*)	[323] [1976]			
ErB_6	κ	—126,0	[455]					
$ErBr_3$	κ	—191* —190*	[230] [2683]					
$ErCl_{0,5}(OH)_{2,5}$	κ			—298,4 —298,64	[16] [8]			
$ErClO$	κ	—231*	[46]					
$ErCl(OH)_2$	κ			—290,4	[16]			
$ErCl_2$	κ	—150*	[442, 445]					
$ErCl_3$	κ	—229*	[46]					
$ErCl_3, \gamma$	κ	(—229,07) (76,0) ³	[2422] [441]	—211,4 —214* —215,2* —211,4* —210*	[2422] [323] [227] [232] [1976]	35,1 35,1*	[2422] [323]	
$ErCl_3 \cdot 6H_2O$	κ	—677,19	[2422]	—578,6 —576* —578,5* —138,8* —139,2* —135* —216,2	[2422] [1976] [232] [323] [227] [1976] [2662]	91,5	[2422]	
ErI_3, β	κ					52*	[323]	
$ErO_{1,5}$, объемноцентрир.	κ	—226,80	[2662]					

1	2	3	4	5	6
Er(OH) ₃	к		—308,5* —302,8* —307,86 [229] [323] [8]		
Er ₂ O ₃	к	—453,60 —453,59 [2666]	—432,6 —430* [1563] [1976]	36,6 37,6 [1456, 2666] [1456]	(12,4*) ¹ (25,26) [1976] [2095]
Er ₂ S ₃	к	—267* [2683]			
Er ₂ (SO ₄) ₃	к	—910* [2683]			
Er ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	к	—1504* [229]			
Eu	г	(43,200) (41,92) ²	[2479] 34,821 [1456] 33,90*	[2479] [1589]	
	к			17,00 14,0* [1685, 2479] [323] [1976]	6,40 [1685, 2479]
Eu ²⁺	р	—150 —120,9 [1976] [2474]	(—149*) [1976]	—18* [1976]	
Eu ³⁺	р		(—158*) (—166,5*) [1976] [323]	—50* —42,3* [1976] [323]	
EuB ₆	к	—112,2 [455]			
EuBr ₃	к	(—205*) [230]			
EuCl ₃ ·5(OH) ₂ ,6			—306,24 [10]		
EuClO	к	—234* [46]			
EuCl(OH) ₂	к		—298,12 [10]		
EuCl ₂	к	—217 —200 [445, 446] [442]		32 [446]	
		—195,8 [2474]			
EuCl ₃	к	(—239*) (—241) (—192,8) (79,1) ³ —152* [691] [442, 446] [2474] [441] [230]	—229,2* —230,3* [323] [227]	34,8* 34* [323] [446]	
EuI ₃	к				
EuO	к			16,3* [2662]	
EuO _{1,5} , МОНОКЛ.	к	—217,0 [2662]	—206* [2662]		
Eu(OH) ₃	к		—308,6 —315,46 [323] [10]		
Eu ₂ O ₃	к	—432 —435,6 [46] [455]		35 [455]	
Eu ₂ O ₃ , С-ТИП	к	—389,6 [1561]			75 [592]
Eu ₂ O ₃ , МОНОКЛ.	к	—393,9 [1561]			

1	2	3	4	5	6
F ₂	r			(48,447) [570, 1186, 1618a] (7,49) [568, 1186, 1618a, 1685]	
				(48,49) [1685]	
				(48,5) [1680, 2008]	
				(48,4460) [1830] (7,4869) [1830]	
				(48,44) [2358] (7,48) [2358]	
				(48,56) [1896]	
				(48,45) [568]	
F ₂ ⁺	r	(362,3) ¹ [568]			
		(366,6) ² [2358]			
FCN	r	3,8 [2358]			
FCIO ₄	κ	—18,5 [884]		53,639 [2037]	9,982 [2037]
FO	r	33,502* ³ [570]		52,071 [570]	
		32,5 ⁴ [568]	31,503	52,07 [568]	7,45 [568]
		32,4* ⁵ [1618a]	31,803 [1618a]	50,73 [1618a]	7,355 [1618a]
		41 ⁶ [2358]			
FO ⁺	r	332,5 ¹ [568]			
F ₂ DN	r			60,8337 ⁷ [745]	10,8614 ⁷ [745]
F ₂ HN	r			60,4512 ⁷ [745]	10,3913 [2937]
F ₂ O	r	(—4,40) [854]		58,965 [2022]	10,345 [2022]
		(7,6) ⁸ [1186]	(11,8) [1186]	(58,99) [1186]	10,35 [568, 1186, 1685, 2358]
		(—4,39) ⁹ [1618a]	(—0,267) [1618a]	(59,12) [1618a]	10,349 [1618a]
		(—5,2) ¹⁰ [2358]	(12,2*) [232]	(59,11) [2358]	
		(7,997) ¹¹ [570]		(59,145) [570]	
		(6,0) ¹² [568]		(59,03) [568]	
		(5,5*) [323]	(9,7*) [323]	(58,9*) [2177]	
				(59,0) [1685]	
F ₂ O ⁺	r	322,5 [568]			
		311 ¹³ [2358]			
F ₂ O ₂	r	4,73 [568, 1742]			
		4,3 [2358]			
F ₂ O ₃	r	6,24 [568, 1742]			
DF	r	—64,905 ¹⁴ [570]		42,924 [570]	
		—65,415 ¹⁵ [568]		42,923 [2178]	6,964 [2178]
(DF) ₄	r	—285 [568]			
(DF) ₆	r	—432 [568]			
HF	r	(—64,7) ¹⁶ [568]	—65,203 [568]	(41,51) [568]	(6,964) [568, 2178]

		(-64, 8) ¹⁷	[367, 1830, 2358]			(41, 5092)	[1830]	(6, 9645)	[1830]
		(-64, 2)	[1896]			(41, 508)	[2358]	(6, 963)	[2358]
		(-64, 4)	[739]	-64, 7	[1896]	(41, 509)	[2178]		
		(-64, 2) ¹⁸	[570]			(41, 526)	[1009]	(6, 960)	[1009]
		(-64, 6)	[91]			(41, 510)	[570]		
		(-64, 92)	[1204]			(42, 79)	[1551]		
	ж	-71, 65	[2358]			18, 02	[2358]	12, 35	[2358]
		-71, 8	[1507]					12, 18 ¹⁹	[1790]
HF, недиссоциированный	р	(-76, 50)	[2358]	(-70, 95)	[2358]	21, 2	[2358]	12, 09 ²⁰	[1551]
		(-79, 23)	[568]	(-70, 41*)	[323]				
		(-80, 45)	[1057]						
HF, ионизированный	р	-79, 50	[2358]	-66, 64	[2358]	-3, 3	[2358]	-25, 5	[2358]
HF ⁺	г	314 ²¹	[1214]						
(HF) ₂	г	-135, 4	[568]						
(HF) ₃	г	-210	[568]						
(HF) ₄	г	-277, 8	[568]						
(HF) ₅	г	-356	[568]						
(HF) ₆	г	(-428)	[568]						
HF · 650H ₂ O	р	-77, 04	[1057]						
HFO	г	-26, 10 ²²	[1618a]	-23, 029	[1618a]	54, 034	[1618a]	8, 648	[1618a]
HF ₂	р					1 ²³	[1057]		
HF ₂	г	-185	[568]			50, 8	[728]		
	р	(-155, 34)	[2358]	-138, 18	[2358]	22, 1	[2358]		
		(-153, 4)	[568]	-137, 5*	[323]	0, 5*	[323]		
TF	г	-65, 717 ²⁴	[568]	-66, 085	[568]	43, 768	[568]	6, 966	[568]
		-65, 195 ²⁵	[570]			46, 768	[570]		
Fe	г	(99, 830)	[2479]	(88, 912)	[2479]			6, 14	[1685]
		(99, 55) ²⁶	[1589]	(88, 64)	[1589]				
		(99, 50) ²⁷	[1618a]	(88, 593)	[1618a]	43, 112	[1618a]	6, 137	[1618a]
		(91, 8; 99, 1) ¹	[397]						
	ж	3, 138	[1618]	2, 641	[1618a]	8, 195	[1618a]	5, 985	[1618a]
Fe, α	к					(5, 84)	[2693]	(5, 99)	[2479]
						(6, 52)	[1589]	(6, 00)	[1589]
								(5, 97)	[1685]

1 ΔH_0° . 2 $\Delta H_0^\circ = 365,1$ [2358]. 3 $\Delta H_0^\circ = 33,487^*$ [570]. 4 $\Delta H_0^\circ = 32,485$ [568]. 5 $\Delta H_0^\circ = 32,395$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = 41$ [2358]. 7 $T = 300$ °K. 8 $\Delta H_0^\circ = 8,14$ [1186]. 9 $\Delta H_0^\circ = -3,847$ [1618a]. 10 $\Delta H_0^\circ = -5,7$ [2358]. 11 $\Delta H_0^\circ = (8,541)$ [570]. 12 $\Delta H_0^\circ = 6,545$ [568]. 13 $\Delta H_0^\circ = 310$ [2358]. 14 $\Delta H_0^\circ = -64,886$ [570]. 15 $\Delta H_0^\circ = -65,4$ [568]. 16 $\Delta H_0^\circ = -64,69$ [568]. 17 $\Delta H_0^\circ = (-64,7886)$ [1830]; $(-64,788)$ [2358]. 18 $\Delta H_0^\circ = -64,19$ [570]. 19 $t = 19,0$ °C. 20 $T = 269,09$ °K. 21 $\Delta H_0^\circ = 299,0$ [568]. 22 $\Delta H_0^\circ = -25,413$ [1618a]. 23 S_{298}° . 24 $\Delta H_0^\circ = -65,7$ [568]. 25 $\Delta H_0^\circ = 65,178$ [570]. 26 $\Delta H_0^\circ = 98,99$ [1589]. 27 $\Delta H_0^\circ = 98,938$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
Fe, α	к			(6,529)	[1618a]
Fe ²⁺	г			42,36	[66]
	р			(-26,2)	[1749]
				(-25,9)	[1685]
Fe ³⁺	г			41,55	[66]
	р			(-61*)	[1685]
FeAl ₂ O ₄	к	-477,5 [333] -474 [472]	-445,7 [333] -446,8 [472] 9,6 ² [329a]	25,4 ¹ [1685, 1720]	29,53 [1685, 1720]
FeBr ²⁺	р			22,4 [329a]	
FeBr ₂	к	(-66,0) ³ [1392] (-58,7) [1805] (-59,1) [1773]	-56,1 ³ [1392] -56,8* [227, 323]	(-28,19) [2641] 33,62 [1392] 32,2* [323]	20,07 [1685]
FeBr ₃	г	-39,7 ³ [1392]	-38,7 ³ [1392]	34,2 [1680, 1685]	
	к	-74,0 [1886] -62,8 [1805] -64* [1393]	-58,9 [1886] -58,4* [229]	91,1 [1392, 1685] 43,9 [1685, 1886]	
FeBrCl ₂	к	-82,9 [1805]	-73,8* [229]		
Fe(CN) ₂	к	47* [2683]			
Fe(CN) ₃ ³⁻	р	151,8 [2451] 150,6 [919]	192,1 [2451] 176,6 [919]	64 [2451] 64,8 ⁴ [919]	(63,4) [1500]
Fe(CN) ₆ ⁴⁻	р	(126,7) [2451] (130,2) [919]	183,9 [2451] 168,4 [919]	22 [2451] 24,0 ⁴ [919]	
Fe(CNS) ₂	к	25* [2683]			
FeCO ₃	к	(-180*) [166] (-179*) [2683]	(-161,09*) [177]	96,1 ⁵ [292] (22,3*) [177]	
Fe(CO) ₅	г	-178,7 ⁶ [1730]	-168,3 [1730]	106,2 [1730] 106,4 [1797] 105,2 [2068] 105,1 [2074] 102,6 [1969] 104,9 [1143] 105,0 [2240]	41,6 [1730]
	ж	(-182,6) [1043]			
FeClO	к	-99,0 [2296]		19,3 [2296] 17,7* [2536]	40,7 [2240] 5,56 [2636]
FeCl ₂	г	-152,6 [2689]	-135,9 [2689]		
	к	(-81,5) [1392, 1805]	(-72,1) [1392]	(28,7) [1680, 1685]	(18,24) [1685]

		(-81,86)	[1752]		(32,2) (28,19)	[2550] [2641]	(22,69)	[2550]
FeCl ₂ ·2H ₂ O	К		-190,6*	[229]				
FeCl ₂ ·4H ₂ O	К		-304,9*	[229]				
FeCl ₂ ·6H ₂ O	К	(-513*)	[230]	-433,3*	[229]			
FeCl ₃	Г	-58,1	[1392]	-58,3	[1392]	86,9	[1392, 1685]	
	К	(-94,7)	[2689]	-81,3*	[227]	34,8	[2689]	
		(-93,4*)	[1805]	-78,6	[1392]	36,9	[1392]	
		(-95,70)	[1752]	-80,4*	[323]	31,1*	[323]	
		(-95,7)	[1773]			32,2	[1685, 2550]	22,69 [1685, 2550]
FeCl ₃ ·2H ₂ O	К	-244*	[230]					
FeCl ₃ ·4H ₂ O	К	-388*	[230]					
Fe(ClO ₃) ₂	К	-80*	[2683]					
Fe(ClO ₄) ₂	К	-56*	[2683]					
Fe(ClO ₄) ₂ ·6H ₂ O	К	-495	[23]					
FeCo ₂ O ₄	К				30,0 ⁷	[1685, 1720]	34,27	[1685, 1720]
					32,2	[1722]		
FeCr ₂ O ₄	К	-349,1	[470]	-325,0	[470]			
		-347,60	[415]	-322,67	[415]			
		-11,25 ²	[374]	-11,68 ³	[374]			
FeF ₂	К	-160*	[230]	-150*	[227]	20,8	[2465]	16,28 [948]
		-168,0*	[890]	-158*	[229]	20,79	[1685]	16,26 [1685]
FeF ₃	К	-235,0*	[890]					
FeH ₂	К	-0,2*	[2683]					
Fe(HCO ₃) ₂	К	-354*	[2683]					
Fe(HS) ₂	К	-3*	[2683]					
Fe(HSO ₄) ₂	К	-425*	[2683]					
FeI ₂	К			-30,9*	[323]	37,6*	[323]	20,0 [2072]
				-30,6*	[227]	36,8	[1685]	20,12 [1685]
FeI ₃	К	-14*	[2683]					
Fe _{0,59} Mn _{0,50}	К						6,50*	[1589]
Fe _{0,75} Mn _{0,39}	К						6,58*	[1589]
Fe _{0,896} Mn _{0,193}	К						6,90*	[1589]
FeMoO ₄	К			-234,8*	[323]	33,4*	[323]	
				-235,1*	[229]			
		(-258,1*)	[170, 172]	-235,3*	[170, 172]			
Fe(NH ₂) ₂	К	-36*	[2683]					

1 $S_{298}^{\circ} - S_0^{\circ}$. 2 Из окислов. 3 Из газообразного брома. 4 S_{298}° . 5 В дж/(моль·град). 6 $\Delta H_0^{\circ} = -177,3$ [1730]. 7 $S_{298}^{\circ} - S_0^{\circ}$.

1	2	3	4	5	6			
FeNO ²⁺	Р		1,5*	[323]	—10,6*	[323]		
Fe(NO ₂) ₂	К	—67*	[2683]					
Fe(NO ₃) ₂	К	—106*	[694]					
		—107*	[2683]					
		—109	[481]					
Fe(NO ₃) ₂ ·9H ₂ O	К		—583,4*	[229]				
FeO	К	(—63,8)	[1595]	(—58,66)**	[232]	(13,74)	[1595]	
		(—63,2)	[1772]	(—57,2*)	[232]	(14,05)	[2309]	
				(—58,75)	[1045]	(14,2)	[2549]	11,50
						(13,74) ¹	[1685]	[2549]
Fe(OH) ₂	К	(—136*)	[2683]	(—115,64*)	[176]	(19,1*)	[176]	
						(22,7*)	[249]	
Fe(OH) ₃	К			—166*	[323]	23*	[323]	
				—165,9*	[229]			
				—166,3*	[176]	28,8*	[176]	
FeP	К	(—29,0)	[1772]					
FeP ₂	К	(—43,2)	[1772]					
FePO ₄	К			—272*	[323]	22,4	[323]	
				—276,6*	[229]			
FePO ₄ ·2H ₂ O	К	—451,5	[1158]			40,93	[1158]	43,15
FePO ₄ ·2H ₂ O	СТ	—444,1	[1158]			45,07	[1158]	45,27
Fe(ReO ₄) ₂	К	—398*	[2683]			14,52	[1685]	
Fe _{0,87} S	К					14,529	[1411]	11,92
FeS	К	(—23,8)	[704]	(—23,9)	[704]	(14,41)	[1685]	[1411, 1685]
		(—23,0)	[205]	(—23,67*)	[232]			[1685]
		(—22,8)	[2239, 2625]	(—23,6)**	[232]	(14,415)	[1411]	(12,08)
		(—23,2)	[2313]	(—25,43*)	[176]	(16,1)	[1680]	[1411]
FeS, β	К			—21,0*	[229]			
FeS ₂ , марказит	К	(—42,4)	[2227, 2625]	—36,2*	[229]			14,84
FeS ₂ , природн. пирит	К					12,65	[1409]	14,86
FeS ₂ , синтетич. пирит	К					20,75	[1409]	17,42
FeSO ₃	К	—151*	[2683]					
		—164,3*	[1172]					
FeSO ₄	К			—198,3*	[323]	27,6*	[323]	
				—194,8*	[229]	25,7	[1680, 1685]	24,04
				—196,17*	[250]			[1685]
FeSO ₄ ·2Fe(OH) ₃	К	—497,9	[229]	—434,57	[587]			

$\text{FeSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	к	(—296, 80)	[703]	—257,5 —258,7*	[703]				
$\text{FeSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	к			—425,0*	[229]				
$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	к	—719,98	[703]	—599,44 —597* —591,2*	[703] [323] [229]	97,8 93,4*	[1685] [323]	94,28	[1685]
$\text{Fe}_{0,33}\text{Sb}_{0,07}, \delta$	к	—1,2	[1589]						
$\text{Fe}_{0,65}\text{Sb}_{0,35}, \varepsilon$	к	—1,10	[1589]						
$\text{Fe}_{0,4286}\text{Se}_{0,5714}$	к					9,554 ²	[1407]	7,515	[1407]
$\text{Fe}_{0,4867}\text{Se}_{0,5133}$	к					9,780 ²	[1407]	7,045	[1407]
$\text{Fe}_{0,5133}\text{Se}_{0,4867}$	к					8,437 ²	[1407]	6,655	[1407]
FeSe	к	(—18,0)	[205]	—13,9** —13,9* —17,7*	[323] [4] [229]	16,5** 17,3*	[323] [4]		
FeSeO_4	к	—149,5*	[499]						
$\text{FeSeO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	к	—225,5*	[499]						
$\text{FeSeO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	к	—437,0*	[499]						
$\text{FeSeO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	к	—649,5*	[499]						
FeSi	к			—19,5					
FeSi, α	к	—17,6	[79]		[224]	12,0* —2,6 ⁴ 11,0	[1773] [79] [300, 301, 302]	11,4	[302]
FeSi, ε	к	—17,6	[78]			—2,6 ⁴	[78]		
FeSiO_3	к			—257* —255,2* —256,1	[323] [246] [227]	20,9* 23,0*	[323] [246]		
FeSi_3 , лебонт, α	к					16,58	[303]	17,55	[303]
FeSi_2 , лебонт, β	к	—19,4	[79]			—3,3 ¹ 13,26	[79] [300, 301, 303]	15,77	[303]
$\text{FeSi}_{2,22}$, лебонт, γ	к	—14,4 —15,7*	[79] [78]			16,58	[300]		
$\text{Fe}_{0,933}\text{Te}_{0,067}, \varepsilon$	к							5,87	[1589]
$\text{Fe}_{0,506}\text{Te}_{0,494}, \beta$	к							6,23	[1589]
$\text{Fe}_{1,1}\text{Te}, \beta$	к					21,272 ² 21,27	[2651] [1685]	13,15	[1685, 2651]

1	2	3	4	5	6
FeTe ₃ , e	к			23,94 ¹	[1685, 2651]
FeTi	к	—9,7 [1772a]			17,60 [1685, 2651]
FeTiO ₃ , ильменит	к	(—299,7) [334]	(—280,4) [334]	(34,1) [334]	
		(—295,3) [2243]	(—276,8) [2243]	(25,3) [1650, 1685]	23,78 [1685]
		(—295,55) [1686]	(—277,05) [1685]		
FeWO ₄	к	—276* [172]	—252* [172]		
		—281,5 [170, 172]	—250,4 ^a [323]	35,4* [323]	
			—251,5* [229]		
			—255,9* [170]		
Fe ₂ Br ₆	г	—113,5* [1392]	—101,8** [1392]	149,2 [1392, 1685]	
Fe ₂ C ₆	к		4,2* [2226]		
Fe ₂ Cl ₆	г	—148,45 [1686]	—136,6 [1686]	133,10 [1686]	
		—149,0 [1392]	—139,9 [1392]	142,2 [1392, 1685]	
		—150,2* [2689]		135,9 [2689]	
	к	—168,8 [1686]	—154,45 [1686]		
Fe ₂ CoO ₄	к			32,2 [1720]	
Fe ₂ N	к	(3,0) [911]			
Fe ₂ O ₃ , α, гематит	к	(—196,3) [1772]		(21,5) [1772]	
				(20,889) [1408]	(24,80) [1408]
				(20,90) [1685]	(24,81) [1685]
Fe ₂ P	к	(—38,1) [1772]			
		(—36,0) [1482a]			
Fe ₂ P ₄	к	—6,5 [2449]			
Fe ₂ S ₉	к		—59* [323]		
Fe ₂ (SO ₄) ₃	к	—622,22 [1675]		62,54 [1675]	
Fe ₂ (SO ₄) ₂ ·Fe(OH) ₃	к	—820* [229]	—722,64 [173]		
5Fe(SO ₄) ₃ ·2Fe(OH) ₃	к	—3480* [229]	—3093,37 [173]		
Fe ₂ SiO ₄	к	(—339,8) ³ [1727]	(—315,5*) [232]	(34,7) [1680, 1685]	31,78 [1685]
		(—346,0) [1713]	(—322,0) [1713]		
		(—348,41) [214]	(—315,8**) [232]		
		(—343,7) [324, 325]	(—319,8) [324, 325]		
Fe ₂ SiO ₄ , фаялит	к	—8,2 ⁴ [1681]	—7,2 ⁴ [1681]		
		—4,3 ⁴ [2265]			
Fe ₂ TiO ₄	к			40,4 [1685]	34,01 [1685]
				39,0 [2553]	34,0 [2553]
					37,4 [2553]
Fe ₂ TiO ₅	к			37,4 [1685, 2553]	39,26 [1685, 2553]
Fe ₂ ZnO ₄	к			33,26 [1720]	

Fe_2C , β	к	(5,96)	[1589]	(4,76)	[1589]	(25,0)	[1589]	(25,2)	[1589]
$\text{Fe}_3\text{KH}_8(\text{PO}_4)_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	к	(5,4)	[1773]	(4,5*)	[224]	(24,2)	[1680, 1685]	(25,33)	[1685]
Fe_3O_4 , β	к	(-267,8)	[1045]	(-242,3)	[1045]	222,17	[1152]	208,2	[1152]
		(-266,9)	[1772]			(36,2)	[1772]	34,28	[1685]
Fe_3P	к	(-39,0)	[1772]						
		(-40,0)	[1482a]						
Fe_3Si , α'	к	(18,3) ⁵	[299]			24,76	[299, 300, 301]		
		(-22,4)	[78,79]			-1,2 ⁶	[78, 79]		
Fe_4N	к	(3,7) ⁷	[910]			37,4	[1685]		
		(4,5)	[911]						
Fe_5Si_3 , η	к					50,1	[302]	47,7	[302]
						49,87	[300, 301]		
Fe_7W_8	к					77,8 ⁸	[460]		
$\text{HFe}(\text{OH})_4$	к			-228,94*	[7]				
$\text{H}_3\text{Fe}(\text{OH})_6$	к			-336,25*	[7]				
Fr	г	17,400	[2479]	11,145	[2479]	43,48	[2479]		
		16,5*	[402]			43,49	[1685]		
	к					22,50	[1685, 2479]	7,60	[1685, 2479]
Fr_2	г	24,0*	[402]						
FrAt	к					35,11 ¹⁰	[304a]	11,89 ¹⁰	[304a]
FrBr	г	44,4	[296]			65,59	[296]		
	к	-95*	[230, 418]			29,9*	[698]		
						30,94 ¹⁰	[304a]	11,84 ¹⁰	[304a]
						29,6*	[418]		
FrBrO_3	к					42,2*	[418, 698]		
FrCl	г	55,8	[296]			62,81	[296]		
	к	-104*	[229]			27,0*	[698]		
		-105*	[418]			25,73 ¹⁰	[304a]	11,80 ¹⁰	[304a]
						26,7*	[418]		
FrClO_3	к					40,2*	[418]		
						40,4*	[699]		
FrF	г	82,6	[296]			59,85	[296]		
	к	-125*	[418]			23,6	[418]		
		-122*	[230]			20,47 ¹⁰	[304a]	11,61 ¹⁰	[304a]
FrI	г	33,9	[296]			23,5*	[698]		
	к	-83*	[418]			67,37	[296]		
						32,8*	[418]		

¹ $S_{298}^\circ - S_0^\circ$. ² Из газообразного брома. ³ Осажденный. ⁴ Для реакции $2\text{Fe}_{0,667}\text{O} + 0,106\text{Fe} + \text{SiO}_2$. $\alpha - \text{Fe}_2\text{SiO}_4$. ⁵ $t = 20^\circ\text{C}$. ⁶ ΔS_{298}° . ⁷ $t = 350-480^\circ\text{C}$. ⁸ $t = 300^\circ\text{C}$. ⁹ $t = 300^\circ\text{C}$. ¹⁰ $t = 300^\circ\text{C}$.

1	2	3	4	5	6
FrI	K	—82* [230]		34,19* ¹ [304a] 32,2* [693] 47,5* [699] 47,4* [418] 35,7* [699] 37,4* [418] 24,3* [418, 699] 49,0* [699] 49,3* [418] 60,6* [699] 61,0* [418]	11,88* ² [304a]
FrMnO ₄	K				
FrNO ₃	K				
FrOH	K				
Fr ₂ CO ₃	K				
Fr ₂ CrO ₃	K				
Fr ₂ O	K	—81* [1480]	—71,5* [1480]	37,5* [1480] 54,0* [699] 55,3* [1480]	
Fr ₂ SO ₄	K				
Ga	r	(65,000) [2479] (65,30) ³ [1589] (68,96) [327] (65,4) [2003] (59,0*) [1130] (59,0) ¹² [153]	(55,888) [2479]		(6,06) [1685] (6,058) [1589]
	K				6,41 [294]
	K			(9,77) [1589, 1685] (9,82) [153, 706]	(6,18) [1589, 1685] (6,23) [2479]
Ga ²⁺	p		—21,0* [323]		
Ga ³⁺	r	—20,96 [535a]	—18,18 [535a]	38,63 [66] 7,67 [2146] 60,2 [1685] 38,2* [323] 42,6 [1685] 57,4 [1685] 31,9* [323] 40,5* [1773] 34,2 [1685]	5,481 [2146] 8,70 [1685] 8,50 [1685]
GaAs	K		—84,5* [323] —87,5* [227] 2,8* [227]		
GaBr	r				
GaBr ₃	K				
GaCl	r				
GaCl ₃	K	(—125,0) [890] (—131*) [358]	—117,8* [890] —110,4* [358]		
GaCl ₃ ·PCl ₃	K	—203,2 [1388]			
GaF	r			54,5 [1685] 20,0 [1685] 62,0 [1685]	
GaF ₃	K		—225* [227]		
GaI	r				8,77 [1685]

GaI_3	к	(-51,0)	[890]	-52,0*	[227]	48,7*	[323]		
						51,4*	[327]		
						46,8	[1685]		
GaN	к			-18,6*	[323]	8,4*	[323]		
				-20,1*	[229]	11,0*	[1773]		
GaO	г			58,8*	[227]	55,5	[1685]	7,69	[1685]
						53,86	[2217]	7,66	[2217]
Ga(OH)_3	к	-242,5	[229]	(-198,88*)	[176]	20,3*	[323]		
$\text{Ga(OH)}_3^{\text{III}}$	р			-342,02	[6]				
GaP	к	-20,9	[2316]						
		-29,1	[169a]						
		-46,4	[1459]						
GaS	к	-9,94	[2317]	-9,12	[2317]	19,32 ⁴	[2317]		
GaSb	к	-10,6	[123]	-9,8	[123]	-2,6 ⁵	[123]	11,321	[294]
		-9,79	[535a]	-9,39	[535a]				
		-9,4	[3]	-9,0	[3]	18,18	[2146]	11,511	[2146]
		-10,7	[601]			19,34	[3]		
GaSe	к	-35,0	[1459]						
GaTe	к	-30	[2]	-26,5	[2]	11,49	[2]	15,8	[2]
		-28,6	[1459]					22,78	[359]
Ga_2C_3	г					71,4	[1685]	16,40	[1685]
$\text{Ga}_2(\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	к	-660,4 ⁶	[234]						
$\text{Ga}_2(\text{COO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	к	-805 ⁷	[234]						
Ga_2O_3	г	-20,7 ⁸	[1262]			57,3 ⁹	[1262]		
		-17,4	[327]			69,54	[1262]		
	к			-75,2*	[323]	22*	[323]		
				-75,4*	[229]				
				-75,0*	[1045]				
Ga_2O_3	г	-121*	[662]			-15 ¹⁰	[662]	28*	[662]
		137 ⁸	[662]						
	к	(-257,5)	[887]	-237,2*	[323]	24*	[323]		
		(-261,05) ¹¹	[1897]	-293,4 ¹¹	[1897]	20,23	[705]	(21,95)	[705]
		(-258,6)	[103]	-236,5	[1045]	20,31	[1685, 1724]	(22,02)	[1685, 1724]
				-238,1*	[229]				
Ga(OH)_3	к	-231*	[2683]						
Ga_2S_3	г	-78*	[2683]					15,5*	[103]
	к	-136,8	[1459]						

1 $T = 300$ °K. 2 $T = 300$ °K; C_p . 3 $\Delta H_0^\circ = 65,07$ [1589]. 4 Рассчитано [234] по значению $\Delta S_{298}^\circ = -1,4$ [2317]. 5 ΔS_{298}° . 6 В [2245] приведено, по-видимому, ошибочное значение (-689). 7 В [2245] приведено, по-видимому, ошибочное значение (-847). 8 $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$. 9 $(\Delta S_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$. 10 ΔS_{298}° . 11 Ga_2O_3 . б. ΔH_0°

1	2	3	4	5	6
$\text{Ga}_2(\text{SO}_4)_3$	K	—711* [2683]			
Ga_2Se_3	K	—105,0 [1459]			
		—110 [103]			
Ga_2Te_3	Г	—82 [2]	—72 [2]	31 ¹ [2]	38,8 [103]
	K	—65 [1459]			
$\text{HGa}(\text{OH})_4$	K		—255,53* [6]		
$\text{H}_3\text{Ga}(\text{OH})_6$	K		—368,83* [6]		
Gd	Г	(82,500) [2479] (83,6) [2678] (84,1) ² [2679] (95,75) ³ [1456] (108,5) ⁴ [2261]	(73,361) [2479]	(46,42) [1685] (36,0) [2523]	(6,59) [1685]
	K			(15,77) [2479] (16,36) [1589] (16,2) [1685] (15,74) [2396] (—43*) [323] (—50*) [1976] (—32,5) [1685]	8,72 [2479] 8,86 [1589] 8,80 [1685] 8,96 [1398, 1399]
Gd^{3+}	P	(—163,01) [2422]	(—165,7*) [323] (—157*) [1976]		
GdB_3	K	—114,7 [455]			
GdBr_3	K	—203* [230] —200* [2683]			
GdC_2	Г	143 ⁵ [1606]			
$\text{GdCl}_{0,5}(\text{OH})_{2,5}$	K	—305,77 [9]			
$\text{GdCl}(\text{OH})_2$	K	—295,41 [9]			
GdClO	K		—221,9* [1976]		
GdCl_2	K	—117* [442]			
GdCl_3	K	(—240,09) [2422]	—222,5 [2422] —227,6* [323] —222* [1976] —224,4* [232] —228,7* [227] —583,7 [2422] —585,7* [232] —583* [1976] —146,3* [323] —146,6* [227]	34,9 [2422] 34,9* [323]	25 ⁸ [1623]
		78,5 ⁵ [441]			
$\text{GdCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	K	—684,37 [2422]		91,3 [2422]	
GdI_3	K			51,8* [323]	

GdO _{1,5} , МОНОКЛ.	К	—216,97	[2662]	—140*	[1976]				
Gd(OH) ₃	К	—358,1*	[229]	—206,7	[2662]				
				(—308,0*)	[323]				
				(—314,03)	[9]				
Gd ₂ O ₃	К	—433,94 ⁷	[2679]	—412*	[1976]	36,0	[2523, 2679]		
		—433,94	[1576, 1659]	—413,37	[1659]	28,24 ⁸	[1659]	25,22	[1659]
						36,3	[2662]		
						36,02	[1659]		
Gd ₂ S ₃	К	—253*	[2683]						
Gd ₂ (SO ₄) ₃	К	(—952*)	[2683]						
Gd ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	К			(—1317*)	[1976]				
Ge	Г	(90,000)	[2479]	(80,259)	[2479]	(40,11)	[1685]	(7,35)	[1685]
		(89*) ⁹	[1539]						
	К					(7,43)	[1329, 1685]	(5,58)	[1329, 2146]
								(5,59)	[1685]
						(7,46) ¹⁰	[2146]	(5,518) ¹⁰	[2146]
Ge ₂	Г	119*	[1540]						
		121,5*	[402]						
GeBr	Г					61,5	[1685]	(8,87)	[1685]
GeBrH ₃	Г					65,71	[1402]	13,42	[1402]
GeBr ₂	Г			34,3*	[229]	79,0*	[1245a]	10*	[1245a]
GeBr ₃ H	Г					87,042	[2020]	20,428	[2020]
GeBr ₄	Г	—83,3	[1187]	—90*	[229]	94,77	[1651]	24,34	[1651, 1685, 1776]
						94,67	[1776]		
						94,7	[1685]		
	Ж	—78,5	[1176]	—78,5*	[229]				
	К	—79,0	[1176]	—77,5*	[234]				
GeCND ₃	Г					69,1948 ¹¹	[1765]	18,6216 ¹¹	[2984]
GeCNH ₃	Г					66,6911 ¹¹	[1765]	46,4619	[1765]
GeCl	Г	(32,45*)	[323]			58,8	[1685]	(8,81)	[1685]
GeClD ₃	Г					65,6	[1685]	(15,3)	[1685]
GeClH ₃	Г					63,0	[1817a]	13,09	[1817a]
GeCl ₃ H	Г					78,544	[2020]	19,521	[2020]
GeCl ₄	Г	(—122)	[1176]	—117,8	[229]	83,05	[1651]	22,97	[1651]
						82,94	[1776]	22,96	[1685, 1776]
						83,0	[1685]		

¹ ΔS_{298}° , ² ΔH_0° , ³ $\Delta H_0^\circ = 96,10$ [1456], ⁴ $t = 1120 - 1310$ °C, ⁵ $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$, ⁶ $t = 17,5$ °C, ⁷ $\Delta H_0^\circ = -431,5$ [2679], ⁸ $S_{293}^\circ - S_{10}^\circ$, ⁹ $T = 1150$ °K, ¹⁰ $T = 273$ °K, ¹¹ $T = 390$ °K.

1	2	3	4	5	6
GeCl ₄	K Ж K Г	—171* (—136*)	[358] [323]	—119* —102,7* [323] [234]	60* [323]
GeDH ₃	Г			55,64 [29, 256]	11,36 [29]
GeDI ₃	Г			55,36 [257]	11,26 [257]
GeDH ₂ I ₂	Г			97,07 [29]	21,96 [29]
GeDH ₂ I	Г			88,50 [29]	18,43 [29]
GeDT ₃	Г			74,96 [29]	14,89 [29]
GeD ₂ HI	Г			60,05 [1765]	14,31 [1765]
GeD ₂ H ₂	Г			75,53 [29]	15,49 [29]
	Г			57,36 [29]	11,96 [29]
	Г			56,81 [257]	11,88 [257]
GeD ₂ I ₂	Г			87,48 [29]	19,03 [29]
GeD ₂ T ₂	Г			60,25 [256]	13,93 [256]
GeD ₂ H	Г			57,39 [29]	12,55 [29]
	Г			57,33 [257]	12,52 [257]
GeD ₃ I	Г			73,93 [29]	16,09 [29]
GeD ₃ T	Г			58,82 [256]	13,54 [256]
GeD ₄	Г			55,42 [257]	13,15 [257]
GeF	Г			56,1 [1685]	8,32 [1685]
GeFH ₃	Г			60,08 [1402]	12,23 [1402]
GeF ₂	Г	113	[1163]		
GeF ₄	Г			72,07 [2596]	19,57 [1651, 1685, 2596]
				72,35 [1776]	19,56 [1776]
				72,51 [1651]	19,5* [1412]
				72,5 [1685]	
				72,1 [1773]	
GeHI ₃	Г			96,72 [29]	21,37 [29]
GeHT ₃	Г			59,37 [256]	13,72 [256]
GeH ₂ I ₂	Г			86,75 [29]	17,83 [29]
GeH ₂ T ₂	Г			58,79 [256]	12,73 [256]
GeH ₃ I	Г			72,12 [29]	14,30 [29]
GeH ₃ T	Г			56,42 [256]	11,75 [256]
GeH ₄	Г	20,8 21,6 24,5 ¹	[2259] [1437, 1437a] [157]	28 [1192]	(51,90) (56,86) (51,62) (10,76) [257, 1776]
Gel	Г			63,3 [1685]	(10,59) [1685]

GeI ₂	К	—27*	[323]	—26*	[323]	36*	[323]		
GeI ₄	Г	—42,0	[1187]	—52	[229]	107,9	[1651]	25,1	[1651]
						102,45	[1776]	24,84	[1776]
						102,60	[133]	24,90	[133]
						102,5	[1685]	24,93	[1685]
	К	—42*	[323]	—41*	[323]	64*	[323]		
		—30,5	[1176]	—30,5*	[229]				
GeO	Г	(—10,8)	[58, 1651]	(—29,5*)	[1045]	(53,5)	[1651]		
		(—10,756) ¹	[58]			(54,0)	[1685]	(7,36)	[1685]
		(—6)	[56]						
	К	—73*	[323]	—66*	[323]	12*	[323]		
		—61*	[887]	—55*	[1045]				
	СТ	—60,8*	[1127]						
GeO ₂	Г	53,1 ²	[1127]						
		—45* ³	[56]						
		—31,24 ¹	[58]						
	Ж							24,0*	[58]
	К	(—141*) ⁴	[323]	—127* ⁵	[323]	12* ⁵	[323]		
		(—132,3)	[2561]	—119,7	[2561]	13,21 ⁴	[1724]	24,45 ⁴	[1724]
		(—129,2)	[1652]	—116,0*	[229]	13,21	[1635]	12,45	[1685]
		(—128,1)	[909]			10,8	[2368]	21,0*	[58]
		(—133)	[58]			12,5	[1773]		
		(—132,3)	[2722]	—119,7	[2722]	13*	[176]		
		(—129,08)	[1899]	—116,19	[1899]				
		(—132,3)	[846]						
	СТ	—125,8	[1899]	—113,57	[1899]				
				—115,1*	[229]				
				—115,9	[1045]				
GeP	К	—6,5	[2415]			14,6	[2415]		
		—6,0 ¹	[2628]						
GeS	Г	23,50*	[59]			56,3	[1685]		
		23,525	[59]						
	К	—17,00 ¹	[59]						
		—16,975	[59]			15,77	[2632]	11,42	[2632]
		—21,4	[970]	—21,7	[970]	16,0	[970]		
		—25,8*	[785]						
GeS ₂	К	—37,811 ⁶	[59]						
GeSe	Г					59,2	[1685]	(8,42)	[1685]
	К	—19,7	[970]	—20,1	[970]	18,9	[970]		

¹ $\Delta H_{\text{с}}^{\circ}$. ² ст → г. ³ Вычислено [234] по величинам $(\Delta H_{\text{г}}^{\circ})_{\text{субл.}} = 84$ (см. [56]) и $(\Delta H_{\text{г}}^{\circ})_{\text{GeO}_2, \text{к}} = -129$ [1773]. ⁴ Растворимая форма. ⁵ Осажденный. ⁶ $\Delta H_{\text{г}}^{\circ} = -37,6$ [59].

1	2	3	4	5	6
GeT ₄	Г			57,87	[1765]
GeTe	Г			61,1	[1685]
	Ж	48,6		61,6	[885]
	К	—8,0	—8,2	18,8	[954]
		—6,0		19,9	[970]
		—8,9			
Ge ₂ H ₈	Г	38,7	8,1		
		39,1			
Ge ₂ Nb	К	—10,4 ¹			
Ge ₂ O ₂	К			75,1	[1127]
Ge ₂ O ₃	К			99,3	[1127]
Ge ₃ H ₈	Г	54,2			
		48,4			
Ge ₃ N ₄	К	(—15,6)	1,3*	40,0*	[1773]
HGeO ₃	Р	(—198*)	—170*	21*	[323]
H ₂ GeO ₃	Р	(—203*)	—182*	43*	[323]
H	Г	(52,098) ²	(48,582)	(27,391)	[568]
		(52,095) ³	(48,580)	(27,39)	[1685]
		(52,0977) ⁴		(27,3924)	[1830]
		(52,104) ⁶		(27,3919)	[570]
		(52,102) ⁶	(48,587)	(27,392)	[1618a]
H ⁺	Г	(367,163) ⁷	362,570	26,014	[568]
		(367,185) ⁸		26,015	[570]
		(367,161) ⁹			
	Р	37*	51,9*		
		48*			
H ⁻	Г	33,391 ¹⁰	31,772	26,015	[568]
		33,423 ¹¹		26,0164	[570]
		33,78 ¹²			
		34,9*			
H ₂	Г			(31,33)	[1685]
				(31,1946)	[570]
				(31,2079)	[1830]
				(31,195)	[568]
				(31,208)	[1618a, 2358]
				(31,22)	[1896]
					(6,89)
					(6,8918)
					(6,891)
					(6,889)
					(6,892)

	p	-1,0	[2358]	4,2	[2358]	(31,208)	[2366]		
		-0,9	[568]			13,8	[2358]		
H ₂ ⁺	r	356	[1214]						
		355,76 ¹³	[568]						
		357,22 ¹⁴	[2358]						
HD	r	(0,075) ¹⁵	[570]			(34,345)	[570]		
		(0,076) ¹⁶	[2358]			(34,343)	[2358]	(6,978)	[2358]
						(34,34)	[1685]		
HD ⁺	r	355,4 ¹³	[568]						
HDO	r	(-58,63) ¹⁷	[570]			(47,71) ¹⁸	[1256]	(8,08) ¹⁸	[1256]
		(-58,63) ¹⁹	[568]	(-55,722)	[568]	(47,659)	[568]	(8,082)	[568]
	ж	(-69,30)	[568]			(47,661)	[570]		
		(-69,285)	[2358]	(-57,818)	[2358]				
HDO ₂	r	-33,49	[1352]			57,86	[1311]	10,68	[1311]
		-33,479 ²⁰	[568]	-26,319	[568]	57,9	[568]	10,7	[568]
		-33,459 ²¹	[570]			57,939	[570]		
HO ₂	r	4,9	[1352]						
		3,933 ²²	[570]			55,170	[570]		
	p			3,0*	[323]				
HO ₂ ⁺	r	271 ²³	[2358]						
HO ₂	p	(-38,20)	[372]	-15,61*	[323]	-20,1	[974]		
		(-38,32)	[2358]	-16,1	[2358]				
		(-38,16)	[490]						
HT	r	(0,175) ²⁴	[570]			35,428	[570]		
		(0,176)	[568]	(-0,277)	[568]	(35,428)	[568]	(6,978)	[568, 1655]
				(-0,28)	[1655]	(38,202)	[1655]		
						(35,45)	[1685]	(6,98)	[1685]
HTO	r	(-58,976) ²⁵	[570]			48,421	[570]		
		(-58,98) ²⁷	[568]	-56,001	[568]	48,46 ²⁶	[1256]	8,105 ²⁴	[1256]
	ж	-70,18	[568]			48,419	[568]	8,117	[568]
	r	(-57,796) ²⁸	[568]	(-54,638)	[568]	19,3	[454]		
		(-57,7979) ²⁹	[1830]	(-54,635)	[2358]	(45,106)	[568, 1618a]	8,025	[568, 1618a]
H ₂ O		(-57,798) ³⁰	[570]	(-54,636)	[1618a]	(45,1054)	[1830]	(8,0256)	[1830]
						(45,15) ²⁶	[1256]	(8,027) ²⁶	[1256]

¹ В ккал (в атом-Ge). ² $\Delta H_0^\circ = (51,626)$ [568]. ³ $\Delta H_0^\circ = (51,626)$ [2358]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = (51,6284)$ [1830]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = (51,632)$ [570]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = 51,632$ [1618a]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = (362,21)$ [568]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = (365,232)$ [570]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = 365,211$ [2358]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 34,4$ [568]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = 34,432$ [570]. ¹² $\Delta H_0^\circ = 34,40$ [2358]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = 355,74$ [2358]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = 355,74$ [2358]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = (0,079)$ [570]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = (0,079)$ [2358]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = (-57,927)$ [570]. ¹⁸ $T = 300$ °K. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = (-57,931)$ [568]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -32,03$ [568]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = -32,007$ [570]. ²² $\Delta H_0^\circ = 4,606$ [570]. ²³ $\Delta H_0^\circ = 272$ [2358]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = 0,175$ [570]. ²⁵ $\Delta H_0^\circ = (-58,276)$ [570]. ²⁶ $T = 300$ °K. ²⁷ $\Delta H_0^\circ = -58,28$ [568]. ²⁸ $\Delta H_0^\circ = (-57,108)$ [568]. ²⁹ $\Delta H_0^\circ = (-57,1035)$ [1830]. ³⁰ $\Delta H_0^\circ = (-57,110)$ [570]; $(-57,103)$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
H ₂ O	Г			(45, 108) (45, 13) (16, 75) (16, 71) 10, 54*	[570] [1896] [568] [2358] [251] (17, 997) (17, 995) [568] [2358]
	Ж	(—68, 3149) (—68, 315) ¹ —68, 436	[568] [2358] [568]	(—56, 703) (—56, 688)	[568] [2358]
	К				
H ₂ O ⁺	Г	233 233, 7 ¹ 234, 2 ²	[1214] [568] [2358]		
H ₂ O ₂	Г	(—32, 53) ³ (—32, 5) (—32, 30) (—32, 54) ⁴ (—32, 58) ⁵ (—32, 45) (—44, 88)	[1311, 1618a] [823] [1310] [568] [2358] [2610] [568]	—25, 20 —25, 208 —24, 55 (—25, 223) —25, 25 —24, 7 —28, 771 —28, 78 —27, 84* —28, 1	[1311] [1618a] [1310] [568] [2358] [2610] [568] [2358] [323] [1045]
	Ж	(—44, 79)	[1240]		
	К	—46, 507 ¹	[568]		
	Р	(—45, 69)	[2358]		
	Р	(—45, 72)	[568]		
H ₂ O ₂ ⁺	Г	247 220, 8 ¹ 220, 7 ⁶	[1214] [568] [2358]		
H ₂ O ₃	Г	—13, 5*	[823]		
H ₂ O ₄	Г	5, 5*	[823]		
	Г	6, 1	[568]		
	Ж	—5, 9	[568]		
	К	—27, 9 ⁷	[1061]		
H ₃ O	Г			45, 92	[986]
H ₃ O ⁺	Г	139, 21, 7	[568]		8, 40
	Р	—68, 3149	[568]		
D	Г	(52, 985) ⁸ (52, 990) ⁹ (52, 981) ¹⁰ (366, 20) ¹	[568] [570] [2358] [568]	(49, 364) [568]	(29, 455) (29, 4559) [568] [570]
D ⁺	Г				
	Р			—0, 08*	[323]

D ₂	Г			(34, 622)	[568]	(6, 978)	[568, 2358]
				(34, 63)	[1685]	(6, 98)	[1685]
				(34, 651)	[570]		
				(34, 620)	[2358]		
D ₂ ⁺	Г	(356, 74) ¹	[568]				
DO	Г	8, 603 ¹¹	[568]	45, 308	[568]	7, 156	[568]
		8, 5	[1352]	45, 307	[570]		
DO ⁺	Г	312, 8 ¹	[568]				
DOT	Г			49, 51 ¹³	[1256]	8, 259 ¹³	[1256]
		—59, 935 ¹²	[568]	—56, 759	[568]	8, 264	[568]
		—59, 919 ¹⁴	[570]				
DO ₂	Г	4, 009 ¹⁵	[568]	0, 728	[568]	8, 60	[568]
		5*	[1352]				
DT	Г	0, 022	[568]	—0, 395	[568]	37, 018	[568, 570]
		0, 017 ¹⁶	[570]			37, 04	[1685]
DT ⁺	Г	356, 95 ¹	[568]			6, 978	[568]
D ₂ O	Г	(—59, 561) ¹⁷	[568]	(—56, 060)	[568]	6, 98	[1685]
						(8, 207)	[568]
		(—59, 563) ¹⁸	[570]			(8, 19) ¹³	[1256]
	Ж	(—70, 411)	[568]	(—58, 192)	[568]		
	К	—70, 791 ¹	[568]			(20, 15)	[568]
	Р	—70, 3789	[568]	(—58, 196)	[2358]	34, 2353	[2202]
D ₂ O ₂	Г	—34, 45 ¹⁹	[1311]	—26, 59	[1311]	(20, 16)	[2358]
		—34, 423 ²⁰	[568]	—26, 568	[568]	11, 14	[568, 1311]
		—34, 510 ²¹	[570]				
	Ж	—46, 933 ²²	[568]			57, 28	[568]
D ₂ O ₂ ¹	Р	—47, 74	[568]			57, 274	[570]
T	Г	(53, 390) ²³	[570]				
		(52, 981)	[570]				
T ₂	Г			(30, 6595)	[570]		
				(30, 66)	[1685]		
TO	Г			(36, 63)	[1685]	6, 98	[1685]
T ₂ O	Г			(36, 620)	[570]		
				46, 160	[570]		
				(48, 84) ²⁴	[1256]	(8, 35) ²³	[1256]
		—60, 308 ²⁵	[570]	(48, 790)	[570]		
	Ж			19, 0	[454]		

1 ΔH_0° . 2 $\Delta H_0^\circ = 233,5$ [2358]. 3 $\Delta H_0^\circ = -31,04$ [1311]; $-31,025$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = -31,04$. [568]. 5 $\Delta H_0^\circ = -31,07$ [2358]. 6 $t = 220,7$ [2358]. 7 $t = -196$ °C. 8 $\Delta H_0^\circ = (52,528)$ [568]. 9 $\Delta H_0^\circ = (52,537)$ [570]. 10 $\Delta H_0^\circ = (52,524)$ [2358]. 11 $\Delta H_0^\circ = 8,513$ [568]. 12 $\Delta H_0^\circ = -59,23$ [568]. 13 $T = 300$ °K. 14 $\Delta H_0^\circ = -59,210$ [570]. 15 $\Delta H_0^\circ = 4,7$ [568]. 16 $\Delta H_0^\circ = 0,021$ [570]. 17 $\Delta H_0^\circ = (-58,857)$ [568]. 18 $\Delta H_0^\circ = (-58,850)$ [570]. 19 $\Delta H_0^\circ = -33,05$ [1311]. 20 $\Delta H_0^\circ = -33,01$ [568]. 21 $\Delta H_0^\circ = -33,089$ [570]. 22 D₂O₂ ∞ D₂O. 23 $\Delta H_0^\circ = (52,938)$ [570]. 24 $T = 300$ °K. 25 $\Delta H_0^\circ = -59,606$ [570].

1	2	3	4	5	6
He	r			(30, 1528) (30, 125) (30, 1258) (30, 1244) 13, 3 31, 501	[570] [558] [1830] [2358] [2358] [568]
He ⁺	p r	(568, 481) ¹ (568, 459) ²	[568] [2358]	566, 584	[568]
² He ⁺	r	565, 97 ³	[568]		
He ²⁺	r	(1821, 90) ³	[568]		
³ He ²⁺	r	1821, 81 ³	[568]		
Hf	r	168, 000 155* 145, 5 147, 39 146, 59	[2479] [1598] [2092] [1828] [1828]	157, 943	[2479]
	K			(44, 64)	[1685]
Hf ⁴⁺	r			(10, 91) (10, 54) 41, 46 11, 2*	[1685, 2479] [1828] [66] [1959]
HfB ₂	K				(6, 10) (6, 15) [1492]
HfBr ₂	K	—108*	[1826]		
HfBr ₃	K	—157*	[1826]		
HfBr ₄	r			102, 0 102, 2	[18] [1685]
	K	—219* —200*	[230] [1826]	57, 0	[1685]
HfC _{0,67}	K	—51, 7	[175]		
HfC _{0,78}	K	—52, 7	[175]		
HfC _{0,91}	K	—53, 7	[175]		
HfC _{0,958}	K	—50, 08	[1905]		
HfC _{0,96}	K	—53, 3	[175]		
HfC _{0,99}	K	—54, 2	[175]		
HfC	r	361, 3 375, 1	[1828] [1828]	16, 49	[1828]
	K	—54, 2 —51, 9	[175] [1905]	—3, 0 ⁴ 10, 9	[2709] [1685]
HfC _{0,95} O _{0,05}	K	—73, 7	[174]	119, 4	[174]
				6, 7*	[174]

HfCl ₂	К	—130*	[1826]						
		—150*	[483, 484]			31,0*	[483, 484]	18,2*	[483]
HfCl ₃	К	—220*	[483, 484]			36,1*	[483, 484]	23,8*	[483]
HfCl ₄	Г					91,15	[18]	23,85	[18]
	К	—255*	[483, 484]			89,8	[1685]		
		—250*	[1773]			48,0*	[483]		
		—237,5*	[2285]			45,6	[1685, 2547]	28,80	[2547]
		—246	[1518]						
		—239,4*	[1826]						
		—236,7	[1413]						
		—236,97	[111]						
HfF ₂	К	—219	[230]						
HfF ₄	Г					77,7	[1685]		
	К	—461,4	[1381]	—437,16	[1381]	31,5	[1685]		
HfI ₂	К	—72*	[1826]						
HfI ₃	К	—113*	[1826]						
HfI ₄	Г					110,7	[18]	25,33	[18]
						112,8	[1685]		
HfI ₄	К	—140*	[1826]			64,5	[1685]		
Hf(OH) ₄	К			—325,5*	[323]				
Hg	Г	(14,650) ¹	[2479]	(7,613)	[2479]	(41,79)	[2479]		
		(15,44) ²	[1589]						
		(14,649) ⁶	[570]			(41,794)	[570]		
		(14,658) ⁹	[1505]						
		(14,652) ⁷	[1618a]	7,609	[1618a]	41,794	[1618a]		
	Ж					(18,17)	[1505]	(6,69)	[1589, 1685, 2479]
						(18,19)	[924]		
						(18,171)	[1618a]	(6,687)	[1618a]
						(18,17)	[1589, 1685, 2358]		
Hg ²⁺	Г					41,80	[66]		
Hg ₂	Р	41,59*	[323]			—5,4*	[323]		
Hg ₂ ²⁺	Г			18,5*	[229]	66,0	[1685]	8,94	[1685]
HgBr	Р			36,35*	[323]	17,7	[1685]		
	Г	24,9 ⁸	[1618a]	16,399*	[1618a]	64,875	[1618a]	8,894	[1618a]
						76,5	[1685]	14,40	[1685]

¹ $\Delta H_0^\circ = (567,00)$ [568]. ² $\Delta H_0^\circ = (566,978)$ [2358]. ³ ΔH_0° . ⁴ ΔS_{298}° . ⁵ $\Delta H_0^\circ = 15,40$ [570]. ⁶ $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{нар.}}$. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 15,404$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 27,612^*$ [1618a].

1	2	3	4	5	6				
HgBr ₂	г ж к	—20,424 ¹ —37,158 —40,5	[1618a] [1618a] [1618a]	—26,97 —34,845 —35,22* —36,371	[1618a] [1618a] [323] [1618a]	76,511 46,797 37,2* 40,706 38,9 40,7	[1618a] [1618a] [323] [1618a] [1680] [1685]	14,407 18,0 18,4* 18,0	[1618a] [1618a] [224] [1618a]
HgBr ₂ ²⁻ HgBrCl HgBrI Hg(CN) ₂	р г г к			—88,0* 74,3* 62,44* 141,3*	[323] [323] [177] [323]				
Hg(CN) ₃ ²⁻ HgCO ₃	р к	(—132,24) (—118*)	[2263] [2683]	—112,00 —144,7*	[2263] [232]	44,0	[2263]		
HgCl	г					(62,1)	[1685]		
HgCl ₂	г	18,75	[1618a]	13,595	[1618a]	(62,105)	[1618a]	8,705	[1618a]
		—34,965*	[1618a]	—34,659	[1618a]	70,3 70,433 19,4	[1685] [1618a] [1163]	13,889	[1618a]
	ж к	—51,404	[1618a]	—42,239 —44,4* —45,0*	[1618a] [323] [227]	40,721 34,5* 34,5	[1618a] [323] [1685]	17,664	[1618a]
		—55,0	[1618a]	—43,991	[1618a]	34,535	[1618a]	17,664	[1618a]
HgCl ₃ ²⁻ Hg(ClO ₃) ₂ Hg(ClO ₄) ₂ HgD HgF	р к к г г	—2* —4*	[2683] [2683]	—107,7*	[323]				
		—7,164 ³	[570]			53,89 59,655 59,3	[1685] [570] [1685]	7,46	[1685]
		0,7 ⁴	[1618a]	—4,352	[1618a]	59,338	[1618a]	8,24 8,282	[1685] [1618a]
	к	—46,0*	[887]			22,0* 18,5	[887] [1685]		
HgF ₂	г	—70,185 ⁵	[1618a]	—69,269	[1618a]	63,545 65,0	[1618a] [1685]	12,899	[1618a]
	ж к	—96,772 —109* —95* —101*	[1618a] [230] [890] [1618a]	—86,475 —86* —94* —89,426*	[1618a] [229] [227] [1618a]	32,083 28,0* 25,0 27,8	[1618a] [887] [1685] [1618a]	17,891	[1618a]

HgH	Г	57,0 ⁶	[1618a]	51,421	[1618a]	(52,41)	[1685]	(7,15)	[1685]
HgH ₂	К	—72*	[2683]			(52,486)	[1618a]	(7,181)	[1618a]
Hg(HCO ₃) ₂	К	—304*	[2683]						
Hg(HS) ₂	К	36*	[2683]						
Hg(HSO ₄) ₂	К	—377*	[2683]						
Hg _{0,970} In _{0,030}	Ж			—0,137 ⁷	[1589]				
Hg _{0,98} In _{0,02}	Ж			—0,097 ⁷	[1589]				
Hg _{0,990} In _{0,010}	Ж			—0,053 ⁷	[1589]				
Hg _{0,995} In _{0,005}	Ж			—0,029 ⁷	[1589]				
HgI	Г					67,1	[1685]	8,88	[1685]
	К	31,90 ⁸	[1618a]	21,459	[1618a]	67,068	[1618a]	9,055	[1618a]
						28,3*	[249]		
HgI ₂	Г	—3,855 ⁹	[1618a]	—14,112	[1618a]	27,5	[1685]		
	Ж	—20,862	[1618a]	—22,536	[1618a]	80,331	[1618a]	14,608	[1618a]
HgI ₂ , желтый	К			—23,1	[323]	80,3	[1685]	14,61	[1685]
				—24,7*	[227]	51,544	[1618a]	18,582	[1618a]
		—25,20	[1618a]	—24,427	[1618a]	42,6*	[323]		
HgI ₂ , красный	К			—24,07*	[323]	43,338	[1618a]	18,582	[1618a]
				—25,4*	[227]	42,6*	[323]		
HgI ₂ ¹⁰	Р			—51,15*	[323]	40,8*	[1680]		
Hg(IO ₃) ₂	К			—41,2*	[323]				
Hg _{0,500} K _{0,500}	К	—6,40 ¹⁰	[1589]						
Hg _{0,667} K _{0,833}	К	—6,20 ¹¹	[1589]						
Hg _{0,800} K _{0,200} ¹²	Ж	—4,55	[1589]						
Hg _{0,980} K _{0,020}	Ж	—0,481 ¹³	[1589]						
Hg _{0,999} K _{0,111} ¹⁴	К	—3,30	[1589]						
Hg _{0,990} K _{0,010}	Ж			—0,247 ¹³	[1589]				
Hg _{0,995} K _{0,005}	Ж			—0,126 ¹³	[1589]				
Hg _{0,999} K _{0,001}	Ж			—0,026 ¹³	[1589]				
Hg _{0,9995} K _{0,0005}	Ж			—0,013 ¹³	[1589]				

1 $\Delta H_0^\circ = -16,074$ [1618a]. 2 $\Delta H_0^\circ = -34,014$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = -6,1$ [570]. 4 $\Delta H_0^\circ = 1,762$ [1618a]. 5 $\Delta H_0^\circ = -68,994$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = 58,161$ [1618a]. 7 $T = 293$ °К; из In, ж.
8 $\Delta H_0^\circ = 33,179$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -2,253$ [1618a]. 10 Фаза Hg₂K. 11 Фаза Hg₂K. 12 Фаза Hg₄K. 13 Из К, ж. 14 Фаза Hg₃K.

1	2	3	4	5	6
Hg _{0,510} Li _{0,490} ^β	K	—10,00 ¹	[1589]		
Hg _{0,620} Li _{0,380} ^β	K	—9,35 ¹	[1589]		
Hg _{0,667} Li _{0,333} ²	K	—7,75 ¹	[1589]		
Hg _{0,750} Li _{0,250} ³	K	—6,32 ¹	[1589]		
Hg _{0,975} Li _{0,025}	Ж		—0,564 ⁴	[1589]	
Hg _{0,980} Li _{0,020}	Ж		—0,454 ⁴	[1589]	
Hg _{0,985} Li _{0,015}	Ж		—0,344 ⁴	[1589]	
Hg _{0,990} Li _{0,010}	K		—0,232 ⁴	[1589]	
Hg _{0,995} Li _{0,005}	K		—0,118 ⁴	[1589]	
Hg _{0,998} Li _{0,002}	K		—0,048 ⁴	[1589]	
Hg _{0,50} Mg _{0,50}	K		—9,0 ⁵	[1589]	
HgMoO ₄	K	—211*	[2683]		
HgN ₃	K	64,1*	[229]	77,3	[2500]
Hg(NH ₂) ₂	K	4*	[2683]		
Hg(NO ₃) ₂	K	—23*	[2683]		
Hg(NO ₃) ₂	K	(—54*)	[2683]		
Hg(NO ₃) ₂ · 1/2 H ₂ O	K		—44,0	[229]	
Hg(NO ₃) ₂ · 2H ₂ O	K		—134,7	[229]	
Hg _{0,25} Na _{0,75} ⁶	K	—0,275	[1589]		
Hg _{0,288} Na _{0,712} ⁷	K	—0,314	[1589]		
Hg _{0,40} Na _{0,60} ⁸	K	—0,421	[1589]		
Hg _{0,53} Na _{0,50} ⁹	K	—0,495	[1589]		
Hg _{0,532} Na _{0,468} ¹⁰	K	—0,515	[1589]		
Hg _{0,607} Na _{0,393} ¹¹	K	—0,550	[1589]		
Hg _{0,83} Na _{0,20} ¹²	K	—0,366	[1589]		
Hg _{0,947} Na _{0,053}	Ж	—1,041 ³	[1589]	—1,031 ³	[1589]
Hg _{0,950} Na _{0,050}	Ж	—0,978 ¹³	[1589]	—0,975 ¹³	[1589]
Hg _{0,960} Na _{0,04}	Ж	—0,785 ¹³	[1589]	—0,790 ¹³	[1589]
Hg _{0,970} Na _{0,030}	Ж	—0,590 ¹³	[1589]	—0,601 ¹³	[1589]
Hg _{0,980} Na _{0,020}	Ж	—0,394 ¹³	[1589]	—0,408 ¹³	[1589]
Hg _{0,990} Na _{0,010}	Ж	—0,198 ¹³	[1589]	—0,209 ¹³	[1589]
HgO	Г			57,7	[1685] 8,25 [1685]

HgO						56,9*	[249]		
HgO, красная	к	(—21,708)	[796]	(—13,965)	[796]	(16,77)	[796]		
				(—14,25*)	[176]	(18,1*)	[176]		
				(—15,1*)	[232]	(16,8)	[1680, 1685]	(10,53)	[1685]
						(17,4)	[1390]		
HgO, красная, орторомб.	к	(—21,699) ¹⁴	[1618a]	(13,983)	[1618a]	(16,795)	[1618a]	(10,531)	[1618a]
HgO, желтая	к	—0,3—0,072 ¹⁵	[754]						
	к					(17,3)	[1685]		
	к	—82*	[2683]	—71,2*	[176]				
Hg(OH) ₂	р			—65,70*	[323]				
HgO ₂	к	—14*	[2683]						
Hg _{0,984} Pb _{0,018}	ж			—0,021 ¹⁶	[1589]				
Hg _{0,990} Pb _{0,010}	ж			—0,015 ¹⁶	[1589]				
Hg _{0,995} Pb _{0,005}	ж			—0,010 ¹⁶	[1589]				
Hg _{0,999} Pb _{0,001}	ж			—0,1003 ¹⁶	[1589]				
Hg(ReO ₄) ₂	к	—383*	[2683]						
HgS	к			(—13,59*)	[176]	(25,2*)	[176]		
						(19,5)	[1773]		
						(19,72)	[1736]		
						(21,0)	[1685]		
HgSO ₃	к	—83*	[2683]						
		—114,7*	[1172]						
HgSO ₄	к			—141,0*	[323]	32,6*	[323]		
				—143,1*	[229]	36,7*	[291]		
				—141,1* ¹⁷	[250]				
HgS ₂	к			11,6*	[323]				
HgSe	к			—5,0*	[229]				
HgSeO ₄	к	—97,0*	[499]			24,0*	[498]		
		—98*	[2683]						
		—225*	[2683]						
HgSiO ₃	к								
Hg _{0,9875} Sn _{0,0125}	ж			—0,016 ¹⁸	[1589]				
Hg _{0,990} Sn _{0,010}	ж			—0,014 ¹⁸	[1589]				
Hg _{0,9995} Sn _{0,0005}	ж			—0,009 ¹⁸	[1589]				
HgTe	к	—3,0	[1773]						
Hg _{0,98} Tl _{0,02}	ж	—0,250 ¹⁹	[1589]	—0,610 ¹⁹	[1589]				
Hg _{0,90} Tl _{0,10}	ж	—0,250 ¹⁹	[1589]	—0,605 ¹⁹	[1589]				

1 $T = 292$ °К. 2 Фаза Hg₂Li. 3 Фаза Hg₃Li. 4 Из Li, ж. 5 $T = 291$ °К. 6 Фаза HgNa₃. 7 Фаза Hg₂Na₃. 8 Фаза Hg₂Na₃. 9 Фаза HgNa. 10 Фаза Hg₈Na₇. 11 Фаза Hg₂Na. 12 Фаза Hg₄Na. 13 Из Na, ж. 14 $\Delta H_0^\circ = -20,695$ [1618a]. 15 Из HgO, гексагон. 16 Из Pb, ж. 17 Пересчитано [234] со значения $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{дисс.}} = 74,5$ (см. [250]) на 75,8 (см. [2245]) с учетом значений ΔG_{298}° для HgO и SO₃ [2245]. 18 Из Sn, ж. 19 Из Tl, ж.

1	2	3	4	5	6
Hg _{0,70} Tl _{0,80}	Ж	—0,240 ¹ [1589]	—0,565 ¹ [1589]		
Hg _{0,80} Tl _{0,20}	Ж	—0,210 ¹ [1589]	—0,470 ¹ [1589]		
Hg _{0,90} Tl _{0,10}	Ж	—0,140 ¹ [1589]	—0,30 ¹ [1589]		
Hg _{0,93} Tl _{0,07}	Ж		—0,231 ¹ [1589]		
Hg _{0,94} Tl _{0,06}	Ж		—0,201 ¹ [1589]		
Hg _{0,95} Tl _{0,05}	Ж		—0,175 ¹ [1589]		
HgTl	Г			71,7 [1685]	8,91 [1685]
HWO ₄	К	—224* [2683]			
Hg _{0,97} Zn _{0,03}	Ж		—0,057 ² [1589]		
Hg _{0,99} Zn _{0,01}	Ж		—0,025 [1589]		
Hg ₂ Br ₂	К	(—49,224) [1449]	(—42,726) [1449] (—42,76*) [176] (—42,2*) [250] (—43,278) [2683]	(51,98) [1449] (51,1*) [176] (52,4) [1685]	21,2 [1449]
		(—48,80) [1618a]	(42,705) [1618a]	(52,283) [1618a]	25,0 [1618a]
Hg ₂ (CN) ₂	К	—54* [232] —58* [2683]	—62,2* [205] —62,44* [177]		
Hg ₂ (CNS) ₂	К	40* [2683]	50,8* [323]		
Hg ₂ CO ₃	К	—123* [2683]	(—111,26*) [177] (—105,8*) [323]	(41,5*) [177]	24,7* [224]
Hg ₂ Cl ₂	К	(—63,59) [1448] (—63,39) [2683] (—63,319 ³) [1618a]	(—50,332) [1448] (—50,337) [2683] (—50,315) [1618a] (—50,31*) [176]	(47,34) [1448] (46,0) [1685] (46,017) [1618a, 2683] (46,7*) [176]	(28,3) [1448] (24,3) [1685] (24,371) [1618a]
Hg ₂ (ClO ₃) ₂	К	—11* [2683]			
Hg ₂ (ClO ₄) ₂	К	—12* [2683]			
Hg ₂ CrO ₄	К		—143,82* [177] —155,75* [323]	52,2* [247]	
Hg ₂ F ₂	К	—105,2 [863] —117,6* [863] —116,0 [1618a] —74* [2683] —309* [2683] 28* [2683] —466* [2683]	—102,169 [1618a]	38,40 [1618a]	24,0 [1618a]
Hg ₂ H ₂	К				
Hg ₂ (HCO ₃) ₂	К				
Hg ₂ (HS) ₂	К				
Hg ₂ (HSO ₄) ₂	К				
Hg ₂ I ₂	Ж	—23,021 [1618a]	—23,646 [1618a]	66,868 [1618a]	25,3 [1618a]

	K	—28,462	[1618a]	(—26,61)* (—26,545) (—25,4*) (—26,53) —46,8* —54,58*	[176] [1618a] [250] [2683] [323] [177]	(57,2*) (57,67)	[176] [1618a]	25,3	[1618a]
Hg ₂ (IO ₃) ₂	K	—84*	[232]	—46,8*	[2683] [323] [177]				
Hg ₂ MoO ₄	K	—216*	[2683]						
Hg ₂ (N ₃) ₂	K	(141,7)*	[1356]	179,3	[1356]	48,56	[1356]		
Hg ₂ (NO ₃) ₂	K	—28*	[2683]						
Hg ₂ (NO ₃) ₂	K	(—61*)	[2683]						
Hg ₂ O	K			—12,73* —21,5* —13,0*	[176] [229] [1045]	31,1*	[176]		
Hg ₂ O ₂	K	—15*	[2683]						
Hg ₂ (OH) ₂	K	—90*	[232]	—69,85*	[176]				
	K	—83*	[2683]						
Hg ₂ (ReO ₄) ₂	K	—385*	[2683]						
Hg ₂ S	K	—7,5*	[232]	—7,23*	[176]	28,3*	[249]		
	K	—19*	[2683]	—1,6	[323]				
Hg ₂ SO ₃	K	—90*	[2683]						
Hg ₂ SO ₄	K	(—177,61)	[2683]	(—149,589) (—149,11*)	[2683] [177]	(47,96) (47,9) (47,963)	[2683] [177] [2099]	(31,54) (31,542)	[2683] [2099]
Hg ₂ SeO ₄	K	—106,5	[499]						
	K	—104*	[2683]						
Hg ₂ SiO ₃	K	—229*	[2683]						
Hg ₂ WO ₄	K	—229*	[2683]						
Ho	Г	69,5	[2678]						
		80	[1094]						
	K	70,60 ⁵	[1456]			17,77 17,97	[2479] [1303]	6,51 6,49	[2479] [1303, 1589, 1685]
						14,24* 17,83* 18,0	[323] [2396] [1589, 1685]		
Ho ³⁺	P			(—160,4*)	[323]	—43,7*	[323]		
HoB ₃	K	—123,0	[455]						
HoBr ₃	K	—193*	[2683]						

1 ж. 2 Из Zn, ж. 3 $\Delta H_0^\circ = -62,269$ [1618a]. 4 Среднее значение из 141,5 и 141,86 [1356]. 5 $\Delta H_0^\circ = 70,81$ [1456].

1	2	3	4	5	6
HoClO	K	—231,6 [2626]		21,9* [2626]	
HoCl _{0,5} (OH) _{2,5}	K		—300,25 [10]		
HoCl(OH) ₂	K		—292,03 [10]		
HoCl ₂	K	—145* [442]			
HoCl ₃ , γ	K	(—232,8) [2626] (—231*) [442]	—216,2* [227] —215,0* [323] —140,5* [323] —140,8* [229]	35,2* [2626] 35,1* [323] 52* [323]	
HoI ₃ , β	K		—428,2 [2662, 2666] —426* [1976]	37,8 [2666] 38,2* [2662] 37,8 [2662]	
Ho ₂ O ₃	K	—449,55 [1565, 2666]			
Ho ₂ S ₃	K	—252* [2683]			
Ho ₂ (SO ₄) ₃	K	(—933*) [2683]			
Ho ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	K	—1511* [229]		156,1* [323]	
I	Γ	(18,042) ¹ [1186] (25,516) ² [568] (25,535) ³ [2683] (25,483) ⁴ [570] (25,482) ⁵ [62] (25,537) ⁶ [1618a]	(14,452) [1186] (16,78) [568] (16,798) [2683]	(43,1838) [1186] (43,182) [568] (43,184) [2683] (43,1839) [570] (43,18) [1685]	
I ⁺	Γ	(268,005) ⁷ [568] (268,16) ⁸ [2358]	(16,18) [1618a] 256,252 [568]	43,625 [568] 43,81 [66]	
I ²⁺	Γ	(706,7) ⁹ [568] (710,19) ¹⁰ [2358]			
I ³⁺	Γ	1467 ⁹ [568]			
I [—]	Γ	(—46,607) ¹¹ [568] (—50,999) ¹² [570] (—47,0) ¹³ [2358]	—53,035 [568]	40,427 [568] 40,4290 [570] 40,54 [66]	
	P	(—13,19) [2358] (—13,2) [91, 568]	(—12,33) [2358]	(26,6) [2358] (23,5) [1685]	(—34,0) [2358]
I ₂	Γ	(14,922) ¹⁴ [568] (14,923) ¹⁵ [2358] (14,922) ¹⁶ [2372] (14,880) [2479] (14,855) ¹⁷ [62] (14,9) [1896]	(4,629) [568] (4,627) [2358]	(62,284) [568] (62,28) [2358] (54,18) [2372] (62,28) [1685] (62,284) [1186] (62,25) [1896] (62,287) [570]	(8,817) [568] (8,81) [1186, 1685]

I_2 , ромб.

ж к	(14,924) ¹⁸ 3,232	[1612a] [1618a]	(4,631) 0,794	[1618a] [1618a]	(62,281) 35,936 (27,76)	[1618a] [1618a] [1685, 2372]	(8,814) 19,281 (13,01)	[1618a] [1618a] [568, 1685, 2372]
					(27,758) (27,76) (27,757)	[1618a] [568] [2358]	(13,28) (13,011)	[62] [1618a, 2358]
p	(5,4)	[2358]	3,93* 3,92 3,93	[323] [2358] [2030]	32,8 32,3	[2358] [2030]		
г	(5,2) 229,7 ¹⁹ 231,2 ²⁰	[2713] [568] [2358]						
	35,1 ²¹ 4,34 ²²	[568] [474]	24,468	[568]	77,3 1,47 ²²	[568] [474]	14,64	[568]
р	(—12,3) (—12,2) (—11,9) (—12,72)	[2358] [568] [2713] [2462]	(—12,3) (—12,35)	[2358] [2030]	57,2	[2358]		
	(—1,422) ²³ (9,76) ²⁴ (9,42) (9,702) ²⁵ (9,733) ²⁶	[1186] [2358] [2243] [570] [568]	(—1,830) (0,89)	[1186] [2358]	56,0 (51,835) (61,822) (61,752) (61,842) (61,83)	[2462] [1186] [2358] [2243] [570] [568]	(8,72) (8,71)	[1186, 1685] [2358]
к	—2,47 —2,5	[568] [2358]	(0,86)	[568]		[568]	(8,72)	[568]
					33,0	[2243]		
p			—0,90* —1,0	[323] [2358]				
г	241,3 ²⁷ 242,1 ²⁸	[2358] [568]						
p			—28,97* —29,4	[323] [2358]				
г					(59,12) (61,373)	[1685] [2037]	(8,49) (11,584)	[1685] [2037]

¹ $\Delta H_0^\circ = (17,77)$ [1186]. ² $\Delta H_0^\circ = (25,612)$ [568]. ³ $\Delta H_0^\circ = (25,631)$ [2683]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = (25,587)$ [570]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = (25,587)$ [62]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = (25,633)$ [1618a]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = (266,62)$ [568].
⁸ $\Delta H_0^\circ = (266,77)$ [2358]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = (707,22)$ [2358]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = (-45,03)$ [568]. ¹² $\Delta H_0^\circ = (-49,013)$ [570]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -45,4$ [2358]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = (15,658)$ [568]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = (15,659)$ [2358].
¹⁶ $\Delta H_0^\circ = (15,686)$ [2372]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = (15,608)$ [62]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = 15,66$ [1618a]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = 230,5$ [2358]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = 36,007$ [568]. ²² Для процесса $I_2, P + I^-P = I_3^-, P$. ²³ $\Delta H_0^\circ = -1,42$ [1186]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = 11,90$ [2358]. ²⁵ $\Delta H_0^\circ = 11,848$ [570]. ²⁶ $\Delta H_0^\circ = 11,87$ [568]. ²⁷ $\Delta H_0^\circ = 242$ [2358]. ²⁸ ΔH_0° .

1	2	3	4	5	6
ICl	г	(4, 161) ¹ [568]	(-1, 389) [568]	(59, 14) [568]	(8, 50) [568, 1186]
		(3, 352) ² [1186]	(-3, 757) [1186]	(59, 146) [570]	
		(4, 25) ³ [2358]	(-1, 30) [2358]	(59, 146) [1008]	(8, 492) [1008]
		(4, 10) ⁴ [1618a]	(-1, 452) [1618a]	(59, 123) [1618a]	(8, 497) [1618a]
	ж	-5, 71 [2358]	-3, 34 [931]		
		-6, 277 [1618a]	-3, 338 [1618a]	30, 666 [1618a]	25, 58 [1618a]
		-5, 789 [568]	-3, 25 [2358]	32, 3 [2358]	
ICl, монокл.	к	-8, 449 [568]			
ICl, α	к	-8, 70 ⁵ [931]	-3, 36 [931]	23, 405 [931]	13, 200 [931]
		-8, 099 [1618a]	-3, 351 [1618a]	24, 60 [1618a]	13, 44 [1618a]
		-8, 4 [2358]			
ICl	р		-4, 0* [323]		
			-4, 1 [2358]		
ICl ⁺	г	242, 4 ⁵ [568]			
		243, 5 [2358]			
ICl ₂	к	-8, 03* [323]	-3, 24* [323]	24, 5 [323]	
	р		-38, 35* [323]		
ICl ₂ ⁻	р		-38, 5 [2358]		
ICl ₃	к	(-21, 4) [2358]	(-5, 34) [2358]	(40, 0) [2358]	
ICl ₃ , трикл.	к	(-21, 1) [568]			
IF	г	-22, 547 ⁶ [568]	-28, 008 [568]	55, 42 [568]	8, 00 [568]
		-22, 587 [570]		56, 422 [570]	
		-30, 089 ⁸ [1186]	-30, 405 [1186]	56, 426 [1186]	8, 00 [1186, 1685]
				56, 454 [1008]	7, 996 [1008]
		-2, 10 ⁹ [2358]		56, 42 [2358]	7, 99 [2358]
				56, 4 [1685]	
		-13, 856 ¹⁰ [1618a]	-19, 327 [1618a]	56, 451 [1618a]	8, 021 [1618a]
IF ⁺	г	220 ⁵ [568]			
IF ₅	г	-199, 4 ¹¹ [568]	-182, 583 [568]	78, 6 [568]	23, 7 [568, 2358]
		-202, 6 ¹² [1186]	-180, 6 [1186]	78, 63 [1186]	23, 70 [1186, 1685, 1618a, 2027]
		-196, 58 ¹³ [2358]	-179, 68 [2358]	78, 3 [2358]	
				68, 413 [437]	23, 696 [437]
				78, 7 [1686]	
				68, 42 [2027]	
		-200, 04 ¹⁴ [1618a]	-183, 233 [1618a]	78, 626 [1618a]	
	ж	-209, 4 [568]			

		—204,7	[2705]						
		—206,7	[2358]						
IF ₅ ⁺	г	116,20 ¹⁵	[2358]						
IF ₇	г	—228,5 ¹⁶	[568]	—198,728	[568]	83,6	[568]	32,9	[568]
		—231,7 ¹⁷	[1186]	—195,6	[1186]	82,73	[1186]	32,3	[1186, 1685]
		—225,6 ¹⁸	[2358]	—195,6	[2358]	82,8	[1685, 2358]	32,6	[2358]
		—229,14 ¹⁹	[1618a]	—200,506	[1618a]	87,404	[1618a]	32,565	[1618a]
	ж	—177*	[837]						
IO [—]	г	40,136 ²⁰	[568]	34,102	[568]	58,62	[568]	7,86	[568]
		40,104	[570]			58,624	[570]		
IO [—]	р			—8,5*	[323]				
IO ₃ [—]	р	(—52,9)	[2358]	(—30,6)	[2358]	(28,3)	[2358]		
		(—54,8)	[2462]	(—32,25*)	[323]	(28,0*)	[323]		
		(—53,7)	[2713]	(—31,5)	[2030]	(28,0)	[1685]		
		(—55,9)	[568]						
IO ₄ [—]	р	—35,2	[2358]						
I ₂ Cl	р	—31,7	[2358]						
I ₂ O	р	—19,7	[2358]						
I ₂ OH [—]	р			—55,0	[2358]				
I ₂ O ₅	к	(—43,8)	[568]	—6,5*	[1045]				
		(—37,78)	[2358]	—11,5*	[229]				
I ₂ O ₅ ·HIO ₃	к	(—92,2)	[2358]						
3I ₂ O ₅ ·H ₂ O, монокл.	к	(—205,6)	[568]						
DI	г	6,293 ²¹	[568]	0,467	[568]	50,731	[568]	7,009	[568]
		6,232 ²²	[570]			50,733	[570]		
HI	г	6,35 ²³	[568]	(0,425)	[568]	(49,350)	[568, 570]	6,967	[568]
		(6,33) ²⁴	[2358]	(—2,02)	[2243]	(49,351)	[2358, 1618a]	6,969	[2358, 1618a]
		(—1,25)	[1686]						
		(6,286) ²⁵	[570]						
		(6,30) ²⁶	[1618a]	(0,376)	[1618a]				
	р	(—13,19)	[2358]	—12,33	[2358]	26,6	[2358]	(—34,0)	[2358]
		(—13,22)	[568]						
HI ⁺	г	246	[1214]						
		246,3 ²⁷	[568]						
HIO	г	—21	[568]						
HIO, недиссоциир.	р	(—33,0)	[2358]	—23,7	[2358]	22,8	[2358]		

¹ $\Delta H_0^\circ = 4,551$ [568]. ² $\Delta H_0^\circ = -3,33$ [1186]. ³ $\Delta H_0^\circ = 4,64$ [2358]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 4,49$ [1618a]. ⁵ ΔH_0° . ⁶ $\Delta H_0^\circ = -22,088$ [568]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -22,113$ [570]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -30,0$ [1186]; $-30,70$ [1008]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -1,64$ [2358]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 13,40$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -197,111$ [568]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -200,68$ [1186]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -194,29$ [2358]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -197,753$ [1618a]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = 117,0$ [2358]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -225,243$ [568]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -228,69$ [1186]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -225,4$ [2358]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -225,93$ [1618a]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = 40,597$ [568]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = 6,82$ [568]. ²² $\Delta H_0^\circ = 6,772$ [570]. ²³ $\Delta H_0^\circ = (6,868)$ [568]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = (6,85)$ [2358]. ²⁵ $\Delta H_0^\circ = (6,812)$ [570]. ²⁶ $\Delta H_0^\circ = 6,82$ [1618a]. ²⁷ ΔH_0° .

1	2	3	4	5	6
HIO	p	(-36) [568]	-23,5 [323]		
HIO ₃	κ	(-58,1) [568] -55,0 [2358]	-34,5* [251]	28,2* [251]	
Tl	p	(55,9) [568] (-50,5) [2358]			
H ₂ OI ⁺	г	6,273 ¹ [568] 6,222 ² [570]	0,498 [568]	51,558 [568] 51,560 [570]	7,091 [568]
H ₃ IO ₃ ⁻	p		-25,5 [2358]		
H ₄ IO ₆ ⁻	p	(-181,1) [568]	-31,7 [2358]	39,9 [2358]	
H ₅ IO ₆	p	(-180,9) [568] (-180,4) [2358]			
	κ	(-182,0) [568]			
	p	(-176,5) [2456] (-181,0) [568] (-180,4) [2358]	-128,5* [323]		
In	г	(57,000) [2479] (58,0) ³ [1589] (55,74) [348] (57,7) [153] (52,7) [586]	(48,744) [2479] (49,74) [1589]		
	κ			(13,82) [1589, 2479] (13,9) [1680, 1685] (13,88) [999] (12,3*) [244]	(6,39) [1589, 1685, 2479]
In ⁺	p	-12,5 [1665]			
In ³⁺	г			40,14 [66]	
InAs	p	(-43,4) [1665]			
	κ	-6,21 ³ [1] -15,8 ⁴ [2317] -13,8 [602]	-5,81 ³ [1]	9,81 ³ [1]	
InBr	г	28,3 ⁶ [788]		9,05 ^{5,13} [2146] (62,07) [788]	5,670 ^{5,13} [2146]
InBr ₃	κ	(-41,5) [2404]		27,6* [788]	
	κ	(-100,0) [887]	-88,5* [323] -91,6* [227]	40* [323]	
InCl	г			(59,1) [1685]	
	κ	(-48,0) [887]	-39,2* [323] -39,5* [227]	23* [323] 23,0* [1773]	

InCl ₂	κ	(—96,0)	[887]	—39,7* —75,9* —76,8*	[250] [323] [227]	29,2*	[323]		
InCl ₃	κ	(—126,0)	[887]	—110,7* —113,4*	[323] [227]	33*	[323]		
InF	Γ					56,3	[1685]		
InF ₃	κ	—246* —250* —229*	[230] [890] [2683]	—230* —234*	[227] [229]				
InI	Γ	29,6 ⁹	[788]			(64,07) (64,8)	[788] [1685]		
InI ₃	κ	—27,8	[2404]			31,6*	[788]		
	κ	(—59,5) (22,8) ⁷	[887] [578]	—33,9* —55,7*	[323] [227]	50,5*	[323]		
InH	Γ					49,56	[1685]	7,05	[1685]
InN	κ	(—4,6)	[2625]	—2,7* 0,8*	[323] [229]	10,2*	[323]		
InO	Γ			83,5*	[227]	57,3	[1685]	7,79	[1685]
In(OH) ₄ [—]	ρ			—222,10	[7]				
InP	κ	22,1 21,5 26,0	[2221] [169a] [2628]			7,14 ^{5,13}	[2146]	5,32 ^{5,13}	[2146]
InP, куб.	κ	21,2	[600]						
InS	κ	—33,6 —53,0	[797, 914] [932]	—39,3	[797]				
InS _{1,12}	κ	—58,8	[932]					5,828 5,867 ^{5,13} 5,800 ¹³	[2011] [374] [2011]
InSb	Γ					10,30 ^{5,13}	[374]	12,3 ⁹	[2015]
	κ	—3,47 ^{4,13} —3,67 ^{10,13} —4,11 ¹³ —3,41 ¹³ —3,89 ¹³ —3,91 ^{12,13} —7,84	[2317] [403] [2526] [2312] [102] [1747] [535a]	—3,02 ¹³ —3,07 ^{10,13} —3,37 ¹³	[2317] [403] [2526]	21,03 ⁸ 10,6 ^{10,11,13}	[2317] [403]		
InSe	κ	—28,2	[1459]	—6,44	[535a]				
InTe	κ	—23,0	[1459]						

1 $\Delta H_0^\circ = 6,80$ [568]. 2 $\Delta H_0^\circ = 6,767$ [570]. 3 $\Delta H_0^\circ = 58,1$ [1589]. 4 $t = 0$ °C. 5 $T = 273$ °K. 6 $\Delta H_{\text{звсубл.}}^\circ$. 7 $\Delta H_{\text{пар.}}^\circ$; $t = 200-290$ °C. 8 Рассчитано [234] по значению $\Delta S^\circ = -1,99$ [2317]. 9 Средняя теплоемкость в интервале от 20 до 90 °C. 10 Из In, ж. 11 Рассчитано [234] по значению $\Delta S_0^\circ = -2,01$ [403]. 12 $t = 450$ °C. 13 На 1 г-атом.

1	2	3	4	5	6
In_2O_3	K	(-216,8) [2476] (-221,27) [1536] (-221,5) {887, 1536} (118) ¹ [664]	-196,4 [2476] -200,5* [323] -198,8 [1045] -202,0* [229]	30,1 [2476] 29* [323] 27,0 [1773] 42 ² [664]	
In_2S	r	6,5 ¹¹ [1746] 14,6* [1961]			
In_2S_3	K	-101,6 [1459] -97* [2683] 147,4 ³ [1961]	-101 [1459] -100,1* [232]		
$\text{In}_2(\text{SO}_4)_3$	K	(-525,3*) [1172]	-613,4* [323] -617,5* [229]	67,1* [323]	
In_2Se_3	K	-82,2 [1459]			
In_2Te_3	K	-47,4 [1459]			
In_3S_4	K	-141* [232]	-139 [1459]		
In_5S_6	K	-227,0* [2531]	-218 [1459]		
Ir	r	(150,000) [2479] (159,9) [1471] (158,4) [2093] (160,9) [2128] (160,0) ⁴ [1589]	(138,807) [2479] (148,74) [1589]	42,64) [1685] (8,48) [1589, 1685] (8,50) [996]	(6,10) [1685] (6,00) [1589, 2479]
Ir^{3+}	P		69,2* [323]		
IrBr	K	-15,0 [887]		25,0 [887]	
IrBr_2	K	-27,0* [887] -23* [230]		36,0 [887]	
IrBr_3	K	-40,0 [887]			
IrCl	K	(-16,0) [887]	-17,6* [227] -19,8* [323] -33,4* [227] -33,7* [323] -47,5* [227] -45,6* [323] -111,2* [323] -134,7* [323]	22,0* [887] 26,9* [323] 31,0* [887] 31,4* [323] 37,0* [887] 35,9* [323] 53* [323] 43* [323]	
IrCl_2	K	(-33,0) [887]			
IrCl_3	K	(-50,0) [887]			
IrCl_6^{2-}	P				
IrCl_6^{3-}	P				
IrF_6	r	(-65,5) [1038]		82,76 [2483] 81,524 [2019]	29,00 [2483] 28,956 [2019]

IrI	K	—11,0	[887]			84,5	[1685]	28,95	[1685]
IrI ₂	K	—20,0	[887]			26,0	[887]		
		5*	[230]			38,0	[887]		
IrO ₂	K	(—65,5)	[1038, 1039]	—28,0*	[323, 1045]	17,2*	[323]		
		(—67,1)	[1038]	—26,9*	[229]	17,3*	[1794]		
		(—64,0)	[1039]						
		(—54,42)	[2281]						
IrO ₃	r	2,0	[2281]			70,0	[2281]		
IrS ₂	K			—30,4*	[323]	25,2*	[323]		
		(—34,2)	[2650]	—31,5	[2650]	14,7	[2650]		
				—29,4*	[229]				
IrSe ₂	K					22,5*	[2650]		
IrTe ₂	K					29,5*	[2650]		
Ir ₂ O ₃	K			—39,82*	[176]				
				—42,0*	[323]				
Ir ₂ S ₃	K	(—57,7)	[2650]	—52,7*	[2650]	23,2	[2650]		
		(—42,0*)	[2625]	—49,8*	[323]	34,3*	[323]		
				—50,0*	[229]	34,2*	[1794]		
K	r	(21,491) ⁵	[1185]	(14,623)	[1185]	(38,2970)	[570, 1185]		
		(21,31) ⁴	[1618a]	(14,50)	[1618a]		[1618a]		
		(21,420)	[2479]	(14,589)	[2479]	(38,30)	[1685]		
		(21,629) ⁷	[1589]						
		(21,747) ⁷	[2534]						
		(21,376) ⁸	[2342]						
		(21,415)	[1505]						
	ж	0,546	[1618a]	0,063	[1618a]	17,078	[1618a]	7,816	[1618a]
	K					(15,262)	[1185]	(7,16)	[570, 1185]
						(15,46)	[570]	(6,976) ⁹	[1215]
						(15,34)	[1685, 2358]	(7,07)	[1079, 1589, 1685, 2358]
						(15,457)	[1618a]	(7,05)	[1618a]
						(15,39)	[2479]		
						(15,48)	[1505, 1589]		
K ⁺	r	(122,959) ¹⁰	[570]			36,9195	[570]		
		(123,07)	[564]			37,03	[66]		
		(122,895)	[1618a]	115,01	[1618a]	36,919	[1618a]		
K ⁺	p	(—60,32)	[2358]	(—67,70)	[2358]	(24,5)	[2358]	5,2	[2358]
		(—60,34)	[88]			(24,2)	[1685]		
		(—60,4)	[1700]						

1 ($\Delta H_{\text{Cyбл.}}^{\circ}$) ($t = 1290-1490$ °C). 2 $\Delta S_{\text{Cyбл.}}^{\circ}$ ($t = 1290-1490$ °C). 3 $\ln_2 S_3 = \ln_2 S$, r + S₂, r. * $\Delta H_0^{\circ} = 159,78$ [1589]. 5 $\Delta H_0^{\circ} = 21,71$ [1185]. 6 $\Delta H_0^{\circ} = 21,522$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^{\circ} = 21,59$ [570]. 9 $T = 290$ °K. 10 $\Delta H_0^{\circ} = (121,692)$ [570]. 11 Ha 1 *з-атом.*

1	2	3	4	5	6				
K ₂	Г	(30,735) ¹ (30,580) (30,374) ²	[1185] [2479] [1618a]	(22,026) (21,965) (21,802)	[1185] [2479] [1618a]	(59,667) (59,67) (59,666)	[1185] [1685] [1618a]	9,057 9,06	[1618a, 1185] [1685]
KAg(CN) ₂	К			8,6*	[323]	34,0*	[323]		
KAlCl ₄	К	—286,0	[1618a]	—261,61	[1618a]	47,0	[1618a]	37,40	[1618a]
KAlH ₄	К	—39,8	[2409]	—23,8	[2409]	30,8*	[2409]		
KAt	К					26,42* ⁸	[304a]	10,81* ⁴	[304a]
KBF ₄	Г	—369,7 ⁶	[1618a]	—353,08	[1618a]	74,779	[1618a]	21,258	[1618a]
	К	—451,6 ⁸	[845]						
		—449,7	[1618a]	—425,325	[1618a]	12,000	[1618a]	26,80	[1618a]
		—424*	[725]						
KBH ₄	К	—58*	[724]			25,404 ⁷	[1274]	22,958	[1274]
		—54,7	[1643]			25,48	[1116, 1618a]	23,081	[1618a]
		—54,23 ⁸	[1618a]	—38,191	[1618a]				
KB ₅ O ₈ ·4H ₂ O	К					364,41 ⁹	[1273]	330,48 ⁹	[1273]
KBr	Г	—43	[2243]			59,9	[1685]	8,78	[1685]
		—42,58 ¹⁰	[1618a]	—50,408	[1618a]	59,904	[1618a]	8,837	[1618a]
	Ж	—89,254	[1618a]	—86,939	[1618a]	25,887	[1618a]	5,76 ¹¹	[2200]
	К			(—90,55*)	[250]	(23,2)	[1685]	16,00	[1618a]
		—93,73 ¹²	[1618a]	(—90,528)	[1618a]	(22,908)	[1618a]	(12,46)	[1685]
						(22,9*)	[228]	(12,446)	[1618a]
						(23,3*)	[698]	(11,71) ¹¹	[1668]
KBrO ₃	К	(—88,04)	[875]	(—66,91)	[875]	(35,66)	[875]		
						(35,7)	[570]		
						(35,6*)	[699]		
KBrO ₄	К					37,5*	[249]		
KCN	Г	—17,0 ¹³	[1618a]	10,692	[1618a]	60,859	[1618a]	12,249	[1618a]
	Ж	—24,414	[1618a]	—23,107	[1618a]	35,317	[1618a]	15,55	[1618a]
	К			—20*	[323]	16,4*	[323]		
		—26,9	[1618a]	—24,828	[1618a]	32,75	[1618a]	15,55	[1618a]
KCNO	К			—89,3	[2246]				
KCl	Г	(—51,449) ¹⁴	[570]			(57,102)	[570]		
						(57,106)	[1618a]	(8,721)	[1618a]
		(—51,175) ¹⁵	[1618a]	—55,649	[1618a]	(57,3)	[1685]	(8,67)	[1685]
	Ж	—100,615	[1618a]	—94,238	[1618a]	20,714	[1618a]	17,59	[1618a]
	К	(—104,5) ¹⁶	[570]	(—97,66*)	[250]	(19,70)	[570, 1685]	(12,10)	[593]
						(19,68)	[559]	(12,20)	[559, 1685]

1	2	3	4	5	6
KF·Ta ₂ O ₅	к	—634* [22]		34,3* [22]	
3KF·2Ta ₂ O ₅	к	—1410* [22]		83,0* [22]	
KH	г			(47,26) [1685]	7,38 [1685]
	к	(29,4) ¹ [1618a]	24,557 [1618a]	(47,304) [1618a]	7,418 [1618a]
		(—15,16) [1954]	—9,2* [229]	(16,9*) [698]	
		(—14,11) [1501]			
		(—13,819) [1435, 1618a]	—8,136 [1618a]	(12,0) [1618a]	9,06 [1618a]
		(—15,0) [1908]			
KHCO ₃	к		—205,7* [323]	26,6* [323]	
			—207,3* [229]	27,3* [161]	
KHF ₂	ж	—218,243 [1618a]	—204,168 [1618a]	32,3 [1618a]	18,344 [1618a]
	к	(—218) [1084]			18,40 [1685]
		(—221,905) ² [1618a]	—205,653 [1618a]	25,0 [1618a]	18,361 [1618a]
KHSO ₄	к		—249,4* [229]		
KH ₂ PO ₄	к		—339,2* [323]	34,3* [323]	
				32,23 [1685]	27,86 [1685]
KHg	к	(—13,4) [2625]			
KHg ₂	к	(—18,5) [2625]			
KHg ₃	к	(—20,0) [2625]			
KHg ₄	к	(—21,5) [2625]			
KHg ₅	к	—25,0 [2625]			
KI	г	—30 [2248]	—8,9* [323]	(61,7) [1685]	8,79 [1685]
				(62,3*) [249]	
		—31,04 ³ [1618a]	—40,734 [1618a]	(61,848) [1618a]	8,893 [1618a]
	ж	—73,986 [1618a]	—74,098 [1618a]	29,712 [1618a]	16,0 [1618a]
	к	—78,310 ⁴ [1618a]	—77,458 [1618a]	(26,48) [1618a]	(12,603) [1618a]
			(—76,5*) ⁵ [250]	(24,9) [1685]	(12,21) [1685]
				(25,0*) [228]	(11,76) ⁶ [1668]
				(25,6*) [698]	
				46,7* [323]	
KI ₃	к		—73,5* [323]		
			—75,5* [229]		
KIO ₃	к	(—120,3) [2713]	(—100,5) [2713]		
KIO ₄	к	—112,8 [615]	—94,51* [249]	38,1* [249]	
KLi	г			54,6 [1680]	8,78 [1679]
KMnO ₄	к			(41,0) [1585]	28,10 [1685]
				(41,0*) [699]	
KNCO	к	—99,85 [2578]			
	р	—95,01 [2578]			

KNH_4CrO_4	к			-257,3*	[229]					
KNO_2	к			-67,3*	[323]	28*	[323]			
	к			-62,3*	[229]					
$\text{KNO}_2 \cdot \text{KOH}$	к	-192,7	[475]							
KNO_3	к					(31,72)	[553]	(23,59) ⁷	[682]	
	к					(30,9*)	[699]			
	к					(31,81)	[1685]			
$\text{KNO}_3 \cdot \text{KOH}$	к	-220,2	[475]							
KN_3	к	-0,33	[1353]	18,04	[1356]	20,55	[1356]			
$\text{K}_{0,1}\text{Na}_{0,9}$ ⁸	к			-0,135 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,2}\text{Na}_{0,8}$ ⁸	к			-0,190 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,3}\text{Na}_{0,7}$	к			-0,225 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,33}\text{Na}_{0,667}$	к	-0,111 ⁹	[1589]	-0,230 ⁹	[1589]					
	к	-0,145 ^{9,10}	[1589]	-0,100 ^{9,10}	[1589]			7,91 ^{9,10}	[1589]	
$\text{K}_{0,49}\text{Na}_{0,50}$	к			-0,245 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,59}\text{Na}_{0,50}$	к	-0,125 ⁹	[1589]	-0,260 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,60}\text{Na}_{0,40}$	к			-0,245 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,667}\text{Na}_{0,333}$	к			-0,230 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,79}\text{Na}_{0,39}$	к			-0,225 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,80}\text{Na}_{0,20}$	к			-0,190 ⁹	[1589]					
$\text{K}_{0,90}\text{Na}_{0,10}$	к			-0,135 ⁹	[1589]					
KNa	г					58,73 ¹¹	[573]	8,88	[1679]	
						58,6	[1680]			
KNbCl_6	к	-315*	[22]			76,9*	[22]			
		-6,71 ²	[609]							
KNbF_6	к	-537*	[22]			45,8*	[22]			
KO	г	10,132 ¹³	[1618a]	5,268	[1618a]	56,272	[1618a]	8,302	[1618a]	
KOH	г	-54,61 ⁴	[1618a]	-55,58	[1618a]	58,849	[1618a]	9,565	[1618a]	
	ж	-98,72	[1618a]	-89,145	[1618a]	23,447	[1618a]	19,86	[1618a]	
	к	(-101,52)	[2358]	-89,5*	[323]	14,2*	[323]			
				-93,5*	[229]	17,6*	[699]			
						18,5*	[161]			
	р	(-101,780) ¹⁵	[1618a]	-90,866	[1618a]	18,958	[1618a]	15,743	[1618a]	
		(-115,29)	[2358]	(-105,30)	[2358]	(21,9)	[2358]	-30,3	[2358]	
		(-115,21)	[1701]							

1 $\Delta H_0^\circ = 30,003$ [1618a]. 2 $\Delta H_0^\circ = -220,744$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = -30,232$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = -78,075$ [1618a]. 5 Пересчитано [234] с $\Delta H_{298}^\circ = -78,87$ [842] на $-78,31$ [2245]. 6 $T = 300$ °К. 7 $t = 50$ °С. 8 Метастабильная фаза. 9 Для реакции $(1-x)\text{K}, \text{ж} + x\text{Na}, \text{ж} = \text{K}_{1-x}\text{Na}_x$, ж. 10 $T = 280$ °К. 11 $T = 300$ °К. 12 Из солей. 13 $\Delta H_0^\circ = 10,629$ [1618a]. 14 $\Delta H_0^\circ = -53,428$ [1618a]. 15 $\Delta H_0^\circ = -100,964$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
KOH	p	(-115,323) [1435] (-115,37) [1954]			
KO ₂	к	-67,9 [198]	-56,8 [1045]	27,9 [1685, 2546]	18,53 [1618a, 1685, 2546]
KO ₃	к				
KPI ₆	к			53,54 [2442]	37,89 ² [2442]
KPO ₃	к			25,83 [1151]	21,56 [1151]
K[PtNH ₃ Cl ₃]	к				
KRb	г				
				63,6 [1685]	8,68 [1685]
KReO ₄	к	(-263,0) [874]	-238,5 [874, 1002] -240,5 [232]	62,7 [1680] 40,12 [1002] 40,1 [1685]	29,303 [1002] 29,31 [1685]
K _{0,75} Sb _{0,25}	к	-17,85 [1589]			
KSO ₃ F		-18,3 ³ [2354]		-38,4 ⁴ [2354]	
KTaCl ₆	к	-333* [22] -31,1 ⁵ [667]		74,7* [22]	
KTaF ₆	к	-552* [22]		47,8* [22]	
KTeO ₄	к	-242,54 [2413]	-219,25 [2413] -197,4* [229]	42,5 [2413]	
KTe	к	-13,5* [1773]			
KVO ₄	к		-245,1 [229]		
KWCl ₆	к	-11,3 ⁵ [183]			
KZn _{1,5} Fe(CN) ₆		21,4 [2234]			
K ₂ B ₄ O ₇	ж	-786,1 [1618a]	-740,991 [1618a]	56,7 [1618a]	40,75 [1618a]
	к	-796,9 [1618a]	-749,734 [1618a]	49,8 [1618a]	40,75 [1618a]
K ₂ B ₆ O ₁₀	к	-1107,44 [1618a]	-1040,549 [1618a]	60,0 [1618a]	62,6 [1618a]
K ₂ B ₈ O ₁₃	к	-1420,92 [1618a]	-1334,318 [1618a]	70,2 [1618a]	76,79 [1618a]
K ₂ B ₈ O ₁₇	к	-1403,57 [1618a]	-1317,295 [1618a]	71,295 [1618a]	77,22 [1618a]
K ₂ Br ₃	г	-126,16 ⁶ [1618a]	-133,28 [1618a]	91,179 [1618a]	19,587 [1618a]
K ₂ CO ₃	ж	-269,91 [1618a]	-249,192 [1618a]	36,29 [1618a]	40,0 [1618a]
	к		-255,5* [323]	33,6 [323]	
				35,7 [699]	
	p	-273,93 ⁷ [1618a]	-253,531 [1618a] -261,2 [323]	37,361 [1618a]	27,652 [1618a]

$K_2CO_3 \cdot 1/2 H_2O$	К	—310,43°	[234]					
$K_2CO_3 \cdot 1 1/2 H_2O$	К	—383,40°	[234]					
$K_2C_2N_2$	Г	—5,4* ¹⁰	[1618a]	—8,427	[1618a]	89,55°	[1618a]	26,410
$K_2CdFe(CN)_6$		—6,4	[2234]					[1618a]
K_2Cl_2	Г	—147,85 ¹¹	[1618a]	—147,882	[1618a]	84,312	[1618a]	19,328
K_2CrO_4	К	(—307,7)	[452]	—307,35	[452]	47,8	[452, 1685]	34,9
		(—331*)	[232]	—307,1*	[229]	46,2*	[248]	[452, 1685]
		(—332,8)	[1499]	—310,5*	[323]	44,6*	[323]	
						47,6*	[699]	
$K_2Cr_2O_7$	К	(—485,3*)	[232]	—445,6	[452]	69,6	[452, 1685]	52,50
		(—488,3)	[1499]	—446,2*	[229]			[452, 1685]
K_2F_2	Г	—205,4 ¹²	[1618a]	—204,715	[1618a]	77,065	[1618a]	18,769
K_2IrCl_6	К			—244*	[323]	82,6*	[323]	[1618a]
K_2I_2	Г	—101,06 ¹³	[1618a]	—112,25	[1618a]	96,203	[1618a]	19,721
K_2MnO_4	К	—283	[1523]					[1618a]
K_2MoO_4	К	—357,3	[2041]					
K_2NbF_7	К	—694*	[22]			60,2*	[22]	
K_2NbF_6O	К	—646*	[22]			45,9*	[22]	
$K_2NbF_5O \cdot Nb_2O_3$	К	—1101*	[22]			68,3*	[22]	
$K_2NbF_3O_2$	К	—562*	[22]			42,1*	[22]	
$2K_2NbF_7 \cdot Nb_2O_5$	К	—1904*	[22]			138,4*	[22]	
$2K_2NbF_7 \cdot Ta_2O_6$	К	—1925*	[22]			140,2*	[22]	
K_2O	К	(—86,8)	[1618a]	—76,986	[1618a]	22,5	[1618a]	20,0
		(—77*)	[887]	—86,4	[887]	20,8*	[323]	[1618a]
				—75,7*	[251]	26,5*	[251]	
				—79,8*	[229]	23,5*	[1773]	
				—76,3*	[1045]			
				—76,2 ¹⁴	[65a]			
$K_2O \cdot 2SiO_2$	К	—77,5 ¹⁶	[1681]	—77,9 ¹⁵	[1681]			
		—593,5*	[364]					
$K_2O \cdot 4SiO_2$	СТ	—73,0 ¹⁵	[1681]	—74,1 ¹⁵	[1681]			
	К	—73,9 ¹⁵	[1681]	—74,3 ¹⁵	[1681]			
		—1035*	[364]					
K_2O_2	СТ	—69,3 ¹⁵	[1681]	—70,8 ¹⁶	[1681]			
	К	(—117)	[199]	—100,1*	[323]	19,4*	[323]	
		(—118,5)	[1618a]	—102,723	[1618]	27,0	[1618a]	23,94
				—103,3*	[229]			[1618a]
				—102,0*	[1045]			

1 $\Delta H_0^\circ = -67,176$ [1618a]. 2 $T = 300$ °К. 3 И КF и SO_2 . 4 ΔS_{298}° : из КF и SO_2 . 5 Из солей. 6 $\Delta H_0^\circ = -122,011$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^\circ = -272,63$ [1618a]. 8 В [2245] опечатка [—210,43]. 9 В [2245] опечатка (—283,40). 10 $\Delta H_0^\circ = -5,415$ [1618a]. 11 $\Delta H_0^\circ = -147,082$ [1618a]. 12 $\Delta H_0^\circ = -204,285$ [1618a]. 13 $\Delta H_0^\circ = -99,80$ [1618a]. 14 Исправленное значение —46,2* [323]. 15 Из K_2O и SiO_2 , α.

1	2	3	4	5	6
$K_2(OH)_2$	F	—162,0 ¹	[1618a]	—152,403	[1618a]
K_2O_3	K			—100*	[323]
				—100,0*	[229]
				—102,5*	[1045]
K_2O_4	K			—99,6*	[323]
				—101,3*	[229]
K_2OsCl_6	K			—242,5*	[323]
K_2PdBr_4	K			—211,6*	[323]
K_2PdCl_4	K			—238,1*	[323]
K_2PdCl_6	K			—247,9*	[323]
K_2PtBr_4	K			—209,7*	[323]
K_2PtBr_6	K			—222,4*	[323]
K_2PtCl_4	K			—229,0*	[323]
K_2PtCl_6	K			(—264,80*)	[177]
$K_2[Pt(NO_2)Cl_3]$	K				(78,8*) ²
<i>unc</i> - $K_2[Pt(NO_2)_2Cl_2]$	K				(79,8)
$K_2[Pt(NO_2)_2Cl]$	K				[1685]
$K_2[Pt(NO_2)_4]$	K				
K_2ReBr_6	K				[920]
K_2ReCl_6	K				[921]
K_2S	K	(—102,4)	[1773]	—96,6*	[323]
				—98,8*	[229]
				—249,1*	[229]
				—244,8*	[323]
K_2SO_3	K				37,4
					41,8*
K_2SO_4	K				[323]
$K_2SO_4 \cdot Li_2SO_4$	K	—697,1	[96]	—596,1*	[229]
$K_2SO_4 \cdot MgSO_4$	K			—597,4*	[229]
	CT			—601,6*	[229]
$K_2SO_4 \cdot MgSO_4 \cdot 2H_2O$	K			—737,4*	[229]
$K_2SO_4 \cdot MgSO_4 \cdot 4H_2O$	K			—855,1*	[229]
$K_2SO_4 \cdot MgSO_4 \cdot 5H_2O$	K			—906,2*	[229]
$K_2SO_4 \cdot MgSO_4 \cdot 6H_2O$	K			—961,6*	[229]
$K_2SO_4 \cdot 2MgSO_4$	K			—928,9*	[229]
$K_2SO_4 \cdot MnSO_4$	K			—544,7*	[229]
$K_2SO_4 \cdot PbSO_4$	K			—514,7*	[229]
$K_2SO_4 \cdot SrSO_4$	K			—633,9*	[229]
					78,939
					19,9*
					22,4*
					82,5*
					79,1*
					67,1*
					77,7*
					81,6*
					77,2*
					67,6*
					41,9*
					43,10
					49,26
					50,37
					53,26
					62,75
					64,87
					54,24
					51,31
					26,6*

$K_2SO_4 \cdot ZnSO_4$	к		—527,5*	[229]				
$K_2SO_4 \cdot ZnSO_4 \cdot 2H_2O$	к		—646,8*	[229]				
$K_2SO_4 \cdot ZnSO_4 \cdot 6H_2O$	к		—873,9*	[229]				
$K_2S_2O_8$	р		(—404,68)	[2524]				
K_2S_4	к		—110,8*	[323]	38,4*		[323]	
			—111,2*	[229]				
			—79,4*	[229]				
K_2Se	к	(—89,0)	[1773]					
K_2SeO_4	к	(—265,3)	[502]		36,4*		[498]	
		(—271,66)	[518]					
		(—271,76)	[489]					
		(—271*)	[2683]					
K_2SiF_6	к		—651*	[323]	54,7*		[323]	
K_2SiO_3	к	—62,5	[2228]		33,0*		[1773]	
		—372,5*	[364]					
		—359*	[2683]					
		—10,9 ³	[2200]					
K_2SmCl_5	к				105,9		[1980]	58,85 ⁴ [1980]
K_2SnBr_6	к				87,6		[1980]	52,85 ⁴ [1980]
K_2SnCl_6	к				44,9*		[22]	
$K_2TaF_3O_2$	к	—572*	[22]		47,4*		[22]	
K_2TaF_5O	к	—648*	[22]		76,5*		[22]	
$K_2TaF_5O \cdot Ta_2O_5$	к	—1141*	[22]		75,1*		[323]	
			—327,2*	[323]	62,3*		[22]	
K_2TaF_7	к	—712*	[22]		142,4*		[22]	
$2K_2TaF_7 \cdot Nb_2O_5$	к	—1934*	[22]		144,2*		[22]	
$2K_2TaF_7 \cdot Ta_2O_5$	к	—1963*	[22]		87,8		[1771]	
K_2TiCl_6	к	—27*	[1165]		73,7*		[50]	
K_2TiF_6	к	—695,4*	[50]		56,7		[81a]	166 [81a]
K_2TiO_3	к	—384,6	[431]					
K_2UO_4	к	—485	[192]					
K_3AlF_6	к	—795*	[1618a]	—756,097*	[1618a]	68,0	[1618a]	53,25 [1618a]
K_3AlCl_6	к	—683,6	[1618a]	—627,634	[1618a]	112,0	[1618a]	80,60 [1618a]
K_2WCl_7	к	—12,7	[183]					
K_2WO_4	к	—392*	[2683]					
K_3AlCl_6	к	—500,0	[1618a]	—463,325	[1618a]	90,9	[1618a]	59,49 [1618a]
K_3Bi	к	—54,1	[378]					
		—50,0	[1773]					
$K_3Co(CN)_6$	к	—125,1	[2451]	—90,9	[2451]	96,0	[2451]	
						95,8	[1685]	74,00 [1685]

1 $\Delta H_0^\circ = -158,93$ [1618a]. 2 $t = 18^\circ C$. 3 Из KCl, к н SmCl₃. к. 4 $T = 300^\circ K$.

1	2	3	4	5	6
K_3CrCl_6	K	—446,1 [1273]			
$K_3Cr_2Cl_9$	K	—568,8 [1273]			
$K_3Fe(CN)_6$	K	(—41,4) [2451]	—12,4 —3,3 —12,6* —27,9 —330,4* [2451] [323] [232] [919] [323]	100,4 77* [1685, 2451] [323]	75,60 [1685]
K_3IrCl_6	K	0,7 [919]	—27,9 —330,4*	101,8 91,4*	[919] [323]
K_3NbClF_7	K	—811* [22]		78,6* [22]	
K_3NbF_6O	K	—788* [22]		60,5* [22]	
K_3NbF_8	K	—841* [22]		74,8* [22]	
K_3RhCl_6	K		—307,5 [323]	94,1* [323]	
K_3Sb	K	—71,4 [378] —45,0 [1773]			
K_3SmCl_6	K	—6,4 ¹ [2200]		61,9* [22]	
K_3TaClF_7	K	—835* [22]		80,6* [22]	
K_3TaF_6O	K	—793* [22]			
K_3TaF_8	K	—865* [22]		76,8* [22]	
K_3VCl_6	K	—14,4 [93]			
$K_3V_2Cl_{10}$	K	—18,6 [93]			
$K_4Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O$	K	(—337,5*) [232]	—262,3 [2451]	(39,1918) [570] (39,190) [568] (39,1905) [2358]	
Kr	r				
	P	—3,7 [2358] —3,78 [568]	3,6 [2358]	14,7 [2358]	
Kr ⁺	r	(324,314) ³ [568] (324,32) ³ [2358]	322,005 [568]	41,945 [568]	
Kr ²⁺	r	(884,8) ⁴ [568] (892,43) ⁵ [2358]			
Kr ³⁺	r	(1725) ⁴ [568] (1746,0) ⁶ [2358]			
Kr·6D ₂ O, куб.	K	—438,8 [568]			
Kr·6H ₂ O, куб.	K	—424,2 [568]			
La	r	(99,600) [2309] (87,6) [2275] (94,0*) [402] (100,18) ⁷ [1589] (103,0) [2679]	(90,667) [2309] (91,25) [1589]	(43,57) [1685]	(5,44) [1685]

La, III	κ	(103,02)	[1456]	(102,96)	[1456]	(13,64) (13,60)	[1768] [2109, 1589, 1685]	(6,51) (6,65)	[1685] [1589]
La ³⁺	Γ					40,71	[52]		
	P	(-168,77) (-167,0)	[2422] [1565]	(-174,5*) (-165*)	[323] [1976]	(-39*) (-46*)	[323] [1976]		
LaBr ₃	κ	-221* -214*	[230] [2683]	-215*	[227]				
LaC ₂	Γ					60,460 61,7	[2035] [1685]	10,891 10,89	[2035] [1685]
LaCl ₂	κ	-128*	[442]						
LaCl ₃	Γ	-179,5 ⁸	[441]						
	κ	(-255,91) (-256,18)	[2422] [1975]	-238,3* -246,5* -245,9* -238*	[2422, 232] [227] [323] [1976]	34,5 34,5*	[2422] [323]		
LaCl ₃ ·7H ₂ O	κ	-759,50	[2422]	-645,0 -645* -646,7*	[2422] [1976] [232]	100,3	[2422]		
LaClO	κ	-228,2 -242,1	[158] [46]	-230,4 -308,65 -308,65 -300,4	[1976] [13] [13] [13]	23,6	[46]		
LaCl _{0,5} (OH) _{2,5}	κ								
LaCl(OH) ₂	κ								
LaF ₃	κ	-415* -405	[230] [440]						
LaH ₂	κ	-49,7	[1999]						
LaI ₃	κ	(-157,0)	[1533]	-166,1* -159* -250,28**	[227, 323] [1976] [177]	51,3*	[323]		
La(IO ₃) ₂	κ	-282,4*	[232]						
La _{0,25} Mg _{0,75}	κ	-3,20 ¹⁰	[1589]						
La _{0,50} Mg _{0,50}	κ	-2,85 ¹¹	[1589]						
LaN	κ	(-71,5)	[2625]	-65,3 66*	[229] [1976]				
LaO	Γ	-29,8	[1328]			58,3	[1685]	7,60	[1685]
La(OH) ₃	κ	-345,0*	[323]	(-313,2*)	[323]	25*	[323]		

¹ Из KCl, κ и SmCl, κ. ² $\Delta H_0^\circ = (322,833)$ [568]. ³ $\Delta H_0^\circ = (322,84)$ [2358]. ⁴ ΔH_0° . ⁵ $\Delta H_0^\circ = (889,47)$ [2358]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = (1741,6)$ [2358]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 100,24$ [1589]. ⁸ Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_{\text{гид}}^\circ)_{\text{пар.}} = 84,1$ [441] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{LaCl}_3, \kappa} = -263,6$ [2245]. ⁹ $t = 18$ °C. ¹⁰ Фаза LaMg₃; $T = 292$ °K. ¹¹ Фаза LaMg; $T = 292$ °K.

1	2	3	4	5	6
La(OH) ₃	К	—351,6 ¹ [2619] —363,1* [229]	(—315,25) [13] (—312,96*) [176]		
LaS	Г	141,4 ² [948a]		61,66 [948a] 17,50 [948a]	
LaS ₂	К		—154,7* [323] —154,8* [229] —146* [1976]	18,8* [323]	
LaSi	К	30 [493]			
LaSi ₂	К	44,4 [493]			
La ₂ O ₃ , гексагон.	К	(—428,97) [1230] (—428,82) [1230] (—428,57) ³ [2679] (—428,55) [1738] (—428,58) [2662] (—428,57) [1575] (—430,5) [887, 1575] (—446) [2619]	—407,6 [1658] —407,7 [1738] —407,6 [2662] —408 [1976] —426,9* [323] —406,9 [1045]	30,43 [1658] 30,7 [1685] 30,6 [2679] 30,7 [1738] 30,4 [2662] 30,43 [2662] 29,2* [1976] 29,1* [323] 30,58 [572, 1326] 26,28* [242] 31,5* [323]	(26,00) [1658] (25,80) [1685] (25,80) [1738] (26,79) [1326]
La ₂ S ₃	К		—301,2* [323] —303,2* [232] —286* [1976] —860* [1976]		
La ₂ (SO ₄) ₃	К	—939,8 [1975] —975 [481]			
La ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	К	—1612* [232]			
La ₂ (SO ₄) ₃ ·9H ₂ O	К	—1587,1 [1975]	—1382 [1976]		
La ₃ H ₈	К		—339 [232]		
HLa(OH) ₄	К		—369,61* [6]		
H ₃ La(OH) ₆	К		—482,91* [6]		
Li	Г	(38,439) ⁴ [1185] (38,439) ⁵ [570] (38,164) [1589] (38,41) ⁶ [1618a] (38,4251) ⁷ [1830] (38,584) [1505]	(30,570) [1185] (30,602) [1618a]	(33,144) [1185] (33,1435) [570] (33,14) [1685] (33,143) [1618a]	
	Ж	0,569 [1618a]	0,223 [1618a]	(6,753) [1185] 8,113 [1618a] (6,78) [1115] (6,954) [1618a]	(5,91) [1185] 7,481 [1618a] (5,89) [1115] (5,887) [1618a]

					(6,95)	[1932]	(5,95)	[1932]
					(6,69)	[1589]	(5,94) ³	[1930]
					(6,75)	[2479]	(5,78)	[1589]
					(6,753)	[570]	(5,91)	[570]
					(6,951)	[1830]	(5,941)	[1830]
					(6,69)	[1505]		
					(6,70)	[1685]	(5,65)	[1685]
Li ⁺	г	(164,261) ⁹	[570]	155,351	31,7661	[570]		
		(164,236)	[1618a]		31,766	[1618a]		
	р	(-66,58)	[88]		31,77	[66]		
					(2,46)	[1645]		
					(3,0)	[2449]		
					(2,5)	[967]		
					(4,7)	[1685]		
					(3,0)	[967]		
Li ₂	г	(50,467) ¹⁰	[1185]	(40,467)	[1185]	(47,047)	[1185]	(8,620)
		(50,4396) ¹¹	[1830]			(47,0521)	[1830]	(8,6234)
		(50,73) ¹²	[570]			(47,087)	[570]	
						(46,99)	[1685]	(8,54)
						(46,98)	[2243]	[1685]
		(50,4) ¹³	[1618a]	(40,519)	[1618a]	(47,05)	[1618a]	(8,622)
LiAlF ₄	г	-438* ¹⁴	[1618a]	-427,207*	[1618a]	74,416	[1618a]	21,828
LiAlH ₄	к	(-28,4)	[2409]	-12,9	[2409]		[1618a]	(23,5)
		(-28,0)	[1618a]	-11,56	[1618a]	21,0	[1618a]	(20,65)
		(-24,67)	[1201]					
LiAlO ₂	ж	-273,301	[1618a]	-260,323	[1618a]	19,2	[1618a]	21,00
	к	-284,33	[1047]	-264,49	[1047]	12,7	[1718]	16,20
						12,75	[1685]	[1685]
		-284,329 ¹⁵	[1618a]	-269,429	[1618a]	12,751	[1618a]	16,208
LiBH ₄	к	(-44,15*)	[323]			18,13	[1467]	(19,73)
						19,73	[1685]	(18,13)
		(-45,522) ¹⁶	[1618a]	-29,824	[1618a]	18,12	[1618a]	(19,727)
LiBO ₂	г	-160,382 ¹⁷	[1618a]	-161,688	[1618a]	61,742	[1618a]	10,666
	ж	-238,819	[1618a]	-226,365	[1618a]	15,591	[1618a]	14,291
LiBO ₃	к	-85,19	[875]					
LiBeF ₃	г	-212 ¹⁸	[1618a]	-206,629	[1618a]	63,889	[1618a]	14,601

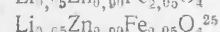
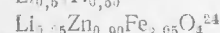
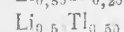
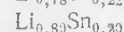
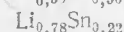
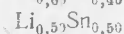
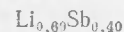
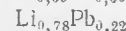
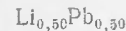
1 Вычислено [234] по значению $\Delta H_{\text{обр}}$ из окислов [2619] и $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{H}_2\text{O}}$ и $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{La}_2\text{O}_3}$ [2245]. 2 $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{субл.}}$: $(\Delta H_0^{\circ})_{\text{субл.}} = 141,7$ [948a]. 3 $\Delta H_0^{\circ} = -427,0$ [2679]. 4 $\Delta H_0^{\circ} = (38,05)$ [1185]. 5 $\Delta H_0^{\circ} = (38,05)$ [570]. 6 $\Delta H_0^{\circ} = 38,034$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^{\circ} = (38,05)$ [1830]. 8 Li + 0,95 ат. % Mg. 9 $\Delta H_0^{\circ} = (162,391)$ [570]. 10 $\Delta H_0^{\circ} = (50,34)$ [1185]. 11 $\Delta H_0^{\circ} = (50,3400)$ [1830]. 12 $\Delta H_0^{\circ} = (50,6)$ [570]. 13 $\Delta H_0^{\circ} = 50,298$ [1618a]. 14 $\Delta H_0^{\circ} = -435,808^*$ [1618a]. 15 $\Delta H_0^{\circ} = -282,779$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^{\circ} = -43,105$ [1618a]. 17 $\Delta H_0^{\circ} = -159,543$ [1618a]. 18 $\Delta H_0^{\circ} = -210,240$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
LiBr	Г	—34,439 ¹ [1618a]	—42,921 [1618a]	(53,581) [716] (53,956) [1618a] (53,55) [1685] (53,670) ² [2108] 18,144 [1618a] 16,5* [227, 323] 16,0 [1618a] 17,0* [250] 15,9* [887] 16,0 [1685] 19 [890] 26,7* [191]	(8,091) [716] (8,116) [1618a] (8,06) [1685] (8,122) ² [2108] 16,0 [1618a] (10,83) ³ [323] (12,40) [1618a] [1667] [1618a]
LiBr·2H ₂ O	К	(—300,0*) [191]	—197,3* [191]	(50,8546) [1830] (51,04) [1685]	(7,9492) [1830] (7,86) [1685]
LiBrO ₃	К	—85,19 [875]		(50,864) [1618a] (50,804) [570]	(7,946) [1618a] (7,888) [716]
LiCN	К	—24* [2683]		(50,921) ⁷ [2108] 18,745 [1618a]	(7,957) ⁴ [2108] 11,479 [1618a]
LiCNS	К	—42* [2683]		14,17 [570] 14,22 [1685]	(11,51) [570] (11,71) [1685]
LiCl	Г	(—47,8) ⁴ [1830]		14,170 [1830] 13,2* [323] 14,17 [227] 14,173 [1618a] 12,9* [250] 13* [224] 13,9* [1680] 11,5* [161]	(11,470) [1830] (11,47) [2371] (11,479) [1618a] (10,55) ¹¹ [698] [1618a]
	Ж	—93,394 [1618a]	—88,965 [1618a]	14,17 [570] 14,22 [1685] 14,170 [1830] 13,2* [323] 14,17 [227] 14,173 [1618a] 12,9* [250] 13* [224] 13,9* [1680] 11,5* [161]	(7,888) [716] (7,957) ⁴ [2108] 11,479 [1618a] (11,51) [570] (11,71) [1685] (11,470) [1830] (11,47) [2371] (11,479) [1618a] (10,55) ¹¹ [698] [1618a]
	К	(—97,7) ⁹ [1830]	—91,7* [323]	14,17 [227] 14,173 [1618a] 12,9* [250] 13* [224] 13,9* [1680] 11,5* [161]	(11,47) [2371] (11,479) [1618a] (10,55) ¹¹ [698] [1618a]
	К	(—94,80) [2376]	—91,9* [227]	14,17 [227] 14,173 [1618a] 12,9* [250] 13* [224] 13,9* [1680] 11,5* [161]	(11,47) [2371] (11,479) [1618a] (10,55) ¹¹ [698] [1618a]
	К	(—96,9) [2245, 2376]	—91,786 [1618a]	14,17 [227] 14,173 [1618a] 12,9* [250] 13* [224] 13,9* [1680] 11,5* [161]	(11,47) [2371] (11,479) [1618a] (10,55) ¹¹ [698] [1618a]
	Ж	(—97,578) ¹¹ [1618a]	—91,95* [250]	14,17 [227] 14,173 [1618a] 12,9* [250] 13* [224] 13,9* [1680] 11,5* [161]	(11,47) [2371] (11,479) [1618a] (10,55) ¹¹ [698] [1618a]
LiCl·2H ₂ O	К		—209,2* [229]	14,17 [227] 14,173 [1618a] 12,9* [250] 13* [224] 13,9* [1680] 11,5* [161]	(11,47) [2371] (11,479) [1618a] (10,55) ¹¹ [698] [1618a]
LiCl·3H ₂ O	К		—266,5* [229]	14,17 [227] 14,173 [1618a] 12,9* [250] 13* [224] 13,9* [1680] 11,5* [161]	(11,47) [2371] (11,479) [1618a] (10,55) ¹¹ [698] [1618a]
LiClO	Г	—3,4 ¹² [1618a]	—4,342* [1618a]	61,264 [1618a]	10,268 [1618a]
LiClO ₃	К	—93* [2683]			
LiClO ₄	Ж	—85,684 [1618a]	—58,146 [1618a]	39,245 [1618a]	38,50 [1618a]

	К	—91,70 —91,11 —89,98 —90,89 —89,80 —90,06 —91,0	[1926] [850] [2285] [1317] [539] [539] [1618a]	—60,706	[1618a]	30,0 42,32	[1618a] [1685]	25,1 7,30	[1618a] [1685]
LiD	Г								
	К	—21,784	[1435]						
LiF	Г	—79,81 ³	[1513, 1830]			47,7996 47,5 47,948 47,841 47,8751 ⁸ 47,842 49,2	[1830] [1685] [716] [570] [1777, 2107] [1618a] [1680]	7,4839 7,85 7,928 7,4991 ⁶ 7,478	[1830] [1685] [716] [1777, 2107] [1618a]
		—85,61 ⁴ —80,8381 ⁵ —79,501 ⁷	[178] [570] [1618a]	—84,469	[1618a]	13,708 (8,53) (8,4713) (7,9) (8,52) (8,5) (9,0*) (8,523)	[1618a] [97, 570] [1830] [176] [1114, 1685] [995] [698] [1618a]	9,993 (10,02) (10,011) (9,95*) (9,48) ²⁰ (9,994)	[1618a] [570, 1685] [1830] [97] [1667] [1618a]
	Ж	—140,548	[1618a]	—135,339	[1618a]	(40,821) (40,77) (40,825) (40,8224)	[1618a] [1685] [1618a] [570]	(7,08) (7,106) (7,1057)	[1685] [1618a] [1830]
	К	(—146,4) ¹⁸ (—146,3) ¹⁹ (—146,2)	[570] [1830] [277]	(—139,41*) (—140,8* ⁴)	[176] [250]	11,515 (4,79) (4,788)	[1618a] [323] [1618a]	6,689 (6,69) (6,690)	[1618a] [570] [291]
		(—146,5) ²¹ —174 (33,641) ²²	[1618a] [1047] [570]	(—139,746)	[1618a]	(5,9)	[1685]	(8,28)	[1618a] [1685, 1718] [1685]
LiFeO ₂	К								
LiH	Г	(32,10) ²³ (33,6204) —15,096 (—21,34) ²⁴ (—21,666) ²⁵	[1618a] [1830] [1618a] [570, 1954] [1435, 1618a]	26,654 —11,804 —16,7* —16,368	[1618a] [1618a] [323] [1618a]				
	Ж								
	К								
LiHCO ₃	К	—234*	[2683]						

¹ $\Delta H_0^\circ = -32,598$ [1618a]. ² $T = 300$ °К. ³ C_p при $T = 300$ °К. ⁴ $\Delta H_0^\circ = (-47,7630)$ [1830]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -46,742$ [1618a]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = (-45,935)$ [570]. ⁷ $T = 300$ °К. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -97,635$ [570]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -97,7207$ [1830]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -97,6$ [1618a]. ¹¹ C_p ; $T = 300$ °К. ¹² $\Delta H_0^\circ = -2,755^*$ [1618a]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -79,7483$ [1830]. ¹⁴ Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_0^\circ)_{\text{судл.}} = 60,7$ [164] и (ΔH_{298}°) [2245]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -80,801$ [570]. ¹⁶ $T = 300$ °К. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -74,449$ [1618a]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -145,80$ [570]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -145,6833$ [1830]. ²⁰ C_p ; $T = 300$ °К. ²¹ $\Delta H_0^\circ = -145,887$ [1618a]. ²² $\Delta H_0^\circ = (33,667)$ [570, 1830]. ²³ $\Delta H_0^\circ = 32,141$ [1618a]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = -20,142$ [570]. ²⁵ $\Delta H_0^\circ = 20,452$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
LiHF ₂	K	—224, 2 —216, 8 [2649]	—208, 1 [2649]	16, 97 16, 96 [2649]	16, 77 [2649]
LiHS	K	—60, 8 [1660]	—54, 5* [229]		
LiHSO ₄	K	—273* [2683]			
LiHg	K	(21, 0) [2625]			
LiHg ₂	K	(—25, 0) [2625]			
LiHg ₃	K	(—26, 8) [2625]			
LiI	Γ	—19, 10 ¹ [1618a]	—29, 43 [1618a]	(55, 481) (55, 557) ² (55, 5) [1618a]	(8, 264) (8, 270) ^a 8, 22 16, 0 [1618a]
	Ж	—62, 369 [1618a]	—62, 099 [1618a]	19, 927 [1618a]	16, 0 [1618a]
	K		—64* [323]	18, 1* [323]	
			—64, 28* [250]	18, 3* [698]	(11, 06)* [698]
			—64, 2* [227]	17, 5 [1685]	
			—63, 796 [1618a]	17, 5 [1618a]	(13, 027) [1618a]
LiIO ₃	K	—64, 79 —122, 3 [615]			
LiN	Γ	39, 0 ⁴ [1618a]	32, 774 [1618a]	50, 716 [1618a]	7, 019 [1618a]
LiN ₃	K	2, 58 [1356]	18, 50 [1356]	17, 15 [1356]	
		3, 1 [37a]			
LiNO ₂	K		16, 6* [232]	21, 3* [323]	
			—79, 5* [323]	17* [224]	
LiNO ₃	K		—81, 2 [2379]	25, 2* [323]	
			—93, 1* [323]	21* [890]	
			—91, 7* [227]	23, 4* [699]	
LiNO ₃ ·0,5H ₂ O	K		—119, 5* [191]	47, 5* [191]	
LiNO ₃ ·3H ₂ O	K	—328, 8* [191]	—262, 4 [191]	52, 4 [1685]	
LiNa	Γ			61, 27 [1618a]	10, 296 [1618a]
LiNaO	Γ	—25* ⁵ [1618a]	—30, 222* [1618a]		
⁷ LiO	Γ	16, 0 ⁶ [2677]			
LiO	Γ	19, 031 ⁷ [570]		49, 357 [570]	
		20, 10 ⁹ [1618a]	14, 453 [1618a]	50, 395 [1618a]	7, 745 [1618a]
		13, 9877 ⁰ [1830]		49, 3017 [1830]	7, 3149 [1830]
LiOF	Γ	10* ¹⁰ [1618a]	—10, 947* [1618a]	58, 86 [1618a]	9, 836 [1618a]
LiO ₂	K	—62* [1109]			
LiO ₃	K	—63* [2704]	—45* [2704]	20* [2704]	
LiOH	Γ	—57, 219 ¹¹ [570]		56, 672 [570]	
		—57, 21 ¹² [1830]		56, 5982 [1830]	8, 5190 [1830]



Ж	—57,7 ¹³	[1618a]	—59,351	[1618a]	52,601	[1618a]	8,377	[1618a]
К	—114,052	[1618a]	—103,459	[1618a]	11,535	[1618a]	20,74	[1618a]
К	(—116,34) ¹⁴	[570]			(10,23)	[570, 797, 1685, 1830]	11,90	[570]
	(—116,45)	[1830]	(—105,5*)	[232]			11,85	[797, 1685, 1830]
	(—116,59)	[1645]	(—105,68)	[1645]	(10,2)	[838]		
			(—105,8*)	[232]	(9,7*)	[699]		
Р	(—116,60) ¹⁵	[1618a]	(—105,619)	[1618a]	(10,232)	[1618a]	11,869	[1618a]
	(—121,572)	[1435]						
	(—121,42)	[1954]						
К	(—188,93)	[1645]	(—163,44)	[1645]	(17,073)	[797]	19,001	[797]
Г					(17,07)	[1685]	19,00	[1685]
К	—50,5 ¹⁶	[1947]			64,8540	[1830]	17,1186	[1830]
СТ	—46,7 ¹⁶	[1947]						
К	—7,3* ¹⁷	[1589]						
К	—8,4* ¹⁸	[1589]						
Г								
К					56,4	[1680]	8,82	[1680]
К					57,2	[1685]		
К	—8,7* ¹⁹	[1589]						
К	—8,4* ²⁰	[1589]						
К	—9,6* ²¹	[1589]						
К	—9,4* ²²	[1589]						
К	—6,4 ²³	[1589]						
К					36,0	[1685]	33,39	[1685]
К					36,3	[1685]	34,06	[1685]
К	—1113,74	[1618a]	—1047,448	[1618a]	45,0	[1618a]	70,08	[1618a]
Г	—1413,57	[1618a]	—1330,011	[1618a]	63,4	[1618a]	77,80	[1618a]
					73,48	[793]	16,91	[793]
	—117,892 ²⁴	[1618a]	—124,807	[1618a]	73,485	[1618a]	16,873	[1618a]
К			—15,4*	[227]				
	—14,2	[1618a]	—13,415	[1618a]	14,0	[1618a]	17,1	[1618a]

1 $\Delta H_0^\circ = -18,64$ [1618a]. 2 $T = 300$ °K. 3 C_D ; $T = 300$ °K. 4 $\Delta H_0^\circ = 39,065$ [1618a]. 5 $\Delta H_0^\circ = -23,938^*$ [1618a]. 6 ΔH_0° . 7 $\Delta H_0^\circ = 19,037$ [570]. 8 $\Delta H_0^\circ = 20,105$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = 14,0365$ [1830]. 10 $\Delta H_0^\circ = -9,333^*$ [1618a]. 11 $\Delta H_0^\circ = -56,5$ [570]. 12 $\Delta H_0^\circ = -56,4466$ [1830]. 13 $\Delta H_0^\circ = -56,938$ [1618a]. 14 $\Delta H_0^\circ = -114,973$ [570]. 15 $\Delta H_0^\circ = -115,218$ [1618a]. 16 Из окислов; $t = 35$ °C. 17 Фаза LiPb . 18 Фаза Li_7Pb_2 . 19 Фаза Li_3Sb_2 . 20 Фаза LiSn . 21 Фаза Li_7Sn_2 . 22 Фаза Li_4Sn . 23 Фаза LiTi . 24 Отпущенный. 25 Закаленный. 26 $\Delta H_0^\circ = -113,538$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
Li_2CO_3	K		(-270,45*) [177]	(20,9*) [177] (21,0*) [699]	
Li_2ClF	Г	-180,2 ¹ [1618a]	-179,98 [1618a]	(21,60) [1685]	23,23 [1685]
Li_2Cl_2	Г	-143,056 ² [1618a]	-143,591 [1618a]	64,037 [1618a]	15,019 [1618a]
	K	-144,8 ³ [1830]		68,993 [1618a]	17,255 [1618a]
		-143,4 [1513]		66,9946 [1830]	17,2555 [1830]
Li_2CrO_4	K	-334* [2683]		67,83 [793]	16,11 [793]
Li_2F_2	Г	-220,9 ⁴ [1830]		62,7978 [1830]	16,0654 [1830]
		-221,6 ⁵ [1618a]	-221,959 [1618a]	63,558 [1618a]	16,065 [1618a]
		-221,0 [1513]			
Li_2HfO_3	K	-423,2 [354]			
Li_2I_2	Г			77,51 [793]	17,43 [793]
		-81,78 ⁶ [1618a]	-92,53 [1618a]	77,722 [1618a]	17,479 [1618a]
Li_2MoO_4	K	-368* [2683]			
Li_2O	Г	-39,90 ⁷ [1618a]	-44,767 [1618a]	54,732 [1618a]	11,893 [1618a]
		-31,839 [570]		57,037 [570]	
		-35,5425 ⁹ [1830]		55,9744 [1830]	9,4923 [1830]
		-47,0 ⁸ [163]			
		-47,5 ¹⁰ [391]			
		-38,8 ¹¹ [820]			
	Ж	-132,129 [1618a]	-124,601 [1618a]	13,16 [1618a]	12,927 [1618a]
	K	(-142,8) ¹² [570]		9,056 [570]	12,95 [570]
		(-142,4) ¹³ [1830]		8,97 [1685]	12,92 [1685]
		(-142,56) [1645]	-133,96 [1645]	9,06 [1645]	12,927 [1618a, 1830]
		(-143,1) ¹⁴ [1618a]	-134,348 [1618a]	9,056 [1618a]	12,93 [1645]
		(-142,5) [1645, 2245]	-133,8 [1045]	9* [683]	
		(-142,8) [278]			
$^7\text{Li}_2\text{O}$	Г	-43,7 ¹⁵ [2677]			
Li_2O_2	Г	27,5 ¹⁶ [2677]			
	K	-58,0 ¹⁰ [1618a]	-58,729 [1618a]	65,357 [1618a]	17,383 [1618a]
		(-152*) [887]	-135* [323]	8* [323]	
		(-151,2) [1618a]	-136,5* [1045]		
		-177,5 ¹⁷ [1830]	-136,468 [1618a]	13,5 [1618a]	16,88 [1618a]
$\text{Li}_2(\text{OH})_2$	Г	-169,4 ¹⁸ [1618a]	-159,195 [1618a]	59,898 [1618a]	13,338 [1618a]
	K	-185 [831]			

Li_2S	К	-106,5 -117,7	[1661] [1983]						
Li_2SO_3	К	-275* -278,3* -279,4	[2683] [1172] [616]						
Li_2SO_4	К			-316,6* -315,9*	[323] [229]	27* 29* 27,3*	[323] [1794] [699]		
$\text{Li}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	К			-374,2*	[229]				
Li_2SeO_4	К	-274,3 -273*	[526] [2683]			16,6*	[498]		
$\text{Li}_2\text{SeO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	К	-344,2	[526]						
Li_2SiO_3	Ж	-390,524	[1618a]	-369,337	[1618a]	20,848	[1618a]	23,306	[1618a]
	К	-390,0* -378* -395,0 -34,4 ¹⁹	[334] [2683] [1618a] [1681]	-338,7* -373,023 -34,1 ¹⁹ -356,1* -352,6*	[364] [1618a] [1681] [323] [229]	20,0 18,20 23,8*	[1773] [1618a] [323]		
	СТ								
$\text{Li}_2\text{Si}_2\text{O}_5$	К	-602,5* -34,6 ¹⁹ -23,2 ¹⁹	[334] [1681] [1681]	-568,4* -34,9 ¹⁹ -25,8 ¹⁹	[354] [1681] [1681]	30*	[364]		
Li_2TiO_3	СТ								
	Ж	-374,374	[1618a]	-356,667	[1618a]	35,355	[1618a]	26,256	[1618a]
	К	-399,2 -398,9 -399,3 ²⁰	[2552] [605] [1618a]	-377,1 -377,591	[2552] [1618a]	21,9 21,93	[1716] [1618a, 1685]	23,5 26,54 26,256	[1716] [1685] [1618a]
Li_2UO_4	К	-467	[192]						
Li_2WO_4	К	-396*	[2683]						
Li_2ZrO_3	К	-417,2	[352]						
$\text{Li}_{2,5}\text{Na}_{2,5}\text{P}_3\text{O}_{10}$	СТ	-2,18 ²¹	[1947]						
Li_3AlF_6	К	-802*	[1618a]	-764,143*	[1618a]	46*	[1618a]	48,0	[1618a]
Li_3As	К	-81,3 -54,0	[37] [1773]						
Li_3Cl_3	Г	-240,134 ²²	[1618a]	-234,0	[1618a]	80,223	[1618a]	24,380	[1618a]

1 $\Delta H_0^\circ = -179,046$ [1618a]. 2 $\Delta H_0^\circ = -142,353$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = -144,0355$ [1830]. 4 $\Delta H_0^\circ = -219,9632$ [1830]. 5 $\Delta H_0^\circ = -220,665$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = -80,341$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^\circ = -39,636$ [1618a]. 8 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 98,845$ [163] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{Li}_2\text{O, К}} = -142,8$ [278]. 9 $\Delta H_0^\circ = -34,7825$ [1830]. 10 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 35,28$ [391] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{Li}_2\text{O, К}} = -142,8$ [278]. 11 Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 104$ [820] и $(\Delta H_{29}^\circ)_{\text{Li}_2\text{O, К}} = -142,8$ [278]. 12 $\Delta H_0^\circ = -141,311$ [570]. 13 $\Delta H_0^\circ = -140,8824$ [1830]. 14 $\Delta H_0^\circ = -141,585$ [1618a]. 15 $\Delta H_0^\circ = 57,504$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = -174,6321$ [1830]. 17 $\Delta H_0^\circ = -165,895$ [1618a]. 18 Из Li_2O и $\alpha\text{-SiO}_2$. 19 $\Delta H_0^\circ = -396,77$ [1618a]. 20 $\text{Li}_2\text{O, К, Na}_2\text{O, К, и P}_4\text{O}_{10, К; t = 35^\circ\text{C.}}$ 21 $\Delta H_0^\circ = -238,4$ [1618a]. 22 $\Delta H_0^\circ = -238,4$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
Li_3F_3	r	—345,3 ¹ —362,0 ² [1830] [1618a]	—355,302 [1618a]	71,1130 71,067 [1830] [1618a]	20,9917 20,799 [2713] [1618a]
Li_3N	K	(—47,0) [2625] (—47,5) [1618a]	—41,4* [229] —37,142 [1618a]	9,00 [1618a]	18,09 [1618a]
Li_3PO_4	K	—502,6 [1947]			
Li_7Sb	K	(—77,8) [636] (—43,0) [2625]			
$\text{Li}_4\text{P}_2\text{O}_7$	K	—160,8 ³ [1947]			
Li_4SiO_4	K	—552,5* [364]	—522,8* [364]	30* [364]	
$\text{Li}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$	CT	—198,8 ³ [1947]			
$\text{Li}_6\text{P}_4\text{O}_{18}$	CT	—243,5 ³ [1947]			
Lu	r	(87,200) [2479] (94,7) [2678] (94,7) ⁴ [2679]	57,43 [2479]	(44,15) [1685]	(4,99) [1685]
	K			11,75 12,18 [2479] [1627] 11,8 [1685] 11,79 [2396] 14,5* [323] —45,7* [323]	6,45 6,42 [1685, 2479] [1627]
Lu^{3+}	P		(—156,0*) [323]		
LuB_3	K	—134,0 [455]	—188* [230]		
LuBr_3	K				
LuCl_2	K	—133* [442]			
LuCl_3	K	(—221*) [442] (74,5) ⁵ —227* [46]	—210,1* [323] —211,4 [227]	35,4* [323]	
LuClO	K				
LuI_3	K		—131* [323] —132,5* [227] —301,0* [323] —303,24* [176]	51,3* [223]	
Lu(OH)_3	K	—332,5* [232]	—427,8 [2662]		
Lu_2O_3	K	—448,9* [1567] —448,9 ⁶ [2679]		26,0 30,6 [2662] [2679]	
$\text{Lu}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	K	—1498* [229]		156,8* [323]	
Mg	r	(35,600) [2479] (35,30) ⁷ [1589] (35,6) ⁸ [1830] (35,281) ⁹ [1618a]	(27,341) [2479] (27,04) [1589] (27,025) [1618a]	(35,5032) [2479] (35,50) [1589] (35,5041) [1618a] (35,504) [570, 1830] [1618a]	[77] [1685]

	Ж К	(35,291) ¹⁹ (35,11) (34,29) 2,158	[570] [2405] [1370a] [1618a]	1,459	[1618a]	10,159 (7,81)	[1618a] [1589, 1685, 2479]	5,953 (5,96)	[1618a] [2479]
						(7,814) (7,780) (7,78) (7,87)	[1618a] [1830] [570, 1059] [1915]	(5,953) (5,929) (5,95) (5,93) (5,92) (6,10) ¹²	[1618a] [1830] [570, 1083] [1059] [1685] [1855]
Mg ¹¹ Mg ⁺ Mg ²⁺	К Г Г Р К	(213,10) ¹³	[570]			36,8816 35,51 (—32,7)	[570] [66] [1685]		
MgAl ₂ O ₄	К	—551 —567,1 —552 —551,2 ⁴	[720] [182] [719] [1618a]	—521,358	[1618a]	19,26 19,25 20,1 19,268	[1685] [1719] [349] [1618a]	27,71	[1685]
0,1MgAl ₂ O ₄ ·0,9MgFe ₂ O ₄ 0,3MgAl ₂ O ₄ ·0,7MgFe ₂ O ₄ 0,6MgAl ₂ O ₄ ·0,7MgFe ₂ O ₄	К К К					28,1 26,1 24,3	[349] [349] [349]	27,771	[1618a]
MgAs ₄	К	—27*	[2148]						
MgB ₂	К	—21,98 ¹¹	[1618a]	—21,378	[1618a]	8,60 8,62	[1618a, 2507] [1685]	11,43 11,70	[1618a, 2507] [1685]
MgB ₄	К	—25,1	[1618a]	—24,797	[1618a]	12,41 12,5	[1618a] [1685]	16,81 16,80	[1618a, 2507] [1685]
MgBr	В В Г В	—49,0	[1170]			58,3 68,57 57,8 29,4*	[1685] [297] [2243] [323]	13,814	[797]
MgBr ₂				(—119,4*) (—119,4*)	[323] [227]	29,4*	[323]		
						30 26,1*	[2243] [1698]		
						28,0	[1685]		
MgBr ₂ ·H ₂ O	К	—292*	[230]						
MgBr ₂ ·2H ₂ O	К	—276*	[230]						

¹ $\Delta H_0^\circ = -342,9729$ [1930]. ² $\Delta H_0^\circ = -359,61$ [1618a]. ³ $\text{Fe}_2\text{Li}_2\text{O}$, к и Fe_2O_3 , к. ⁴ ΔH_0° . ⁵ (ΔH_0°)_{пар.}. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -447,5$ [2675]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 33,01$ [1587]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 35,3090$ [1930].
⁹ $\Delta H_0^\circ = 34,396$ [1618a]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 35,291$ [570]. ¹¹ в пер. % Al + 0,1% пер. % Fe + 0,1% пер. % Mn. ¹² $\Delta H_0^\circ = 21,378$ [570]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -547,818$ [1618a]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -21,895$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
MgBr ₂ ·4H ₂ O	K	—425* [230]			
MgBr ₂ ·6H ₂ O	K	(—575, 2*) [689]	(—468, 80) [190]	(82, 17) [190]	
Mg(BrO ₃) ₂	K			51, 1* [699]	
MgC ₂	K	21, 0* [1602] [1618a]	21* [2226] 20, 27 [1618a]	14, 0 [1773] 13, 0 [1618a]	13, 44 [1618a]
Mg(CN) ₂	K	—16* [2683]			
Mg(CNS) ₂	K	—41* [2683]			
MgCO ₃	K	(—262, 0) [2245, 2247] (—266, 0) [1618a]	(—242, 03*) [177] (—246, 023) [1618a]	(16, 8*) [699] (15, 7) [1618a]	18, 07 [1618a]
MgCO ₃ ·2H ₂ O	K		0, 07 ¹ [1466]	—7, 0 ² [1466]	
MgCO ₃ ·3H ₂ O	K	2, 68 ¹ [1466]	3, 82 ¹ [1466] 3, 5 [1465] 3, 95 ¹ [1466]	—1, 0 ² [1466] —28, 0 ² [1466]	
MgCO ₃ ·5H ₂ O	K				
MgCd	K	(—1, 920) [2458] (—1, 96) [908] (—3, 9) [908]	—1, 857 [2458]	4, 79 ³ [2458] 19, 6 [1685]	6, 16 [2458] 12, 34 [1685]
MgCd ₃	K	—6, 5 [908]		44, 8 [1685]	28, 32 [1685]
MgCl	Г	(1, 5079) ⁴ [1830]	—4, 1* [227]	55, 7526 [1830] 55, 6 [1685] 55, 668 [570] 55, 723 [1618a]	8, 3245 [1830] 8, 29 [1685] 8, 325 [1618a]
		(1*) ⁵ [1618a] (—26, 503) ⁸ [570] (—53*) [323]	—5, 337* [1618a] —46, 5* [323]	17, 3* [323] 59, 5993 [1830]	
MgClF	Г	(—57, 2) ⁶ [1170] —139, 45 ⁷ [1830] —138, 9 ⁹ [1618a]	—139, 183 [1618a]	59, 641 [1618a] (18, 5) [1685] 61, 4968 [1830] 61, 496 [1618a] 61, 441 [570] 63, 60* [297]	12, 1246 [1830] 12, 184 [1618a] 13, 0335 [1830] 13, 033 [1618a] 13, 415* [297] 22, 100 [1618a]
MgClOH	K				
MgCl ₂	Г	—100, 8 ¹⁰ [1830] —100, 7 ¹¹ [1618a] —100, 934 ¹² [570] —94, 4 [354, 1513] —144, 979 [1618a] (—153, 4) ¹³ [570] (—155*) [354] (59) ¹⁵ [354] (—153, 22) ¹⁶ [1618a]	—100, 814 [1618a] —135, 111 [1618a] —127, 8 ¹⁴ [1162] —141, 404 [1618a]	28, 014 [1618a] (20, 5*) [698]	(17, 01) [570] (16, 98) [1685]
MgCl ₂ ·H ₂ O	K			(21, 483) [1618a]	(16, 992) [1618a]
MgCl ₂ ·2H ₂ O	K				(27, 55) [1685] 38, 05 [1685]

MgCl ₂ ·4H ₂ O	К						57,66	[1685]
MgCl ₂ ·6H ₂ O	К	(-600*)	[230]	(-501,73)	[190]	(77,86) (84*)	[190] [22c]	75,30 [1685]
MgCl ₂ ·MgO	К			(-294,1*)	[229]			
Mg(ClO ₃) ₂	К	-125*	[2683]			47,5*	[699]	
Mg(ClO ₃) ₂ ·6H ₂ O	К	-473,3*	[389]					
Mg(ClO ₄) ₂	К	(-134,07)	[2285]	-79,4*	[323]	51,6*	[323]	
				-103,3	[190]	131,99	[190]	
						50,7	[599]	
Mg(ClO ₄) ₂ ·6H ₂ O	К	(-583,2)	[23]					
MgCrO ₄	К	(-303)	[481]	-295,1*	[229]			
Mg(CrO ₄) ₂	К	-453,1*	[375, 415]	-424,8*	[375, 415]	(25,1) (28,4)	[349] [699]	(30,30) [1685]
0,2MgCr ₂ O ₅ ·0,8MgFe ₂ O ₄	К					28,1	[349]	
0,6MgCr ₂ O ₄ ·0,4MgFe ₂ O ₄	К					27,9	[349]	
MgD	Г					47,58	[1685]	7,29 [1685]
MgD ₂	К	-17,35	[2439]	-8,24	[2439]	9,9*	[2439]	
MgF	Г	-89,7 ¹⁷	[1170]					
		(-20,2374) ¹⁸	[1830]			(52,8222)	[1830]	(7,7861) [1830]
		(-66,603*) ¹⁹	[570]			(52,801)	[570]	
		(-53,1) ²⁰	[1618a]	-59,288	[1618a]	(52,793)	[1618a]	(7,782) [1618a]
						(52,8)	[1685]	(7,77) [1685]
MgF ₂	Г	93 ²¹	[354]			58,25	[297]	12,602 [297]
		-175,7 ²²	[1618a]	-176,373	[1618a]	58,52	[1618a]	12,405 [1618a]
		88,0 ²¹	[1470]					
		83,95 ²¹	[1376]					
		-172,4	[354, 1512]					
		-177,227 ²³	[570]			55,197	[570]	
		-178,1 ²⁴	[1830]			55,4766	[1830]	11,2354 [1830]
		-170,5 ²⁵	[1370]					
	Ж	-259,557	[1618a]	-247,341	[1618a]	15,29	[1618a]	22,57 [1618a]
	К	(-266,0)	[1415, 2245]	(-252,40)	[176]	(19,1*)	[176]	(15,21) [570]
		(-263,5) ²⁶	[570, 1830]			(13,9635)	[1830]	(14,9700) [1830]
		(-268,7) ²⁷	[1618a, 2252]	(-256,0)	[2252]	(13,6*)	[699]	
				(-256,005)	[1618a]	(13,683)	[1618a]	(14,72) [1618a]

¹ Гидратация; $t = 15^\circ\text{C}$. ² ΔS гидратации; $t = 15^\circ\text{C}$. ³ $S_{298}^\circ - S_0^\circ$. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 1,5574$ [1830]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = 1,055^*$ [1618a]. ⁶ ΔH_0° . ⁷ $\Delta H_0^\circ = -138,8116$ [1830]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -26,45^*$ [570]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -138,264$ [1618a]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -100,3903$ [1830]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -100,284$ [1618a]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -100,516$ [570]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -153,316$ [570]. ¹⁴ $T = 400^\circ\text{K}$. ¹⁵ $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -153,123$ [1618a]. ¹⁷ ΔH_0° . ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -20,1360$ [1830]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -66,5^*$ [570]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = 59,992$ [1618a]. ²¹ $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$. ²² $\Delta H_0^\circ = -175,349$ [1618a]. ²³ $\Delta H_0^\circ = -176,569$ [570]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = -177,3239$ [1830]. ²⁵ Вычислено [245] по значениям $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 93$ [1370] и $(\Delta H_{298}^\circ) = -263,5$ [570] для MgF₂. ²⁶ $\Delta H_0^\circ = -262,569$ [570]; $-262,5721$ [1830]. ²⁷ $\Delta H_0^\circ = -267,764$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
MgFe_2O_4	K	—349,9 [465]	—322,9 [465]	28,3 [349, 1715] 29,6 [1685]	34,35 [1655, 1715]
MgH	Г	(40,7102) ¹ [1830] (35,507) ^a [570]	(41,80) [77] (34 ^a) [323]	(46,1532) [1830] (46,146) [77, 570] (46,11) [1685] (47,61) [523]	7,070 [1830]
MgH_2	K	(40,7) ^a [1618a] —17,79 [2439] —17,7 [1693] —21,71 [437]	(85,928) [1618a] —8,79 [2439]	(46,141) [1618a] 8 ^a [2439]	7,650 [1618a]
$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$	K	—18,2 ^a [1618a]	—8,780 [1618a]	7,430 [1618a]	8,45 [1618a]
$\text{Mg}(\text{HS})_2$	K	—436 ^b [2683]			
$\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$	K	—78 ^a [2683]			
MgI	Г	506 ^a [2683]			
				60,2 [1685] 59,9 [2243]	8,61 [1685]
MgI_2	Г	—39,5 ^b [1170]			
	K		(—86,0 ^a) [323] (—85,6 ^a) [227]	72,53 ^a [297] 34,8 ^a [323] 30,1 ^a [698] 33 [2239] 31 [1685]	14,028 ^a [297]
$\text{MgI}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	K		—577,44 [190]		
$\text{Mg}(\text{IO}_3)_2$	K	—204 ^a [617]			
$\text{Mg}(\text{MnO}_4)_2$	K			62,1 ^a [699]	
MgMoO_4	K	—336,5 ^a [170, 172] —334,8 [772] —341,2 [471]	—314,3 ^a [170, 172] —309,7 [772] —315,1 [471]	28,4 [2633]	26,57 [2633]
MgN	Г	112,423 ^a [570] 69,07 [1618a]	62,138 [1618a]	52,053 [570] 53,713 [1618a]	7,823 [1618a]
MgN_2		—0,88; —0,6 [2405]			
$\text{Mg}(\text{NH}_4)_2\text{P}_2\text{O}_7$	K	—69 ^a [2683]			
MgNH_4PO_4	K	—439 ^a [232]	—390 ^a [323] —390,29 ^a [177]		
$\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$	K	—145 ^a [2683]			
$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$	K			(41,0 ^a) [699]	33,92 [1685]
$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	K		—495,31 [190] —490,3 ^a [227]	108,30 [190]	
MgNi_2	K	—17,0 [1773]		21,20 [2701]	17,5 [270]

MgO	r	—13,3	[2406]	94,08	[77]	21,6	[2406]	7,6676	[1830]																					
		—7,1 ⁸	[366]			50,945	[77, 570]																							
		4,1970 ⁹	[1830]			50,9586	[1830]																							
		4,19 ¹⁰	[1618a]			50,946	[1618a]																							
	к	—6,112 ¹¹	[570]	—1,361	[1618a]	(6,6459)	[1830]	8,906	[2595]																					
		15,2* ¹²	[719]							(9,0360)																				
		(—143,7) ¹³	[1830]								(9,03)																			
		(—143,84) ¹⁴	[570]									[570, 1685]																		
		(—143,70) ¹⁵	[1618a, 1535]										(5,58) ¹⁶	[781]	(6,44)	[781]														
		(—143,92)	[94]														[1618a]	(6,439)	[1618a]	(8,906)	[1618a]									
3MgO·4SiO ₂ ·H ₂ O, тальк MgO ₂	к	—43,6 ¹⁷	[2231]	—130,9*	[229]	62,33	[2231]	76,89	[2231]																					
										MgOH	r											—12,2185 ¹⁸	[1830]	—135,7*	[1045]	57,7813	[1830]	2,1209	[1830]	
												—12,2* ¹⁹										[1618a]	—15,128*							[1618a]
												Mg(OH) ₂	к			(—199,53*)						[176]								
				(14,2*)	[699]	18,412	[1618a]																							
								3Mg(OH) ₂ ·MgSO ₄ ·8H ₂ O	к	—221,0 ²⁰	[1618a]						(—199,251)	[1618a]	(15,097)	[1618a]	18,412			[1618a]						
										—1537,9	[2052]												—3,65 ²¹		[1589]					
										Mg _{0,667} Pb _{0,333} , β	к	—4,20 ²¹	[1589]																	
Mg _{0,50} Pr _{0,50}	к	—4,10 ²²	[1589]																											
Mg _{0,75} Pr _{0,25}	к	—2,75 ²³	[1589]	20,698	[1618a]	53,8962	[1830]	8,1926	[1830]																					
Mg(ReO ₄) ₂	к	—461*	[2683]																											
MgS	r	34,2774 ²⁴	[1830]							(—83,6*)	[323]	57,387	[1618a]	8,226	[1618a]															
		33,200 ²⁵	[1618a]													(—81,0*)	[229]	10,6*	[247]											
			к			(—81,4)	[1734]	10,2	[1773]																					
																								11,1*	[698]					
ж	—83,00									[1618a]	(—81,672)	[1618a]	11,0	[1618a, 1685]	10,0											[1618a]				

1 $\Delta H_0^\circ = 40,8374$ [1830]. 2 $\Delta H_0^\circ = 35,632$ [570]. 3 $\Delta H_0^\circ = 40,835$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = 16,25$ [1618a]. 5 $\Delta H_0^\circ = 112,536^*$ [570]. 7 $\Delta H_0^\circ = 69,084$ [1618a]. 8 $\Delta H = -7,0$ [366]. 9 $\Delta H^\circ = 4,2956$ [1830]. 10 $\Delta H_0^\circ = 4,295$ [1618a]. 11 $\Delta H_0^\circ = -6,013$ [570]. 12 Вычислено [234] по значению $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}} = 158^*$ [719]. 13 $\Delta H_0^\circ = -142,7391$ [1830]. 14 $\Delta H_0^\circ = -142,846$ [570]. 15 $\Delta H_0^\circ = -142,702$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = -142,702$ [1618a]. 17 Из MgO, к; SiO₂, к и H₂O, ж. 18 $\Delta H_0^\circ = -11,4360$ [1830]. 19 $\Delta H_0^\circ = -11,402^*$ [1618a]. 20 $\Delta H_0^\circ = -218,43$ [1618a]. 21 $T = 293$ °K. 22 $T = 292$ °K. Фаза MgPr. 23 $T = 292$ °K; фаза Mg₃Pr. 24 $\Delta H_0^\circ = 34,3125$ [1830]. 25 $\Delta H_0^\circ = 33,243$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
MgSO ₃	K	(-249,8*) [1172]	(-221,2*) [323]	22,5* [323]	
MgSO ₄	ЖК	-302,733 [1618a]	(-223,5*) [229]	21,1* [161]	
	K	(-311,05) [1675]	-276,943 [1618a]	26,978 [1618a]	6,866 [1618a]
			(-278,2*) ³ [250]	(21,9)* [699, 1655, 1675]	(23,06) [1685]
MgSO ₄ ·H ₂ O	K	(-385,9) ¹ [55]	(-278,5*) [224]	(22,8*) [228]	
		(-305,5) [1618a]	(-278,196) [1618a]	(21,9) [1618a]	(23,02) [1618a]
		(-383,5) ² [55]			
		(-382*) ⁴ [234]			
MgSO ₄ · ⁵ / ₃ H ₂ O	K	-399,9 ¹ [55]		30,2 [1685]	
		-399,4 ² [55]			
MgSO ₄ ·1,5H ₂ O	K	-419,1 ⁵ [55]			
		-417,9 ² [55]			
MgSO ₄ ·2H ₂ O	K	(-467,0) ⁵ [55]	-329,0* [229]		
		(-464,6) ⁶ [55]			
MgSO ₄ ·3H ₂ O	K	-528,3 ⁵ [55]			
		-526,0 ⁶ [55]			
MgSO ₄ ·4H ₂ O	K	(-604,9) ⁵ [55]	-511,2* [229]		
		(-602,3) ⁶ [55]			
MgSO ₄ ·6H ₂ O	K	(-741,9) ⁵ [55]	-622,3* [232]	87,20 [1058, 1685]	83,20 [1058, 1685]
		(-737,2) ⁶ [55]	-627,9** [232]		
			-622,3* [227]		
			-628,26 [190]	83,37 [190]	
MgSO ₄ ·7H ₂ O	K	(-807,0) ⁵ [55]	-679,4* [229]		
		(-804,7) ⁶ [55]	-685,37 [190]		
MgSO ₄ ·Na ₂ SO ₄	K			(139,95) [905]	
MgSe		-65,2 [1773]		12,7* [228]	
				14,9* [698]	
MgSeO ₄	K	-234,94 [621]		10,0* [498]	
	K	-235,02 [527]			
		-239* [2683]			
MgSeO ₄ ·H ₂ O	K	-313,68 [621]			
		-313,16 [527]			
MgSeO ₄ ·4H ₂ O	K	-526,88 [621]			
		-526,96 [527]			
MgSeO ₄ ·6H ₂ O	K	-677,68 [621]			
		-667,76 [527]			
MgSiO ₃	ЖК	-357,97 [1618a]	-339,077 [1618a]	22,45 [1618a]	19,55 [1618a]

$Mg_{0,67}Sn_{0,33}$	к	—369,897	[1618a]	—349,131	[1618a]	(16,22) (16,192)	[1685] [1618a]	(19,62) (19,549)	[1685] [1618a]
$MgTe$	к	—6,28 ⁸	[1589]	(—50*) (—49,3*)	[323] [229]	19* 17,5*	[323] [398]		
$MgTiO_3$	к	—374,7 —375,5	[429] [1618a]	—354,373	[1618a]	(17,80)	[1618a]	21,922	[1618a]
$MgTiO_3$, гайкелит	к	—375,6 —375,9	[2243, 2552] [1686]	—354,5 —354,8	[2243, 2552] [1686]	(17,82)	[1685]		
$MgTi_2O_5$	ж	—583,417 ⁹	[1618a]	—552,258	[1618a]	40,487	[1618a]	35,155	[1618a]
	к	—599,21 ¹⁰	[2243, 2552, 1618a]	—565,0	[2243]	30,4	[1685, 2544]	35,15	[1685, 2544]
				—566,45 —565,9 —565,869	[1686] [2552] [1618a]	33,2	[1618a, 1686]		
$MgTi$	к	(—12,0)	[2625]					35,155	[1618a]
$MgWO_4$	к	—229,8 —348,61 ¹¹ —361,1*	[469] [1618a] [170, 172]	—208,2 —321,925 —337,7*	[469] [1618a] [170, 172]	16 24,184	[469] [1618a]	14 26,14	[469] [1618a]
MgY	к	—2,6	[2405]						
$Mg_{0,33}Zn_{0,67}$	к	—4,28	[1589]					5,9	[1589]
$MgZn$	к	2,51 ¹²	[2313]						
$MgZn_2$	к	(3,6) ¹²	[2313]						
$MgZnO_3$	к	—421,1	[351]	—400,5	[351]				
Mg_2C_3	к	19,0*; 18*	[1602, 1618a]	18*	[2226]				
Mg_2F_4	г	—414,41 ³	[1618a]	17,729	[1618a]	24,0	[1618a]	22,41	[1618a]
Mg_2Ge	к	—8,371 ⁴	[169]	—403,103	[1618a]	74,632	[1618a]	22,287	[1618a]
Mg_2Ni	к	—16,0	[2406]	—25100 ¹⁴	[169]	—1,171 ¹⁴	[169]		
$Mg_2P_2O_7$	к					16,7	[2406]		
Mg_2Pb	к	(—12,5)	[1774, 2625]			37,02	[2073]	42,53	[2073]
Mg_2Si	ж	—0,792	[1618a]	—3,619	[1618a]	24,5	[1089]		
	к	(—6,32) (—10,2) (—18,6)	[347] [1404] [1618a]			29,651 —6,691 ¹⁵ 2,221 ¹⁵	[1618a] [347] [1404]	22,5	[1618a]
				—18,428	[1618a]	19,5	[1618a]	16,22	[1618a]

¹ При расчете учитывалась теплота дегидратации, вычисленная по приближению Нернста. ² При расчете учитывались теплота дегидратации, вычисленная по стандартным энтропиям. ³ Пересчитано [234] со значения $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{дисс.}} = 98,03$ (см. [250]) на 90,7 (по [2245]) с учетом значений ΔG_{298}° для SO_2 и MgO [2245]. ⁴ В [2245] эта величина ошибочно отнесена к $MgSO_4 \cdot 2H_2O$. ⁵ При расчете учитывались теплота дегидратации, вычисленная по приближению Нернста. ⁶ При расчете учитывались теплота дегидратации, вычисленная по стандартным энтропиям. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -367,708$ [1618a]. ⁸ $T = 273$ °K. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -580,074$ [1618a]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -595,857$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -346,189$ [1618a]. ¹² В ккал/г-атом. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -411,978$ [1618a]. ¹⁴ В ккал/г-атом; интервал температур 700—900 °K. ¹⁵ ΔS_{298}° .

1	2	3	4	5	6
Mg_2Si	к	(-19,0) [1774]			18,349 ¹ [1916]
Mg_2SiO_4	ж	(-504,6) [1618a]	(-478,097) [1618a]	29,24 [1618a]	28,21 [1618a]
	к	(-504,8) [212]	(-466,2) ² [369]	(22,75) [1685]	(28,18) [1685]
		(-520,02) ³ [1618a]	(-491,577) [1618a]	(22,734) [1618a]	(28,237) [1618a]
Mg_2Sn	к	(-18,3) [1774, 2625]			
Mg_2TiO_4	ж	-503,469 ⁴ [1618a]	-477,293 [1618a]	33,19 [1618a]	30,756 [1618a]
	к	-517,45 [1686]	-489,6 [1686]	27,51 [1686]	
		-517,2 [2243, 2552]	-488,5 [2243]	24,8 [2544]	30,76 [1685, 2544]
			-489,3 [2552]	26,1 [1685]	
		-517,0 [1618a]	-483,133 [1618a]	27,52 [1618a]	30,756 [1618a]
Mg_2Zn_{11}	к	2,4 ⁵ [2313]			
Mg_3As_2	к	-96 [37]			
$Mg_3(AsO_4)_2$	к		-679,3* [323]	53,8* [323]	
			-683,5* [229]		
Mg_3N_2	к	(-110,7) [31]	-98,3* [229]	21,0 [1618a, 1678]	
		(-110,2) [1618a]	-95,82 [1618a]		24,98 [1618a]
				22 [2419]	
Mg_3P_2	к	-128 [1773]			
$Mg_3(PO_4)_2$	ж	-876,897 [1618a]	-824,544 [1618a]	54,764 [1618a]	50,85 [1618a]
	к	(-895,1) [1618a, 2073]	-839,3 [2073]	45,22 [2073]	51,02 [2073]
			-839,836 [1618a]	45,0 [1618a]	50,85 [1618a]
			-904* [323]	56,8* [323]	
			-910,5* [229]		
			-80 [624]	-4,87 ⁶ [168]	
Mg_3Sb_2	к	(-55,5) [168]			
		(-79,0) [1772a, 2625]			
Mg_5Y_2	к	-3,1; -2,9 [2405]			
$Mg_{17}Y_3$	к	-2,3; -2,6 [2405]			
Mn	г	(66,730) [2479]	(56,640) [2479]	(41,49) [1685]	
		(67,06) ⁷ [1589]	(56,97) [1589]		
		(70,0) [163]			
		(61,5*) [402]			
		(69,3) [2682]			
		(67,15) [1896]	(57,05) [1896]		
Mn, α	к			(7,65) [1252, 1589, 2479]	(6,104) ⁸ [1252]
				(7,59) [1896]	(6,59) [1896]
				(7,64) [1685]	(6,28) [1685]
Mn, β	к				(6,40) ⁹ [930]

Mn, γ	κ				(7,75) (7,98) (7,72)	[1589] [1252]	(6,59) (6,513) ²	[1589, 1685] [1252]
Mn ²⁺	г				41,50	[1686, 1896]		
	р	(-53,3*)	[323]	(-54,4*)	[323]	[66] [1685] [201] [1749]		
Mn ³⁺	г	-27	[1896]	-19,6	[1896]	[66]		
	р	(-27*)	[323]	-19,6*	[95]	[66]		
Mn ⁴⁺	г				40,70	[66]		
MnAs	κ	-13,6	[653]					
MnBr	г				63,2	[1685]	8,65	[1685]
MnBr ₂	κ	(-97,2) (-90,0)	[1896] [890, 2245]	-87,45 -87,4* -86,8*	[1896] [323] [227]	[1896] [323] [1773]	18,5	[1896]
MnBr ₂ ·4H ₂ O	κ	(-375*)	[697]	-308,9*	[323]	[1685] [323]		
MnBr ₂ ·6H ₂ O	κ	-520*	[697]					
MnC	κ	-17,0	[118]					
Mn(CN) ₂	κ	13*	[696]					
		16*	[2683]					
Mn(CNS) ₂	κ	-8*	[696]					
		-7*	[2683]					
MnCO ₃	κ	(-207,8)	[694]	(-207*) (-192,30*)	[694] [177]	(112,9) ¹⁰	[292]	
MnCO ₃ , осажженный	κ			-194,3* -193,9*	[323] [229]	23,8*	[323]	
Mn(CO) ₆	г	-211,1	[604]					
MnCl ₂	г	-62,8	[1896]	-65,8	[1896]	60,5	[1896]	8,46
	κ	(-115,2) (-115,19) (-112,0)	[1896] [1752] [890]	(-105,4) (-103*)	[1896] [227]	(17,45) (28,26)	(17,43)	[1896] [1896] [973]
MnCl ₂ ·H ₂ O	κ			-164,5* -165,0*	[323] [229]	35,9*	[323]	
MnCl ₂ ·2H ₂ O	κ			-239,1*	[229]			
MnCl ₂ ·4H ₂ O	κ	(-398,7)	[697]	-341,1*	[229]			

1 $T = 300$ °К. 2 Вычислено [234] по значению $\Delta G_{298}^{\circ} = 7,140$ [369] для реакции $MgO, \kappa + MgSiO_3, \kappa = Mg_2SiO_4, \kappa$ с учетом значений ΔG_{298}° для MgO и $MgSiO_3$ [2245].
3 $\Delta H_0^{\circ} = -516,838$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^{\circ} = -500,255$ [1618a]. 5 В ккал/(г-атом). 6 ΔS_{298}° . 7 $\Delta H_0^{\circ} = (66,77)$ [1589]. 8 $T = 273$ °К. 9 $t = 300$ °С. 10 В дж/(моль·град).

1	2	3	4	5	6
Mn(ClO ₃) ₂	K	—80* [2683]			
Mn(ClO ₄) ₂	K	—90* [2683]			
Mn(ClO ₄) ₂ ·6H ₂ O	K	—526 [23]			
MnF	Г			57,7	[1685]
MnF ₂	K	(—189,5) [1896]	(—179,4) [1896]	(22,25) [1685, 1896]	7,96 [1685]
	K	(—190,0) [890]			
MnF ₃	K	(—238) [35]		28,0 [890]	
MnFe ₂ O ₄	K	—292,5 [464]	—266,3 [464]		
	K	—292 [464]			
MnH	Г			51,00 [1685]	7,03 [1685]
MnH ₂	K	—27 [2683]			
Mn(HCO ₃) ₂	K	—386* [2683]			
Mn(HS) ₂	K	—35* [2683]			
Mn(HSO ₄) ₂	K	—456* [2683]			
Mn(H ₂ O) ₄ ²⁺	Г	(177*) [697]			
MnI	Г			65,1 [1685]	8,74 [1685]
MnI ₂	K	(—73,1) [1896]	—63,15 [1896]	36,5 [1896]	20,5 [1896]
		(—58,0) [890, 2245]	—59,9* [323]	37,5* [323]	
			—59,4* [227]	36,0 [1773]	
				38,0 [1685]	
MnI ₂ ·2H ₂ O	K	(—203*) ¹ [234]			
MnI ₂ ·4H ₂ O	K	(—340*) ² [697]			
MnI ₂ ·6H ₂ O	K	(—490*) ³ [688a]			
MnMoO ₄	K	—290,7* [170, 172]	—267,5* [170, 172]		
MnN	K	28* [653]			
MnN (5,72% N)	K	—62,4 ⁴ [902]			
MnN (9,27% N)	K	—46,1 ⁴ [902]			
Mn(N ₃) ₂	K		(122,8*) [323]	44,3* [323]	
Mn(NH ₂) ₂	K	—36* [2683]			
Mn(NO ₂) ₂	K	—99* [2683]			
Mn(NO ₃) ₂	K	(—138,7) ⁵ [694]	—118,6* [323]	40,3* [323]	
		(—140*) [2683]	—120,3 [227]		
Mn(NO ₃) ₂ ·3H ₂ O	K		—257,2* [229]		
Mn(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	K		—432,5* [229]		
MnO	Г		27,8* [227]	56,5 [1685]	7,56 [1685]
			27,95 [1896]		
	K		(—86,75) [1976]	(14,27) [1685, 2549]	(10,54) [1685, 2549]
MnO ₂	K	(—124,4) [1896]	(—111,3) [1976]	(12,68) [1685, 1896]	

MnO ₃ ⁻	Р	(-124,3) (-129,7*)	[887] [323]	(-111,1*) (-107,4*)	[323] [323]	(45,7) (46,7)	[2041] [1685]		
MnO ₃ ²⁻	Р			-120,4*	[323]				
Mn(OH) ₂	К			-146,86*	[176]	24,3*	[176]		
Mn(OH) ₃	К			-143,9*	[249]	22,5*	[249]		
MnP	К			-181*	[323]	23,8*	[323]		
Mn(ReO ₄) ₂	К	-23,0	[653]					11,2*	[298]
MnS	К	-430*	[2683]						
MnS, зеленый	Г	137,2 ⁶	[572]						
MnS, зеленый	К	(-49,5) (-49,49)	[1896] [1622]	(-50,55)	[1896]				
MnS	К	(51,0)	[704]	(-52,0)	[704]				
MnS, красный	К	(-49,0)	[1715, 2625]	-46,9*	[229]				
MnS, осажденный	К			(-53,3*)	[323]				
MnSO ₃	К	-184*	[2683]						
	К	-198,2*	[1172]						
MnSO ₄	К	(-254,2)	[1896]	(-228,45) (-227,5*) ⁷	[1896] [250]			(24,02)	[1685, 1896]
MnSO ₄ ·H ₂ O, I	К			-290,3*	[229]			34,2	[1896]
MnSO ₄ ·2H ₂ O, II	К			-284,3*	[229]				
MnSO ₄ ·4H ₂ O	К			(-456,1*)	[229]				
MnSO ₄ ·5H ₂ O	К			(-511,4*)	[229]				
MnSO ₄ ·7H ₂ O	К			-621,9*	[229]				
MnSO ₄ ·Na ₂ SO ₄	К			-516,3*	[229]				
MnS ₂	К	-55,1 -49,5	[1896] [2625]			19,6	[1896]	16,0	[1896]
MnS ₂ O ₆	К					(45)	[1685]		
MnS ₂ O ₆ ·2H ₂ O	К					57,63	[1685]		
MnS ₂ O ₆ ·6H ₂ O	К					110	[1685]		
MnSb	К	-12	[653]						
MnSe	К	(-37,7)	[383]	(-29,25)	[1896]				
MnSeO ₄	К	-183,5*	[499]			16,5*	[498]		
	К	-186*	[2683]						
MnSeO ₄ ·H ₂ O	К	-259,5*	[499]						
MnSi	К	-59,6 ⁸	[338]	-58,3 ⁸	[338]	44,80 ⁹	[338]	45,96 ⁹	[338]

1 Значение -194,5 [2245], по-видимому, ошибочно. 2 В [697] указано на ошибочность значения $\Delta H_{298}^{\circ} = -327,5$ [2245]. 3 В [688a] указано на ошибочность значения $\Delta H_{298}^{\circ} = -451$ [2245]. 4 На 1 моль связанного азота. 5 В [694] указано на ошибочность значения $\Delta H_{298}^{\circ} = -166,32$, рекомендованного в [2245]. 6 MnS = Mn, г + 0,5S₂, г. 7 Пересчитано [234] со значения $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{дисс.}} = 83,8$ (см. [250]) на 89,3 (см. [210]) с учетом значений ΔG_{298}° для SO₃ и MnO [2245]. 8 В дж/моль. 9 В дж/(моль·град).

1	2	3	4	5	6
MnSi	к	-11,6 ¹ [141] -17,0 [126]		46,4 ² [338a]	46,06 ² [338a]
MnSi _{1,7}	к	-3,1 ¹ [141]		46,2 ² [338a]	58,7 ² [338a]
MnSiO ₃	к	(-308,2) [1713, 1896]	(-289,0) [1713, 1896]		20,66 [1685, 1896] 23,3 [572]
MnSiO ₃ , родонит	к	(-303,4) [1727] (-5,9) ³ [1681]	(-283,4) [234] (-5,05) ³ [1681] -275,8* [229]		
MnSiO ₃	ст				
MnSiO ₄	к				33,1 [572] 17,40 [1685, 1896]
MnTe	к	-26,6 [383] -22,5 [1768]			
MnWO ₄	к	-312,5 [458]			26,37 [684] 62,4 ⁴ [2586]
Mn _{0,82} Zn _{0,38} Fe ₂ O ₄	к				
Mn ₂ (CO) ₁₀	к	-400,9 [1330]			
Mn ₂ O ₃	к	(-229,2; -229,4) [887] (-228,4) [1896]	-212,3 [323] -209,85 [1896]	22,1 [323] 26,4 [1685, 1714, 1896]	(25,73) [1685, 1714, 1896]
		(-228,7) [2082]	-212,2* [229] -213,5** [232] -210,6 [1045]		
Mn ₂ O ₇	к	-174,1 [1321]			
Mn ₂ (SO ₄) ₃	к		-580,9* [323] -589,6* [229]	61,7* [323]	
Mn ₂ Si	к			19,8 [1916]	
Mn ₂ SiO ₄	к	-406,05 [1896] -401,2* [1622] -11,75 ⁹ [2683]	-381,95 [1896]	36,9 [1896] 39,0 [1685]	31,04 [1685, 1896]
Mn ₂ SiO ₄ , тефронит	к	-27,6 [1772]	-11,9 ⁹ [2683]		
Mn _{2,5} N	к				29* [2506] (22,33) [1685, 1896]
Mn ₃ AlC	к				
Mn ₃ C	к	(-3,6) [2625]	(-3,75) [1896] (-3,4*) [2226]		
Mn ₃ O ₄ , α	к	(-331,3) [1896]	(-305,85) [1896]	(36,8) [2082]	
Mn ₃ (PO ₄) ₂	к	(-771) [1896]	-719 [1896] -683 [323]		
Mn ₃ Si	к	-8,2 ¹ [141]		71,6* [323] 103,4 ² [338a]	100,1 ² [338a] 33* [2506]
Mn ₃ ZnC	к				
Mn ₄ N	к	-30,3 [1893]	-23,65 [1976]	31 [1976]	

Mn ₅ N ₂	к	-31,2 (-70,0*) (-48,2)	[2625] [229] [1893]	-47,7*	[229]				
Mn ₅ Si ₃	к	-6,9	[141]			238,5 ²	[337]	195,46 ²	[337]
Mn ₈ N ₂	к			-70,0*	[229]				
HMnO ₂	р			-120,9*	[323]				
HMn(OH) ₄	к			-246,65*	[6]				
H ₂ Mn(OH) ₄	к			-256,30*	[6]				
H ₃ Mn(OH) ₆	к			-359,95*	[6]				
Mo	г	(157,500) (158,70) ⁷ (147,4) (157,80)	[2479] [1589] [756] [2599]	(144,578) (147,78)	[2479] [1589]	(43,46)	[1685]		
	к					[6,83] (6,82)	[991] [1685]	(5,62) ¹¹ (5,71) (5,68)	[991] [1685] [1589, 2479]
Mo ³⁺	р			-13,8*	[323]				
MoB	к					10,5*	[1959]	9,42	[1959]
MoB ₃	к					8,7*	[1959]	14,45	[1959]
MoBr ₂	к	-62,14 ¹²	[630]	-53 ¹¹ -26,3*	[630] [227, 323]	34,1*	[323]		
MoBr ₂ O	к	-148,6	[70]						
	р	-165,0	[70]						
MoBr ₃	к			-34,4*	[323]	39,3*	[323]		
MoBr ₄	к	-74,5	[628]	-36,9*	[323]	52,3*	[323]		
MoBr ₅	к			-40,7*	[323]	63*	[323]		
MoC	к	-2,4 -4,22	[1903] [893]			0,0* ¹³	[2709]		
Mo(CO) ₆	г	-218,5	[1042]	-205,4	[1042]	121,07 118,0	[1495] [1974]	52,34	[1495]
	к	-234,8 -233,12 -235,3	[1042] [603] [603, 1042]	-211,3 -211,1* -203,3* -209,7**	[1042] [229] [232] [232]	77,9 78,17	[1685] [41]	57,90 57,92 59,83	[1685] [41] [604]
MoCl ₂	к	(-69*)	[634, 654]	-34,6*	[227, 323]	28,5*	[323]		
MoCl ₂ O	г	-157	[671]			63	[671]		
	к	-173	[671]			27	[671]		

¹ В ккал/г-атом. ² В дж/(моль·град). ³ Из MnO, к и SiO₂, α. ⁴ t = 20 °C. ⁵ Вычислено [234] по стандартной теплоте образования из MnO и SiO₂, α, равной -11,8 [1622].
⁶ Из MnO, к и SiO₂, α. ⁷ ΔH₀[°] = 158,31 [1589]. ¹¹ t = 0 °C. ¹² Из Br₂, г. ¹³ ΔS₂₉₈[°].

1	2	3	4	5	6
MoCl ₂ O(OH) ₂	K	—245,2 [1351]			
MoCl ₂ O ₂	Г	—157 [676]		63 [676]	
		—153 [635]			
	K	—173 [414]		27 [676]	
		—169,8 [1351]			
MoCl ₂ O ₂ ·H ₂ O	K	—247,6 [635]			
		—178 [414]			
MoCl ₃	K	(—60*) [230]	—48,8* [323]	33,0* [323]	
		(—93*) [634]		32,6* [161]	
		(—94*) [654]			
MoCl ₃ O	Г	—130 [671, 676]		65* [671, 676]	
	K	—160* [671, 676]		30* [671, 676]	
MoCl ₄	Г	(—89*) [654]			
		(—90) [563]			
	K	(—114) [414, 654]	—58,5* [323]	44,7* [323]	
			—60,3* [227]	48 [563]	
MoCl ₄ O	Г	—141 [671, 676]		75* [671, 676]	
	K	—151 [414]		50* [671, 676]	
		—154* [654, 671]			
MoCl ₅	Г	—104 [671, 676]		101 [671, 676]	
		—108* [654]			
	K	(—126) [414, 654, 671]	—64,6* [323]	53* [323]	
			—67,5* [227]	65,0* [890]	
				57 [671, 676]	
MoCl ₆	Г	—105 [410]		—48 ¹ [410]	
	K	(—96*) [2285]	—58* [323]	61* [323]	
		(—125) [410]	—62,4* [227]	—82 ¹ [410]	
MoF ₆	Г	—372,3 ₅ [2362]	—350,8 ₃ [2362]	79,76 [2483]	28,35 [2483]
		—382,0 [2014]		80,2 [1685]	28,32 [1685]
				80,6 [881]	
				79,105 [2019]	28,284 [2019]
	Ж	—388,6 [2014]	—361,2 [2014]	60,6 [881]	39,61 [881]
		—405 [1773]		79,0* [1773]	
				59,9 [1685]	
MoI ₂	K		—13,4* [323]	39,5* [323]	
			—12,9* [227]		
MoI ₃	K		—15,4* [323]	49,8* [323]	

MoI ₄	K			-16,4*	[227]				
				-18,5*	[323]	64,3*		[323]	
MoI ₅	K			-19,9*	[227]				
				-18,7*	[323]	78*		[323]	
MoO ₂	K	(-140,8)	[1687, 1737, 1892]	-20,5*	[227]				
				-127,45	[1737]	11,06	[1685, 1724, 1737]	13,38	[1685, 1724, 1737]
		(-140,4)	[159]	-127,13	[159]				
		(-140,9)	[2440]	-117,3	[323]	13,3*	[323]		
		(-139,5)	[1772]	-119,0*	[232]	13,6	[1772]		
		(-132,234)	[1325]	-121,050	[1325]				
		(-132,5)	[1045]	-116,8*	[229]				
MoO ₃	K	(-178,1)	[1687, 1737, 1892]	(-159,7)	[1737]	(18,58)	[1685, 1737]	(17,92)	[1685, 1737]
		(-180,3)	[887]	(-161,92)	[2402a]	(18,580)	[2402a]	(17,93)	[2402a]
		(-178,0)	[2440]	(-159,1*)	[232]	(18,656)	[1040]	(17,60)	[1040]
				(-159,6**)	[232]				
MoO ₃ ·H ₂ O	K	(-249,9)	[1349]	-227*	[323]	36*	[323]		
				-225,1*	[229]				
MoO ₄	P			-154*	[323]	40*	[323]		
MoO ₄ ⁻	P	(-238,2)	[1349]	-201,8	[1349]				
				-218,8*	[323]	14*	[323]		
MoS ₂	K	(-55,91)	[356]	(-53,70)	[356]	(15,2)	[1685]	(15,22)	[1685]
		(-91,34)	[2475]	(-78,42)	[2475]	(16,9*)	[2475]		
MoS ₃	K			(-60,1*)	[229]	(18*)	[323]		
				(-57,6*)	[323]				
MoSi ₂	K	-31,4	[2232]						
		-26,0*	[1085]						
Mo ₂ B	K					22,8*	[1959]	18,79	[1959]
Mo ₂ C	K	(-11,7)	[1320]	(-6,7*)	[2226]	(19,8)	[1665]		
		(-11,0)	[1903]			(1,5) ¹	[2709]		
		(-2,00)	[893]						
		(-4,2)	[1773]						
Mo ₃ N	K	-16,6	[1772]			21,0	[1772]		
Mo ₂ S ₃	K	-102,0	[1852]			28,0	[1852]		
Mo ₃ Si	K	-23,4	[1085]			25,4	[1685, 1728]	22,33	[1685]
Mo ₄ O ₁₁	K	-664	[857]			88,9	[857]		
		-674	[1773]						
		-671*	[887]						

1	2	3	4	5	6
Mo ₅ Si ₃	K	—67,8* [1085]			
Mo ₉ O ₂₃	K	—1392* [887]			
Mo ₉ O ₂₆	K	—1573* [887]			
N	Γ	(113,0246) ¹ [1830] (113,000) [2479] (112,981) ² [570] (112,979) ³ [2358]	(108,760) [2479] (108,883) [2358]	(36,6145) [1830] (36,62) [1685] (36,6146) [570] (36,622) [2358] (38,813) [476] (38,081) [680] (36,614) [1618a] (38,1671) [570] (40,366) [476]	(7,87) [2272] 5,0845 [476]
N ⁺	Γ	(112,965) ⁴ [1618a] (450,203) ⁵ [570] (449,589) ⁶ [2358]	(108,87) [1618a]		
N ²⁺	Γ	(1133,96) ⁷ [2358]			
N ³⁺	Γ	(2229,41) ⁸ [2358]			
N ⁴⁺	Γ	(4017,41) ⁹ [2358]			
N ⁵⁺	Γ	(6276,26) ¹⁰ [2358]			
N ⁶⁺	Γ	(19008,9) ¹¹ [2358]			
N ⁷⁺	Γ	(34392) ¹² [2358]			
N ₂	Γ			(50,149) [476] (45,7711) [1830] (45,77) [1618a, 1685, 2358]	(6,9586) [476] (6,9611) [1830] (6,961) [1618a, 2358]
¹⁴ N ₂	Γ				(6,96) [1685]
¹⁵ N ₂	Γ			45,71 [1000] 46,06 [1000]	
N ₃ ⁺	Γ	(360,792) ¹³ [570]		51,606 [476] 47,1044 [680] 47,2291 [570] 59,213 [570]	6,9617 [476]
N ₃	Γ	116 ¹⁴ [1357] 105* [1352a] 113 [2378a]			
N ₃ ⁺	Γ	390,2 ¹⁶ [2358] (43,2) ¹⁶ [2358] (34,8) [1352a]			
N ₃ ⁻	p	(60,3)* [323] (65,76) [2358] (65,53) [1356]	77,7* [323] 83,2 [2358]	32* [323] 25,8 [2358]	

NCO	p	-34,97	[609]						
NCl ₃	ж	55	[2358]						
NDHT	r					50,72	[27]	9,04	[27]
NDH ₂	r					49,20	[27, 2537]	8,69	[27]
								8,49	[2537]
NDT ₂	r					52,02	[2537]	9,33	[2537]
						52,03	[27]	9,39	[27]
ND ₂ H	r					50,10	[27]	8,91	[27]
						50,00	[2537]	8,71	[2537]
ND ₂ T	r					51,48	[27]	9,25	[27]
						51,47	[2537]	9,13	[2537]
ND ₃	r					48,73	[588]	9,12	[588, 1685]
						48,71	[1685]		
						48,61	[2489]	8,97	[2489]
NF	r	71,042* ¹⁷	[570]			51,149	[570]		
		65,943 ¹⁸	[1830]			51,1033	[1830]	7,3828	[1830]
		61,4	[1503]						
		58,6* ¹⁹	[1618a]	58,068*	[1618a]	48,889	[1618a]	7,355	[1618a]
NFS	r					62,07	[2358]	10,55	[2358]
NF ₂	r	10,3 ²⁰	[2358]	13,9	[2358]	59,71	[2358]	9,80	[1475, 2358]
		9,8	[1503]			59,70	[1475]		
		9,6180 ²¹	[1830]			59,7154	[1830]	9,8043	[1830]
		9,50 ²²	[2342]			59,794	[570]		
		10,1 ²³	[1618a]	13,564	[1618a]	59,715	[1618a]	9,801	[1618a]
		284 ²⁴	[2358]						
NF ₂ ⁺	r								
NF ₂ D	r					60,8337 ²⁵	[27]	10,8614 ²⁵	[27]
NF ₂ H	r					60,40	[2358]	10,37	[2358]
						60,4512 ²⁶	[27]	10,3913 ²⁶	[27]
NF ₂ NO	r	20,4 ²⁷	[1630]						
NF ₃	r	(-29,8) ²⁸	[2358]	-8,0*	[229]	62,29	[2358]	12,7	[2358]
		(-29,7) ²⁹	[1830]	-30,7; -29,4	[2489]	62,2758	[1830]	12,7322	[1830]
		(-29,7) ³⁰	[742]	-30,4	[1821]	62,17	[2690]	12,74	[1685, 2690]
						62,276	[570]		
						62,28	[1685, 2485]	12,75	[2485]
		(-30,4) ³¹	[1618a]	-20,485	[1618a]	62,302	[1618a]	12,756	[1618a]

¹ $\Delta H_0^\circ = (112,5795)$ [1830]. ² $\Delta H_0^\circ = (112,536)$ [570]. ³ $\Delta H_0^\circ = (112,534)$ [2358]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = (112,52)$ [1618a]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = (448,056)$ [570]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = (447,663)$ [2358]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = (1130,55)$ [2358]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = (2224,55)$ [2358]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = (4011,04)$ [2358]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = (6268,41)$ [2358]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = (18999,5)$ [2358]. ¹² $\Delta H_0^\circ = (34361,1)$ [2358]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = (359,311)$ [570]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -116,906$ [570]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = 389$ [2358]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = 45$ [2358]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = 71,036^*$ [570]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = 65,9345$ [1830]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = 56,593^*$ [1618a]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = 9,63$ [2358]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = 10,103$ [570]. ²² $\Delta H_0^\circ = 10,718$ [1618a]. ²³ $\Delta H_0^\circ = 282$ [2358]. ²⁴ $T = 300^\circ\text{K}$. ²⁵ $T = 300^\circ\text{K}$. ²⁶ $T = 295^\circ\text{K}$. ²⁷ $\Delta H_0^\circ = -28,43$ [2358]. ²⁸ $\Delta H_0^\circ = -28,3267$ [1830]. ²⁹ $\Delta H_0^\circ = -28,325$ [570]. ³⁰ $\Delta H_0^\circ = -29,031$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
NF ₃ S	Г			68,48 [2358]	17,18 [2358]
NH	Г	(78,9195) ¹ [1830]		43,2950 [1830]	(6,9662) [1830]
		(80) ² [2358]		43,25 [1685]	(6,96) [1685]
		(81,183) ³ [2342]		43,296 [570, 681]	
		(79,20) ⁴ [1618a]	77,765 [1618a]	43,297 [1618a]	(6,966) [1618a]
NHS ₂	К	—67,4 [2358]			
NHT ₂	Г			51,26 [2537]	8,98 [2537]
				51,31 [27]	9,17 [27]
NH ₃	Г	42,320 ⁵ [2342]		46,521 [570]	
		41 [2358]		46,531 [681]	
		40,3 ⁷ [1618a]	42,976 [1618a]	45,113 [1618a]	8,012 [1618a]
NH ₂ HSO ₃ ⁶	К	—161,3 [2358]			
	Р	—156,3 [2358]			
NH ₂ NO ₂ ⁸	К	—48,2 [2358]			
NH ₂ OH	К	(—27,3) [2358]			
	Р	(—23,5) [2358]	—5,60* [323]	40* [323]	
NH ₂ OH·H ⁺	Р	(—32,8) [2358]	—13,54* [323]	37* [323]	
NH ₂ OH·HCl	К	(—75,9) [2358]			22,2 [2358]
	Р	(—72,6) [2358]			
NH ₂ OH·HNO ₃	К	(—87,6) [2358]			
	Р	(—82,4) [2358]			
(NH ₂ OH) ₂ ·H ₂ SO ₄	Р	—281,3 [2358]			
NH ₂ O ₂ [—]	Р	(—9,4*) [323]	(18,2*) [323]	(34,0*) [323]	
NH ₂ T	Г			49,86 [27]	8,83 [27]
				49,94 [2537]	8,60 [2537]
(NH ₂) ₂ SO ₂	К	—129,3 [2358]			
NH ₃	Г	(—11,02) ⁹ [2358]	—3,94 [2358]	(45,97) [2358]	(8,38) [2358]
		(—11,04) ¹⁰ [1618a]	—3,966 [1618a]	(46,0451) [1830]	(8,4975) [1830]
		(—11,039) ¹¹ [2342]		(46,02) [588, 1685]	(8,48) [588, 1685]
				(45,967) [1618a]	(8,375) [1618a]
				(45,94) [2489]	(8,35) [2489]
				(46,026) [1479]	(8,514) [1479]
				(46,045) [570, 681]	
	Р	(—19,19) [2358]	—6,35 [2358]	(26,6) [2358]	
			—6,36* [323]		
NH ₃ ⁺	Г	224,53 ¹² [2358]			
NH ₃ B ₃ H ₇	Г			68,81 ¹³ [2667]	
	К			39,90 ¹³ [2667]	38,22 ¹³ [2667]

$\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	ж	60,66	[254]	88,0	[254]	39,8	[1685]	37,10	[1685]
$\text{NH}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	ж					34,5	[254]		
						55,81 ¹¹	[957]		
						55,66	[957]	53,87	[957]
$\text{NH}_3 \cdot \text{Ni}_3$	к	36,9	[2358]						
$\text{NH}_3 \cdot \text{SbF}_3$	к	—243,5	[2358]						
$2\text{NH}_3 \cdot \text{SbF}_3$	к	—266,6	[2358]						
$3\text{NH}_3 \cdot \text{SbF}_3$	к	—286,9	[2358]						
$4\text{NH}_3 \cdot \text{SbF}_3$	к	—305,5	[2358]						
$6\text{NH}_3 \cdot \text{SbF}_3$	к	—342,5	[2358]						
NH_4^+	г	(154)	[723]			41,23	[723]	8,34	[723]
		(147,9*)	[693]						
	р	(—31,67)	[2358]	(—18,97)	[2358]	(27,1)	[2358]	19,1	[2358]
		(—32,6)	[539, 1036]			(26,4)	[1685]		
						(26,6)	[2447]		
NH_4AsO_2	р	—134,21	[2358]	—102,63	[2358]	37,0	[2358]		
$\text{NH}_4\text{B}_5\text{O}_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	к					388,98 ¹⁵	[1273]	357,06 ¹⁵	[1273]
NH_4BiBr_4	р			—109,2	[2358]				
NH_4BiCl_4	р			—134,1	[2358]				
$\text{NH}_4\text{BiCl}_6^{2-}$	р			—197,6	[2358]				
NH_4Br	к	(—64,73)	[2358]	—41,9	[2358]	27	[2358]	23	[2358]
		(—64,61)	[1618a]	—41,386	[1618a]	25,6	[1618a, 1685]	21,7	[1618a]
	р	(—60,72)	[2358]	—43,69	[2358]	46,8	[2358]	—14,8	[2358]
$\text{NH}_4\text{Br} \cdot 1,5\text{NH}_3$	к	—93,9	[2358]	—47,0	[2358]	51	[2358]		
NH_4BrCl	к			—52,0	[2358]				
	р			—54,0	[2358]				
NH_4BrI_3	р	—62,3	[2358]	—45,3	[2358]	74,3	[2358]		
NH_4BrO	р	—54,2	[2358]	—27,0	[2358]	37	[2358]		
NH_4BrO_3	к	—51*	[221]						
	р	—51,7	[2358]	—18,6	[2358]	66,1	[2358]		
$\text{NH}_4\text{Br}_2\text{Cl}$	р	—72,4	[2358]	—49,7	[2358]	56,6	[2358]		
$\text{NH}_4\text{Br}_2\text{I}$	к	—70,8	[2358]	—46,9	[2358]	55,4	[2358]		
	р			—48,4	[2358]				
NH_4Br_3	к	—67,5	[2358]	—45,1	[2358]	65	[2358]		
	р	—62,84	[2358]	—44,56	[2358]	78,6	[2358]		
NH_4Br_5	р	—65,7	[2358]	—43,8	[2358]	102,8	[2358]		

¹ $\Delta H_0^\circ = (78,9079)$ [1830]. ² $\Delta H_0^\circ = 79$ [2358]. ³ $\Delta H_0^\circ = (81,168)$ [2342]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 79,188$ [1618a]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = 43,00$ [2342]. ⁶ Сульфамидная кислота. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 40,987$ [1618a].

⁸ Нитрамид. ⁹ $\Delta H_0^\circ = (-9,34)$ [2358]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = (-9,362)$ [1618a]; $(-9,3667)$ [1830]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = (-9,374)$ [2342]. ¹² $\Delta H_0^\circ = 224,7$ [2358]. ¹³ $T = 300$ °К. ¹⁴ Кипящая жидкость.

¹⁵ В дж/(моль·град).

1	2	3	4	5	6
NH_4CN	K	0,10 3,0 4,3 [2358] [2683]			32 [2358]
NH_4CNS	P K	—20* —18,8 [2358] [2683]	22,2 [2358]	49,6 [2358]	
NH_4Cl	P K	—13,40 (—75,15) (—75,29) [2358] [2607]	3,18 (—48,51) [2358]	61,6 (22,6) (22,33) (23,6) (22,28) (22,60) [1618a] [2358]	9,5 (20,1) (20,35) (20,71) (19,80) (21,33) [1618a] [2358]
NH_4Cl_2	P	(—75,38) (—71,62) [1618a] [2358]	(—48,743) —50,34 [2358]	[1618a] [2358]	
NH_4ClO	P	—57,3 [2358]	—50,7 [2358]	40,6 [2358]	—13,5 [2358]
NH_4ClO_2	P	—47,6 [2358]	—27,8 [2358]	37 [2358]	
NH_4ClO_3	K	—65* [221] —61,0 [481]	—14,9 [2358]	51,3 [2358]	
NH_4ClO_4	P K	—55,4 [2358] (—70,63) [850] (—70,58) [2358] (—78,1*) [191] (—69,54) [90] (—70,74) [1317] (—69,56) [1108] (—70,69) ¹ [1618a] (—62,58) [2358]	—19,8 [2358] —21,02 [850] —21,25 [2358] —21,7* [191] —21,217 [1618a] —21,03 [2358] —55,5 [2358] —57,5 [2358] —39 [2358] —59,2 [2358] —83,36 [2358] —83,4** [232] —81,9* [232] —81,8* [229] —85,61 [2358]	65,9 [2358] 43,6 [850] 44,5 [2358] 20,8* [191] 44,02 [1618a] 70,6 [2358] 17,20 [1685, 2358] 15,60 [818] 23,8 [2358] 34,92 [1782] 16,83 ³ [1783]	30,61 [1618a]
$\text{NH}_4\text{Cl}_2\text{I}$	P K				
NH_4Cl_3	P				
$\text{NH}_4\text{Cl}_4\text{I}$	K	(—110,89) ² (—111,0) (—107*) [1506, 1507] [2683]	—83,36 [2358] —81,9* [232] —81,8* [229] —85,61 [2358]	17,20 [1685, 2358] 15,60 [818] 23,8 [2358] 34,92 [1782] 16,83 ³ [1783]	15,60 [1685, 2358] 17,20 [818] —6,4 [2358] 37,22 [1782] 17,23 ³ [1783]
$\text{NH}_4\text{F} \cdot \text{H}_2\text{O}$	P K	(—111,17) [2358]			
NH_4FSO_3	P	—224,7 [2358]			

NH ₄ H	к	0,5*	[2683]						
NH ₄ HCO ₃	к	—203,0	[2358]	—159,2	[2358]	28,9	[1685, 2358]		
	р	—197,06	[2358]	—159,23	[2358]	48,9	[2358]		
						49,7	[1685]		
NH ₄ HF ₂	к	—191,9 ¹	[2358]	—155,6	[2358]	27,6 ¹	[2358]	25,50	[2358]
		—190,8	[2321]						
		—191,4	[1506, 1507]						
	р	—187,0 ¹	[2358]	—157,15	[2358]				
NH ₄ HN ₂ O ₂	р	—44,1	[2358]						
NH ₄ HO ₃	р	—69,99	[2358]	—35,1	[2358]	32,8	[2358]		
NH ₄ HP ₃ O ₃ F	р			—305,4	[2358]				
NH ₄ HS	к	(—37,5)	[2358]	—12,1	[2358]	23,5	[2358]		
		(—34*)	[2683]			27,1	[1685]		
	р	(—35,9)	[2358]	—16,09	[2358]	42,1	[2358]		
NH ₄ HSO ₃	к	(—183,7)	[2358]	—138,9*	[229]			25,50	[912]
	р	(—181,34)	[2358]	—145,12	[2358]	60,5	[2358]		
NH ₄ HSO ₄	к	(—245,45)	[2358]	—194,4*	[229]			(30,48) ⁵	[562]
	р	—243,75	[2358]						
NH ₄ HSe	к	—31,8	[2358]	—5,6	[2358]	23,1	[2358]		
	р	(—27,9)	[2358]	—8,5	[2358]	46	[2358]		
NH ₄ HSeO ₃	р	—154,65	[2358]	—117,33	[2358]	60,2	[2358]		
NH ₄ HSeO ₄	р	—170,7	[2358]	—127,1	[2358]	62,8	[2358]		
NH ₄ HTe	к	10,0	[1960]	22,09	[1960]	42,16 ⁶	[1960]		
		0,3	[2358]						
NH ₄ H ₂ AsO ₃	р	—202,51	[2358]	—159,32	[2358]	53,5	[2358]		
NH ₄ H ₂ AsO ₄	к	—253,3	[2358]	—199,1	[2358]	41,12	[1685, 2358]	36,13	[1685, 2358]
	р	—249,06	[2358]	—199,01	[2358]	55,1	[2358]		
NH ₄ H ₂ PO ₂	к	—180,0	[2358]						
	р	—178,4	[2358]						
NH ₄ H ₂ PO ₃	р	—263,4	[2358]						
NH ₄ H ₂ PO ₄	к	—345,94	[2358]	—289,89	[2358]	36,32	[1685, 2358]	34,00	[2358]
								34,01	[1685]
	р	—342,05	[2358]	—289,70	[2358]	48,7	[2358]		
NH ₄ H ₃ F ₄	к	—337,4	[1507]						
		—336,8	[2358]						
	р	—575,8	[2358]	—503,7	[2358]	81	[2358]		
NH ₄ H ₃ P ₂ O ₇	р	—212,1	[2358]						
NH ₄ H ₄ IO ₆	р	—333,2	[2358]						
NH ₄ H ₅ TeO ₆	р								

1 $\Delta H_0^\circ = -66,391$ [1618a]. 2 $\Delta H_0^\circ = -107,41$ [2358]. 3 Эвтектика (19,39% NH₄F). 4 $\Delta H_0^\circ = -187,94$ [2358]. 5 $t = 14$ °C. 6 Вычислено [234] по значению $\Delta S_{298}^\circ = -37,6$ [1960].

1	2	3	4	5	6
NH_4I	к	(-48, 14) (-48, 3)	[2358] [1618a]	-26,9 -26,78	[2358] [1618a]
	р	(-44, 86)	[2358]	27,0	[1618a, 1685]
$\text{NH}_4\text{I} \cdot \text{NH}_3$	к	(-69, 0)	[2358]	53,7	[2358]
$\text{NH}_4\text{I} \cdot 2\text{NH}_3$	к	-89,6	[2358]	43,1	[2358]
$\text{NH}_4\text{I} \cdot 3\text{SO}_2$	к	-289,2	[2358]	55,5	[2358]
NH_4I_3	к	-49,7	[2358]	100,3	[2358]
NH_4IO	р	-57,4	[2358]	56,1	[2358]
NH_4IO_3	к	-94,0	[221]	25,8	[2358]
		-92,2	[2358]		
	р	-84,6	[2358]	55,4	[2358]
NH_4IO_4	к	-81*	[221]		
	р	-66,9	[2358]		
$\text{NH}_4\text{I}_3\text{OH}^+$	р		-74,0	[2358]	
NH_4MnO_4	к	-166*	[221]		
NH_4NH_2	к	-10*	[2683]		
NH_4NO_2	к	(-61, 3)	[2358]		
	р	(-56, 7)	[2358]		
NH_4NO_3	к		-27,9	[2358]	60,6
			-43,86	[2447]	36,11
			-43,7*	[229]	36,06
			-44,3*	[232]	35,00
		(-87, 37)	[2358]	-43,98*	[2358]
	р	(-81, 23)	[2358]	-45,58	[2358]
NH_4N_3	к	(27, 6)	[2358]	62,1	[2358]
		(26, 79)	[1356]	26,9	[2358]
	р	(34, 1)	[2358]	47,3*	[323]
	ж	-86,33	[2358]	31,3*	[2358]
	к	-78*	[2358]	52,7	[2358]
	р	(-87, 505)	[2358]	39,57	[1685, 2358]
NH_4OH			-60,74	39,57	37,02
			-43,6**	43,3	[1685, 2358]
NH_4OH , не диссоциир.			-63,04	42,8	37,022
			-63,05*	24,5	[1508]
			-56,56		
$\text{NH}_4\text{ONO}_2^-$	р	-86,64	[2358]		
NH_4PF_6	к	-42,4	[2358]		
				60,49	[2358, 2442]
$\text{NH}_4\text{PF}_6 \cdot \text{NH}_3$	к			79,8	[2358]
NH_4PO_3	р	-265,2	[2358]		
$\text{NH}_4(\text{PtH}_2\text{Cl}_3)$	к	-152,6	[595]		

NH_4ReCl_5	p	(-330, 4)	[203]						
NH_4ReO_4	к	-235, 6 ^h	[611]						
		-231*	[2683]						
	p	-218, 4	[203]						
NH_4SbO_2	p			-100, 29	[2358]				
$(\text{NH}_4)_2\text{SeO}_4$	к	-213*	[221]						
NH_4UF_5	к	-674, 2	[105]						
NH_4VO_3	к			-306, 9*	[323]	34*	[323]		
				-304, 8*	[229]	33, 6	[1685]	30, 91	[1685]
$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	к	-222*	[2683]						
	p	-225, 18	[2358]	-164, 11	[2358]	40, 6	[2358]		
						41, 2	[1685]		
$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_5$	к	(-282, 6*)	[323]	-238*	[323]	40, 1*	[323]		
				-214*	[229]				
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	к	(-440, 8*)	[323]	-339, 6*	[229]	171	[1649]		
		(-429, 1)	[2045]						
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	к	(-430)	[220]						
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_3\text{O}_{10}$	к	-580	[220]						
$(\text{NH}_4)_5\text{FPO}_3$	p			-318, 7	[2358]				
$(\text{NH}_4)_2\text{Gd}_2\text{SO}_4$	к					116, 09	[2450]		
$(\text{NH}_4)_2\text{HAsO}_4$	к	-282, 4	[2358]						
	p	-279, 9	[2358]	-208, 7	[2358]	53, 8	[2358]		
$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_3$	p	-249, 9	[2358]						
$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$	к	-347, 50	[2358]	-300, 3*	[229]			45	[2358]
	p	-372, 71	[2358]	-298, 85	[2358]	46, 2	[2358]		
$(\text{NH}_4)_5\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$	p	-607, 9	[2358]	-519, 5	[2358]	96	[2358]		
$(\text{NH}_4)_2\text{H}_3\text{IO}_6$	p	-242, 9	[2358]						
$(\text{NH}_4)_5\text{H}_4\text{TeO}_8$	p	-355, 4	[2358]						
$(\text{NH}_4)_2\text{I}_2\text{O}$	p			-57, 6	[2358]				
$(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$	к	-306*	[2358]						
$(\text{NH}_4)_2\text{N}_2\text{O}_2$	p	-67, 4	[2358]						
$(\text{NH}_4)_2\text{O}$	ж	-102, 94	[2358]	-63, 84	[2358]	63, 94	[1685, 2358]	59, 08	[2358]
								56, 36	[1685]
	к					63, 94	[1508]	56, 35	[1508]
$(\text{NH}_4)_2\text{PdCl}_4$	к	-204, 8*	[611]						
$(\text{NH}_4)_2\text{PoO}_6$	p	-176	[2358]						
$(\text{NH}_4)_2\text{PtCl}_4$	к							55, 6*	[594]
								56, 79	[421]

1	2	3	4	5	6
$(\text{NH}_4)_2\text{PtCl}_6$	к	—242,8 [613]			
$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	к	—40* [2683]			
	р	(—55,4) [2358]	—17,4 [2358]	50,7 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$	к	(—211,6) [2358]	—147,9* [229]		
	р	(—215,2) [2358]	—154,2 [2358]	47,2 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	к	(—283,8) [2358]			
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	к	(—281,5*) [191]	(—215,3*) [191]	(54,3*) [191]	
	р	(—282,23) [2358]	(—215,56) [2358]	(52,6) [2358]	[1685, 2358]
	к	—280,66 [2358]	—215,77 [2358]	58,6 [2358]	—31,8 [2358]
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{NH}_3$	к	—341,7 [2358]	—223,7 [2358]	89,5 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{PbSO}_4$	к		—411,7* [229]		
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{SrSO}_4$	к		—628,8* [229]		
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_3$	р	—56,1 [2358]	—18,9 [2358]	61,0 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_3\text{O}_3$	р	—219,2 [2358]			
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_3\text{O}_4$	р	—243,1 [2358]	—181,4 [2358]	76 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_3\text{O}_5$	р	—349,7 [2358]			
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_3\text{O}_7$	р	—398,2 [2358]			
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_3\text{O}_8$	к	(—392,5) [2358]			
	р	(—383,3) [2358]	—303,3 [2358]	113,5 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_3$	р	—57,1 [2358]	—20,3 [2358]	70,0 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_3\text{O}_6$	р	—350,0 [2358]			
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_4$	к	(—65,2) [2358]			
	р	(—57,8) [2358]	—21,4 [2358]	78,9 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_4\text{O}_6$	р	—355,92 [2358]			
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_5$	к	(—65,6) [2358]			
	р	(—58,2) [2358]	—22,2 [2358]	87,8 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_5\text{O}_6$	р	—358,8 [2358]			
$(\text{NH}_4)_2\text{S}_8$	к	—66,0 [2358]			
$(\text{NH}_4)_2\text{Sb}_2\text{S}_4$	р	—115,7 [2358]	—61,7 [2358]	41,7 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{Se}$	р		—7,0 [2358]		
$(\text{NH}_4)_2\text{SeO}_3$	р	—185,0 [2358]	—126,3 [2358]	57,3 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{SeO}_4$	к	—211,3 [611]			
		—214* [2683]			
		—209,0 [2358]			
		—206,5 [2358]	—143,4 [2358]	67,1 [2358]	
$(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$, гексагон.	р			66,98 [2452]	54,52 [2452]
$(\text{NH}_4)_2\text{SiF}_6$, куб.	к			67,99 [2452]	59,25 [2452]
$(\text{NH}_4)_2\text{SiO}_2$	к	—309* [2683]			

$(\text{NH}_4)_2\text{SnBr}_6$	к				120,5 ¹	[1980]	63,97 ¹	[1980]
$(\text{NH}_4)_2\text{SnCl}_6$	к	—306,1	[611]		99,1 ¹	[1980]	63,30 ¹	[1980]
$(\text{NH}_4)_2\text{TeO}_3$	р	—205,9	[2358]					
$(\text{NH}_4)_2\text{U}_2\text{O}_7$	к	—393	[687, 1036]					
$(\text{NH}_4)_2\text{WO}_4$	к	—336*	[2683]					
$(\text{NH}_4)_3\text{AlF}_6$	к	—692,4	[611]					
$(\text{NH}_4)_3\text{AsO}_4$	к	—307,4	[2358]	—215,5*	[229]			
	р	—307,28	[2358]	—211,9 ¹	[2358]	42,4	[2358]	
	к	—517,9	[2358]					
$(\text{NH}_4)_3\text{AsO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	к	—4432	[1159]			339,9	[1159]	380,5
$(\text{NH}_4)_3\text{As}_5\text{H}_6(\text{PO}_4)_9 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$	р			—235,42	[2358]			[1159]
$(\text{NH}_4)_3\text{BiCl}_6$	р	—638,7	[2358]	—529,4	[2358]	96	[2358]	
$(\text{NH}_4)_3\text{HP}_3\text{O}_7$	к	—399,6	[2358]	—306,9*	[229]			
$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	р	—400,9	[2358]	—300,9	[2358]	28	[2358]	
	к	—610,8	[2358]					
$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	р	—669,5	[2358]	—535,7	[2358]	83	[2358]	
$(\text{NH}_4)_4\text{P}_2\text{O}_7$	р	(21,57) ²	[2358]	(20,69)	[2358]	(50,347)	[1618a, 2358]	
NO	г	(21,60) ³	[1830]			(50,3462)	[1830]	(7,1333)
		(21,60) ⁴	[570]			(50,335)	[570]	[1830]
		(21,556)	[1261]	(20,674)	[1261]	(50,34)	[1685]	(7,14)
		(21,8)	[1754]					[1685]
		(21,58) ⁵	[1618a]	(20,697)	[1618a]			(7,133)
NO ⁺	г	236,347 ⁶	[570]			47,3509	[570]	[1618a]
		236,4 ⁷	[2358]			47,2332	[680]	
						46,1	[728]	
NOBr	г	(19,64)	[2358]	(19,70)	[2358]	(65,38)	[1618a, 2358]	10,87
		(19,56) ⁸	[1618a, 1646]			(65,4)	[1685]	[916, 1685,
						(55,99)	[916]	2358]
				(19,619)	[1618a]			10,869
NOCl	г	(12,36) ⁹	[2358]	(15,78)	[2358]	(62,52)	[2358]	[1618a]
		(12,57)	[1646]			(53,29)	[916]	[916, 2358]
						(62,4)	[1685]	10,5*
						(62,527)	[1618a, 1341]	10,64
						(65,09) ¹⁰	[2193]	10,688
	р	(12,62) ¹¹	[1618a]	(16,049)	[1618a]			12,62 ¹⁰
				16,04	[2358]			[2193]
								10,681
								[1618a]

1 $T = 300^\circ\text{K}$. 2 $\Delta H_0^\circ = (21,43)$ [2358]. 3 $\Delta H_0^\circ = (21,4765)$ [1830]. 4 $\Delta H_0^\circ = (21,480)$ [570]. 5 $\Delta H_0^\circ = (21,456)$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = 234,867$ [570]. 7 $\Delta H_0^\circ = 234,8$ [2358]. 8 $\Delta H_0^\circ = 21,778$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = (12,82)$ [2358]. 10 $t = 293^\circ\text{C}$. 11 $\Delta H_0^\circ = 13,078$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
NOCIO ₄	κ	—36,9 [2358]			
NOF	Γ	—15,9 ¹ [2358]	—12,2 [2358]	59,27 [2358]	9,88 [1685, 2358, 2453]
		—16,0 ² [570]		50,274 [570]	
		—15,8 [1646]		59,3 [1685]	
				59,24 [2453]	
		—15,7 ³ [1618a]	—12,023 [1618a]	59,273 [1618a]	9,883 [1618a]
NOI	Γ			67,0 [1685]	
		24,0 ⁴ [1618a]	22,09 [1618a]	67,673 [1618a]	11,205 [1618a]
NO ₂	Γ	(7,93) ⁵ [2358]		(57,35) [2358]	(8,89) [2358]
		(8,0075) ⁶ [1830]		(57,3509) [1830]	(8,8749) [1830]
		(8,00) ⁷ [2342]		(57,43) [376]	(8,88) [376]
				(57,32) [727]	(8,87) [727, 1685]
				(57,404) [570]	
				(57,36) [1685]	
		(7,91) ⁸ [1618a]	12,247 [1618a]	(57,343) [1618a]	(8,837) [1618a]
NO ₂ ⁺	Γ	277,4 ⁹ [2358]		51,6 [728]	
		244,5 [1034]			
NO ₂ ⁻	ρ	(—25,0) [2358]	—8,9 [2358]	33,5 [2358]	—23,3 [2358]
			—8,25* [323]	29,9* [323]	
				29,9 [1685]	
NO ₂ Cl	Γ	3,0 ¹⁰ [2358]	13,0 [2358]	65,02 [2358]	12,71 [1685, 2358]
		3,12 [2214]		65,46 [2214]	12,70 [1299]
				65,01 [1793]	12,71 [1793]
				62,70 [2581]	12,74 [2581]
				64,68 [1299]	
				65,1 [1685]	
		6,31 ¹¹ [1618a]	16,30 [1618a]	65,028 [1618a]	12,712 [1618a]
NO ₂ ClO ₄	κ	8,7 [2358]			
		8,89 [1316]			
		8,0 [1034]			
NO ₂ F	Γ	—19,0 ¹² [1618a, 2567]	—8,9 [2567]	62,178 [2567]	11,919 [2567]
				62,2 [2358]	11,9 [2358]
				61,69 [2154]	11,92 [2154, 2581]
				62,14 [2581]	
				62,07 ¹³ [2193]	11,82 ¹³ [2193]
			—8,882 [1618a]	62,175 [1618a]	11,918 [1618a]
NO ₃	Γ	(16,95) [612]	27,36 [612]	60,36 [612]	11,22 [612]

NO_3^-	г	(17,0) ¹⁴	[1618a]	31,6	[229]	60,352	[1618a]	11,218	[1618a]
		—61	[1789]	27,745	[1618a]				
		—89,0	[1034]	—60	[1789]				
NO_3F	г	—49,56	[2358]	(—26,61)	[2358]	(35,0)	[1685, 2358]	—20,7	[2358]
				(—26,43)	[323]				
NS	г	—4,2 ¹⁵	[565]	17,594	[1618a]	69,988	[1618a]	15,589	[1618a]
		2,5 ¹⁶	[1618a]						
		63,6392 ¹⁷	[1830]						
NSe	к	55,915 ^{*18}	[570]	56,278 [*]	[1618a]	53,061	[1685]	7,59	[570]
		63,0 ^{*19}	[1618a]						
		42,3	[2358]						
N_2F_2 дифтордиазин ²⁰	г			19,4	[2358]	71,96	[2358]	18,9	[2358]
N_2F_2 <i>транс</i> - N_2F_2	г	19,4 ²¹	[1830]	19,08	[1618a]	71,962	[1618a]	18,922	[1618a]
		16,4	[741]						
		25,3	[426]						
<i>цис</i> - N_2F_2	г	19,4	[740, 741]	38,07	[2358]	56,97	[1618a, 2348, 2358]	11,85	[2358]
		19,6	[2358]						
		16,4	[740]						
N_2F_4	г	16,6	[2358]	30,56	[323]	56,968	[570, 681]	12,6	[1618a]
		—1,7 ²²	[2358]						
		—2,0 ²³	[1618a]						
N_2H_2	г	55,3	[2412]	62,7	[2412]	33	[2358]	23,63	[2358]
		48,7	[1241]						
		22,80 ²⁴	[2358]						
N_2H_4	жк	22,740 ²⁵	[2342]	30,56	[323]	33 [*]	[323]	16,8	[2358]
		22,75	[1618a]						
		(12,10)	[2358]						
$\text{N}_2\text{H}_4 \cdot \text{H}^+$	п	8,20	[2358]	30,56	[323]	31 [*]	[323]	17,1	[2358]
		(—1,8)	[2358]						
$\text{N}_2\text{H}_4 \cdot \text{HBr}$	к	—37,2	[2358]	—5,2	[2358]	55,7	[2358]	17,1	[2358]
		—30,8	[2358]						

1 $\Delta H_0^\circ = -15,33$ [2358]. 2 $\Delta H_0^\circ = -15,429$ [570]. 3 $\Delta H_0^\circ = 15,129$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = 24,761$ [1618a]. 5 $\Delta H_0^\circ = (8,60)$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = (8,6812)$ [1830]. 7 $\Delta H_0^\circ = (8,667)$ [570]. 8 $\Delta H_0^\circ = 8,586$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = 276,6$ [2358]. 10 $\Delta H_0^\circ = 4,29$ [2358]. 11 $\Delta H_0^\circ = 7,602$ [1618a]. 12 $\Delta H_0^\circ = -17,6$ [2567]; $-17,589$ [1618a]. 13 $t = 293$ °C. 14 $\Delta H_0^\circ = 18,529$ [1618a]. 15 $t = 21$ °C. 16 $\Delta H_0^\circ = 4,313$ [1618a]. 17 $\Delta H_0^\circ = 63,4829$ [1830]. 18 $\Delta H_0^\circ = 55,761^*$ [570]. 19 $\Delta H_0^\circ = 62,843^*$ [1618a]. 20 Активный изомер. 21 $\Delta H_0^\circ = 20,6591$ [1830]. 22 $\Delta H_0^\circ = 0,88$ [2358]. 23 $\Delta H_0^\circ = 0,582$ [1618a]. 24 $\Delta H_0^\circ = 26,18$ [2358]. 25 $\Delta H_0^\circ = 26,114$ [570].

1	2	3	4	5	6
$N_2H_4 \cdot 2HBr$	к	—64,8 [2358]			
$N_2H_4 \cdot 2HBr \cdot 2H_2O$	к	—206,6 [2358]			
$N_2H_4 \cdot HCl$	к	(—47,0) [2358]			
	р	(—41,8) [2358]			
$N_2H_4 \cdot 2HCl$	к	(—87,8) [2358]			
$N_2H_4 \cdot HClO_4$	к	—42,2 [2358]			
		—42,9 [619]			
	р	—32,7 [2358]	17,6 [2358]	79,7 [2358]	
$N_2H_4 \cdot HClO_3 \cdot 1/2 H_2O$	к	—78,18 [2358]			
$N_2H_4 \cdot 2HClO_4$	к	—70,1 [942]			
$N_2H_4 \cdot HNO_3$	к	—60,13 [2358]			
	р	(—51,41) [2358]	—6,91 [2358]	71 [2358]	
$N_2H_4H_2^{2+}$	р		22,50* [323]	19* [323]	
$(N_2H_4)_2 \cdot H_2SO_3$	к	—157,0 [612]			
$(N_2H_4)_2 \cdot H_2SO_4$	к	(—226,9) [612]			
		(—229,2) [2358]			
	р	—221,0 [2358]	—138,6 [2358]	77 [2358]	—36 [2358]
$(N_2H_4)_2 \cdot H_2SO_4 \cdot H_2O$	к	—291,3 [2358]			
N_2H_5OH	г	—49,0 [2358]	—18,9 [2358]	63 [2358]	
	ж	—58,01 [2358]			
	р	—60,11 [2358]	—26,1 [2358]	49,7 [2358]	17,5 [2358]
N_2O	г	(19,61) ¹ [2358]	24,90 [2358]	(52,52) [2358]	(9,19) [2358]
		(19,49) ² [1830]		(52,5567) [1830]	(9,2304) [1830]
		(19,514) ³ [570]		(52,55) [1685]	(9,23) [1618a, 1685]
		(19,61) [1618a]	24,896 [1618a]	(52,555) [570]	
		13,4 [2358]		(52,546) [1618a]	
N_2O_2	р			65,9 [1685]	14,75 [1685]
$N_2O_2^-$	г			6,6 [1685]	
N_2O_3	р	(—4,1) [2358]	35,4* [749]		
	г	(20,00) [612]	(33,49) [612]	73,92 [612]	15,68 [612, 2358]
		(20,01) ⁴ [2358]	43,2* [323]	74,61 [2358]	
		(17,5*) [1045]	33,5* [1045]	68,0* [826a]	
		(19,80) ⁶ [1618a]	33,324 [1618a]	73,915 [1618a]	15,683 [1618a]
	ж	12,02 [2358]			
$N_2O_3(SO_3)_2$	к	—253 [2358]			
N_2O_4	г	(2,3488) ⁶ [1830]		(72,7063) [1830]	(18,4750) [1830]
		(2,19) ⁷ [2358]	(23,38) [2358]	(72,70) [1685, 2358]	(18,47) [612, 2358]
		(2,17) ⁸ [1618a]	(23,355) [1618a]	(72,724) [1618a]	(18,465) [1618a]

N_2O_5	ж	(2,54)	[612]	(23,66)	[612]	(72,73)	[612]	(18,46)	[1685]
		—4,676 ⁹	[1618a]	23,282	[1618a]	50,007	[1618a]	34,06	[1618a]
	к	—4,66	[2358]	23,29	[2358]	50,0	[2358]	34,1	[2358]
		—8,373 ¹⁰	[1618a]	23,785	[1618a]	35,92	[1618a]	29,183	[1618a]
	г	(2,7) ¹¹	[2358]	27,5	[2358]	85,0	[2358]	20,2	[2358]
		(3,35)	[612]	28,18	[612]	85,00	[612]	20,22	[612]
		(3,50*)	[1045]	29,5*	[1045]	82	[1685]	23,8*	[1685]
		(3,06)	[2213]						
	к	(2,70)	[1618a]	28,186	[1618a]	82,801	[1618a]	23,017	[1618a]
		(—10,3)	[2358]	27,2	[2358]	42,6	[2358]	34,2	[1685, 2358]
N_3D N_3H	г			29,0*	[1045]	36,6	[1685]		
				32*	[323]	27,1*	[323]		
	г			23,1*	[229]				
		(70,3) ¹²	[2358]	(78,4)	[2358]	58,67	[2582]	10,80	[2582]
	г	(71,66)	[1356]	(79,38)	[1356]	(57,09)	[2358]	(10,44)	[2358]
						(56,74)	[1356]		
	ж	(70,0)	[1108]	(78,3)	[1108]	(57,08)	[1122]	(10,84)	[1122]
		63,1	[2358]	78,2	[2358]	(57,08)	[1108]		
	р	64,37	[1356]	79,14	[1356]	33,6	[2358]		
		62,16	[2358]	76,9	[2358]	33,02	[1356]		
N_3H^+ N_4S_4 DNO_3 $HNCO$ $HNCS$ HNO	г	61,93	[1356]	77,34	[1356]	34,9	[2358]		
				71,3*	[323]	30,90	[1356]		
	г	309,0 ¹³	[2358]			48*	[323]		
	к	(128,0)	[2358]						
	г					64,36	[2088]	19,39	[2088]
	г					56,08	[2582]	10,73	[2582]
	г	25*	[2365]			59,12	[2582]	11,51	[2582]
	г	24,305 ¹⁴	[2342]			52,809	[570]		
	г	23,80 ¹⁵	[1618a]	26,859	[1618a]	52,729	[1618a]	8,279	[1618a]
		—19,0 ¹⁶	[2358]	—11,0 ¹⁶	[2358]	60,7 ¹⁶	[2358]	10,9 ¹⁶	[2358]
HNO_2	г	—18,58	[748]	—10,81	[748]	61,46	[748]		
		—18,8	[223]	0,5 ¹⁷	[565]				
	г	—18,0*	[826a]						
		—19,15 ¹⁸	[2358]	—10,82	[2358]	59,54	[727, 2358]	11,01	[727, 2358]
	г	—18,84 ¹⁹	[1618a]	—10,508	[1618a]	59,546	[1618a]	11,00	[1618a]
	г								
	г								
<i>транс</i> - HNO_2	г								

1 $\Delta H_0^\circ = (20,435)$ [2358]. 2 $\Delta H_0^\circ = (20,3100)$ [1830]. 3 $\Delta H_0^\circ = (20,334)$ [2342]. 4 $\Delta H_0^\circ = 21,628$ [2358]. 5 $\Delta H_0^\circ = 20,591$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = (4,6525)$ [1830]. 7 $\Delta H_0^\circ = 4,49$ [2358]. 8 $\Delta H_0^\circ = 4,473$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -4,488$ [1618a]. 10 $\Delta H_0^\circ = -7,263$ [1618a]. 11 $\Delta H_0^\circ = 5,7$ [2358]. 12 $\Delta H_0^\circ = 71,82$ [2358]. 13 $\Delta H_0^\circ = 309$ [2358]. 14 $\Delta H_0^\circ = 25,00$ [2342]. 15 $\Delta H_0^\circ = 24,498$ [1618a]. 16 Смесь *цис*- и *транс*-изомеров. 17 $t = -45,9$ °C. 18 $\Delta H_0^\circ = -17,68$ [2358]. 19 $\Delta H_0^\circ = -17,369$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
$\mu\text{uc-HNO}_2$	г	—18,64 ¹ [2358]	—10,27 [2358]	59,43 [2358] 59,57 [727]	10,70 [2358] 10,84 [727, 1618a]
	р	—18,34 ² [1618a] (—28,5) [2358]	—10,02 [1618a] —13,3 [2358] —12,82* [323]	59,586 [1618a] 36,5 [2358]	
HNO_3	г	—32,28 ³ [2358]	—17,87 [2358]	(63,34) [2358] (63,68) [2088] (63,663) [1618a]	12,75 [2358] 12,80 [2088] 12,748 [1618a]
	ж	—32,10 ⁴ [1618a] (—41,61) [2358]	—17,69 [1618a] (—19,31) [2358]		
	к			24,4* [251]	
$\text{HNO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	р	—49,56 [2358]	—26,61 [2358]	35,0 [2358]	20,7 [2358]
	ж	(—113,16) [2358]	(—78,61) [2358]	(51,84) [2358]	(43,61) [2358]
	к			21,0* [251]	
$\text{HNO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	ж	(—252,40) [2358]	(—193,91) [2358]	(82,93) [2358] 29,0* [251]	(77,71) [2358]
HN_2O_2^-	р	(—12,4) [2358]	20,4* [749]	34* [749]	
$\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$	р	(—15,4) [2358]	11,0* [749]	52* [749]	
Na	г	(25,857) ⁵ [1185] (25,5969) ⁶ [1830] (25,919) ⁷ [570] (25,9159) [1505] (25,900) [2479] (25,735) ⁸ [1618a]	(18,574) [1185] (18,595) [2479] (18,475) [1618a]	(36,7141) [570, 1185] (36,7140) [1830] (36,71) [1685] (35,35) [66] (36,714) [1618a]	
	ж	0,575 [1618a]	0,119 [1618a]	13,827 [1618a]	7,817 [1618a]
	к			(12,289) [1185] (12,24) [2358] (12,14) [1505, 1589] (12,298) [1618a] (12,21) [570] (12,247) [1830]	(6,74) [1185] (6,77) [1931] (6,72) [1505, 1589] (6,73) [1618a] (6,74) [570] (6,747) [1830] (6,75) [1685, 2358]
Na^+	г	(145,915) ⁹ [570] (145,755) [1618a]	137,399 [1618a]	35,3366 [1618a]	
	р	(—57,39) [2358] (—57,50) [88] (—57,7) [1700]	—62,593 [2358]	35,336 [1618a] (14,1) [2358] (14,0) [1685]	11,1 [2358]
Na_2	г	(33,705) ¹⁰ [1185] (32,87) ¹¹ [1618a]	(24,637) [1185] (23,807) [1618a]	(54,993) [1185] (54,994) [1618a]	8,962 [1185] 8,963 [1618a]

		(33,8763) ¹²	[1830]		(54,9974)	[1830]	8,9662	[1830]
		(33,800)	[2479]	(24,685)	[2479]	(54,99)	8,96	[1685]
NaAlCl ₄	к	—273,0	[1618a]	—248,956	[1618a]	45,0	37,04	[1618a]
NaAlH ₄	к	—27,0	[2409]	—11,6	[2409]	29,6		
NaAlO ₂	к	(—270,84) ¹³	[1047, 1618a]	—255,60	[1047]	16,9	[1685, 1718]	[1685, 1718]
				—255,561	[1618a]	16,826	[1618a]	[1618a]
				—257,8**	[232]			
				—259,8*	[232]			
NaAlSiO ₄ , нефелин	к	—30,9 ¹⁴	[1681]	—39,2 ¹⁴	[1681]	29,1	[2548]	[1685]
		—975,4	[127]	—463,8	[127]	29,7	[1685, 1687]	[1687]
							28,23	
							28,39 ¹⁵	[1687]
NaAlSi ₂ O ₆	к	—626,0	[771]	—656,3	[771]	41,9	[1735]	
NaAlSi ₃ O ₈ , дегидратированный анальцит	к	—25,6 ¹⁴	[1681]	—27,6 ¹⁴	[1681]			
NaAlSi ₂ O ₆ , жадеит	к	—36,5 ¹⁴	[1681]	—35,5 ¹⁴	[1681]	31,9	[1685, 1687]	[1685, 1687]
NaAlSi ₂ O ₆ ·H ₂ O	к	—771,5	[771]	—719,4	[771]	56,0	[1685, 1717]	[1685, 1717]
NaAlSi ₃ O ₈ , альбит	к	—1806,8	[127]	—850,0	[127]	50,2	[1685, 1687]	[1685, 1687]
		—35,9 ¹⁶	[1681]	—37,4 ¹⁶	[1681]			
NaAlSi ₃ O ₈	ст	—23,8 ¹⁶	[1681]	—27,5 ¹⁴	[1681]			
NaAl ₂ ,27O _{4,41}	к			5,7 ¹⁷	[329a]	22,9	[329a]	
NaAt	к	—55*	[418]			24*	[418]	[418]
						22,10* ¹⁸	[304a]	[304a]
NaBF ₄	к	—42,4	[725]					
NaBH ₄	к	—43,83*	[323]			(24,26) ²⁰	[1647]	(20,73)
						(24,21)	[1685]	(20,74)
						(24,26)	[1116]	
NaBO ₂	г	—45,85 ²¹	[1618a]	—30,38	[1618a]	(24,232)	[1618a]	(20,670)
	ж	—157,0 ²²	[1618a]	—157,665	[1618a]	64,937	[1618a]	11,504
	к	—229,339	[1618a]	—216,773	[1618a]	20,56	[1618a]	15,76
						17,57	[1394, 1685]	(15,76)
								[1394, 1618a, 1685]
		—234,0 ²³	[1618a]	—220,554	[1618a]	17,573	[1618a]	
NaBO ₃	к	(—81,93)	[875]	—60,38	[875]	31,2	[875]	
NaB ₃ O ₈ ·4H ₂ O	к					380,10 ²¹	[1273]	373,55 ²⁴
NaBi	к	—15,6	[2625]					[1273]
NaBr	г					57,7	[1685, 2243]	8,65
								[1685]

1 $\Delta H_0^\circ = -17,12$ [2358]. 2 $\Delta H_0^\circ = -16,852$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = -29,94$ [2358]. 4 $\Delta H_0^\circ = -29,755$ [1618a]. 5 $\Delta H_0^\circ = 25,92$ [1185]; 25,90 [1589]. 6 $\Delta H_0^\circ = 25,6494$ [1830].
7 $\Delta H_0^\circ = 25,97$ [570]. 8 $\Delta H_0^\circ = 25,815$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = 144,485$ [570]. 10 $\Delta H_0^\circ = (34,31)$ [1185]. 11 $\Delta H_0^\circ = 33,467$ [1618a]. 12 $\Delta H_0^\circ = (34,4598)$ [1830]. 13 $\Delta H_0^\circ = -268,974$ [1618a].
14 Из Na₂O, Al₂O₃, α и SiO₂, α. 15 Синтетический. 16 Из Na₂O, Al₂O₃, α и SiO₂, α. 17 Из окислов. 18 T = 300 °K. 19 C₀; T = 300 °K. 20 S₂₉₈ — S₀. 21 $\Delta H_0^\circ = -43,862$ [1618a].
22 $\Delta H_0^\circ = -155,83$ [1618a]. 23 $\Delta H_0^\circ = -232,874$ [1618a]. 24 В дж/(моль·град).

1	2	3	4	5	6
NaBr	г	—34,4 ¹ [1618a]	—42,491 [1618a]	57,628 [1618a]	8,681 [1618a] 8,60 [2243]
	ж	—81,105 [1618a]	—79,45 [1618a]	24,94 [1618a]	14,9 [1618a]
	к	(—86,45) [1773]	—83,1* [323]	20,5* [323]	
		(—86,38) ² [1618a]	—83,476 [1618a]	20,75 [1618a]	(12,285) [1618a]
			—83,14 [1282]	20,75 [1282]	(12,28) [1282]
			—82,9* [250]	20,5* [698]	(11,53) [698]
			—83,5* [227]	19,9* [249]	
				21,8* [224]	
				20,2 [1685]	
				20,0 [1680]	
NaBr·2H ₂ O	к	(—227,5*) [191]	—197,7* [191]	41,9* [191]	
NaBrO	р	(—79,1) [1850]			
NaBrO ₃	к	—81,93 [875]	—60,38 [875]	31,2 [875]	
		—76,8 [221]		31,7* [245]	
				31,1 [2426, 2439]	
				32,8* [699]	
NaCN, III	г	30,442 [1618a]	21,238 [1618a]	67,412 [1618a]	13,0 [1618a]
	ж	—18,333 [1618a]	—17,056 [1618a]	32,259 [1618a]	21,0 [1618a]
NaCNO	к	(—21,4) [1817]	—14,7* [323]	21,8* [323]	
		(—21,46) [1618a]	—19,462 [1618a]	29,84 [1618a]	16,44 [1618a]
NaCNS	к	(—98,1) [1817]	—85,9 ³ [2246]	28,5 [2246]	20,7 [2246]
	к	(—41,7*) [191]	—36,6* [191]	26,8* [191]	
NaCl	г	(—43,678) ⁴ [570]	—78,0* [227]	54,882 [570]	8,52 [1685]
		(—43,5) ⁵ [1830]		54,8953 [1830]	8,5547 [1830]
		(—43,36) ⁶ [1618a]	—48,117 [1618a]	54,897 [1618a]	8,553 [1618a]
				55,0 [1685, 2243]	8,47 [2243]
	ж	—92,237 [1618a]	—87,40 [1618a]	22,719 [1618a]	12,072 [1618a]
	к	(—98,54) ⁷ [570]	(—92,06*) [250]	(17,35) [570]	(12,14) [570]
				(17,33) [1685]	(11,85) [1685]
				(17,4) [1773]	(11,39) ⁸ [1667]
		(—98,26)* [1618a]	(—91,788) [1618a]	(17,5*) [698]	
				(17,236) [1618a]	(12,072) [1618a]
NaCl·NbOCl ₃	к	1,1 ¹⁰ [610]			
NaClO ₂	к		—54,45* [323]	26,7* [323]	
			—57,5* [229]		
NaClO ₃	к	(—85,52) [93]	—59,1* [245]	30,2* [245]	25,0* [224]
		(—87,33) [1318]	—65,7* [229]	31,0* [699]	

NaClO ₃	К	(-90,68) (-91,48) (-91,464) (-90,48)	[90] [1317, 1618a] [2579] [539]	-61,4* -67,4* -60,785 -118,4*	[323] [229]	31,6 33,5*	[161] [323, 699]	(26,0)	[1027]
NaClO ₄ ·6H ₂ O	К				[1618a]	34,0	[1618a]	(26,6)	[1618a]
NaD	Г				[191]	46,50	[1685]	7,57	[1685]
NaF	К	(-13,339)	[1435]						
	Г	(-70,6) ¹¹ (-70,1) ¹² (-70,123) ¹³	[1830] [1618a] [570]	-76,6* -74,71	[227] [1618a]	51,8226 51,983 51,872 52,7 53,1 17,818	[1830] [1618a] [570] [1685] [2243] [1618a]	8,1958 8,175	[1830] [1618a]
	Ж	-129,885	[1618a]	-124,308	[1618a]	17,818	[1618a]	11,196	[1618a]
	К	(-136,6) ¹⁴	[570]	(-129,93*)	[250]	(12,26)	[570, 1685, 1618a, 1721]	(11,19)	[570, 1685, 1721]
		(-136,3) (-136,17) (-137,1) ¹⁶	[1048] [95]	(-129,866)	[1618a]	(13,8*)	[698]	(10,75) ¹⁵	[1667]
NaF·HF	К	-218,0 -216,6 -292,5	[1507] [2243] [1507]	-193,0	[2649]	21,73	[912, 2649]	17,93	[2649]
NaF·2HF	К	-154	[1173, 2225]						
NaFeCl ₄	Г	-180*	[464]			21,1	[1685, 1718]	20,20	[1685, 1718]
NaFeO ₃	К	(29,9388) ¹⁷	[1830]			(44,9997) (44,95) (45,0)	[1830] [1685] [1618a]	(7,2394) (7,21) (7,241)	[1830] [1685] [1618a]
NaH	Г	(29,70) ¹⁸ (-13,60) (-13,94) (-13,487) (-13,49) ¹⁹	[1618a] [1954] [1501] [1435] [1618a]	24,602 -9,0*	[1618a] [209]				
NaHCO ₃	К			-8,023 (-202,89*)	[1618a] [323]	9,564 (37,1*)	[1618a] [323]	8,648	[1618a]
NaHCO ₃ ·Na ₂ CO ₃ ·21H ₂ O	К	-639,4	[1280]						
3NaHCO ₃ ·Na ₂ CO ₃	К	-952,9	[1280]						
NaHS	К			-51,0*	[229]				

¹ $\Delta H_0^\circ = -32,274$ [1618a]. ² $\Delta H_0^\circ = -84,68$ [1618a]. ³ Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^\circ = -86,73$ [842] на $-86,03$ [2245]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = (-43,345)$ [570]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = (-43,1670)$ [1830]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -43,02$ [1618a]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = (-98,445)$ [570]. ⁸ C_p при $T = 300$ °К. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -98,158$ [1618a]. ¹⁰ Из солей. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = (-70,2197)$ [1830]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -69,709$ [1618a]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = (-69,74)$ [570]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -136,04$ [570]. ¹⁵ C_p при $T = 300$ °К. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -136,532$ [1618a]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = [25,9983]$ [1830]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = 30,166$ [1618a]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -12,433$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
NaHSO ₄	K		—241,9*	[229]	
NaHg	K			29,1	[1772]
NaHg ₂	K			43,7	[1772]
NaHg ₄	K			79,4	[1772]
NaI	Г			59,5	[1685, 2243]
	Ж	—63,695	[1618a]	28,862	[1618a]
	K		—64,496	[1618a]	8,71
			—68,07	[1282]	12,482
			—67,91*	[250]	(12,45)
		—68,80 ²	[1618a]	24,0*	[224]
			—68,014	[1618a]	(11,63) ¹
			—68,2*	[227]	[1618a]
			—67,62 ³	[65a]	(12,482)
				21,4*	[249]
				22,1*	[323]
				22,8*	[698]
				21,8	[2243]
				21,9	[1685]
NaI·H ₂ O	K	—142	[230]		
NaI·2H ₂ O	K	(—211,5*)	[191]	—178,7*	[191]
NaI·3H ₂ O	K	—280*	[230]		
NaIO ₃	K	—117,2	[613]	32,3*	[245]
		—117,1	[2007]		30,0
NaIO ₃ ·H ₂ O	K	—188,2	[2007]		[873]
NaIO ₃ ·5H ₂ O	K	—468,9	[2007]		
NaMgF ₃	K	—402,1*	[554]	29,83*	[554]
		—166,0	[2243]	31,5	[554]
NaMnO ₄	K	—402,1*	[554]	38,3*	[699]
NaNH ₂	K		—14,1	[1050]	[1050]
				18,38	(15,81)
NaNO ₂	K		—67,8*	[323]	[1685]
			—70,6*	[229]	(15,80)
NaNO ₂ ·NaOH	K	—189,6	[475]	25,3*	[323]
NaNO ₂ , II	K				0,23* ⁴
				(28,1*)	[2066]
				(27,85)	[1685]
				(27,6)	[552]
NaNO ₃ ·NaOH	K	—214,8	[475]		
NaNO ₃ ·2NaOH	K	—316,8	[475]		
NaN ₃	K	5,08	[1356]	23,76	[1356]
NaNbCl ₆	Г	1,9 ⁵	[609]		
NaO	Г	13,20 ⁶	[1618a]	8,056	[1618a]
				54,058	[1618a]
					7,896
					[1618a]

NaOH	г ж к	13,2231 ⁷	[1830]		52,6800	[1830]	7,8956	[1830]
		—55,44 ⁸	[1618a]	—56,782	[1618a]	[1618a]	9,487	[1618a]
		—55,84 ⁹	[1830]		56,9564	[1830]	9,7739	[1830]
		—100,353	[1618a]	—89,981	[1618a]	[1618a]	21,03	[1618a]
		(—102,3)	[1773]	—91,4*	[232]	[2010]	(14,228)	[2010]
		(—101,72)	[2358]	—91,0**	[232]	[1618a, 1689]	(14,21)	[1689]
				—90,1*	[323]	[323]		
						[1685]	(14,24)	[1685]
						[699]		
							(14,26)	[1618a]
NaOH·H ₂ O NaO ₂	к к	(—102,24)	[1618a]	—91,188	[1618a]		(14,26)	[1618a]
		(—112,36)	[2358]	(—100,189)	[2358]	(11,5)	—24,4	[2358]
		(112,483)	[1435]					
		(—112,37)	[1701]					
		(—112,55)	[1954]					
		(—62,1)	[1314]	—51,8*	[232]	23,775	21,544	[2010]
						27,7	17,24	[1685, 2546]
							17,242	[1618a]
		(—62,3) ¹⁰	[1618a]	—52,282	[1618a]			
NaPO ₃ Na _{0,30} Pb _{0,70} ³ Na _{0,50} Pb _{0,50} Na _{0,692} Pb _{0,308} Na _{0,714} Pb _{0,286} Na _{0,80} Pb _{0,20} NaPb ₃ NaRb NaReO ₄ NaSO ₄ [—] Na _{0,50} Sb _{0,50} Na _{0,75} Sb _{0,25}	к ст к к к к к к г к р к к	(—62,0*)	[887]	—51,9**	[232]			
		(—62,5)	[1773]	—44,7	[229]			
				—46,5*	[323]			
				—52,0*	[1045]			
				—270,5*	[229]			
		(64,2) ¹¹	[1947]					
		61,9 ¹¹	[1947]					
		—3,30	[1589]	—3,45	[1589]			
		—5,80 ¹²	[1589]	—5,80 ¹²	[1589]			
		—5,20 ¹³	[1589]	—5,00 ¹³	[1589]			
NaReO ₄ NaSO ₄ [—] Na _{0,50} Sb _{0,50} Na _{0,75} Sb _{0,25}	к п к к	—4,90 ¹⁴		—4,90 ¹⁴	[1589]			
		—4,00 ¹⁵	[1589]	—3,80 ¹⁵	[1589]			
		—11,6	[2625]					
						61,2	[1685]	9,03
						60,4	[1680]	8,89
						31,95	[708]	[1679]
		1,12	[755]					
		—7,9* ¹⁶	[1589]					
		—11,80 ¹⁷	[1589]					

1 C_p при $T = 300$ К. 2 $\Delta H_0^\circ = 68,615$ [1618a]. 3 Исправление значения $-56,7^*$ [323]. 4 $t = 50$ °C. 5 Из солей. 6 $\Delta H_0^\circ = 13,62$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^\circ = 13,6364$ [1830]. 8 $\Delta H_0^\circ = -63,07$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -54,8271$ [1830]. 10 $\Delta H_0^\circ = -54,399$ [1618a]. 11 Из окислов; $t = 35$ °C. 12 Фаза NaPb. 13 Фаза Na₃Pb₄. 14 Фаза Na₅Pb₂. 15 Фаза Na₁₅Pb. 16 Фаза NaSb. 17 Фаза Na₃Sb.

1	2	3	4	5	6
NaSb	K	—15,8 [2625]			
NaTaCl ₆	K	—25,3 ¹ [667]			
NaTe	K	—42,0 [2625]			
NaTl	K	—9,0 [2625]			
Na ₂ Br ₂	Г	—116,24 ² [1618]	—122,92 [1618a]	83,384 [1618a]	19,15 [1618a]
Na ₂ B ₄ O ₇	Ж	—778,36 [1618a]	—732,383 [1618a]	47,513 [1618a]	44,80 [1618a]
	K	(—786,4) [2659]	—739,7 [2659]	45,30 [1685 2659]	(44,64) [1685 1618a, 2659]
			—733,9 [229]		
	CT	(—783,10) [1618a]	—736,52 [1618a]	45,289 [1618a]	
		—781,5 [2659]		44,39 ⁴ [2659]	44,42 [1685 2659]
				48,3 [1685]	
Na ₂ B ₆ O ₁₁	K	—1094,76 [1618a]	—1028,411 [1618a]	55,5 [1618a]	58,2 [1618a]
Na ₂ C ₂	K		—2,1 [*] [227]		
			8 [*] [2226]		
Na ₂ CO ₃	Ж	—265,32 [1618a]	—245,698 [1618a]	33,663 [1618a]	32,375 [1618a]
	K	(—271,02) [795]	(—251,11) [795]	(32,5) [795, 1685]	26,41 [1685]
		(—269,85) [2264]	(—249,96) [2264]	(32,7) [2264]	
		(—76,95) ⁵ [1947]		(32,5 [*]) [323]	
		(—271,6) [1773]		(29,6 [*]) [699]	
		(—270,3) [1618a]	(—250,361) [1618a]	(32,6) [1618a]	26,11 [1618a]
	P		—251,4 [*] [323]		
Na ₂ CO ₃ ·H ₂ O	K	(—342,72) [795]	—308,64 [795]	(94,5) [795]	
		(—341,469) [2264]	—307,493 [2264]	(114,0) [2264]	
			—308,5 [*] [232]		
Na ₂ CO ₃ ·7H ₂ O	K	(—763,084) [2264]	—648,894 [2264]	383,1 [2264]	
		(—765,62) [795]	—647,89 [795]		
			—649,3 [*] [232]		
Na ₂ CO ₃ ·10H ₂ O	K	(—974,129) [2264]	—819,456 [2264]	518,9 [2264]	
		(—975,98) [795]	—818,43 [795]		
			—818,6 [*] [232]		
Na ₂ Cl ₃	Г	—136,6912 ⁶ [1830]		77,4708 [1830]	18,8309 [1830]
		—135,3 ⁷ [1618a]	—135,262 [1618a]	77,757 [1618a]	18,831 [1618a]
Na ₂ CrO ₄	K	(—301,5) [1615]	—293,45 [*] [248]	39,8 [*] [248]	
		(—318,6) [2041]	—294,4 [*] [229]	41,7 [*] [699]	
Na ₂ CrO ₄ ·4MaOH	K	—728,5 [475]			
Na ₂ Cr ₂ O ₇	K	(—468,8) [2041]			
		(—469,0) [613]			

Na ₂ F ₂	Г	—199,3992 ⁸ —196,5 ⁹ (—180*)	[1830] [1618a] [464]	—196,215	[1618a]	71,6288 72,086	[1830] [1618a]	18,2522 18,252	[1830] [1618a]
Na ₂ Fe ₂ O ₄	К			—314,5*	[229]				
Na ₂ HPO ₃	К			—388,1*	[229]				
Na ₂ HPO ₄	К	(—350,8)	[1753]	—323,6	[772]	38,1	[2633]	33,87	[2633]
Na ₂ MoO ₄	К	(—350,4)	[1349]						
	К	—536,4	[1191]						
Na ₂ Mo ₂ O ₇	Ж	—93,996	[1618a]	—84,691	[1618a]	17,889	[1618a]	27,0	[1618a]
Na ₂ O	Ж	(—122,1)	[1309]	(—89,9*)	[251]	(17,3*)	[251]		
	К	(—99,4)	[1618a]	(—90,125)	[1618a]	(17,99)	[1618a]	17,436	[1618a]
		(—100,7)	[1773]			(17,0)	[1680]		
						(17,5*)	[2228]		
						(18,2)	[1685]		
Na ₂ O·8CaO·3Al ₂ O ₃	К	—2576	[2050]						
Na ₂ O·CuO ₂	К			—148,1*	[229]				
Na ₂ O·3SiO ₂	К	—790,94*	[363]	—741,3*	[363]	51,6*	[363]		
Na ₂ O ₂	К	(—122,1)	[1314]	—107,0	[1045]	22,6	[1685, 2546]	21,35	[1685, 2546]
		(—123,0)	[1773]	—102,8*	[323]	16*	[323]		
				—104,7*	[232]				
				—105,5**	[232]				
				—106	[887]				
		(—122,0) ¹⁰	[1618a]	—106,817	[1618a]	22,677	[1618a]	21,361	[1618a]
Na ₂ (OH) ₂	Г	—166,7872 ¹¹	[1830]			73,9232	[1830]	19,9932	[1830]
Na ₂ PbO ₂	К	—163,7*	[346]			34*	[346]		
Na ₂ PbO ₃	К			—188,0*	[229]				
Na ₂ PdCl ₄	К	—234,0*	[579]			66,1*	[579]		
Na ₂ PtCl ₆	К			—236,4*	[251]	74,8*	[251]		
						92,3*	[579]		
Na ₂ S	Ж	—87,87	[1618a]	—85,458	[1618a]	24,136	[1618a]	17,618	[1618a]
	К	(—88,5)	[2573]	—84,8	[2573]	18,5	[2573]		
		(—92,4)	[1773]	—86,52	[322]	23,5	[1773]		
		(—88)	[232]	—86,6*	[323]	23,2*	[323]		
				—88,4*	[229]				
		(—89)	[1618a]	—86,368	[1618a]	23,4	[1618a]	18,99 28,71	[1618a] [1685]
Na ₂ SO ₃	К								
Na ₂ SO ₃ ·7H ₂ O	К			—638,8*	[191]				

1 Из NaCl и TaCl₅. 2 $\Delta H_0^\circ = -111,932$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = -778,909$ [1618a]. 4 $S_{298}^\circ - S_0^\circ$. 5 Из окислов; $t = 35^\circ \text{C}$. 6 $\Delta H_0^\circ = -135,8379$ [1830]. 7 $\Delta H_0^\circ = -134,433$ [1618a]. 8 $\Delta H_0^\circ = -198,3218$ [1830]. 9 $\Delta H_0^\circ = -195,409$ [1618a]. 10 $\Delta H_0^\circ = -120,599$ [1618a]. 11 $\Delta H_0^\circ = -163,8329$ [1830].

1	2	3	4	5	6
Na ₂ SO ₄ , II	K	(-330, 92) (-333, 5)	[2050] [1773]		30, 42 [1685]
Na ₂ SO ₄ , III	K			37, 4 [1685]	32, 25 ¹ [620]
Na ₂ SO ₄	P			(36, 0*) [699]	
Na ₂ SO ₄ · 10H ₂ O	K	(-1033, 64) (-1033, 6*)	[905] [191]	(-870, 67) (-870, 7*)	[905] (137, 3*) [905]
Na ₂ S ₂	K	-98, 5	[1773]		(140, 8*) [1685] (137, 3) [1685]
Na ₂ S ₂ O ₃	K			(140, 0)	
Na ₂ S ₂ O ₆	K			-249, 2* [229]	
Na ₂ S ₃	K			-366, 1* [229]	
Na ₂ S ₄	K			-28, 0* [229]	
Na ₂ Se	K	(-101, 4)	[1773]		
Na ₂ SeO ₃	K	(-82, 0)	[1994, 2245]	-82, 0* [229]	
Na ₂ SeO ₄	K	-230, 3	[255]		
Na ₂ SeO ₄ · 10H ₂ O	K	(-261, 33) (-261, 27)	[518] [521]	-231, 9* [229]	28, 0* [498]
Na ₂ SeO ₄ · 10H ₂ O	K	-960, 0	[517]		
Na ₂ SeO ₄ · 10H ₂ O	K	-963, 27	[521]		
Na ₂ SeO ₄ · 10H ₂ O	K	-93, 0	[1773]		
Na ₂ SiF ₆	K	(-681, 1)	[187]	-610, 4* [323]	51, 3* [323]
Na ₂ SiO ₃	K	(-55, 2) ²	[1681]	(-54, 9) ² [1681]	
Na ₂ SiO ₃	K	(-364, 57)	[2324]		
Na ₂ SiO ₃	K	(-359, 7)	[1766]		
Na ₂ SiO ₃	CT	(-46, 7) ²	[1681]	-47, 4 ² [1681]	
Na ₂ SiO ₃	K	(-353, 5)	[2324]	-340, 9 [229]	
Na ₂ SiO ₃	K	(-55, 3) ²	[1681]	(-55, 7) ² [1681]	
Na ₂ SiO ₃	K	(-574, 97) ³	[2324]		
Na ₂ SiO ₃	K	(-576, 37) ⁴	[2324]		
Na ₂ SiO ₃	K	(-570, 3) ³	[1766]		
Na ₂ SiO ₃	K	(-568, 6) ⁴	[1766]		
Na ₂ SiO ₃	K	(-573, 170)	[2463]		
Na ₂ SiO ₃	CT	-49, 1 ²	[1681]	-50, 8 ² [1681]	
Na ₂ SiO ₃	K	-561, 4	[1766]		
Na ₂ SiO ₃	K	-553, 1	[2324]		
Na ₂ SiO ₃	K	-820, 5*	[364]	-777, 3* [364]	61, 5* [364]
Na ₂ SnO ₃	K			-258, 0* [229]	
Na ₂ Te	K	(-75, 0)	[2625]	-82, 6* [323]	31, 5* [323]
	K			-83, 0* [229]	

8H

HH HH
2H₂O/NaOH
+Ca(Pa)₂=Na(Pa)₂
HH
HH 2SiF₆ 20.

Na_2TeO_4	К				18,5	[1957]	33,18 ⁶	[1958]
$\text{Na}_2\text{Te}_2\text{O}_7$	К		—100,4*	[229]				
Na_2TiO_3	К	—379,5	[431]					
Na_2UO_4	К	(—478)	[192]	[323]	47*	[323]		
Na_2WO_4	К	(—379,6)	[1350]					
		(—379,2)	[1753]					
$\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	К	—4,66 ⁶	[639]					
$\text{Na}_2\text{W}_2\text{O}_7$	К	—594,0	[1753]					
$\text{Na}_2\text{W}_4\text{O}_{13}$	К	—1030,3	[1753]					
$\text{Na}_2\text{Zn}(\text{SO}_4)_2$	К		—514,3*	[229]				
$\text{Na}_2\text{Zn}(\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	К		—749,0*	[229]				
$\text{Na}_{2,5}\text{Zn}_{1,25}\text{P}_3\text{O}_{10}$	СТ	—9,67 ⁷	[1947]					
Na_2AlCl_6	К	—473,0	[1618a]	[1618a]	83,0	[1618a]	58,35	[1618a]
Na_3AlF_6	К	(—784,8)	[1048]	[229]	57,0	[1618a, 1685, 1721]	(51,60)	[1685, 1721]
							(52,3)	[189]
		(—789,5) ⁸	[1618a]	[1618a]			(51,635)	[1618a]
Na_3As	К	—52,0*	[1773]					
Na_3AsO_3	К	52,0	[377]	[229]				
Na_3CrCl_6	К	—415,7	[69]					
Na_3Hg	К	(—11,8)	[2625]					
Na_3Hg_2	К	(—23,0)	[2625]					
$\text{Na}_3\text{Li}_3\text{P}_4\text{O}_{13}$	СТ	—3,56 ⁷	[1947]		67,0	[1772]		
Na_3P	К	—32,0	[377]					
		—30,0	[2039-в]					
Na_3PO_4	К	(—462,6)	[1947]	[323]	46,5*	[323]		
				[229]	53,7	[1772]		
			—430,6*					
			—434,8*					
Na_3Sb	К	(—50,8)	[377]					
Na_3VCl_6	К	—6,1 ⁹	[71]					
$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$	К	(—210,6) ⁷	[1947]	[229]				
Na_4Sn	К	(—14,0)	[2625]					
Na_5Hg	К	(—23,0)	[2625]					
$\text{Na}_6\text{P}_3\text{O}_{10}$	СТ	—267,6 ¹⁰	[1947]					
$\text{Na}_6\text{P}_4\text{O}_{13}$	СТ	—331,0 ¹⁰	[1947]					
$\text{Na}_6\text{Si}_2\text{O}_7$	К	—136,5	[1766]					
Nb	Г	(177,500)	[2479]	[2479]				
		(172,50) ¹¹	[1589]	[1589]				
		(172,53) ¹¹	[2425]					

1 $t = 45,87^\circ\text{C}$. 2 Из Na_2O и SiO_2 , α . 3 α -модификация. 4 β -модификация. 5 $T = 300^\circ\text{K}$. 6 $\text{Na}_2\text{WO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$, ж = $\text{Na}_2\text{WO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. 7 Из окислов; $t = 35^\circ\text{C}$. 8 $\Delta H^\circ = -786,559$ [1618a]. 9 Из NaCl , к и VCl_3 , к. 10 Из Na_2O , к и P_4O_{10} , к; $t = 35^\circ\text{C}$. 11 $\Delta H^\circ_0 = 171,89$ [2425]; 171,60 [1589].

35

1	2	3	4	5	6		
Nb	K			(8,73) (8,70) (9,0) (8,47) (8,58) (8,713)	[2479] 5,95 [1589] 5,88 [1685] 5,98 [121] 5,79 [994] 5,83 ¹ [253a] 5,877	[2479] [1493, 1589] [1685] [121] [994] [253a]	
Nb ³⁺	P		—76*	[323]			
NbB _{1,963}	K			8,91	[2653]	11,42	[2653]
NbB ₂	K			8,6	[1959]	11,81	[1959]
NbBr ₃	K	—135,2	[666]				
NbBr ₅	K	—132,85 [~]	[1421]				
	K	—150*	[20]				
NbC _{0,147}	K	—8,5 ²	[317]	73,0*	[20]		
NbC _{0,342}	K	—16,2 ²	[317]				
	K	—16,2	[314]				
NbC _x ³	K	6,60—70,95x + + 30,75x ²	[366] [314]				
NbC _{0,50}	K	—22,71	[314]	8,74*	[121]	7,25 ⁴	[121]
NbC _{0,53}	K	—23,3	[314]				
	K	—23,3 ²	[317]				
NbC _{0,60}	K	—26,0	[314]				
	K	—26,0 ²	[317]				
NbC _{0,71}	K	—28,0	[2710]	—1,6 ⁵	[2710]		
NbC _{0,749}	K	—30,3	[314, 317]	8,86*	[121]	8,23 ⁴	[121]
	K					7,01 ⁶	[317]
NbC _{0,847}	K	—33,1	[314]	8,93*	[121]	8,62 ⁴	[121]
NbC _{0,807}	K					7,64 ⁶	[317]
NbC _{0,877}	K	—33,1 ²	[317]				
NbC _{0,913}	K	—31	[285]				
NbC _{0,936}	K	—34,0	[314]				
	K	—34,0 ²	[317]				
NbC _{0,964}	K					8,36 ⁷	[317]
NbC _{0,99}	K	—31,8	[2710]	—1,6 ⁸	[2710]		
NbC	K	—34,8	[314, 317]	9,0	[121, 1685]	8,92 ⁹	[121]
	K	—33,6	[1906]				
	K	—33,61 ⁶	[1572]				

NbC, α	K	—34	[285]						
NbC _{1,029}	K	—33,6	[2097]	—33,1	[2097]	8,46	[2097]	8,81	[2097]
NbC _{1,432}	K	—34,3 ²	[317]						
NbCl ₂	K	—34,8 ²	[317]						
NbCl _{2,67}	K	—98*	[2285]			28*	[2285]	17,2*	[2285]
NbCl _{3,13}	K	—126*	[2285]			32,8*	[2285]	20,4*	[2285]
NbCl ₄	K	—139*	[2285]			35,2	[2285]	22,3*	[2285]
NbCl ₅	K	—144*	[2285]			36,2	[2285]	23,3*	[2285]
	Г	—136,6	[2285]			85*	[2285]	23,6*	[2285]
	K	—166,0	[2285]			44*	[2285]	28,7*	[2285]
	Г	—169,9	[2285]			93*	[2285]	27,5	[2285]
						90,29	[1295]	27,53	[1295]
						90,867	[2021]	27,505	[2021]
						54*	[2285]	34,7*	[2285]
						58,6*	[20]		
	K	—190,5	[2285]						
		—190,6*	[20]						
		—188*	[2283]						
		—193,7	[676]						
		—190,6	[1420]						
		—193,7	[660]						
NbF ₅	K	—370*	[20]						
	K	—433,5	[1379]	—406,22	[1379]	38,3	[881, 1685]	31,5	[1685]
		—432	[2014]	—405	[2014]	38,8*	[20]	32,23	[881]
1/0,67NbGe _{0,67}	K	—22,9 ¹¹	[936]						
1/0,54NbGe _{0,54}	K	—27,1 ¹¹	[936]						
NbH _{0,883}						7,72 ¹²	[844]	7,10 ¹²	[844]
NbI ₅	K	—102*	[20]			82,0*	[20]		
NbN	K	—56,8	[1907]	—50,0	[1907]	9,0	[1685]		
				—50,6*	[232]				
NbO	K	—93,4	[320]	—92,4	[320]	—20,19 ¹³	[323]		
		—97,7	[314, 317]			11,5	[1773]	13,84 ¹⁴	[317]
		—99,13	[160]	—92,7	[160]	12,01	[121]	9,87	[121]
		—108,8	[379]			11,6 ¹⁵	[379]		
		—97,5	[887]						
		—106*	[608]						
		—97	[2287]						
		173,5* ¹⁶	[665]						

1 $t = 0$ °C. 2 $\Delta H_{\text{NbCx}} = -56,04x + 21,24x^2$; $x = 0,147-1,00$. 3 $x = 0,489-0,984$. 4 Вычислено [234] по значению $\Delta S_{298}^\circ = -21,57$ [379]. 5 ΔS . 6 $T = 300$ °K. 7 $T = 300$ °K.

8 ΔS_{298}° . 9 Вычислено [234] по значению $\Delta S_{298}^\circ = -21,57$ [379]. 10 Экстраполяция. 11 ΔH_0° . 12 $t = 0$ °C. 13 ΔS_{298}° . 14 $T = 300$ °K. 15 Вычислено [234] по значению $\Delta S_{298}^\circ = -21,57$ [379]. 16 $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл}}$.

1	2	3	4	5	6
NbOBr ₃	K	—179,3 ¹ [666] —191 [21]			
NbOCl ₃	K	—185 [2287]			
	Г	—184,1 [2286] —179,3 [1323] —210,2 [2286]		82* [2286] 90 [1323] 38* [2286]	23,6 [2286]
	ЖК				28,7 [2286]
	K	—220* [21] —212,2 [670] —340* [21] —159* [21] —124,8 [317] 141 ² [622]		25,3* [21] 24,5* [21]	
NbOF ₃	K				
NbOI ₃	K				
NbO _{1,273}	K				
NbO ₂	Г				
	K	—193,3 [320, 379] —191,7 [314, 317]	—179,7 [320]	—45,76 ³ [320] 13,03 [1685, 1724]	(13,74) [315, 1685, 1724]
		—190,9 [1894] —185,5 [887, 1424] —235* [21] —266* [21] —14,5 [317] —46,6 [1572] —61,1 [1894] (—380,8) [1045]		13,79 [121] 13,0 [1773] 21,2* [21] 20,7* [21] —1,0 ³ [2709]	(13,84) ⁴ [121]
NbO ₂ Cl	K				
NbO ₂ F	K				
Nb ₂ C	K				
Nb ₂ N	K				
Nb ₂ O ₄	K		—354,5 [1045] —362,4* [323] —424,9 [320] —432* [323] —422,1* [232]	29,7 [1045] 29,2* [323] —107,43 ³ [320] 33* [323] 32,8 [1685, 1714] 32,80 [121] 32,5 [1480]	(34,3) [1045] (31,69) ⁴ [121, 317] (31,57) [1685, 1714]
Nb ₂ O ₅	K	(—456,9) [320] (—458,6) [317] (—455,2) [1593] (—472,6) [379] (—458,6) [314] (—455,1) [316] (—473,2) [382] (—454) [1572] —435,5 [287] —453,5 [284] —220* [1480] —331 [1487] < —25* [2279]			
Nb ₂ O ₅ , β	K				
Nb ₂ S ₅	K				
Nb ₄ S _{7,04}	K				
Nb ₅ S ₃	K				

Nb ₆ Cl ₁₄	к	—63*	[2350]						
Nd	г	—681	[2378]						
		(76,800)	[2479]	68,529	[2479]	45,24	[2479]	5,28	[1685, 2479]
		(75,8*) ⁵	[2275]	68,87	[1589]	45,25	[1685]		
		(77,30) ⁶	[350]			37,9; 36,92	[2662]		
		(76,3)	[2678]						
		(76,5) ²	[2679]						
	к	(78,33) ⁷	[1456]						
						17,50 ⁸	[2423]	(6,57)	[2423]
						16,95	[1589]	(6,55)	[1589]
						17,5	[1685, 2109]	31,69 ⁴	[121]
						13,9	[2424]		
						13,8*	[323]		
						17,54	[2396]		
Nd ³⁺	р	(—163,27)	[2424]	(—155,40)	[2424]	—59,3	[2424]		
				(—168,2*)	[323]	—41,6*	[323]		
				(—157*)	[1976]	—49*	[1976]		
NdB ₆	к	—102,8	[455]						
NdBr ₃	к	—212*	[236]						
		—208*	[2683]						
NdCl ₂	к	—169	[412, 413]	—158	[412]	31*	[412]		
		—163,2	[442, 445]	—167	[413]				
		—161*	[442]						
NdCl ₃	г	80,8 ³	[441]			90,29	[1295]	27,53	[1295]
	к	(—245,61)	[2424]	—227,93	[2424]	34,6	[2424]		
		(—246,5)	[442]	—236,4*	[323]	34,6*	[323]		
				—236,6*	[232]				
				—236,7**	[232]				
				—237,4*	[2507]				
				—227*	[1976]				
NdCl ₃ ·6H ₂ O	к	(—683,58)	[2424]	—583,3	[2424]	92	[2424]		
				—591,8*	[323]	93,0*	[323]		
				—593,6	[229]				
				—582*	[1976]				
				—675*	[1976]				
Nd(HSO ₄) ₂	к								
NdH ₂	к	—44,8	[1999]						
NdI ₃	к	(—150,2)	[1533, 2424]	—157,7*	[227, 323]	51,4*	[323]		

¹ Из газообразного брома. ² ΔH_0° . ³ ΔS_{298}° . ⁴ $T = 300^\circ \text{К}$. ⁵ Среднее из найденных авторами значений (75,0; 76,7). ⁶ $\Delta H_0^\circ = 77,51$ [1589]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 78,54$ [1456].
⁸ $S_{298}^\circ - S_0^\circ$.

1	2	3	4	5	6
NdI ₃		(-158,3)	[1533]	-150*	[1976]
NdO	г	-30,0 ⁱ	[1328]		
		-27 ⁱ	[2613]		
NdO _{1,5} , гексагон.	к	-216,08	[2662]	-205,6	[2662]
NdOCl	к	-237,5	[46]	-223,6*	[1976]
Nd(OH) ₃	к	-359,7	[229]	(-309,3*)	[323]
Nd ₂ O ₃	к	(-432,15)	[1573]	-411,1	[1658]
		(-426,0)	[887]	-412,3	[1326]
				-408,75	[1685]
		(-433,15) ²	[2679]	36,9	[242]
				36,58	[2679]
				37,9	[1976]
				-408*	[2662]
				-420,6*	[323]
				-361,3*	[229]
Nd ₂ O ₄	к			-430,1*	[229]
Nd ₂ O ₅	к			-276,2*	[323]
Nd ₂ S ₃	к	(-265,0)	[2245, 2424]	-278,5*	[229]
				-268*	[1976]
Nd ₂ (SO ₄) ₃	к	(-932,0)	[2245, 2424]	-866,1*	[323]
				-868,0*	[229]
Nd ₂ (SO ₄) ₃ ·5H ₂ O	к			-1169,9*	[229]
Nd ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	к			-1148*	[1976]
Ne	г			(-1312*)	[1976]
				(34,9482)	[1830]
				(34,95)	[1685]
				(34,9483)	[570]
				(34,947)	[568]
Ne ⁺	р	-1,1	[2358]	15,8	[2358]
	г	(498,794) ³	[568]	37,801	[568]
		(498,77)	[2358]		
Ne ²⁺	г	(1447,7) ¹	[568]		
		(1447,6) ⁴	[2358]		
Ne ³⁺	г	(2909,2) ¹	[568]		
		(2919) ⁵	[2358]		
Ne ⁴⁺	г	(5147,3) ¹	[568]		
		(5162) ⁶	[2358]		

Ne ⁵⁺	Г	(8059,8) ¹ (8079) ⁷	[568] [2358]					
Ne ⁶⁺	Г	(11703) ¹	[568]					
Ni	Г	(101,260) (102,67) ⁸ (107,7)	[2479] [1589] [756]	(90,413) (91,82)	[2479] [1589]	(43,52)	[1685, 2479]	(5,58) [1685, 2479]
	К					(7,14)	[922, 1589, 1685]	(6,23) [1589, 1685, 2479]
Ni ²⁺	Г					(7,12) 42,51	[1652] [66]	(6,46*) [2469]
	Р		(-11,53*)		[323]	(-29,4) ⁹ (-29,5) (-29,1)	[52] [1749] [1685]	
Ni ³⁺	Г					42,72	[66]	
NiAl ₂ O ₄	К	-463,6	[335]	-434,6	[335]	21,6	[335]	
NiAs	К	13,0*	[1773]			15,3*	[1773]	
NiBr ₂	К	(-51,8)	[890, 2245]	-50,8* -48*	[323] [227]	32,8* 30,8 22,5*	[323] [1685] [323]	
Ni(CN) ₂	К	(52*)	[2683]					
Ni(CN) ₄ ²⁻	Р	(-43,2)	[974]	-41,1 117,1	[974] [323]	33*	[323]	
Ni(CNS) ₂	К	31*	[2683]					
Ni(CO) ₄	Г	-52,6 ¹⁰ -39,1 ¹⁰ -47,3 ¹⁰ -36,5 ¹⁰ -37,2 ¹¹ -38,8 ¹⁰	[2427] [1226] [542] [2509] [243] [2508]	-135,6 -140,0	[2427] [1226]	(95,4) (97,1) (98,2) (87,0) (96,2) ¹¹ (100,2) ¹² (74,9)	[2427] [1685] [2240] [1680] [243] [243] [1685]	34,73 [1685] 34,6 [2240]
	Ж							48,89 [1685] 48,9 [2427]
NiCO ₃	К	-158,7* -164,7* -170* -170 -163,8	[323] [229] [694] [481] [1683]	(-147,0*) (-146,69*)	[323] [177]	85,41 ³ 21,9* 21,7* 21,6*	[292] [323] [177] [224]	
NiCl	Г			8,7*	[227]			

¹ ΔH_0° . ² $\Delta H_0^\circ = -431,4$ [2079]. ³ $\Delta H_0^\circ = (497,29)$ [568]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 1444,7$ [2358]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = 2915$ [2358]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = 5156$ [2358]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 8072$ [2358]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = (102,13)$ [1589].
⁹ Среднее из значений (-29,6; -29,1). ¹⁰ Для реакции образования из Ni и CO: $\Delta H_0^\circ = -34,1$ [2509]. ¹¹ Наиболее достоверно для реакции $\text{Ni} + 4\text{CO} = \text{Ni}(\text{CO})_4$. ¹² ΔS_{298}° :
наиболее достоверно для реакции $\text{Ni} + 4\text{CO} = \text{Ni}(\text{CO})_4$. ¹³ В дж/(моль·град).

1	2	3	4	5	6
NiCl ₂	K	(-72, 101) (-73, 0) ¹ (-70, 5)	[1756] [890, 925] [672]	(-61, 871) (-61, 92)	[1756] [925, 1680] [923] [1685]
NiCl ₂ ·2H ₂ O	K		-183, 2*	[229]	
NiCl ₂ ·4H ₂ O	K		-298, 9*	[229]	
Ni(ClO ₃) ₂	K	-38*	[2683]		
Ni(ClO ₃) ₂	K	-47*	[2683]		
Ni(ClO ₄)·6H ₂ O	K	(-490) (-473, 3)	[23] [689]		
NiCr ₂ O ₄	K	-347, 0	[331]	-321, 5	[331]
NiF ₂	K	(-158, 0)	[890]	-149, 2* -148, 8* -146, 7**	[227] [323] [232]
NiFe ₂ O ₄	K	-258* -257, 0 -257, 6 -258*	[449] [451] [181] [464]	-236, 6	[449, 451]
NiH _{0,5}	K	-2, 10 ³	[769]	5, 64 ¹	[769]
NiH	Г			85, 3*	[227]
NiH ₂	K			2, 0*	[229]
Ni(HCO ₃) ₂	K	-346*	[2683]	3, 3*	[229]
Ni(HS) ₂	K	5*	[2683]		
Ni(HSO ₄) ₂	K	-417*	[2683]		
NiI ₂	K	(-23, 0)	[890]	-21, 3 -21, 2* -86, 7*	[323] [227] [323]
Ni(IO ₃) ₂	K			-226, 5*	[323]
NiMoO ₄ CS ₃	K	-251, 5*	[170, 172]	-53, 8	[170, 172] [1285]
Ni(NH ₂) ₂ CS ₃	K	-3*	[2683]		144, 6
Ni(NH ₂) ₂ ²⁺	P			(-46, 9*)	[323]
Ni(NH ₃) ₄ ²⁺	P			(-60, 1*)	[323]
Ni(NO ₂) ₂	K	-59*	[2683]		
Ni(NO ₃) ₂	K			-56, 4* -57, 4* -397, 4*	[323] [227] [229]
Ni(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	K				45, 9*
NiO	K	(-57, 3)	[878]	(-50, 6)	[878]
					(9, 08)
					[1685, 1722]
					(10, 59)
					[1685]

Sb(OH) ₃	к	—183,7*	[232]	—152,62*	[176]				
	р	—184,9	[2358]	—163,8	[2358]				
SbO ₂	к	—96,0	[887]	—154,1	[2358]	27,8		[2358]	
SbO ₂	р			—81,32	[2358]	15,2		[887]	
SbO ₂	р			—82,5*	[323]				
SbS ₃	р			—32*	[323]				
Sb _{0,35} Sr _{0,67}	к	—26,0 ⁷	[1589]						
Sb _{0,40} Sr _{0,60}	к	—23,7 ⁸	[1589]						
Sb _{0,50} Sr _{0,50}	к	—23,3 ⁹	[1589]						
SbT ₃	г					60,69		[2482]	12,55
Sb ₂ Cl ₅	ж			—86,1*	[229]				[2482]
Sb ₂ H ₄	г	57,2	[2260]						
Sb ₂ O ₃	к	(—167,0)	[887]						
Sb ₂ O ₃ , валентинит	к					33,71		[145]	26,83
Sb ₂ O ₃ , куб. орторомб.	к	—169,9	[1045]	—150,0	[1045]	29,4		[1680, 1685]	24,23
	к	—169,4	[1898]	—150,2	[1898]				[1685]
	к	—168,5	[1045]	—149,1	[1045]				
Sb ₂ O ₃ , орторомб.	р	(—164,9)	[2358]			31,65		[145]	25,08
Sb ₂ O ₃ , сенармонтит	к	(—216,9)	[1898, 2358]	(—190,2)	[1898, 2358]	(30,4)		[1685, 2358]	(27,39)
Sb ₂ O ₃	к	(—193,3*)	[323]	(—165,9*)	[323]				[1685, 2358]
Sb ₂ O ₄	к	(—209*)	[1045]	(—182,5*)	[1045]				
	к	(—229*)	[1045]	(—195,5*)	[1045]				
Sb ₂ O ₅	к	(—232,3)	[2358]	(—198,2)	[2358]				28,11
	к	(—215*)	[887]						[1685]
	р	(—228,7)	[2358]						
Sb ₂ S ₂	р			—13*	[323]				
Sb ₂ S ₃ , оранжевый	к	(—35,2)	[2358]	—35,1*	[229]	43,2		[480]	29,45
Sb ₂ S ₃ , черный	к	(—41,8)	[2358]	—41,5	[2358]	43,5		[2358]	28,65
	к	(—40,5)	[2625]	—42,7*	[229]	30,3*		[1773]	
						39,6		[1685]	
Sb ₂ S ₃	ст			—32,0*	[323]	30,3*		[323]	
Sb ₂ S ₄	р	—52,4	[2358]	—23,8	[2358]	—12,5		[2358]	
Sb ₂ (SO ₃) ₃	к	—424,8*	[1172]	—499,0*	[229]				
Sb ₂ (SO ₄) ₃	к	(—574,2)	[2358]						
Sb ₂ Se ₃	к	—24,5	[180]						

1 $\Delta H_0^\circ = -93,70$ [2358]. 2 $\Delta H_0^\circ = -11$ [2358]. 3 $\Delta H_0^\circ = 36,625$ [2358]. 4 $\Delta H_0^\circ = 48$ [2358]. 5 $\Delta H_0^\circ = 64$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = -25$ [2358]. 7 Фаза SbSr₂. 8 Фаза Sb₂Sr₃. 9 Фаза SbSr.

1	2	3	4	5	6
Sb_2Te_3	K	—14,30 ¹ [686] —13,5 [2358] —346,9 [2358]	—14,75 ¹ [686] —13,2 [2358]	67,0 [180] 56 [2358]	
$\text{Sb}_4\text{O}_5\text{Cl}_2$	K				
Sb_4O_8	Г			102 [1685]	
Sb_4O_6 , II, куб.	K	(—344,2) [2358]	(—303,1) [2358]	(52,8) [2358]	
Sb_6O_{13}	K	(—670,6) [2358]	—566* [1045]		
	K	(—653*) [1045]	—583,9* [229]		
$\text{HSb}(\text{OH})_4$	K		—209,27* [6]		
$\text{HSb}(\text{OH})_6$	P	—353,4 [2358]			
HSbO_2	P	—116,6 [2358]	—97,4 [2358] —97,5* [323]	11,1 [2358]	
H_3SbF_6	P	(—448,4) [2358]			
$\text{H}_3\text{Sb}(\text{OH})_6$	K		—322,57* [6]		
H_3SbO_4	P	(—216,8) [2358]			
Sc	Г	(82,000) [2479] (80*) [1539] (82,28) [238] (91,2) [1764] (91,1) [1764] (90,98) ² [1456]	72,235 [2479] 71,9* [1589]	(41,75) [1685]	(5,28) [1685]
	K			9,00 [2479] 9,0 [1685] 8* [323] 8,20 [1589] 37,35 [66] —56* [323] 36,7* [323]	(6,01) [2479] (6,00) [1685]
Sc^{3+}	Г				
ScBr_3	P		(—143,7*) [323]		
	K	(—170) [1773]	—171,5* [323] —173,0* [227]		
ScCl_2	K	—145* [443, 444] —145 [445]			
ScCl_3	K	(—215) [1773] (—186*) [358] —370* [230]	—205,7* [323] —204,0* [227]	30,4* [323]	
ScF_3	K				
ScF_6^{3-}	P		—565* [323]		
ScI_3	K	—128* [230]			
ScN	K	—68 [2048]			

ScO	Г			3*	[1045]	53,5		[1685]	7,38		[1685]
ScO _{1,5} , объемноцентр.	К			—217,4	[2662]						
Sc(OH) ₃	К	—326,5*	[232]	—293,5*	[323]						
				—294,66*	[176]						
Sc ₂ O ₃	К	—456,16	[1560]	—458,3	[1560]	19,4		[443]	21,2* ³		[1976]
		—447,28	[1897]	—425,8	[1897]	15*		[1187]			
		—411*	[887]	—389*	[1045]	18,4		[2633]			
		—410*	[1773]								
Sc ₂ S ₃	К	—234*	[1480]								
HSc(OH) ₄	К			—351,31*	[6]						
H ₆ Sc(OH) ₆	К			—464,61*	[6]						
Se	Г	(54,412) ⁴	[569]	(44,829)	[569]	(42,212)		[569]	4,976		[569]
		(49,16) ⁵	[2358]			(42,22)		[2358]	5,02		[2358]
Se, III, гексагон.	К	(49,400)	[2479]	(39,841)	[2479]	(39,02)		[66]	5,59 ⁶		[1759]
						(10,15)		[1097]	(6,062)	[1097, 2358]	
						(10,07)		[569]	(6,06)	[569, 1685]	
						(10,14)		[1685]	(6,09)	[2479]	
						(11,7)		[1288]	(6,7)	[1288]	
						(10,144)		[2358]			
Se, монокл.	К	1,6	[1288, 2358]			11,7		[1288]	8,5		[1288]
		1,5	[569]						6,5		[569]
Se	СТ	(1,3)	[1289]			11,5		[1289]	(8,6)		[1289]
		(1,3) ⁷	[569]	0,635	[569]				(7,0)		[569]
		(1,2)	[2358]								
Se, красный	СТ	3,9	[1289]			12,5		[1289]	9,7		[1289]
		3,1	[569]			12,3		[569]	7		[569]
Se ⁺	Г	(280,743) ⁸	[569]	269,805	[569]	39,025		[569]	5,062		[569]
Se ²⁺	Г	(768) ⁹	[569]								
Se ³⁺	Г	(1506) ⁹	[569]								
Se ⁴⁺	Г	(2496) ⁹	[569]								
Se ⁵⁺	Г	(4071) ⁹	[569]								
Se ⁶⁺	Г	(5964) ⁹	[569]								
Se ⁷⁺	Г	(9540) ⁹	[569]								
Se ⁻	Г	6* ⁹	[569]								
Se ²⁻	Р	(17,7)	[569]	(30,9)	[2358]	(41,5)		[1685]			
		(23)	[1773]								

1 $t = 400$ °C. 2 $\Delta H_0^\circ = 90,55$ [1456]. 3 Среднее значение между 273 и 373 °K. 4 $\Delta H_0^\circ = (54,25)$ [569]. 5 $\Delta H_0^\circ = (49)$ [2358]. 6 $t = 300$ °C. 7 $\Delta H_0^\circ = 1,269$ [569]. 8 $\Delta H_0^\circ = (279,1)$ [569]. 9 ΔH_0° .

1	2	3	4	5	6
Se ₂	г	(33, 136) ¹ [569] (34, 120) [2479] (33, 3) [1896] (34, 9) [2358]	(21, 186) [569] (22, 214) [2479]	(60, 22) [569] (60, 2) [1685] (60, 3) [1896]	(8, 46) [569] (8, 47) [1685] [1685, 2479]
Se ₈	г	35, 380 [2479] 48, 7 [2358] 35, 7 [569] —5 [2358]	20, 739 [2479]	110, 00 [2479] 110 [1685]	29, 00 [2479] 29, 0 [1685]
SeBr ₂	г	—5 [2358]			
SeCl ₂	г	(—9) [569] (—7, 6) [2358]	—21, 5* [229]	70, 1 [579]	
SeCl ₄	ж к	(—45, 3) [569] (—43, 8) [2358]	—12, 6* [229] —23, 3* [323] —25, 6* [229]	44* [323]	
SeF ₆	г	(—246) ² [569] (—267) ³ [2358]	(—222, 023) [569] (—243) [2358]	(75, 0) [569] (74, 99) [2358]	26, 4 [569] 26, 29 [1685]
SeO	г	(13, 047) ⁴ [2358]	6, 66 [569] 14* [229]	56, 00 [569] 59, 5 [1685] 55, 939 ⁵ [2106]	7, 44 [569] 7, 46 [1685] 7, 467 ⁵ [2106]
SeOCl ₂	г	—6 [2358]			
Se(OH) ₃ ClO ₄	к	(—146, 0) [569] (—147, 4) [2358]			
SeO ₂	г	—40, 3 ⁶ [569]	—31, 559 [569]	63, 3 [569] 63, 307 [2033]	10, 2 [569] 10, 233 [2033]
SeO ₂ , тетрагон.	к	(—57, 5) [2310] (—56, 4) [887, 2311] (—53, 35) [100] (—53, 9) ⁷ [1287] (—55, 2) ⁸ [1287] (—55, 4) ⁹ [1287] (—57, 0) ¹⁰ [1287] (—57, 1) ¹¹ [1287] (—53, 9) [569] (—53, 86) [2358] (—52, 97) [2358]	—41, 5* [323] —41, 8* [229]	13, 6* [323]	
SeO ₂ SeO ₃ , тетрагон.	р к	—44, 1 [1990] —41, 4 [569] —39, 9 [2358] (—121, 7) [2358]		20, 1* [1480]	
SeO ₃ ²⁻	р		(—88, 4) [2358]	(3) [2358]	

		(-121, 3)	[569]		(3, 9)	[1685]		
					(4, 4)	[339]		
					(3, 92)	[511]		
					(4, 08)	[340]		
					(4, 07)	[509]		
SeO ₄ ²⁻	г	-120	[569, 1789a]					
		-124	[502]					
		-104*	[506]					
	р	(-143, 2)	[2358]	(-105, 5)	[2358]	(5, 48)	[501]	
		(-143, 5)	[569]			(0, 9)	[504]	
						(5, 5)	[503, 505]	
						(12, 9)	[2358]	
Se ₂ Br ₂	г	7	[2358]					
Se ₂ Cl ₂	г	4	[2358]					
	ж	(-20, 4)	[569]	-11, 60*	[323]	45*	[323]	
		(-19, 7)	[2358]					
Se ₂ O ₅	к	-99, 3	[569]					
		-97, 6	[2358]					
Se ₄ N ₄	г	147, 7	[779]					
DHSe	г	7, 753 ¹²	[569]	4, 222	[569]	54, 82	[569]	8, 48
D ₂ Se	г	(7, 766) ¹³	[569]	4, 824	[569]	54, 56	[569]	8, 77
		(18, 55)	[207]	15, 37	[207]	54, 557	[2032]	8, 773
HSe ⁻	р	(3, 8)	[2358]	(10, 5)	[2358]	(19)	[2358]	
		(4, 2)	[569]			(22*)	[323]	
						(50, 6)	[1685]	
HSeO ₃ ⁻	р	(-122, 98)	[2358]	(-98, 36)	[2358]	(33, 1)	[2358]	
		(-122, 5)	[569]					
HSeO ₄ ⁻	р	(-139, 0)	[2358]	(-108, 1)	[2358]	(35, 7)	[2358]	
		(-137, 9)	[569]					
H ₂ Se	г	(7, 1) ¹⁴	[2358]	(3, 8)	[2358]	(52, 32)	[2358]	8, 30
		(8) ¹⁵	[569]	(4, 71)	[569]	(52, 30)	[569]	8, 28
		(18, 67)	[208]	(14, 88)	[208]	(54, 0)	[208]	8, 22
		(18, 16)	[207]	(14, 67)	[207]	(52, 303)	[2032]	8, 282
		(19, 2)	[157]					
		(18, 9)	[1760, 2247]					
	р	(4, 6)	[2358]	(5, 3)	[2358]	(39, 1)	[2358]	
H ₂ Se ⁺	г	248	[1214]					
		237	[569]					

¹ $\Delta H_0^\circ = 33,5$ [569]. ² $\Delta H_0^\circ = -243,088$ [569]. ³ $\Delta H_0^\circ = -264,1$ [2358]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = (13,235)$ [569]. ⁵ $t = 300$ °C. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -29,521$ [569]. ⁷ Из гексагонального Se. ⁸ Из стеклообразного Se. ⁹ Из моноклинического Se. ¹⁰ Из красного аморфного Se. ¹¹ Из черного аморфного Se. ¹² $\Delta H_0^\circ = 8,7$ [569]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = 8,7$ [569]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = 8,05$ [2358]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = 8,949$ [569].

1	2	3	4	5	6
H_2SeO_3	κ	(-125, 42) [569]			
	ρ	(-125, 35) [2358]	(-101, 87)	[2358]	
		(-121, 29) [2358]		(49, 7)	[2358]
H_2SeO_4	κ	(-143, 5) [569]			
		(-127, 3) [569]			
		(-126, 7) [2358]			
$H_2SeO_4 \cdot H_2O$	κ	(-201, 4) [569]			
		(-200, 9) [2358]			
Si	Γ	(112) ¹ [1830]		(40, 1231)	[1830]
		(105, 000) [2479]	(94, 388)	[2479]	(40, 12)
		(112, 035) ² [570]			(40, 1245)
		(113) [1129]			
		(89, 9*) [798]			
		(108, 4) [1085]			
	Ж	(106, 0) ³ [1618a]	(95, 378)	[1618a]	(40, 123)
	κ	12, 092 [1618a]	10, 071	[1618a]	11, 275
		(90, 6*) ⁴ [591]			(4, 497)
				[1618a, 1830]	
					(4, 782)
					(4, 783)
					(4, 73)
				[570, 1239]	(4, 80) ⁵
				[1685]	(4, 82)
				[2479]	(4, 823)
					(4, 98)
					(4, 8)
Si ⁴⁺	Γ			35, 94	[66]
Si ₂	Γ	147, 6061 ⁶ [1830]		54, 9272	[1830]
		148, 881 ^{*7} [570]		53, 167	[570]
		130, 9 ⁸ [1618a]	117, 208	[1618a]	54, 917
Si ₃	Γ	158, 5323 ⁹ [1830]		60, 6356	[1830]
		133, 161 ¹⁰ [1618a]	119, 104	[1618a]	60, 635
SiBr	Γ			58, 7	[1685]
SiBrCl ₃	Γ			84, 49	[1959a]
SiBrH ₃	Γ			62, 76	[1946]
				62, 65	[1959a]
SiBr ₂ Cl ₂	Γ			88, 43	[1959a]
SiBr ₂ H ₂	Γ			73, 92	[1946]
				74, 18	[1959a]

SiBr ₃ Cl	Г					89,99	[1959a]	22,81	[1959a]
SiBr ₃ H	Г	—69,3	[2700]	—72,4	[2700]	83,24	[1959a]	19,31	[1959a]
						80,633 ⁶	[2585]	15,6992 ^b	[2585]
	Ж	—78,3	[2700]	—74,3	[2700]				
SiBr ₃ I	Г					96,582	[2016]	23,393	[2016]
SiBr ₄	Г	(—92,6)	[2700]	—96,3	[2700]	90,3	[1685]	23,20	[1685]
						90,24	[1959a]	23,21	[1959a]
						90,6 [*]	[249]		
	Ж	(—103,0)	[2245, 2700]	99,0	[2700]				
				—75,0 [*]	[229]				
	К	—100,7	[1176]						
SiC	Г	179,018 ¹¹	[570]			52,042	[570]		
	К	(—12,4)	[2226]	(—12,3 [*])	[2226]			(6,60)	[189]
		(—11,8) ¹²	[570]						
		(—18,22) ¹³	[2400]						
		(—15,0 [*])	[1086]						
SiC, α, гексагон.	К			—10,81 ³	[1741]	(3,935)	[570]	(6,39)	[570]
						(3,94)	[1685]	(6,38)	[1685]
SiC, β, куб.	К	—15,8	[1095]	—13,3	[1095]	(3,97)	[1685]	(6,42)	[1685]
		—15,6	[2220]						
SiC ₂	Г	151,463 ¹⁴	[570]			55,749	[570]		
SiCl	Г	48,045 ^{*15}	[570]			56,108	[2035]	10,698	[2035]
		47,7098 ¹⁶	[1830]			56,814	[570]		
		48,1 ^{*17}	[1618a]	40,46	[1618a]	56,7253	[1830]	8,5542	[1830]
						56,7	[1618a]	8,55	[1618a]
						56,4	[1685]	8,53	[1685]
SiClD ₃	Г					64,968	[2025]	14,021	[2025]
SiClF ₃	Г	—315 [*]	[1618a]	—306,057 [*]	[1618a]	73,571 [*]	[1618a]	18,971	[1618a]
SiClH ₃	Г	43,2 [*]	[19]			59,83 [*]	[956]	12,05 [*]	[956]
						62,984	[2025]	12,018	[2025]
						59,85	[1959a]	12,20	[1959a]
		—48,0 ¹⁸	[1618a]	—42,633	[1618a]	59,885	[1618a]	12,199	[1618a]
SiClH ₃	Г					96,84	[1959a]	23,49	[1959a]
SiCl ₂	Г	—37,2 ¹⁹	[1830]			67,0662	[1830]	12,2947	[1830]
		—38,066 ²⁰	[570]			66,614	[570]		
		—29,9	[2288]			71,1	[2288]		
		—125 ^{*21}	[129]			71,0	[1685]		

¹ $\Delta H_0^\circ = (110,9643)$ [1830]. ² $\Delta H_0^\circ = (111,00)$ [570]. ³ $\Delta H_0^\circ = (104,964)$ [1618a]. ⁴ ΔH_0° . ⁵ $T = 300$ °K. ⁶ $\Delta H_0^\circ = 146,9285$ [1830]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 148$ [570]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 130,223$ [1618a].
⁹ $\Delta H_0^\circ = 157,8928$ [1830]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 132,521$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = 177,585$ [570]. ¹² $\Delta H_0^\circ = (-11,573)$ [570]. ¹³ Из Si, ж. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = 150,17$ [570]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = 47,55^*$ [570]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = 47,2727$, [1830]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = 47,591^*$ [1618a]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -45,844$ [1618a]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -37,2249$ [1830]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -38,00$ [570]. ²¹ Из Si, г; $\Delta H_0^\circ = -131^*$ [1129].

1	2	3	4	5	6
SiCl ₂	г	—37,66 ¹ [1618a]	—40,438 [1618a]	67,036 [1618a]	12,157 [1618a]
SiCl ₂ ⁺	г	204 [1214]			
SiCl ₂ H ₂	г	76,3* [19]		68,06 [1496] 68,47 [1959a]	14,83 [1567, 1959a]
SiCl ₃	г	—75* ² [1618a] —87,322* ³ [570] —86,1 [810]	—69,909* [1618a]	66,498 [1618a] 75,648 [570]	14,831 [1618a]
SiCl ₃ ⁺	г	209 [1214]			
SiCl ₃ F	г	—201* ⁴ [1618a]	—192,565* [1618a]	80,295 [1618a]	21,53 [1618a]
SiCl ₃ H	г	—117,4 [2699] —112* ⁷ [1618a, 2211]	—109,6 [2699] —104,524* [1618a]	(71,9747) ⁵ [2585] (75,00*) [956] (74,892) [1618a] (74,85) [1959a]	(14,5847) ⁵ [2585] (18,12*) [956] (18,041) [1618a] (18,04) [1959a]
SiCl ₃ I	ж	—123,9 [2699]	—109,7 [2699]		
SiCl ₄	г	(—151,8) [2699]	(—142,3) [2699]	86,75 [1959a] (70,06*) [955] (79,0646) [1830] (79,004) [570]	22,26 [1959a] (21,63*) [955] (21,6446) [1830]
	г	(—150,997) ⁸ [570] (—157,1) ⁹ [1618a] (—163,2) [810] (—145,7) [1176]	(—147,557) [1618a]	(79,068) [1618a] (79,1) [1685] (79,01) [1959a]	(21,576) [1618a] (21,65) [1685] (21,63) [1959a]
	ж	—158,9 [2699] (—170,2) [810] (—160,5) [2245]	(—143,0) [2699]	(60,363) [2022] (60,3997) [1830] (60,759) [570] (57,3) [1685]	10,478 [2022] 10,4872 [1830] (34,73) [1683]
SiCl ₄ ⁺	г	222 [1214]			
SiD	г			48,7 [1685]	7,3 [1685]
SiDF ₃	г			65,405 [2583] 66,90 [1959a]	15,203 ¹⁰ [2583] 16,03 [1959a]
SiDH ₃	г			52,58 [257] 52,61 [256] 56,48 [256]	10,77 [1205] 13,54 [256]
SiDT ₃	г			64,00 [1959a]	14,52 [1959a]
SiD ₃ F ₂	г			54,23 [1959a]	11,26 [1959a]
SiD ₃ H ₂	г			54,27 [256, 257] 57,07 [256]	11,33 [1205] 13,18 [256]
SiD ₃ T	г			59,29 [1959a]	13,43 [1959a]
SiD ₃ F	г			59,892 [2025]	13,146 [2025]

SiD ₃ H	r					54,27	[1959a]	11,85	[1205, 1959a]
						54,29	[256, 257]		
SiD ₃ I	r					66,947	[2025]	14,999	[2025]
SiD ₃ T	r					55,70	[256]	12,83	[256]
SiD ₄	r					52,36	[257]	12,47	[257]
						52,34	[1959a]	12,46	[1959a]
SiF	r	4,935 ^{*11}	[570]			53,941	[570]		
		4,751 ¹²	[1830]			53,9432	[1830]	7,8046	[1830]
		-1,01 ¹³	[1618a]	-8,519	[1618a]	53,939	[1618a]	7,804	[1618a]
SiFH ₃	r					53,9	[1685]	7,79	[1685]
						59,094	[2025]	11,333	[1618a, 2025]
						56,95	[1959a]	11,33	[1959a]
		129,5	[1163]			66,202	[2420]	15,058	[2420]
SiF ₂	r	-105,01 ¹⁴	[1618a]	-99,505	[1618a]	57,035	[1618a]		
		-125,51 ¹⁵	[1830]	-284	[1163]				
		-148 [*]	[1923]						
		-168,281 ¹⁶	[570]						
		-149,01 ¹⁷	[1618a]	-151,223	[1618a]	60,399	[1618a]	10,487	[1618a]
SiF ₂ H ₂	r					62,62	[1959a]	12,87	[1959a]
		-194,0 ^{*18}	[1618a]	-187,5 [*]	[1618a]	62,282	[1618a]	12,191	[1618a]
SiF ₃	r	-250,896 ¹⁹	[570]			66,456	[2420]	11,327	[2420]
		-267,5 ²⁰	[1618a]	-264,458	[1618a]	66,963	[1618a]	14,894	[1618a]
						56,966	[570]		
SiF ₃ H	r					64,887 ²¹	[2583]	14,478 ²¹	[2583]
						66,26	[1959a]	15,17	[1959a]
SiF ₄	r	-283,0 ²²	[1618a]	-275,133	[1618a]	66,317	[1618a]	15,12	[1618a]
		(-356,02) ²³	[1830, 2694]	(-359,9 [*])	[232]	(67,4343)	[1830]	(17,5655)	[1830]
		(-370,8)	[2249]	(-360,5)	[2249]	(66,05)	[2616]	(16,88)	[2616]
		(-374)	[2245, 2249]			(67,77)	[2597]	(17,56)	[2597]
		(-385,98) ²⁴	[2695, 1618a]	(-375,855)	[1618a]	(67,3)	[1685]	(17,43)	[1685]
						(67,433)	[1618a]	(17,565)	[1618a]
						(67,43)	[1959a]	(17,57)	[1959a]
		(-372,5) ²⁵	[570]			(67,435)	[570]		
		(-372,4)	[87]			(59,85) ²⁶	[2086]		
SiF ₆ ²⁻	p			-511 [*]	[323]	30,3	[2452]		

¹ $\Delta H_0^\circ = -37,688$ [1618a]. ² $\Delta H_0^\circ = -73,22^*$ [1618a]. ³ $\Delta H_0^\circ = -87^*$ [570]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -200,49^*$ [1618a]. ⁵ $T = 300$ °K. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -151,2894$ [1830]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -110,8^*$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -150,472$ [570]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -156,58$ [1618a]. ¹⁰ $t = 0$ °C. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = 4,5^*$ [570]. ¹² $\Delta H_0^\circ = 4,3193$ [1830]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -1,437$ [1618a]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -102,77$ [1618a]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -125,2513$ [1830]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -168^*$ [570]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -148,751$ [1618a]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -191,898^*$ [1618a]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -250^*$ [570]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -266,899$ [1618a]. ²¹ $t = 0$ °C. ²² $\Delta H_0^\circ = -281,316$ [1618a]. ²³ $\Delta H_0^\circ = -384,6910$ [1830]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = -384,65$ [1618a]. ²⁵ $\Delta H_0^\circ = -371,168$ [570]. ²⁶ $T = 186,35$ °K.

1	2	3	4	5	6
SiH	r	89,4269 ¹ 89,039 ²	[1830] [570]	47,3195 47,309 47,27 47,419	[1830] [570] [1685] [1618a]
SiH ⁺	r	114,0 ³	[1618a]	105,835	[1618a]
SiHT ₃	r	267	[1214]		
SiH ₃ ⁺	r	311	[1214]	55,64	[256]
SiH ₃ T	r	285	[2444]		
SiH ₂ T ₂	r			55,29	[256]
SiH ₃	r	49,2	[2444]		
SiH ₃ I	r	214	[1214]		
SiH ₃ T	r			64,536 53,16 48,8858	[2025] [256] [1830]
SiH ₄	r	(7,8) (7,3) (9,9) ⁵ (11,3) (11,3) ⁶ (7,8) ⁷	[901, 2259] [1437, 1437a] [157] [1205] [1205] [1618a, 1830]	(12,5) ⁴ [901]	[2025] [256] [1830] [722] [955] [1959a] [1205] [257, 1685] [1618a]
SiH ₄ ⁺	r	266	[1214]		
SiH ₄	r	-47,7	[1176]		
				98,76 96,85 78,4	[17] [1959a] [1685]
	K	(-38,5)	[2245]	-33,3*	[227]
SiN.	r	119,8258 ⁸ 110,818 ⁹	[1830] [570]	51,7947 51,788 51,78 51,793	[1830] [570] [1685] [1618a]
SiO	r	121,0 ¹⁰ (-21,411) ¹¹ (-21,41) (-21,725) ¹² (-21,8) (-23,0) (-29*) (-22,2) (-19*) (-21,16)	[1618a] [1830] [891] [570] [1597] [730] [1425] [1773] [863] [895]	113,7 (-28,2*) (-29,4)	[1618a] [1597] [730]
				(50,5473) (50,53) (50,543) (50,55)	[1830] [891] [570] [1680]
					7,2105 7,21 7,1469
					[1830] [1618a, 1685] [1830]

		(-21, 27)	[2558]						
		(-20, 53*)	[399]						
		(-21, 411) ¹²	[2282]						
		(-23, 3)	[2282]						
		(-24, 6)	[112]						
		(-24, 04)	[2695]						
		(-24, 2) ¹³	[1618a]	(-30, 624)	[1618a]	(50, 546)	[1618a]	7, 146	[1618a]
	к	-108, 5	[57]						
SiOF ₂	г	-231, 0 ¹⁴	[1618a]	-227, 231	[1618a]	64, 806	[1618a]	12, 832	[1618a]
SiO ₂	г	-74, 18 ¹⁵	[570]			54, 368	[570]		
		-82 ¹⁶	[1830]			54, 6173	[1830]	10, 6609	[1830]
		-76, 2 ¹⁷	[1618a]	-76, 548	[1618a]	54, 67	[1618a]	10, 661	[1618a]
	ж	-215, 948	[1618a]	-203, 342	[1618a]	11, 22	[1618a]	10, 596	[1618a]
SiO ₂ , кварц	к	-217, 5 ¹⁸	[1298, 1331, 1618a]	-204, 53	[1618a]	10, 0	[1618a]	10, 634	[1618a]
		-215, 8	[1004]						
		-210, 0 ¹⁹	[570]						
SiO ₂ , α-кварц	к	(-210, 25)	[1896]	-197, 3	[1896]			(11, 0)	[189]
		(-208, 3)	[2249]						
		(-210, 26)	[1594]						
		(-210, 2)	[1594, 2245, 2249]						
		(-217, 72)	[2695]						
SiO ₂ , β-кварц	к	(-210, 26)	[2324]			(10, 00)	[570]	(10, 63)	[570]
SiO ₂ , α-кристобаллит	к	(-209, 9)	[1045]	(-196, 9)	[1045]				
		(-209, 55)	[1045, 1594]	(-196, 65)	[1045, 1594]				
		(-208, 02) ²⁰	[891]						
SiO ₂ , β-кристобаллит	к	(-206, 6)	[2249]			10, 20	[1685]		
		(-208, 46)	[2324]						
		(-209, 3)	[1594, 2245, 2249]						
SiO ₂ , тридимит	к	-207, 63 ²¹	[891]			10, 4	[1685]		
SiO ₂ , α-тридимит	к	(-209, 4)	[1045]	(-196, 5)	[1045]	8, 6 ²¹	[1685]		
SiO ₂ , γ-тридимит	к	-208, 94	[2324]						
SiO ₂	ст	(-205, 3)	[2249]						
		(-207, 99)	[2324]						
		(-215, 94)	[2695]						

¹ $\Delta H_0^\circ = 89,0227$ [1830]. ² $\Delta H_0^\circ = 88,632$ [570]. ³ $\Delta H_0^\circ = 113,699$ [1618a]. ⁴ Вычислено [234] по значению $K = 1,9 \cdot 10^{-10}$ [901]. ⁵ ΔH_0° . ⁶ $t = 20^\circ \text{C}$. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 10,085$ [1618a]; 10,0977 [1830]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 119,5438$ [1830]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = 119,536^*$ [570]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 120,705$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = (-21,6876)$ [1830]. ¹² $\Delta H_0^\circ = (-21,695)$ [2302]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = (-24,476)$ [1618a]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -229,953$ [1618a]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -73,812$ [570]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -81,6889$ [1830]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -75,888$ [1618a]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -216,311$ [1618a]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -208,812$ [570]. ²⁰ ΔH_0° . ²¹ Коэзит.

1	2	3	4	5	6
SiO ₂ , аэрозил	СТ	—206,85 [2324]			
SiO ₂ ³⁻	К		—212 [323]		
SiP	К	—15,0 [2628] —16,5 [2625]		6,8 [1773]	
SiS	Г	29,1799 ¹ [1330] 16,926 [1618a]	4,593 [1618a]	53,4346 [1830] 53,427 [1618a] 53,43 [1685]	7,7134 [1830] 7,711 [1618a] 7,70 [1685]
SiS ₂	Ж К	—37,303 [1618a] (—49) [1293, 2236] (—43) [1618a]	—37,878 [1618a] —34,0* [229] —41,899 [1618a]	21,621 [1618a]	11,04 [1618a]
SiSe	Г			16,0 [1618a]	14,99 [1618a]
SiSe ₂	К	—12,0 [1293]		56,2 [1685] 19,2* [889]	8,03 [1685]
SiT ₄	Г			53,92 [256]	13,90 [256]
SiTe	Г			58,2 [1685]	8,25 [1685]
Si ₂ C	Г	137,554 ² [570]		57,790 [570]	
Si ₂ H ₆	Г	15,1 [2260] 17,1 [1437, 1437a]			
	Ж	—36,2 [1205] —35,8* [1206]			
Si ₃ H ₃	Г	25,9 [1440]			
	Ж	—54,1 ³ [1206] —54,4 [1205]			
Si ₃ N ₄	К	(—179) [1773]		(22,8) [1618a, 1680, 1685]	
		(—179,25) [1618a]	—154,799 [1618a]	(25,6) ⁴ [2133]	23,87 [1618a]
Si ₄ H ₁₀	Ж	—70,4* [1206] —70,8 [1205]			
H ₂ SiF ₆	Р	(—556,2) [2249] (—554,6) [211]			
H ₂ SiF ₆ ·213H ₂ O	Р	—567,1 [1331]			
H ₂ SiO ₃	К		—244,5* [323] —243,4* [229] —298,6* [229]		
H ₂ SiO ₄	К				
H ₂ Si ₂ O ₅	К	—493,39 [2324]			
Sm	Г	(50,000) [2479] (49,56) ⁵ [1589]	41,819 [2479] 41,48 [1589]	(43,75) [1685] (54,65) [2302]	(7,25) [1685] (10,80) [2302]

204 H₂
Na₂SiF₆
Ca₂SiF₆

	K	(49, 9*) (50, 0) (48, 52) ⁶	[2275] [2679] [445]		(50, 52)	[2302]		
	K				16, 3 13, 95* 16, 61 16, 28 16, 64 ⁷ 12, 3 16, 32* —18	[1685] [323] [1589] [2479] [2423] [1680] [2396] [1976]	6, 50 5, 9* 7, 06 6, 49 6, 76	[1685] [323] [1589] [2479] [2423]
Sm ²⁺	P			—123 —122*	[1976] [1977]			
Sm ³⁺	P			(—159) (—158*) (—167, 0)	[1976] [1977] [229]	—50 —42, 3*	[1976] [323]	
SmB ₃	K	—108, 6	[455]					
SmBr ₃	K	—207* —209*	[230] [2663]					
SmCl(OH) ₂	K			—296, 5	[14]			
SmCl ₂	K	—195, 6 —192* —203	[1865] [442] [445, 446]	—183, 9* —184 —183*	[234] [1976] [1977]			
SmCl ₃	K	(—243) (—244, 18) (—243*)	[446] [1977] [442]	—232, 9* —226* —231, 9*	[227] [1977] [323]	34 34, 8*	[446] [323]	
SmCl ₃ ·6H ₂ O	K			—227 —585 —584*	[1976] [1976] [1977]	91, 1	[2422]	
SmI ₃ , β	K	(—149)	[1976]	—147 —152, 1* —152, 3* —146*	[1976] [323] [227] [1977]	51, 6*	[323]	
SmO	K					15, 7*	[2523]	
SmO _{1.5}	K	—216, 95	[2523]	—206, 4	[2523]			
SmOCl	K	—238	[1976]	—225	[1976]			
Sm(OH) ₃	K	—358, 8*	[229]	(—308, 7*) (—314, 0)	[323] [14]			
Sm ₂ O ₃	K	—433, 90	[1659]	—412, 85	[1659]	33, 22 ⁸	[1659]	27, 37 [1659]

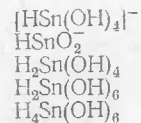
1 $\Delta H_0^\circ = 28,8677$ [1830]. 2 $\Delta H_0^\circ = 136,585$ [570]. 3 $t = 20$ °C. 4 $S_{298}^\circ - S_0^\circ$. 5 $\Delta H_0^\circ = 49,42$ [1589]. 6 $\Delta H_0^\circ = 48,45$ [445]. 7 $S_{298}^\circ - S_0^\circ$. 8 $S_{298}^\circ - S_{10}^\circ$.

1	2	3	4	5	6
Sm_2O_3	к	—430* [1045]	—410,5* [1045]	36,1 [1659, 2523, 2679]	
		—433,8 ¹ [2679]	—410* [229]	35,4 [2523]	
		—433,89 [1580]	—412 [1976]		
			—411* [1977]		
— Sm_2S_3	к	—253* [2683]			
— $\text{Sm}_2(\text{SO}_4)_3$	к	—928,5 [1977]	—845* [1977]		
			—846 [1966]		
— $\text{Sm}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$	к	—1509,7 [1977]	—1316* [1977]	160,9 [1685]	144,9 [1685]
		—1522* [323]		154,1 [323]	
		—1526* [229]			
Sn	г	(72,000) [2479]	(63,667) [2479]		
		(72,20) ² [1589]	(63,88) [1589]		
Sn, белое	к			(12,32) [1589]	(6,45) [1589]
				(12,29) [1685]	
Sn, серое	к	(0,5) ³ [1770]			
Sn^{2+}	г			40,24 [66]	
	р	—2,39 [323]	—6,28 [323]	15,0 [202]	
				—4,9 [1685]	
Sn^{4+}	г			40,24 [66]	
	р		0,65* [323]		
Sn_2	г	96* [1598]			7,06 [1625]
		97,0* [402]			
SnBr_2	к		—59,6* [323]	34,9* [323]	
			—60,3* [227]		
SnBr_4	г			98,62 [729]	24,71 [729, 1685]
				98,2 [1685, 1773]	
	ж	—108,4 [2280]			
	к		—76,9 [229]		
$\text{Sn}(\text{CN})_2$	к	43* [696, 2683]			
$\text{Sn}(\text{CNS})_2$	к	20* [696]			
	к	23* [2683]			
SnCO_3	к	—167* [696]			
		—177* [2683]			
SnCl	г			60,1 [1685]	8,53 [1685]
SnCl_2	к			—72,2* [323]	29,3* [323]
				—73,6* [227]	

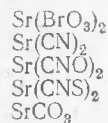
SnCl ₂ ·2H ₂ O	κ			—188,3*	[229]				
SnCl ₂ ·4H ₂ O	κ	—366*	[230]						
SnCl ₂ ·6H ₂ O	κ	—505*	[230]						
SnCl ₄	Γ					87,20 87,2	[729] [1685]	23,53	[729, 1685]
[SnCl ₆] ²⁻	ρ	—235*	[331]						
	ж	(—163,9)	[2280]						
Sn(ClO ₃) ₂	κ	—46*	[2683]			(62,5)	[1685]	(39,49)	[1685]
Sn(ClO ₄) ₂	κ	—54*	[2683]						
SnF	Γ					57,4	[1685]	8,04	[1685]
SnF ₂	κ	—155*	[230]						
		—152*	[583]						
SnF ₄	Γ					76,2* 75,0	[249] [1685]		
SnF ₆ ²⁻	ρ			—420*	[323]	0*	[323]		
SnH	Γ					50,92	[1685]	7,02	[1685]
Sn(HCO ₃) ₂	κ	—353	[2683]						
Sn(HS) ₂	κ	—3*	[2683]						
Sn(HSO ₄) ₂	κ	—424*	[2683]						
SnH ₂	κ	—17*	[2683]						
SnH ₄	Γ	38,9 35,0 ⁴	[1437, 1437a] [2259]						
SnI	Γ					65,5	[1683]		
SnI ₂	κ			—34,4 —34,9	[323] [227]	40,3*	[323]		
SnI ₄	Γ					106,6 106,66	[1685] [729]	25,18 25,17	[1685] [729]
	κ	—47,6	[2280]						
SnMoO ₄	κ	—258*	[2683]						
Sn(NH ₄) ₂	κ	—13*	[2683]						
Sn(NO ₃) ₂	κ	—67*	[2683]						
Sn(NO ₃) ₂	κ	—106*	[2683]						
		—109*	[696]						
SnO	Γ	—1*	[895]	—6,5	[1045]	(55,46)	[1685]	(7,58)	[1685]
	κ	(—68,4) (—68,35)	[970] [1596]	(—61,5)	[970]	(13,5)	[970, 1685]	(10,59)	[1685]

1 $\Delta H_0^\circ = -432,2$ [2679]. 2 $\Delta H_0^\circ = 72,22$ [1589]. 3 $t = 13^\circ \text{C}$. 4 ΔH_0° .

1	2	3	4	5	6
Sn(OH) ₂	К	(—121*)	[696]	(—115,96*)	[176]
Sn(OH) ₄	К			—225,81*	[176]
				—227,5*	[323]
				—229,0*	[229]
				—310,5*	[323]
Sn(OH) ₆ ²⁻	Р				
SnO ₂	К	(—138,7)	[2162]	(—123,9)	[2162]
		(—138,82)	[1596]		
SnReO ₄	К	—401*	[2683]		
SnS	Г			57,9	[1685]
	К	(—24,34)	[2223]	(—24,19)	[2223]
		(—25,1)	[2223]	(—24,6)	[970]
				(19,4)	[2223]
				(18,4)	[970, 1685, 1732]
		52,6 ¹	[1012]	(—23,9*)	[232]
				(—23,09)	[176]
SnSO ₃	К	—148*	[2683]		
Sn(SO ₃) ₂	К	—299,2*	[1172]		
SnSO ₄	К	—211*	[696]		
		—220*	[2683]		
Sn(SO ₄) ₂	К			—346,8*	[323]
				—344,6*	[229]
SnS ₂	К	—40,0	[125]		
		—51,5	[125]		
SnSe	Г	52,4 ¹	[1527]		
		50,35 ¹	[1527]		
	К	—16,4	[970]	—16,4	[970]
		—16,5	[1773]		
SnSe, белый, гексагон.	К	—21,7	[101]		
SnSeO ₄	К	—152*	[2683]		
SnSiO ₃	К	—274*	[2683]		
SnTe	Г	53,13 ¹	[1527]		
		53,9 ¹	[1527]		
	К	—14,6	[2625]		
SnWO ₄	К	—278*	[2683]		
Sn ₂ H ₆	Г	65,6	[2260]		
Sn ₂ S ₂	Г	56,5 ²	[1012]		
Sn ₂ S ₃	К			—85,0	[125]
Sn ₂ S ₅	К			—157,5	[125]
H ₂ Sn(OH) ₃	К			—172,61	[6]



Sr

 Sr^+
 Sr^{2+}


p
p
к
к
к

r

к

r

r

p

к

r

к

r

к

к

к

к

к

к

r

к

r

(39,30)
 (39,131)*
 (39,100)
 (36,1)

[1589]
 [570]
 [2479]
 [867]

—201,80*
 (—98,0*)
 —229,25*
 —339,30*
 —342,56*

(31,30)
 (31,104)

[6]
 [323]
 [6]
 [6]
 [6]

[1589]
 (32,3239)
 (39,3251)
 (39,32)
 [2479]

(12,7)
 (12,5*)

(12,5)
 40,7026
 39,33
 (—6,3)
 (—7,3)

[244, 1589,
 1984]

[570]
 [570]
 [66]
 [185]
 [1685]

(6,50)
 (6,3*)

(6,30)

[570]
 [1589]

[1685, 2479]

[494]
 [2100]
 [1153]

[1170]
 [1166]

[1166]

—166,3*
 —166,0*

[323]
 [227]

62,5
 75,99*
 33,8*
 32,40
 35,0
 33,7*
 34*
 58,1*

[1685]

[297]
 [323]

[2518]

[1685]

[698]
 [2243]
 [699]

8,78

14,536*

(18,01)

[1685]

[297]

[2518]

[2683]
 [693]
 [693, 2683]

(—272,02*)

[177]

(23,5*)
 (23,8*)
 (22,7*)

[177]
 [699]
 [228]

8,63

[1685]

59,8

[1685]

70,51*

[297]

14,224*

[297]

¹ (ΔH_{298}°)_{судл.}: ² 2SnS , к $\rightarrow \text{Sn}_2\text{S}_2$, r. ³ $\Delta H_0^\circ = 39,2$ [570]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 170,513$ [570]. ⁵ $T = 550$ °K. ⁶ Δ_3° .

1	2	3	4	5	6
SrCl_2	K	(-210,0) [2375] (-198,2) [1166]		(27) [2243] (28,0*) [698] (30,0) [1685]	
$\text{SrCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	K		-248,2* [229]		
$\text{SrCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	K		-306,1* [229]		
$\text{SrCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	K	-482* [230]			
$\text{SrCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	K	(-624*) [230]	-533,1* [229] -532,22 [190]	83,73 [190]	
$\text{SrCl}_2 \cdot \text{SrF}_2$	K	-498,0 [96] -499,4 [2243]	-481,4* [229]		
$\text{Sr}(\text{ClO}_3)_2$	K	-172,5* [689] -173* [2683] -183 [481] -177* [693] -187* [2683]		54,5* [699]	
$\text{Sr}(\text{ClO}_4)_2$	K			59,2* [699]	
$\text{Sr}(\text{CrO}_2)_2$	K			32,4* [251]	
SrCrO_4	K	(-332*) [232] (-326) [481]	-308,06 ¹ [177]	34,6* [699]	
SrD	r			52,1 [1685]	7,35 [1685]
SrF	r	-88,5 ² [1170]	-10,9* [227]	57,0 [1685]	8,22 [1685]
SrF_2	r	-186,6 ³ [1370] -211,7 ⁴ [1809]		65,26* [297]	13,603* [297]
	K	(-289,0) [890]	-277,0* [176] -277,8* [323] -277,4* [227]	16,9* [176] 21,4* [323] 19,5* [225] 18* [890] 20,9* [698] 19,5 [1685]	16,3* [228]
SrH	r		(34,13) [77]	(50,822) [77] (50,78) [1685]	(7,18) [1685]
$\text{Sr}(\text{HCO}_3)_2$	K	(-467*) [232, 2683] (-464*) [693]	-421,65* [177]		
SrHI	K	-92,3 [1166]			
SrHPO_4	K	(-432,87) [709]	-399,7* [323] -401,8* [229]	31,2* [323]	
$\text{Sr}(\text{HS})_2$	K	-114* [693] -120* [2683]			
$\text{Sr}(\text{HSO}_4)_2$	K	-546* [2683]			

SrHfO ₃	К	—425,7	[353]						
SrI	Г	—49,8 ²	[1170]		64,4	[1685]	3,83	[1685]	
Sr(IO ₃) ₂	К	—245,0	[61]						
Sr(IO ₃) ₂ ·2H ₂ O	К	—316,3	[615]						
SrI ₂	Г				79,62*	[297]	14,659*	[297]	
	К	(—133,8)	[1166]	—135*	[323]	[323]			
				—134,4*	[227]	[698]			
				—124,2*	[229]	[2243]			
						[1685]			
SrI ₂ ·2H ₂ O	К	—283*	[234]						
SrI ₂ ·4H ₂ O	К	—424*	[230]						
Sr(MnO ₄) ₂	К	—357*	[693]		68,6*	[699]			
SrMoO ₃	К	—308,6	[171]	—284,9	[171]				
SrMoO ₄	К	—372,2	[170]	—346,2	[170]	29,97	[170]		
		—369,1*	[172]	—345,6*	[172]				
		—367*	[2683]						
Sr(NO ₂) ₂	К			—145,1*	[323]	42*	[323]		
				—149,52*	[177]				
Sr(NO ₃) ₂	К			—186*	[323]	47,4*	[323]		
				—186,0*	[229]	48,8*	[699]		
						48,5*	[161]		
						46,72	[2518]	(35,91)	[2518]
						86,91	[190]		
Sr(NO ₃) ₂ ·4H ₂ O	К			—412,4	[190]				
				—411,4*	[229]				
Sr(N ₃) ₂	К	(1,72)	[1356]	35,63	[1356]	35,5	[1356]		
		(0,1)	[37a]			46*	[323]		
SrO	Г	—14,2 ⁵	[366]	105,10	[77]	54,960	[77]		
		—14,24 ⁶	[570]			54,961	[570]		
		5,7 ²	[1015]			54,95	[1685]	7,89	[1685]
	К	(—141,1) ⁷	[570]	(—137,07*)	[250]	(13,3*)	[698]	10,64	[570]
		(—139,9)	[575]						
		(—144,44)	[1902]						
		(—144,4)	[1900]	(—137,3)	[1900]				
SrO·Al ₂ O ₃	К	—560,5	[903]						
		—541,9	[178a]	—549,5	[178a]	25,62	[178a]		
		—557,4	[147]						
3SrO·Al ₂ O ₃	К	—847,2	[903]						
		21,04 ⁸	[1940]						

1 $t = 15^\circ \text{C}$. 2 ΔH_0° . 3 Вычислено [245] по значению $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 103,7$ [1370] и $(\Delta H_{29}^\circ)_{\text{ср. F}_2, \text{K}} = -290,3$ [2245]. 4 Вычислено [245] по значениям $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 78,6$ [1809] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{ср. F}_2, \text{K}} = -290,3$ [2245]. 5 $\Delta H_0^\circ = -13,8$ [366]. 6 $\Delta H_0^\circ = -13,813$ [570]. 7 $\Delta H_0^\circ = -140,553$ [570]. 8 Из SrO, K и Al₂O₃, K.

1	2	3	4	5	6
$4\text{SrO} \cdot (\text{Al}_2\text{O}_3)_{0,85}, \beta$	K	13,65 ¹	[1938]		
$4\text{SrO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3, \alpha$	K	984,4	[903]		
		11,2 ¹	[1938]		
$4\text{SrO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3, \beta$	K	987,1	[903]		
		10,2 ¹	[1938]		
$4\text{SrO} \cdot (\text{Al}_2\text{O}_3)_{1,13}, \beta$	K	15,0 ¹	[1938]		
$\text{SrO} \cdot 6\text{Fe}_2\text{O}_3$	K	18* ²	[1941]		
$7/5 \text{SrO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$	K	12,2 ²	[1941]		
		410,9	[1941]		
$2\text{SrO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$	K	30,9 ²	[1941]		
		516,2	[1941]		
$3\text{SrO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$	K	64,8 ²	[1941]		
		694,5	[1941]		
$\text{Sr}(\text{OH})_2$	K		207,1*	[249]	20,7*
			207,8*	[323]	21*
			208,0*	[229]	22,3*
				[323]	13*
SrO_2	K	(150,80)	[76]	139*	[323]
				140,4*	[229]
				141,0*	[1045]
$\text{Sr}(\text{ReO}_4)_2$	K	500*	[2683]		
SrS	r	30,0 ³	[1015]		
	K	(113,1*)	[1480]	97,4*	[323]
		(108,1*)	[1015]	106,8*	[229]
		(113,1)	[1015]	107,0	[1734]
					16,3
					16,5*
					17,9*
SrSO_3	K	279,7*	[1172]		
		279,4	[614]		
		274*	[2683]		
SrSO_4	K	(346,8)	[614]	(319,48*)	[177]
		(346,75)	[614]	(318,4*) ⁴	[250]
				(318,94)	[500]
					(28,2)
					(28,6)
SrSe	K		77,7*	[229]	19,1*
					21,5*
SrSeO_3	K	250,55	[509]	230,84	[509]
		247,55	[507]		
SrSeO_4	K	275,37	[501]	244,71	[501]
					18,12

SrSi	K	-274,88	[185]	-248,6*	[232]	20,17	[185]		
SrSiO ₃	K			-244,7**	[232]	18,3*	[498]	22,22*	[498]
	K	(-31,25) ^b	[1681]	-111,4*	[229]				
	K	(-382,6)	[776]	-31,3 ^b	[1681]	23,7*	[251]		
				-350,8*	[323]	22,5*	[323]		
				-350,7*	[227]				
SrTe	K	-62,0*	[1773]			24,0*	[698]	23,51	[2554]
SrTiO ₃	K	-399,0	[2243, 2552]	-378,8	[2243]	26,0	[1685]	23,51	[1685]
		-398,9	[428]	-379,0	[2552]	25,99	[2554]	34,31	[2555]
SrWO ₄	K	(-393,0)	[329]	-366,0	[329]	28,3	[329]		
		(-398,2*)	[170, 172]	-373,7*	[170, 172]				
				-372,8*	[172]				
				-366,5*	[323]	37,8*	[323]		
				-373,9*	[229]				
SrZrO ₃	K	-418,3	[350, 351]	-398,1	[350, 351]	27,5	[1733]	24,71	[1733]
Sr ₂ O	K			-147,4*	[229]				
Sr ₂ SiO ₄	K	(-50,01) ^b	[1681]	-50,1 ^b	[1681]	35,0*	[251]	34,34	[2555]
		(-542,5)	[776]	-495,7*	[323]	43*	[323]		
				-494,4*	[229]				
Sr ₂ TiO ₄	K	-545,6	[2243, 2552]	-517,8	[2243]	38,0	[1685, 2555]	34,34	[1685]
				-518,0	[2552]				
Sr ₃ (AsO ₄) ₂	K			-770,1*	[323]	74,6*	[323]		
				-751,9	[229]				
Sr ₃ As ₂	K	-144	[32]						
Sr ₃ N ₂	K			-81,9*	[229]	29,5*	[1773]		
Sr ₃ (PO ₄) ₂	K			-932,1*	[323]	70*	[323]		
				-935,9*	[229]				
Sr ₃ P ₂	K	-160,03	[647]						
Sr ₃ SiO ₅	K	-702*	[148]						
Ta	Γ	(186,90) ^b	[1589]	(176,67)	[1589]			(4,99)	[1589, 1685]
		(186,800)	[2479]	(176,561)	[2479]				
		(168,4)	[756]						
		(153)	[758]						
	K					(9,90)	[997]	(6,023) ⁷	[997]
						(9,92)	[1589, 1685, 2459]	(6,045)	[2459]
								(6,06)	[1589, 1685]
								(6,08)	[2475]

¹ Из SrO, к и Al₂O₃, к. ² Из SrO, к и Fe₂O₃, к. ³ ΔH_0^* . ⁴ Пересчитано [234] со значения $(\Delta H_{298}^0)_{\text{дис.}} = 126,6$ (см. [250]) на 133,24 (см. [2245]) с учетом величины ΔG_{298}^0 для SO₂ и SiO. ⁵ Из SrO и SiO₂, α . ⁶ $\Delta H_0^0 = 186,76$ [1589]. ⁷ $t = 0$ °C.

1	2	3	4	5	6
TaB	K			13,1*	[1959] 11,30 [1959]
TaB ₆	K	—45,4 [1800]		11,3*	[1959] 13,98 [1959]
TaBr ₈ O	K	—204* [21]			
TaBr ₆	K	—142,96* [1421]			
		—164* [20]		73,0*	[20]
		—164,0 [668]			
TaC _{0,40}	K	—15,5 [546]	—15,3 [546]	9,72 [546]	
TaC _{0,455}		—96 [669]			
		—23,3 ¹ [283]			
TaC _{0,50}	K	—17,0 [546]	—16,8 [546]	9,93 [546]	
TaC _{0,507}	K	—25,1 ¹ [283]			
TaC _{0,60}	K	—18,7 [546]	—18,6 [546]	10,27 [546]	
TaC _{0,70}	K	—21,5 [546]	—21,4 [546]	10,46 [546]	
TaC _{0,71}	K	—31 [2710]		1,6 ² [2710]	
TaC _{0,80}	K	—25,5 [546]	—25,4 [546]	10,53 [546]	
TaC _{0,90}	K	—31,7 [546]	—31,5 [546]	10,36 [546]	
TaC _{0,982}	K	—33,7 [285]			
TaC _{0,99}	K	—35,6 [2710]		—1,6 ² [2710]	
TaC	K	—36,0* [546]	—35,7* [546]	(10,14) [546]	
		—38,5 [1594]	—38,1 [1594]	(10,11) [1685]	
		—34,3 [285]	—37,4* [232]		
		—34,6 [1571]			
TaClO ₂	K	—250* [21]		23,4* [21]	
TaCl ₂	K	—93*; —96* [669]			
TaCl ₃	K	—130,5 [2284]		37 [2284]	22,3* [2284]
		—139,2 [645]			
TaCl ₃ O	Γ	—187,2 [2290]		86,5 [2290]	
	K	—213,3 [2290]		42,4 [2290]	
		—232* [21]		26,1 [21]	
TaCl ₄	Γ	—136,3 [2284]		92 [2284]	23,6* [2284]
		30,2 [644]		40,4 ² [644]	
	K	—168,8 [2284]		46 [2284]	28,7* [2284]
		—172,6 [645]			
TaCl ₅	Γ	—182,7 [2284]		101,4 [2284]	27,5* [2284]
		22,7 ³ [644]		45,2 ² [644]	
				103* [1634]	
	K	—205,0 [2283]	—180,1* [234]	56 [2284]	34,5* [2284]
		—205,5* [20, 1420]		59,4* [20]	59,4 [20]

1	2	3	4	5	6
TbCl ₂	К	—118* [442]			
TbCl ₃	Г	—163,8* ¹ [441]			
TbCl ₃ , β	К	(—237*) [691]	—223,7* [323]	34,9* [323]	
		(—236*) [442]	—224,8* [227]		
TbI ₃	К	—147* [230]			
TbO _{1,6}	К	—218,4 [2473]	—207,7 [2662]		
TbO _{1,71}	К	—223,3 [2473]	—210 [1976]		
TbO _{1,72}	К		—211,2 [2662]	19,3 [2662]	
TbO _{1,80}	К	—226,4 [2473]	—213 [1976]		
TbO _{1,84}	К		—213,8 [2662]	19,4 [2662]	
Tb(OH) ₃	К		—305,7* [323]		
			—314,04 [10]		
TbO ₂	К	—231* [2662]	—217* [2662]	19,8 [2662]	
			—216 [1976]		
Tb ₂ O ₃	К	—436,8 [2473]	—414 [1976]	37,5 [2662]	
Tb ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	К	—1517,3* [323]		155,8* [323]	
		—1521* [229]			
Tb ₄ O ₇	К	—899,2 [1976]	—844 [1976]		
Tc	Г	155,000 [2479]	144,490 [2479]	43,25 [1685, 2479]	
		136,0* [402]	91,2 [1045]		
	К			(8,00) [2479]	5,80 [1685, 2479]
				(8,0) [1685]	
				(7,5*) [1773]	
TcO ₂	К	—103,72 [2413]	—91,35* [2413]	14,9* [2413]	
			—90,5* [232]	15,0* [1773]	
TcO ₃	К	—129,0 [2413]	—110,2 [2413]	17,3 [2413]	
		—129 [887]	—109,1* [232]		
TcO ₃ [—]	Р	—173,0 [2413]	—150,63 [2413]	—75,0 [2413]	
Tc ₂ O ₇	К	—266,1 [2413]	—224,1 [2413]	44,0* [1773]	
			—219,8* [229]		
HTcO ₄	К	—167,42 [2413]	—141,27* [2413]	33,3 [2413]	
			—141,8* [232]		
Te	Г	(45,821) ² [569]	(36,336) [569]	(43,642) [569]	5,81 ⁴ [1759]
		(45,52) ³ [2358]	(36,05) [2358]	(43,65) [2358]	
		(46,500) [2479]	(37,031) [2479]	(43,64) [1685]	
Te, I, гексагон.	К			(11,83) [569]	(6,16) [569]
				(11,88) [1685, 2358]	(6,15) [2358]
					(6,14) [1685]

Te	ст	(2,7)	[2358]						
Te ⁺	г	(255,102) ⁵ (254,76) ⁶	[569] [2358]	244,262	[569]	43,198		[569]	
Te ²⁺	г	683 ⁷ 685 ⁸	[569] [2358]			40,444		[569]	
Te ³⁺	г	1348 ⁷ 1393 ⁹	[569] [2358]						
Te ⁴⁺	г	2210 ⁷ 2266 ¹⁰	[569] [2358]						
Te ⁵⁺	г	3565 ⁷ 3658 ¹¹	[569] [2358]						
Te ⁶⁺	г	5195 ⁷ 5327 ¹²	[569] [2358]						
Te ⁷⁺	г	8360 ⁷ 8494 ¹³	[569] [2358]						
Te ²⁻	р			52,7*	[323]				
Te ₂	г	(40,061) (39,600) (40,2) ¹⁴	[569] [2479] [2358]	(28,013) (27,572)	[569] [2479]	64,07 64,1	[569] [1685]	8,74	[569]
Te ₃ ²⁻	р			38,75	[323]				
TeBr ₄	к	(-46,6) (-45,5)	[569] [2358]	-30,3*	[229]	17,0*		[1773]	
TeCl ₄	г	-49,4	[569]						
	к	(-77,4) (-78,0)	[569] [2358]	-56,7* -57,1*	[323] [229]	50*		[323]	
TeF ₆	г	(-315) ¹⁵ (-315) 8,555 ¹⁶	[569] [2358] [2359]	(-292,078)	[569]	(80,3) (80,67*)	[569, 1685] [323]	28,1 28,08	[569] [1685]
TeI ₄	к	-15	[234]						
TeO	г	(41,563) ¹⁷ (41,6) ⁷	[569] [2358]	35,252 47,1*	[569] [323]	57,5 55,8	[569] [1685]	7,6 7,62	[569] [1685]
Te(OH) ₃ ⁺	р	-145,4	[2358]	36,5	[1045]	57,563 ¹	[2106]	7,632 ⁴	[2106]
TeOOH ⁺	р			-118,6	[2358]	26,7	[2358]		
TeO ₂	к	(-77,1) (-76,9)	[2358] [2314]	(-64,6) (-63,236)	[2358] [569]	(19) (14,0)	[2358] [569]	(15,52) (15,3)	[2181] [569]

¹ Вычислено [231] по значениям $(\Delta H_{298}^{\circ})\text{TbCl}_3, \text{к} = -241,6$ [441] и $(\Delta H_0^{\circ})_{\text{пар.}} = 77,8$ [441]. ² $\Delta H_0^{\circ} = 45,8$ [569]. ³ $\Delta H_0^{\circ} = 45,5$ [2358]. ⁴ $t = 300$ °C. ⁵ $\Delta H_0^{\circ} = 253,6$ [569]. ⁶ $\Delta H_0^{\circ} = 253,26$ [2358]. ⁷ $\Delta H_0^{\circ} = 682$ [2358]. ⁸ $\Delta H_0^{\circ} = 682$ [2358]. ⁹ $\Delta H_0^{\circ} = 1388$ [2358]. ¹⁰ $\Delta H_0^{\circ} = 2260$ [2358]. ¹¹ $\Delta H_0^{\circ} = 3650$ [2358]. ¹² $\Delta H_0^{\circ} = 5318$ [2358]. ¹³ $\Delta H_0^{\circ} = 8483$ [2358]. ¹⁴ $\Delta H_0^{\circ} = 40,7$ [2358]. ¹⁵ $\Delta H_0^{\circ} = -312,532$ [569]. ¹⁶ (ΔH_{298}°) сусл.; $t = 37,4$ °C. ¹⁷ $\Delta H_0^{\circ} = 41,935$ [569].

1	2	3	4	5	6
TeO_2	к			(14) (16,8)	[1958] [1680, 1685] (15,28) ¹ [1958]
TeO_3 , тетрагон.	к	(90,6) [104]			
$2(\text{TeO}_2)_2\text{SO}_3$	к	(-291,5) [569]			
TeO_3	г	-12,4 ² [569]	-13,73 [569]	65,3 [569]	10,6 [569]
	к			22* [1480]	
TeO_3^{2-}	р	(-127,3) [569] (-142,6) [2358]	-108,0* [323]		
TeO_4^{2-}	р	(-171,5) [569] (-143*) [506]			
TeSe	г	41,6 [2358]			
HTe^-	р		37,7* [323]		
H_2Te	г	(23,83) ³ [569] (23,8) [2358] (38,1) [157]		(54,69) [569] (58,4*) [249]	8,50 [569] 8,35* [224]
	р		34,1* [323]		
H_2Te^+	г	235,6 ⁴ [569]			
H_2TeO_3	к	(-146,5) [569]	(-76,2) [2358]		
	р	(-146,5) [569]			
$\text{H}_2\text{TeO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	к	(-216,1) [569]			
$\text{H}_4\text{TeO}_6^{2-}$	р	-289,1 [569] -292,1 [2358] -298,5 [569] -301,5 [2358]			
H_5TeO_6^-	р	(-307,7) [569] (-310,4) [2358] -304,3 [569] -307,0 [2358]	-167,9* [323]		
H_6TeO_6 , монокл.	к				
	р				
Th	г	137,50 ⁵ [1589] 137,3 [1077] 136,6 [1077]	127,76 [1589]		
	к			(12,76) [1397, 1589] (12,8) [1685]	(6,532) [1397] (6,53) [1589] (6,58) [1685] (5,80) ⁶ [370] (6,56) [2609]

Th ⁴⁺	р	(-184,4)	[1190]	-175,2*	[323]	-75*	[323]		
ThBr ₂ O	к	-268,4*	[2276]	-257	[2276]	35,8	[2276]		
ThBr ₄	к			-218,0*	[325]	55,9*	[323]		
				-218,9*	[227]	56,0*	[887]		
						59,0	[1685]		
						12*	[1578]		
ThC	к	-7	[1578]	-6,4	[1578]				
ThC·ThH ₂ , гексаг.	к	-48,4 ⁷	[2142]						
ThC·2ThH ₂ , монокл.	к	-38,3 ⁸	[2142]						
ThC _{1,03}	к	-31,2	[2671]			16,38	[2671]	13,55	[2671]
ThC ₂	г	165 ⁹	[1606]						
	к	(-44,8)	[1752]	-44,8*	[227]	19,3	[1752]		
		(-30); (-33)	[1762]	-32,5	[1578, 1762]	19,6	[1578]		
		(-36,0)	[2709]			15,1	[1763]		
		(-31)	[1578]						
		(-46*)	[1816]						
		(-37,1) ¹⁰	[1161]						
		(-38,7)	[1607]						
		(-48); (-44,6)	[1606]						
ThCl ₂ O	г	-185*	[687]			70,0	[687]		
	к	(-295,4)	[637]	-277,9	[2276]	27,3	[687]		
						31,8	[2276]		
ThCl ₃	к	-190	[1069]						
ThCl ₄	к	(-284,5)	[1190]	-263,9*	[323]	48,3*	[323]		
				-263,2*	[227]	46,8*	[224]		
				-232,4 ¹¹	[1162]				
ThCl ₄ ·2H ₂ O	к			-390,4*	[229]				
ThCl ₄ ·4H ₂ O	к			-514,0*	[229]				
ThCl ₄ ·7H ₂ O	к			-688,4*	[229]				
ThCl ₄ ·8H ₂ O	к			-746,0*	[229]				
ThF ₂ O	к			-380,6	[2276]	24,8	[2276]		
ThF ₄	к	(-482,4)	[1076]	-459,9	[1076]	33,9	[1076]		
				-454,7*	[323]	35,9*	[323]		
				-453,3*	[227]	33,95	[1685, 1811]	26,46	[1685, 1811]
				-23,6*	[229]				
				-230,0	[2276]	40,3	[2276]		
ThH ₄	к								
ThI ₂ O	к	(-237,4)	[2276]						
ThI ₃	к	-156	[1497]						

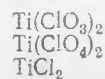
1 (ΔH_{298}°)_{субл.}; $t = 37,4$ °C. 2 $\Delta H_0^\circ = -11,529$ [569]. 3 $\Delta H_0^\circ = 24,9$ [569]. 4 ΔH_0° . 5 $\Delta H_0^\circ = 137,58$ [1589]. 6 $t = 50$ °C. 7 Из Th, H₂ и ThC. 8 Из Th, H₂ и ThC·ThH₂.
9 Вычислено по ΔH для Th, к [1606] и (ΔH_{298}°)_{субл.} = 213 [1606]. 10 Интервал 760–1000 °C. 11 $t = 400$ °C.

1	2	3	4	5	6
ThI ₄	K	(-155*) [230] (-154*) [1685] (-206) [1069] (-160*) [2569] -145 [887]	-131* [323] -130,9* [227]	67,9* [323] 65,0 [1685] 63,0 [1773]	
ThO, куб.	K			15,0 [2662]	
Th(OH) ₃	K		-91,9* [229]		
Th(OH) ₄	K		-379* [323]	32* [323]	
ThO ₂ , куб.	K	(-293,2) [1579] (-294,1) [543]	-379,0* [229] -280,0* [229] -278,4* [323] -279,2 [1045]	16,9* [229] 15,39 [2594] 15,593 ¹ [2662] 17,0	[1685, 2078] (14,76) [1685, 2078, 2594]
ThS	K	-100 [1773]			
Th(SO ₃) ₂	K	-490,2* [1172]			
Th(SO ₄) ₂	K	(-607,4) [1945] (-608,06) [1675]	-551,2 [1945] -548,9 [229] -756,4* [229] -1000* [229]	35,4 [1945] 34,80 [1675]	(41,4) [1945]
Th(SO ₄) ₂ ·4H ₂ O	K				
Th(SO ₄) ₂ ·8H ₂ O	K				
ThS ₂	K	-110* [1773]		23,0 [1685]	16,80 [1685]
ThSi ₂	K	41,6 [2232]			
Th ₂ S ₃	K	(-258,6) [1197]	-257,7* [323] -258,9* [229] -280,2* [229]	35,7* [323]	
Th ₃ N ₄	K	(-310,0) [2625]		42,7* [1678]	
Ti	Г	(112,600) [2479]	(101,944) [2479]	(43,068) [1315, 1618a, 1757]	(5,8386) [1315, 1757]
		(112,74) ² [1589] (112,49) ³ [1618a] (113,41) ⁴ [2243] (113,2) [1686] 3,878 [1618a]	(102,14) [1589] (101,835) [1618a] (102,76) [2243] (102,65) [1686] 3,533 [1618a]		
	Ж				
	К			8,486 [1618a] 7,33 [1618a, 1760]	8,00 [1618a] (5,976) [1760] (5,97) [1618a] (25,4) ⁵ [1755] (5,98) [1589, 1685] (5,998) [990] (5,976) [2432] 0,1247 ⁶ [532]
Ti, α	К			(7,30) (7,37) (7,34)	

Ti, β	К								0,167 ⁷	[532]
Ti ²⁺	Р					-75,1*	[323]			
Ti ³⁺	Г							40,29	[66]	
	Р					-83,6*	[323]			
Ti ⁴⁺	Г							37,53	[66]	
TiAs	К	-35,8	[649]							
TiB _{1,94}	К	-66,77	[678]							
TiB _{1,96}	К	-63,75	[678]							
TiB ₂	Ж	-60,38	[1618a]	-60,166	[1618a]	9,327	[1618a]	10,66	[1618a]	[1618a]
	К	-70	[1618a]	-68,952	[1618a]	3,60	[1618a]	10,66	[1618a]	[1618a]
		-70,00	[306]	-69,11	[306]	7,50	[306]			
		-32*	[2307]			3,2*	[1959]	13,02	[1959]	[1959]
		-50	[2688]							
		-52	[2306, 2688]							
		-72,00	[892]							
		-70,04	[491]							
		-66,85	[678]							
		-430*	[2306]							
TiB _{2,16}	К	-65,63	[678]							
TiBr	Г	110,2*	[1618a]	99,306	[1618a]	62,062	[1618a]	3,702	[1618a]	[1618a]
TiBr ₂	Г	-53,2 ⁹	[1618a]	-62,567	[1618a]	75,131	[1618a]	14,347	[1618a]	[1618a]
	К	(-93,4)	[1618a]	-89,639	[1618a]	31,101	[1618a]	18,807	[1618a]	[1618a]
		(-95,3)	[1463]	-88*	[227]	30*	[1463]	18,6*	[1463]	[1463]
		(-103,3)	[1686]	-92,45	[1686]	29,5	[1685, 1686]			
				-91,4*	[323]	31,6*	[323]			
		(-97,3)	[1771]			28,6	[1771]			
		(-104,5)	[629]							
TiBr ₃	Г	-85,7 ¹⁰	[1618a]	-92,693	[1618a]	35,361	[1618a]	18,068	[1618a]	[1618a]
		-87,7	[1771]			87,0	[1771]			
		-104,3	[1686]	-100,1	[1686]					
	К	(-131,5) ¹¹	[1618a]	-125,616	[1618a]	42,171	[1618a]	24,308	[1618a]	[1618a]
		(-142,3)	[1686]	-126,45	[1686]	42,2	[1685, 1686]	24,33	[1685]	[1685]
		(-130,8)	[1464]	-124,6*	[323]	36,8*	[323]			
		(-130,6)	[1462]	-126,5*	[227]	43,4	[1462]			
		(-131,4)	[2243]	-123,3	[2243]	41,0	[1771]			
		(-144,8)	[629]							
TiBr ₄	Г	-131,6 ¹²	[1618a]	-136,117	[1618a]	95,249	[1618a]	24,071	[1618a]	[1618a]

¹ $\Delta S_{18}^{\circ} = -5^{\circ}$. ² $\Delta H_1^{\circ} = 112,08$ [1589]. ³ $\Delta H_0^{\circ} = 111,838$ [1618a]. ⁴ $\Delta H_0^{\circ} = 112,76$ [2243]. ⁵ $T = 320$ °К; ⁶ ΔH_{298}° в Дж/(г-атом-град). ⁷ Удельная. ⁸ $t = 273$ °С. ⁹ $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{субл.}}$. ¹⁰ $\Delta H_0^{\circ} = -49,806$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H_0^{\circ} = -80,0$ [1618a]. ¹² $\Delta H_0^{\circ} = -127,052$ [1618a]. ¹³ $\Delta H_0^{\circ} = -124,445$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
TiBr ₄	Г	-131,3 -146,7 -131,7	[2243] [1686] [1771]	-135,8 -137,9	[2243] [1686]
	Ж	-144,581	[1618a]	-140,951	[1618a]
	К	(-147,6) (-162,8) (-148,1) (-147,9) (-147,4) (-148,0)	[1618a] [1686] [1418] [2309] [2040] [1417, 2243, 2309]	-141,079 -142,95 -146* -148* -140,6	[1618a] [1686] [323] [227] [2243]
		(-155)	[2243]		
TiBr ₄ ·H ₂ S	К	-183	[2243]		
TiBr ₄ ·2H ₂ S	К	-195	[2243]		
TiBr ₄ ·PH ₃	К	-184	[2243]		
TiBr ₄ ·2PH ₃	К	-193	[2243]		
TiC _{0,79}	К	-43,7	[384]		
TiC _{0,91}	К	-49,4	[384]		
TiC	Ж	-28,842	[1618a]	-29,315	[1618a]
	К	(-44,5) (-44,921) (-43,55) ¹ (144,758) ² (-46,0) ³ (143,8) ⁴	[1618a] [1686] [2243] [1265] [384] [1265]	(-43,639) (-43,25) (-42,98) (-43,0); (-43,85)	[1618a] [1686] [2242] [1591]
Ti(CN) ₂	К	8*	[2683]		
Ti(CNS) ₂	К	-10*	[2683]		
TiC _{0,29} O _{0,12}	К	-24,5	[384]		
TiC _{0,42} O _{0,118}	К	-39,8	[384]		
TiC _{0,46} O _{0,114}	К	-39,7	[384]		
TiC _{0,61} O _{0,083}	К	-42,8	[384]		
TiC _{0,74} O _{0,059}	К	-47,1	[384]		
TiCO ₃	К	-224*	[2683]		
TiCl	Г	111,2* ⁵	[1618a]	103,621* 113,6*	[1618a] [229]
TiClO	Г	-58,38 ⁷	[1618a]	-59,726	[1618a]
	К	-182	[2294]		



K	Г	—82*	[2683]										
		—92*	[2685]										
		—72,3 ⁸	[1618a]	—74,464	[1618a]	67,878	[1618a]	13,744	[1618a]				
		—71,4	[1686]	—71,8	[1686]	69,0*	[1773]						
		—69,4	[721]	—68,4*; —71,0**	[232]	65,9	[721]	12,3 ²	[721]				
		—54,5	[1771]			67,0	[1771]						
		—73,0 ⁹	[2386]	—75,4	[2243]	68,5	[2243]						
		—69,5 ¹⁰	[2386]	—64,4	[1775]	70,8*	[1775]						
		—50,8*	[1422]										
		(—123,5) ¹¹	[1618a, 2243]	—112,97	[1618a]	25,3	[1618a]	17,368	[1618a]				
K	Г	(—121)	[1486]	—112,6	[2243]	26,2	[442]						
		(—122,7)	[1771]	—103,5*	[227]	24,1	[1771]						
		(—123,0)	[1686]	—112,2	[1686]	24,4	[1686]						
		(—120,6)	[721]			24,7	[721]						
		(—120,1)	[1761]	—96*	[323]	26*	[323]						
		(—123,3)	[988]			27,8*	[1775]						
		(—122,4)	[1498]			24,0	[1498]						
		(—118,3) ¹²	[2386]			23,8*	[536]						
		(—123*)	[536]			24,3	[1685]						
						22,6	[1588]						
K	Г	—130,39 ¹³	[1618a]	—127,878	[1618a]	76,697	[1618a]	17,197	[1618a]				
		—129,3 ¹⁴	[1618a]	—126,015	[1618a]	76,246	[1618a]	16,909	[1618a]				
		—129,5	[1771]	—129,5	[1771]	74,5	[1771]						
		—128,7	[721]	—122,2*; —125,0**	[232]	74,9	[721]	17,3 ¹⁵	[721]				
		—129,8 ¹⁶	[2243]	—127,0; —126,2	[2243]	73,8	[2271]						
		—130,2	[2271]	—125,1	[1775]								
		—131,5	[1686]	—127,3	[1686]								
		—129*	[1196]										
		—128,0 ¹⁷	[2386]										
		(—172,0) ¹⁸	[2243]	—156,3	[2243]	31,1	[2243, 2386]						
K	Г	(—172,4) ¹⁹	[1618a, 1636]	—156,341	[1618a]	33,401	[1618a]	23,222	[1618a]				
		(—171,6)	[1771]	—149,4*	[227]	33,0	[1771]						
		(—170,7)	[721]			34,4	[721]						
		(—170,0) ²⁰	[2386]	—155,0*	[232]	33,3; 32,1	[2271]						
		(—170*)	[536]	—154,9**	[232]	30,6*	[536]						
		(—161,35)	[2278]	—155,95	[1686]	33,4	[1685, 1686]	23,22	[1685]				
		(—169,1)	[1761]	—148*	[323]	30,5*	[323]						

¹ ΔH_0° . ² TiC, κ = C, графит + Ti, г. ³ Синтез при $t = 1900^\circ\text{C}$. ⁴ $(\Delta H_0^\circ)_{\text{субл.}}$. ⁵ $\Delta H_0^\circ = 111,161$ [1618a]. ⁶ $T = 300^\circ\text{K}$. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -57,998$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -72,193^*$ [1618a]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -72,7$ [2243]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -69,1$ [2386]. ¹¹ ΔH_0° [2243]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -118,7$ [2386]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -130,002$ [1618a]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -128,58$ [1618a]. ¹⁵ $T = 300^\circ\text{K}$. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -129,6$ [2243]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -127,7$ [2386]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -172,1$ [2243]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -172,959$ [1618a]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -170,1$ [2386].

1	2	3	4	5	6
TiCl ₃	K	(-172,2) [987] (-171,1) [2243, 2278] (-172,3) [1498]			
TiCl ₄	Г	-182,4 ¹ [1618a] -182,2 [1686] -182,4 [1588] -182,9 [1197] -183,0 ² [2386] -182,4 [1641] -181,7 [1771] -181,6 [721]	-173,548 [1618a] -173,35 [1686] -170,4*, -169,7 [292] -173,6* [232] -171,5 [1775] -174,2 [2243]	34,0 [1498] (84,186) [1618a] (84,13) [1494] (83,721) [2031] (82,1) [2005] (84,4) [2271] (84,3) [1680, 1685]	(22,815) [1618a] (22,82) [1494] (22,890) [2031]
	Ж	(-192,3) [1618a, 1641] (-192,1) [988, 2243] (-191,6) [1771] (7,71) ³ [2130] (-191,2) [721] (-192,5) [1197] (-190,0) [1761] (-191,5) [1418] (-190,3) [1416] (-192,9) [2386] (-191,5) [2243]	(-176,319) [1618a] (-176,1) [2243] (-175,9) [1686] (2,39) ¹ [2130]	(60,306) [1618a] (60,3) [1680] (59,5) [1685, 1686] (59,6) [1680, 2298] (60,4) [721]	34,704 [1618a] 35,73 [1685]
	K	-194,904 ⁴ [1618a] -195* [230] -196,4 ⁵ [2386]	-175,828 [1618a]	49,927 [1618a]	30,943 [1618a]
TiCl ₄ ·H ₂ S	K	-206,6 [2243]			
TiCl ₄ ·2H ₂ S	K	-218,9 [2243]			
TiCl ₄ ·PH ₃	K	-207,1 [2243]			
TiCl ₄ ·2PH ₃	K	-215,7 [2243]			
TiF	Г	93,4 ⁶ [1618a]	85,941* [1618a]	56,572 [1618a]	8,040 [1618a]
TiFO	Г	-103,54 ⁷ [1618a]	-104,632 [1618a]	59,887 [1618a]	11,585 [1618a]
TiF ₂	Г	-156,2 ⁸ [1618a]	-158,162 [1618a]	62,358 [1618a]	12,638 [1618a]
	K		-187,1* [323] -187* [2243] -187,0* [227]	19,2* [323] 19,2 [2243] 18,0 [1685]	
TiF ₂ O	Г	-221,05 ⁹ [1618a]	-217,394 [1618a]	68,016 [1618a]	15,005 [1618a]
TiF ₃	Г	-278,2 ¹⁰ [1618a]	-274,768 [1618a]	68,488 [1618a]	14,121 [1618a] 18,9 [863]

	K	(-337, 5) (-335, 2)	[1618a] [1771]	-320, 953 -298, 1* -290, 9* -298	[1618a] [227] [323] [2243]	24, 5 28, 4 21, 8* 21, 8 18, 9	[1618a, 1685] [1771] [323] [2243] [863]	21, 994	[1618a]
TiF ₄	Г	-371, 04 ¹¹ -369, 6	[1618a] [1771]	-362, 229	[1618a]	74, 673 73, 2 72, 0	[1618a] [1771] [1685]	20, 288 19, 8	[1618a] [863]
	K	(-394, 19) ¹² (-392, 5)	[1618a] [1771]	-372, 661 -348* -346, 3* -360, 3 -348, 4*	[1618a] [2243] [323] [1175] [227]	32, 016 29, 8 29, 8* 32, 02 31, 3	[1618a] [2243] [323] [1175] [1464]	27, 31	[1175, 1618a]
	CT	-394, 19	[1381]	-372, 66	[1381]	42*	[50]		
	p	-555, 1	[2243]						
	p			-506, 3*	[323]	20*	[323]		
TiF ₄ ·2HF	K	-396*	[2683]						
TiF ₆	K	-40*	[2683]						
Ti(HCO ₃) ₂	K	-464*	[2683]						
Ti(HS) ₂	K	-27, 3 ¹³	[2433]			7, 29	[2433]	7, 28	[2433]
Ti(HSO ₄) ₂	K	-28, 0 ¹⁴	[2433]			7, 24	[2433]	7, 30	[2433]
TiH _{1,607}	K	-28, 7	[2433]						
TiH _{1,718}	K	-29, 5 ¹⁵	[2433]			7, 10	[2433]		
TiH _{1,851}	K	-34, 5 ¹⁶	[1618a]	-25, 127	[1618a]	7, 101	[1618a]	7, 191	[1618a]
TiH _{1,974}	K	-5, 17	[1307]			7, 10	[2431]	7, 19	[2431]
TiI	Г	-113, 3* ¹⁷	[1618a]	100, 51*	[1618a]	64, 106	[1618a]	8, 809	[1618a]
TiI ₂	Г	-13, 8 ¹⁸	[1618a]	-26, 807	[1618a]	78, 713	[1618a]	14, 477	[1618a]
		3, 2	[1771]			72, 5	[1771]		
	K	(-64, 50)	[1618a]	-64, 563	[1618a]	35, 301	[1618a]	20, 609	[1618a]
		(-47, 0)	[1771]			35, 0	[1771]		
		(-81, 0)	[1686]	-69, 95	[1686]	32, 5	[1685, 1686]		
		(-63, 5*)	[1773]	-61, 0 -61, 6*	[227] [323]	36, 0* 37*	[1773] [323]		
TiI ₃	Г	(-35, 9)	[1618a]	-48, 396	[1618a]	90, 878	[1618a]	18, 418	[1618a]
		(-68, 0)	[1686]	-63, 9	[1686]				
	K	(-81, 4)	[1618a]	-80, 515	[1618a]	46, 0	[1618a]	27, 909	[1618a]

¹ $\Delta H_0^\circ = -181,992$ [1618a]. ² $\Delta H_0^\circ = -182,6$ [2386]. ³ $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{нар.}}$. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -195,803$ [1618a]. ⁵ ΔH_0° . ⁶ $\Delta H_0^\circ = 93,425^*$ [1618a]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -102,996$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -155,811$ [1618a]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -219,998$ [1618a]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -276,993$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -370,122$ [1618a]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -393,661$ [1618a]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -25,3$ [2433]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -26,0$ [2433]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -27,5$ [2433]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -32,508$ [1618a]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -113,63^*$ [1618a]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -13,204$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
TiI ₃	κ	(---105,0) [1686]	-88,7 [1686] -76,5* [323] -80,3* [227]	46,0 [1685, 1686] 47,3* [323]	
TiI ₄	Γ	(-68,60) ¹ [1618a] (-100,0) [1686] (-70,0) [1771]	-80,716 [1618a] -91,3 [1686]	103,483 [1618a] 102,6 [1686] 102,4 [1771]	24,918 [1618a]
	ж	-85,516 [1618a]	-88,952 [1618a]	74,369 [1618a]	37,40 [1618a]
	κ	(-92,0) ² [1618a] (-122,0) [1686] (-92,2) [1635] (-100*) [1773]	-90,803 [1618a] -101,5 [1686] -102,4* [227] -91,9 [2243] -102* [323]	58,831 [1618a] 63,0 [1686] 60,5 [1685] 62,2 [1773] 61,8* [323]	30,026 [1618a] 30,03 [1685]
TiMoO ₄	κ	-300* [2683]			
TiN	ж	-65,242 [1618a]	-59,064 [1618a]	9,49 [1618a]	13,50 [1618a]
	κ	(-80,5) ³ [1591, 1618a] (-80,7) [1686] (-79,4) ⁴ [1530] (-80,47) ⁵ [2243]	-73,637 [1618a] -73,85 [1686] -73,65 [1591] -73,62 [2242]	7,193 [1618a] 7,24 [1685]	8,966 [1618a]
Ti(NH ₃) ₂	κ	-52* [2683]			
Ti(NO ₂) ₂	κ	-108* [2683]			
Ti(NO ₃) ₂	κ	-146* [2683]			
TiO	Γ	(15,1) ⁶ [1618a] (11,1) ⁷ [2243] (11,1) [1045] (11,35) [1686] (11*) [1423]	7,954 [1618a] 3,9 [1045, 2243] 4,2 [1686]	55,802 [1618a] 55,80 [1680, 1685] 55,758 ⁸ [2105]	7,483 [1618a] 7,48 [1685] 7,646 ⁹ [2105]
	ж	-108,682 [1618a]	-103,349 [1618a]	13,950 [1618a]	14,50 [1618a]
	κ	-123,9 ⁹ [1618a] -123,91 [1590] -124,15 [1686] -125,4 [34] -123,20 ¹⁰ [2374]	-116,892 [1618a] -116,9* [476] -117,15 [1686] -117,3 [229] -138* [323]	8,33 [1618a]	9,556 [1618a]
TiO ²⁺	ρ				
Ti(OH) ₂	κ	-186* [2683]			
Ti(OH) ₃	κ	-284* [2683]			
TiO(OH) ₂	κ		-253 [323]		
TiO ₂	Γ	-79,8 [1618a] -79* [1423]	-79,829 [1618a]	56,438 [1618a]	11,076 [1618a]

		—173, ¹¹	[2243]						
	Ж	—212, 32	[1618a]	—200, 122	[1618a]	15, 43	[1618a]	19, 0	[1618a]
	К	(—224, 9)	[34]						
TiO ₂ , анатаз	К	—218, ¹²	[1618a, 2243]	—204, 859	[1618a]	11, 93	[1618a]	13, 23	[1618a]
				—204, 9	[2243]			13, 22	[2243]
TiO ₂ , рутил	К	(—225, 5) ¹³	[1618a]	(—212, 283)	[1618a]	(12, 01)	[1618a]	13, 196	[1618a]
		(—225, 52) ¹⁴	[2243]	(—212, 31)	[2243]	(12, 04)	[1685]	13, 14 ¹⁵	[565a]
		(—222, 75)	[1686]	(—212, 55)	[1686]			13, 16	[2249]
TiO ₂	СТ	(—225, 5)	[1590]	—212, 3	[1590]				
				—193, 8*	[229]				
TiP	К	—63, 4	[649]						
Ti(ReO ₄) ₂	К	—432*	[2683]						
TiS	К	127, 8 ¹⁶	[1248]			11, 7	[1685]		
		132, 6 ¹⁶	[1248]						
		—63*	[2683]						
TiSO ₃	К	—194*	[2683]						
TiSO ₄	К	—263*	[2683]						
TiS ₂	К	—80, 0*	[1773]			18, 73	[1685, 2551]	16, 23	[1685, 2551]
		—84*	[1480]						
TiSb	К	—67, 2	[649]						
TiSeO ₄	К	—195*	[2683]						
TiSi	К	—39, 2	[138]						
		—31, 0	[2232]						
TiSiO ₃	К	—320*	[2683]						
TiSi ₂	К	—42, 9	[138]						
		—32, 2	[2232]						
TiWO ₄	К	—321*	[2683]						
Ti _{0,50} Zr _{0,50}	К							6, 14	[1589]
Ti ₂ N	К	—19, 6	[1775]						
Ti ₂ O ₃	Ж	—334, 661	[1618a]	—316, 114	[1618a]	25, 97	[1618a]	36, 0	[1618a]
Ti ₂ O ₃ , α	К	(—362, 9)	[1590]	(—342, 23)	[1590]				
		(—362, 8)	[34]						
Ti ₂ O ₃ , II	К	(—363, 4)	[1686]	(—342, 75)	[1686]				
		(—360, 96) ¹⁷	[1590]						
Ti ₂ (SO ₄) ₃	К	—809*	[2683]						
Ti ₂ S ₃	К	—147*	[2683]			28, 9	[1685]		

¹ $\Delta H_0^\circ = -67,311$ [1618a]. ² $\Delta H_0^\circ = -91,507$ [1618a]. ³ $\Delta H_0^\circ = -79,625$ [1618a]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -78,5$ [1530]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -79,60$ [2253]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = 15,037$ [1618a]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 17,8$ [2243].

⁸ $T = 300^\circ\text{K}$. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -123,186$ [1618a]. ¹⁰ ΔH_0° . ¹¹ ΔH_0° [2374]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -217,0$ [2243]; $-216,945$ [1618a]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -224,347$ [1618a]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -224,37$ [2243]. ¹⁵ $T = 297,7^\circ\text{K}$.

¹⁶ (ΔH_{298}°)_{судл.}. ¹⁷ ΔH_0° [2232].

1	2	3	4	5
Ti_3O_5	K	(-587,65) ¹ (-588,16) (-586,7) (-587,65) (-586,91) ² (-587,0)	[1618a] [467] [1590] [1686] [2243] [34, 887]	(-553,781) (-555,51) (-553,1) (-553,75) (-553,04) [1618a] [467] [1590] [1686] [2243] [618a, 2243]
Ti_5Si_3	K	-147* -138,6*	[138] [2232]	
Ti	Γ	(43,55) ³ (43,000) (42,85) (43,15) ⁴ (43,12) ⁴ ; (42,79) ⁴ (44,87) ⁴ ; (42,40)	[1589] [2479] [712] [153] [122] [663]	(35,24) (34,687) [1589] [2479]
	K			(15,35) [1685, 2479] (6,29) [1589, 1685, 2479]
Ti^+	Γ			(15,34) [1589]
Ti^{3+}	ρ			41,86 [66]
	Γ			(30,5) [1685]
TiBr	ρ	(46,8*)	[323]	41,86 [66]
	Γ	-8,7 ⁵	[2513]	(-42*) [323]
	K	(32,34) ⁴	[786]	(64,0) [1685]
			(-39,4*) (-39,66*)	(63,99) [786]
				(29,9); (30,4) [786]
				(28,4*) [176]
				(29,5) [1685]
TiBr_3	K		-54,7*	[227]
TiBrO_3	K		-217,8*	[229]
TiCN	K	21*	[2683]	42,3*
TiCNS	K	6*	[2683]	[245]
TiCl	Γ	(-16,35) ⁶	[782]	
	K	(-48,8) (32,35) ⁷	[789] [786]	(61,29) [786]
			(-44,2) (-43,99*)	(61,3) [1685]
				(26,59) [789, 1685]
				(27,1) [786]
				(25,3*) [176]
TiClO_3	K	-29* -32,1	[2683] [481]	40,4* [245]

TiClO ₄	К	—33*	[2683]										
TiCl ₃	К			—69,5*	[227]								
TiCl ₃ ·2H ₂ O	К	—228*	[230]										
TiCl ₃ ·4H ₂ O	К			—297,2*	[229]								
TiCl ₃ ·6H ₂ O	К	—506*	[230]										
TiF	Г	(33,95) ⁷	[786]	—29,7*	[232]	58,39		[786]					
				—28,4**	[232]	58,6		[1685]	8,27			[1685]	
				—38,4*	[227]								
	К	—72*	[230]	—66*	[227]	20,9		[362]					
		—69,6*	[583]			19,9		[786]					
		—74,0	[950]			22,0		[1685]					
		—77,8	[1066]			25,9		[1066]					
(TiF) ₂		35,6 ⁷	[1066]										
TiF ₃	К	—136,9	[2706]	—122,6*	[234]								
TiH	Г					(51,35)		[1685]	7,08			[1685]	
	К	—8*	[2683]										
TiHCO ₃	К	—176*	[2683]										
TiHF ₂	К					34,92		[913]	21,25			[913]	
TiHS	К	—5*	[2683]										
TiHSO ₄	К	—215*	[2683]										
TiI	Г					(63,9*)		[249]					
						(65,8)		[1685]					
						(65,79)		[786]					
	К	(—29,6)	[1066]	(—30,1)	[2513]	(30,52)		[2513]	12,74			[2513]	
		(33,45) ⁷	[786]	(—29,97*)	[176]	(29,6*)		[176]					
				(—30,3) ⁸	[250]	(30,0); (30,5)		[786]					
						(30,7)		[1064]					
						(31,0)		[1685]					
TiHO ₃	К	—65,7*	[323]	(—47,45*)	[177]	40,9*		[323]					
		—65*	[229]			42,9*		[245]					
		—65,7	[2457]										
TiI ₃	К	—27*	[2683]										
TiNH ₂	К	0,5*	[2683]										
TiNO ₂	К	—34	[2683]										
TiNO ₂	К												
TiN ₃	К	(55,78)	[1356]	70,97	[1356]	(38,4)		[1685]	23,78			[1685]	
		(55,34)	[1862]	69,0*	[232]	31,19		[1356]					

¹ $\Delta H_0^\circ = -334,523$ [1618a]. ² $\Delta H_0^\circ = -583,50$ [1243]. ³ $\Delta H_0^\circ = 43,70$ [1589]. ⁴ $(\Delta H)_{298}^\circ$ субл. ⁵ Вычислено по значению $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{TiBr}_2, \text{к}} = -41,2$ и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{пар.}} = 32,5$ [2513]. ⁶ Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}} = 32,64$ [782] и $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{TiCl}_2, \text{к}} = -48,99$ [2245]. ⁷ $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$ ⁸ Пересчитано [234] со значения $\Delta H_{298}^\circ = -31,1$ [842] на $-30,7$ [2245].

1	2	3	4	5	6
TiOH	Г К		(-45,55*) [176]	61,20 (17,4*) [176]	[1144] [176]
Ti(OH) _n	К		-123,0* -91,9* [323] [229]	(26,59) 24,4* [323]	[1144] [323]
TiReO ₄	К	-207* [2683]			
TiTe	К	-17,70 [2527]	-12,67 [2527]	10,4 [2527]	[2527]
Ti ₂ CO ₃	К	-167,268 [2263]	-147,00 [2263]	37,9 [2263]	[2263]
		-168,1 [1284]	-149,2* [232]	34,3 ¹ [1284]	[1284]
Ti ₂ CS ₃	К	-21,0 [1284]		32,6 ¹ [1284]	[1284]
Ti ₂ CrO ₄	К	-223,290 [2502]	-203,300 [2502]	67,48 [2502]	[2502]
			-197,5* [229]		
			-201,3* [232]		
Ti ₂ MnO ₄	К	-255* [2683]			
Ti ₂ O	К	(-43,2) [250, 1045] (-41,9) [887]	(-36,6) [1045] (-37,3*) [251]	(38,5*) [251]	[251]
Ti ₂ O ₂	К	-43* [2683]			
Ti ₂ O ₃	К	-97,5* [1045]	-76* [1045]	35,4* [1480]	[1480]
		-84,5 [887]	-76,8 [2303]		
Ti ₂ O ₄	К	-114,5* [1045]	-86,5* [1045]		
Ti ₂ S	К		-21* [323]	39* [323]	[323]
			-20,4* [229]	39,0 [1283]	[1283]
Ti ₂ SO ₃	К	-147 [2683]			
		-159,9* [1172]			
Ti ₂ SO ₄	К		-196,8* [323]	52,8* [323]	[323]
			-195,9* [229]	58,2 [1678]	[1678]
Ti ₂ Se	К		-19,8* [323]	46,8* [323]	[323]
			-17,6* [229]		
Ti ₂ SeO ₄	К	-152,84 [497]	-126,38 [497]	50,0* [498]	[498]
				51,70 [505]	[505]
Ti ₂ SiO ₃	К	-265* [2683]			
Ti ₂ Te	К	(-38,03) [2527]	-26,34 [2527]	27,3 [2527]	[2527]
			-8,4* [323]	47,3* [323]	[323]
			-6,8* [229]		
Ti ₂ WO ₃	К	-277* [2683]			
HTi(OH) ₄	К		-179,18* [6]		
H ₃ Ti(OH) ₆	К		-292,48* [6]		

[498]

Tu	г	57,6 59,10 ²	[2275] [1456]	48,85*	[1589]	72,682 ³	[1626]	27,02 ³	[1626]
	к					17,1 17,06 14,4* 17,10 —44,8*	[1685] [2479] [323] [2396] [323]	6,45	[1685, 2479]
Tu ³⁺	р			(—157,6*)	[323]				
TuB ₆	к	—129,0	[455]						
TuBr ₃	к	—190*	[230]						
TuClO	к	—230*	[46]						
TuCl ₂	к	—159*	[442]						
TuCl ₃	к	—226*	[442]						
TuCl ₃ , γ	к	—154,1 ⁴	[441]	—211,7* —212,9*	[323] [227]	35,2*	[323]		
TuH ₂	к	—45	[1566]						
TuI ₃ , β	к			—136,6* —137,0*	[323] [227]	52,1*	[323]		
TuN, к	к	—75	[1566]						
Tu(OH) ₃	к			—302,4*	[323]				
Tu ₂ O ₃	к	—451,4	[1566]			36,5	[2662]		
U	г	(117,160) (128,12) ⁵ (114,3); (115,2) (122); (117,7) (126) ⁶ (119,8) (121,4); (125,5)	[2479] [1589] [2663] [2663] [1092] [1801] [1131]	106,515 117,47	[2479] [1589]	47,73 47,726 48,1	[1685, 2479] [1690] [2663]	5,66 5,663	[1685, 2479] [1690]
	к					(12,03) (12,00)	[1656, 1685] [1234, 1589]	(6,57) (6,61) (6,38) ⁷ (6,64) (6,58)	[1656] [1234, 1589] [376] [2479] [1685]
U ³⁺	р	(—122,6)	[2207]			(—35*)	[2207]		
U ⁴⁺	р	(—146,3)	[2207]			(—81*)	[2207]		
UB ₂	к	—35,3	[2207]			15,8	[2207]		
UB ₄	к	—58,7	[2207]			17,0	[2207]		

¹ Δ_{298}° . ² $\Delta H_0^{\circ} = 59,41$ [1456]. ³ В дж/(г-атом-град). ⁴ Вычислено [234] по значениям $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{TuCl}_3, \text{к}} = -229,5$ [2245] и $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{пар.}} = 75,4$ [441]. ⁵ $\Delta H_0^{\circ} = 128,09$ [1589].
⁶ ΔH_0° . ⁷ $t = 50$ °C.

1	2	3	4	5	6
UB ₁₂	K	—103,5 [2207]		33,4 [2207]	
UBi	K	—28,3 [2207]		15,1 [2207]	
UBi ₂	K	—26,3 [2207]		29,1 [2207]	
UBi ₃	K	—172,3 [2207]		45 [2207]	
UBi ₄	K	—197,5 [2207]		56 [2207]	
UBr ₂ O	K	—426,9 [1383]	—236,4 [1383]	37,66 [1383, 1685]	23,42 [1383, 1685]
		—240 [2207]	—238,3* [232]	37,7 [2207]	
				34,9* [21]	
				40,5 [2207]	
UBr ₂ O ₂	K	—276,5 [2207]			
	K	—274,3 [625]			
	P	(—307,6) [627]			
UBr ₂ O ₂ ·H ₂ O	K	—358,8 ¹ [627]			
UBr ₂ O ₂ ·3H ₂ O	K	—498,3 ¹ [627]			
UBr ₃ O	K	—236,0 [2207]			
		—233,8 [625]		49 [2207]	
UBr ₄	K	(—214,9) [626]			
UBr ₅	K	—205* [230]	—195* [227]		
		—209,0* [21]			
UBr ₆	K	—212* [230]	—201* [227]		
UC	K	—20,8 [1578, 1991]	—20,5 [1991]	12,5 [1991]	12,0 ² [1992]
		—20 [1126]	—20,1 [1578]	11,3 [1578]	
		—21,7 [2523]		14,3 [2523]	12,1 [2523]
		—28 [1162]		14,03 [735]	11,84 [735]
		—21,0 [1200]		11,5 [2207]	
UC _{1,86}	K	—18 [1578, 2207]	—19 [1578]	19* [1578]	
		—27 [1763]		16,8 [2207]	
		—30 [2206]			
UC _{1,90}	K	—21,1 [1568]			
UC _{1,91}	K	—23 [2527a]		16,31 [735]	14,50 [735]
UC ₂	K	(—38,8) [1773]		(24,3) [1773]	14,8 [302]
		(—25*) [1816]		(18,38) [1801]	
UCIO ₂	K	—284* [438]			
UCI ₂	K	—18,0 [1991]	—19,2 [1991]	(19,0*) [1991]	
UCI ₂ O	Γ	—149* [687]			
	K	—261,7 [1383]	—244,8 [1383]	33,06 [1383, 1685]	22,72 [1383, 1685]
		—255,9 [544]	—243,7* [232]	49,2 [544]	
		—260 [2207]		33,1 [2207]	
				32,1* [21]	

UCl ₂ O ₂	К	(-300) (-301,9) (-302,9)	[1382] [631] [2207]	-277	[1382]	35,977 35,98 36,0	[1382] [1685] [2207]	25,78	[1382, 1685]
UCl ₂ O ₂ ·H ₂ O	Р К	-325,7 -380,8 -381,8	[627] [627] [2207]						
UCl ₂ O ₂ ·3H ₂ O	К	-520,7 -521,6	[627] [2207]						
UCl ₃ UCl ₃ O	К К	-284,2 -283,4 -281,4	[2207] [631] [128]	-168,2 ³	[1162]	16,12 42	[2523] [2207]		
UCl ₅ UCl ₆ UD ₃	К К К	(-261,5) (-270,7) -29,00 ⁴ -31,0 -31,021 -30,1 -391,4 ⁵ -399	[2207] [2207] [702] [2207] [701] [437] [453] [2207]	-17,08	[702]	(58,0) 17,20	[2207] [702, 2207]	15,53	[702]
UF ₂ O ₂	К	-391,4 ⁵ -399	[453] [2207]			(33,4) (32,4) (31,6*) (28)	[1685] [2207] [21] [2207]	(24,67)	[1685]
UF ₃ UF ₃ O UF ₄	К К К	(-345) -437,0* (-460) (-449,3) (-450)	[2207] [21] [230] [359] [2207]			(36,9) (36,2) (36,3) (36,25)	[2079] [1685] [2207] [917]	(27,73) (27,91)	[917, 2079] [1685]
UF ₄ ·2,5H ₂ O UF ₄ , ²⁵ UF ₄ , ⁵ UF ₅ UF ₆	К К К К Г	-629 -461,5 -472,5 (-491,5) (-510,77) (-492) ⁶ (-511) (-522,64) (-523) -7,7	[2207] [2207] [2207] [2207] [2363] [2628] [2207] [2363] [2207] [186]	(-491,96)	[2363]	37,7 39,4 (45,0) (90,002) (90,27) (89,8) (90,4) (54,4)	[2207] [2207] [2207] [2019] [2483] [1685] [2207] [1685]	30,974 31,04 30,93	[2019] [2483] [1685]
UF ₆	К	(-511) (-522,64) (-523) -7,7	[2207] [2363] [2207] [186]	-490,79	[2363]	(90,4) (54,4)	[1685]	39,85	[1685]
UF ₆	К	-7,7	[186]			25	[2207]		

1 Из газообразного брома. 2 $t = 100$ °С. 3 $t = 409$ °С. 4 ΔH_0° . 5 $t = 32$ °С. 6 Вычислено [234] по значениям ΔH_0° для испарения UF₆ (12,965 [2628]) и ΔH_{298}° для UF₆, к (-505 [2245]).

1	2	3	4	5	6
UGa ₃	K	—37,4 [2207]		40,1 [2207]	
UGe	K	—14,7 [2207]		21,6 [2207]	
UGe ₂	K	—20,9 [2207]		31,2 [2207]	
UGe ₃	K	—25,5 [2207]		40,8 [2207]	
UGe ₅	K	—57,3 [2207]		84,1 [2207]	
UH ₃	K	(—27,945) ^{1, 2} [1235]	—17,353 ² [1235]	15,24 ² [1235, 1685]	11,78 ² [1235, 1685]
		(—30,4) [2207]	—15,8* [229]	15,2 [2207]	
		(—30,352*) [701]			
		(—30,5) [840]			
		(—29,1) [1101]			
UHg ₂	K	—0,1 [2207]		53,4 [2207]	
UHg ₃	K	—0,6 [2207]		72,9 [2207]	
UHg ₄	K	—1,6 [2207]		91,0 [2207]	
UI _n ₄	K	—24,4 [2207]		45,3 [2207]	
UI ₃	K	(—114,2) [2207]		(57) [2207]	
UI ₃ O	K	—204,0* [21]			
UI ₁	K	(—126,5) [2207]		(67) [2207]	
UI ₅	K	—130* [230]	—131* [227]		
		—151,2* [21]			
UI ₆	K	—133* [230]	—135* [227]		
		(—70,4) [2207]		(13,0) [2207]	
		(—69,6) [1414]			
UO, кyb.	K	—129 [887]		18,9; 16,2 [2662]	
U(OH) ₃	K		—263,2* [323]		
U(OH) ₄	K		—351,6* [323]		
UOTe	K			16* [1685]	
UO ₂	K	(—259,5) [2662]	(—246,9) [2662]	26,69 [2435]	19,27 [2435]
				(18,63) [1135, 1656, 1685, 2662, 2665]	15,33 [1685, 2662]
		(—259,2) [1579, 1656]	(—246,6) [1656]		15,31* [1656]
		(—259,0) [2207]	(—246,0*) [232]	(18,6) [2207]	
		(—270,0) [1135]		(18,41) [2528a]	12,20 [2528a]
UO ₂ ⁺	Г			61,5 [728]	
UO ₂ ²⁺	Р	—242,2 [1036]		(—20*) [2207]	
				(—17*) [1685]	
UO ₃ (NO ₃) ₂	K	(—332*) [2207]		(50*) [2207]	
UO ₂ (NO ₃) ₂ ·2H ₂ O	K	(—470,4) ³ [75]	(—389,4) ³ [75]	(100) ³ [75]	
		(—475) [2207]		(77*) [2207]	
UO ₂ (NO ₃) ₂ ·3H ₂ O	K	(—551,1) ³ [75]	(—454,3) ³ [75]	(98) ³ [75]	

$\text{UO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	К	(-547) (-550,5) (-764,4) ³ (-759) (-762,3) (-451,2) (-449)	[2207] [1036] [75] [2207] [1036] [2084] [2207]	(-626,6) ³	[75]	(126) ³ (120,9) (120,8) (37)	[75] [2207] [1685] [2084]	111,6	[1685]
UO_2SO_4	К	-519,9 -519 -661	[2084] [2207] [2207]	-470	[2084]				
$\text{UO}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$	К								
$\text{UO}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	К					19,7	[2662]		
UO_2 , ²⁵ куб.	К					20,07	[2662]		
UO_2 , ²⁵	К	-270	[2662]	-256	[2662]			17,53	[2662]
UO_2 , ³³ , тригональн.	К							20,5	[2662]
UO_2 , ³³ , α	К	-273*	[2662, 2664]	-258 -256 -258	[2662] [2664] [2662, 2664]	19,73	[2662, 2664]	17,03	[2662, 2664]
UO_2 , ³³ , β	К	-273*	[2662, 2664]	-258	[2662, 2664]	19,96	[2662, 2664]	17,17	[2662, 2664]
UO_2 , ⁶⁷	К	-284,8	[2662]	-268,5	[2662]	22,51 22,7	[2662] [2662]	18,96	[2662]
UO_2 , ⁶⁷ , орторомб.	К	-292,0	[1036]						
UO_2 , ⁹²	К	(-291,6) (-292,0)	[1656] [887]	(-273,1) (-271,7*) (-272,5*) -275,5	[1656] [232] [1045] [2662]	(23,57) (23,58) (22,6)	[1656, 2662] [1685] [1480]	20,26* 20,25	[1656] [1685]
UO_3	К							20,16	[2662]
UO_3 , α	К	-294,11 -291,8 -292,6 -295,80 -293,5 -293 -291,6; -293 -290 -291,8 -289,6	[2662] [1036] [1036] [80] [1036, 1037] [2207] [2663] [1036] [1036] [1036]						
UO_3 , β	К					23,6	[2207]		
UO_3 , γ	К								
UO_3 , δ	К								
UO_3 , ϵ	К								
UO_3 , Λ	К								
UO_3 , гексагон.	К					23,0	[2662]		
UO_3	СТ	-290	[2663]						
$\alpha\text{-UO}_3 \cdot 0,85\text{H}_2\text{O}$	К	-357,4	[1036]						
$\text{UO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	К	(-367,5)	[2207]	(-343*)	[323]	33*	[323]		
$\beta\text{-UO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	К	-367,4	[1036]						
$\epsilon\text{-UO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$	К	-366,8	[1036]						

¹ ΔH_0° . ² β -кристаллы. ³ Вычислено [234] в сочетании с данными, приведенными в [2245].

1	2	3	4	5	6
UO ₃ ·2H ₂ O, I	к	(—437,3) [2207]			
UPb	к	—9,0 [2207]		26,9 [2207]	
UPb ₃	к	—17,2 [2207]		55,3 [2207]	
US	к	—93 [2207]		18,6* [2207]	
		—90 [949]			
		—83 [1131]			
US, куб.	к		—112 [2662]	20,4; 18,63 [2662]	12,08 [2662]
U(SO ₃) ₂	к	—455,8* [1172]			
U(SO ₄) ₂	к	—540* [2207]	—510,3* [229]	38,5* [2207]	
			—515,6* [323]	64* [323]	
US _{1,5} , куб.	к		—120 [2662]	22,01 [2662]	
US _{1,67} , орторомб.	к			23,3 [2662]	
US _{1,9} , тетрагональн.	к			24,2 [2662]	
US ₂ , орторомб.	к	—120* [2207]		26,4* [2207]	
			—127,1 [2662]	25,3; 26,42 [2662]	17,84 [2662]
US ₃ , моноклин.	к	—125* [2207]		33,1 [2207, 2662]	
				33,08 [2662]	22,85 [2662]
USe	к			23,67 [2514]	13,10 [2514]
USe, куб.	к			24,1 [2662]	
USe _{1,33} , куб.	к			26,7 [2662]	
USe _{1,5} , орторомб.	к			27,9 [2662]	
USe _{1,67} , орторомб.	к			29,0 [2662]	
USe _{1,9} , тетрагональн.	к			31,3 [2662]	
USe ₃ , моноклин.	к			42,3 [2662]	
USi	к	20,2 [2207]		15,9 [2207]	
USi ₂	к	—31,0 [2207]		19,6 [2207]	
USi ₃	к	—31,2 [2207]		25,4 [2207]	
USn ₃	к	23,1 [2207]		48,2 [2207]	
UT ₃	к	—31,1 [2207]		26 [2207]	
UT ₃	к	—31,141 [701]			
UTe, куб.	к			26,7 [2662]	
UTe _{1,33} , куб.	к			30,1 [2662]	
UTe _{1,5}	к			31,7 [2662]	
UTe ₂	к			36,2 [2662]	
UTe _{2,5}	к			41,0 [2662]	
UTe ₃ , монокл.	к			45,7 [2662]	
UTi ₃	к	10,3 [2207]		51,5 [2207]	
U ₂ C ₃	к	—49 [1578, 2207]	—48 [1578]	25 [1578]	

		—46	[1762]		24,7	[2207]	26,0	[2645]
					32,91	[735]	25,69	[735]
U_2N_3	κ	(—169,4)	[2207]		30,4	[2207]		
		(—29,15)	[1414]					
U_2O_6	κ	—565*	[21]					
U_2S_3	κ	—224*	[2207]		45*	[2207]		
U_2Si	κ	—22*	[2207]		40*	[2207]		
U_2Zn_{17}	κ	81,4	[2207]		157	[2207]		
U_3O_7	κ	—815,7; —821,1	[1569]		62,39	[2436]	54,2 ¹	[1924]
		—11,3	[2301, 2446]					
U_3O_8	κ	(—903,2)	[1135]	—845,0*	[229]	[1135]	57,2* ²	[2723]
		(—856,5)	[2661]	—804,0	[1045]	[2659]	56,87	[1685, 2659]
		(—854,1)	[2207]			[1685, 2207]	0,0785 ³	[590]
		(—853,5)	[1579]					[1135]
U_3Si_2	κ	40,8	[2207]		47,2	[2207]		
U_3Si_5	κ	84,7	[2207]		55,3	[2207]		
U_3Sn_2	κ	32,6	[2207]		59,1	[2207]		
U_3Sn_5	κ	52,1	[2207]		95,1	[2207]		
U_4O_8	κ	—1080	[1135]		74,52	[1135]		
U_4O_9	κ	—1113,4	[1135]		92,97	[1135]	70,59 ⁴	[2672]
		—1078	[2207]		80,3	[1685, 2207]	70,11	[1685]
		—1076	[1924]		80,29	[2080]	71,2	[1345]
		—1080	[887]					
U_5O_{12}	κ	—3,3	[2446]					
U_6Fe	κ	9,4	[2207]		78,5	[2207]		
		3,9	[186]					
V	г	(123,17) ⁵	[1589]	(112,21)	[1589]		70,11	[2080]
				(111,856)	[2479]		(5,32)	[140]
	κ						(5,85)	
					(6,85)	[994]	(5,79) ⁶	[994]
					(6,79)	[1589]	(5,90)	[1589, 1685]
					(7,02)	[1685]	(24,6) ⁷	[1755]
					(6,88)	[844]	(5,97)	[844]
					(7,01)	[2479]		
V^{2+}	г	(122,750)	[2479]		40,48	[66]		
	р			—54,7*	[323]			
V^{3+}	г							
	р			—60,6*	[323]			

1 $t = 100$ °C. 2 В интервале от 20 до 100 °C. 3 $t = 368$ °C [кал/(г·град)]. 4 $T = 300,82$ °K. 5 $\Delta H_0^\circ = 122,37$ [1589]. 6 $t = 0$ °C. 7 $T = 300$ °K; в джс/(г·атом·град).

1	2	3	4	5	6
V ⁴⁺	Г			40,48	[66]
V ⁵⁺	Г			37,72	[66]
VBr ₂	К	—83 ¹	[675]	30 ¹	[675]
VBr ₃	К	—107,8	[632a]	34 ¹	[675]
		—118	[675]		
		50,5 ²	[1831]		
VBr ₃ O	К	—154*	[21]		
VBr ₄	Г	—118,5	[675]	80 ¹	[675]
	Ж	—94 ¹	[675]		
	К			34 ¹	[675]
VC	К	—12,5	[2226]	—23,95	
		—24,35	[1902]	—12*	
		—22,7	[1267]	[1901]	
VC _{0,5-0,7}		4,7 + 128,3 ³	[83]	[2226]	
VC _{0,58-0,83} , куг.	К	—102,5	[82]		(5,91)
VC _{0,73}	К	—22,2	[2710]		[2479]
VC _{0,88}	К	—24,1	[2710]	—1,5 ⁴	[2710]
VC _{0,91} O _{0,04}	К	—43*	[156]	—1,5 ⁴	[2710]
VCl ₂	К	(—110)	[657]		
		(—121)	[1773]		
VCl ₃	К	(—187)	[694]	31,3	[1685]
		(—165)	[1773]		22,27
		(—143)	[633]		[1685]
		(—143*)	[537]		
		(47,6) ⁵	[1831]		
VCl ₃ O	Г			82,147	[2023]
	Ж	—177,2	[438]	82,2	[1685]
	К				21,607
	Г				21,49
VCl ₄	Ж	(—166)	[1773]	—150,8*	[323]
		(—136,2)	[1413]	—122,7*	[229]
	К	—149	[633]	84,001	[2031]
		—145	[537]	56,2	[1773]
VCl ₅	К	—166*	[358]		22,995
		—145*	[2285]		[2031]
VF ₃	К	—319*	[953]	23,5	[1685]
					21,60
					[1685]

VF ₃ O	К	—297*	[21]						
VF ₄	Г	—321	[952]						
VF ₅	Г	—352	[952]						
VH _{0,739}	К					8,28	[844]	8,04	[844]
VI ₂	К	—63*	[571]			34,2*	[571]		
VI ₃	К	—67*	[571]			51,5*	[571]		
		—54*	[2683]						
VI ₃ O	К	—126*	[21]						
VN	К	(—51,9)	[1515]	(—45,7)	[1515]				
		(—51,88)	[1902]						
VO _{0,064}	К	—7,8	[381]						
VO _{0,268}	К	—24,3	[381]						
VO _{0,388}	К	—41,6	[381]						
VO _{0,430}	К	—46,8	[381]						
VO _{0,473}	К	—53,3	[381]						
VO _{0,605}	К	—55,6	[381]						
VO _{0,586}	К	—61,9	[381]						
VO _{0,770}	К	—80,4	[381]						
VO _{0,855}	К	—90,5	[86]						
VO _{0,870}	К	—92,5	[381]						
VO _{0,904}	К	—94,0	[86]						
VO _{0,945}	К	—97,1	[86]						
VO _{0,982}	К	—101,8	[381]						
VO	Г	(60,0*)	[658]	(46,6)	[229]				
				(45,0*)	[1045]				
	К	—100,0*	[1045]	—93,5*	[1045]	9,3	[1685, 2549]	10,86	[1685, 2549]
		—103	[381]						
		—120	[604]						
		—102	[86]						
VO ²⁺	Р			—109*	[323]	—26	[1685]		
V(OH) ₃	К	—253*	[2683]	—256*	[323]				
V(OH) ₄	Р								
VO _{1,047}	К	—108,0	[86]						
VO _{1,094}	К	—110,9	[86]						
VO _{1,142}	К	—117,8	[381]						
VO _{1,176}	К	—118,7	[86]						
VO _{1,188}	К	—119,6	[86]						
VO _{1,230}	К	—124,3	[86]						

1 При $t = 250 - 650$ °C. 2 $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{субл.}}$; $(\Delta H_0^{\circ})_{\text{субл.}} = 52,9$ [1831]. 3 В кДж/(г-атом V). 4 ΔS . 5 $(\Delta H_{298}^{\circ})_{\text{субл.}}$; $(\Delta H_0^{\circ})_{\text{субл.}} = 50,0$ [1831].

1	2	3	4	5	6
VO _{1,280}	K	—131,8 [86]			
VO _{1,322}	K	—134 [86]			
VO _{1,509}	K	—150 [86]			
VO ₂	Г			57,7 [1685]	10,57 [1685]
	K	—171,0 [86]		12,3 [1680, 1685]	13,98 [1685]
VO ₂ ²⁺	p	—113 [951]	—109 [951]	—13,4 ¹ [951]	
				—5,5 [1685]	
VO _{2,5}	K	—186,5 [381]			
VO ₄	p		—203,9* [323]		
VS ₂	K	—75* [139]			
V ₂ C	K	—35,2 [2710]		—1,0* ¹ [2709]	
V ₂ O ₂	K		—189* [323]	24* [323]	
			—186,8 [229]		
V ₂ O ₃	K	(—296*) [1045]	(—277*) [1045]	(23,5) [1685]	(24,67) [1685]
		(—300) [86]			
		(—294) [1772]			
V ₂ O ₆	K	(—376) [86]	(—341,5) [1045]	31,3 [1685]	30,51 [1685]
		(—371,8) [1772]			
		(—370,1) [139]			
		(—778) ² [82]			
		(—777,5) ² [83]			
V ₂ (SO ₄) ₃	K	—744* [2683]			
V ₂ S ₃	K	—230 [1487]			
V ₃ Si	K	(—36,9) [2543]			
V ₃ Si	K	—27* [139]			
V ₅ Si ₃	K	—96* [139]			
V ₆ O ₁₃	K	—1064* [1045]	—980,5* [1045]		
HV ₆ O ₁₂ ³⁻	p		(—1132*) [323]		
H ₂ V ₆ O ₁₇ ⁻	p		(—1135*) [323]		
W	Г	(201,799) ³ [1618a]	(191,745) [1618a]	41,551 [1618a]	5,092 [1618a]
		(202,40) ⁴ [1589]	(192,38) [1589]		
		(200,000) [2479]	(190,009) [2479]	(35,64) ¹ [2512]	
	Ж	(203,5) ⁵ [2512]	6,64 [1618a]	9,716 [1618a]	5,797 [1618a]
	K	7,202 [1618a]			(5,73) ³ [991]
				(7,83) [991, 1618a]	(5,797) [1618a]
				(7,80) [1685]	(5,84) [1685]

WB	K				(7,806)	[253]	(5,806)	[253]
WBr ₂	K			-16,7*	[323]	[2479]	(5,92)	[1589, 2479]
				-16,5*	[227]	[1589]	(5,828) ⁶	[252]
WBr ₂ O ₂	K	-179,7	[640]			[1959]	8,01	[1959]
WBr ₃	K			-27,2*	[227]	[323]		
WBr ₄	K			-27,4*	[323]			
				-30,0*	[323]			
WBr ₄ O	K	-139,2	[640]					
WBr ₅	Г	-68,5	[1618a]	-72,021	[1618a]		[1618a]	[1618a]
	Ж	-81,66	[1618a]	-78,681	[1618a]		[1618a]	[1618a]
	K	(-87,00)	[1618a]	-81,398	[1618a]		[1618a]	[1618a]
		(-84,6)	[639]	-35,8*	[227]			
WBr ₆	Г	-69,0 ⁷	[1618a]	-67,79	[1618a]		[1618a]	[1618a]
	K	(-92)	[638, 1618a]	-78,56	[1618a]		[1618a]	[1618a]
		(-92,1)	[639]	-36,5*	[227]			
WC	K	(-8,4)	[1581]	-9,6*	[227]			
W(CO) ₆	Г	-209,6	[1042]	-197,4*	[229]		[1773]	[604]
	K	-219,29	[603]				[2709]	
		-227,2	[1042]					
		-226,3	[603, 1042]					
WCl ₂	Г	42,0 ⁸	[1618a]	38,002	[1618a]		[1618a]	[1618a]
		42*	[654]					
	K	(-60)	[1618a]	-51,056	[1618a]		[1618a]	[1618a]
		(-60*)	[654]	-27*	[323]		[323]	
				-28,7*	[227]			
WCl ₂ O	Г	-176	[671]				[671]	
		-163*	[438]					
	K	-199	[671]					
WCl ₂ O ₂	Г	-176,7 ⁹	[1618a]	-166,402	[1618a]		[671]	[1618a]
		-173	[563]				[1618a]	
		-176	[676]				[563]	
		-179*	[654]				[676]	
WCl ₂ O ₂	K	-199,7	[632, 1618a]	-180,164	[1618a]		[1618a]	[1618a]
		-199	[414]					
		-200*	[654]				[563, 676]	

1 ΔS_{298}° . 2 В кдж/(г-атом V). 3 $\Delta H_0^{\circ} = 201,493$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^{\circ} = 202,13$ [1589]. 5 $T = 298$ °K. 6 $t = 0$ °C. 7 $\Delta H_0^{\circ} = -58,402$ [1618a]. 8 $\Delta H_0^{\circ} = 42,016$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^{\circ} = -174,923$ [1618a].

1	2	3	4	5	6*				
WCl ₄	Γ	(-82, 0) ¹	[1618a]	-72, 437	[1618a]	82, 333	[1618a]	21, 270	[1618a]
		(-94)	[563]			93	[563]		
	K	(-82*)	[654]						
		(-121)	[1618a]	-101, 62	[1618a]	49, 408	[1618a]	28, 019	[1618a]
WCl ₄ O	Γ	(-133)	[563]	-52, 4*	[227]	44*	[563]	26, 52	[1662]
		(-121*)	[654]	-51*	[323]	47, 4*	[323]		
		-159, 2 ²	[1618a]	-143, 219	[1618a]	85, 311	[1618a]	23, 744	[1618a]
		-161	[563]			74	[563]		
	K	-163	[671, 676]			72	[671, 676]		
		-159*	[654]						
		-177, 5	[632, 1618a]	-150, 693	[1618a]	49, 0	[1618a]	32, 242	[1618a]
		-185	[671, 676]			26	[671, 676]		
WCl ₅	Γ	-177	[414]						
		-178*	[654]						
		-184	[563]			28	[563]		
		-118, 99 ³	[1618a]	-107, 689	[1618a]	103, 15	[1618a]	28, 685	[1618a]
	Ж	-119	[563]						
		-119*	[654]						
		-131, 757	[1618a]	-113, 331	[1618a]	79, 25	[1618a]	36, 20	[1618a]
		K	(-136, 5)	[1618a]	-115, 331	[1618a]	70, 05	[1618a]	33, 575
(-137*)	[654]		-59*	[323]	58*	[323]			
(-137)	[563]		-60, 9*	[227]	68	[563]			
WCl ₆	Γ		-141, 86 ⁴	[1618a]	-121, 173	[1618a]	98, 314	[1618a]	33, 741
		-143	[671, 676]			95	[671, 676]		
		-140*	[654]						
		-157, 4	[1618a]	-128, 749	[1618a]	71, 6	[1618a]	39, 13	[1618a]
	Ж	-163, 1	[632, 1618a]	-131, 199	[1618a]	60, 7	[1618a]	39, 13	[1618a]
		-97, 0	[890]	-70*	[323]	69*	[323]		
		-163	[654, 671]	-71, 0*	[227]	61	[671, 676]		
		K	-141	[563]					
-160	[563]				68	[563]			
-157*	[654]								
WF	Γ		97, 896 ⁵	[1618a]	89, 566	[1618a]	59, 994	[1618a]	7, 681
		-337, 58*	[1618a]	-322, 208	[1618a]	77, 668	[1618a]	20, 819	[1618a]
	Ж	-354, 08	[1618a]	-327, 74	[1618a]	40, 88	[1618a]	36, 0	[1618a]
		-356, 0	[1618a]	-328, 205	[1618a]	36, 0	[1618a]	31, 80	[1618a]
WF ₆	Γ	-421, 0 ⁷	[1618a]	-399, 633	[1618a]	81, 507	[1618a]	28, 449	[1618a]
		-416	[2014]			89, 0*	[1773]		

	Ж	—427,0	[1618a]	—399,343	[1618a]	81,82	[2483]	28,53	[2483]
		—422	[2014]	—397	[2014]	81,488	[2019]	28,458	[2019]
	К			—2,7*	[323]	81,8	[1685]	28,47	[1685]
Wl ₂				—2,1*	[227]	60,41	[1618a]	42,0	[1618a]
Wl ₄	К			—1*	[323]	60,0	[2014]		
				—2,2*	[227]	41,9*	[323]		
Wl ₅	К			18,7	[227]	67*	[323]		
WO	Г	105,0 ⁸	[1618a]	96,378	[1618a]	61,251	[1618a]	7,615	[1618a]
WO ₂	Г	21,00 ⁹	[1618a]	18,299	[1618a]	65,893	[1618a]	10,814	[1618a]
	К	(—140,94) ¹⁰	[1618a, 1895]	—127,597	[1618a]	12,081	[1618a]	13,414	[1618a]
		(—140,95)	[1737]	—127,6	[1737]	12,08	[1685, 1737]	13,32	[1685, 1737]
		(—136,6)	[124]	—124,2	[124]	16,0*	[887]	15,0	[124]
		(—135)	[1891]	—124,4*	[323]	17*	[323]		
		(—134,0)	[1401]	—123,1*	[229]	19,7	[1401]		
		(—134,8)	[380]	—124,6*	[1045]				
		(—137)	[1400]						
WO _{2,67}	К	—175,5	[1400]						
WO _{2,72}	К	(—180,3)	[1401]			25,0	[1401]		
		(—183,1)	[1400]						
WO _{2,90}	К	(—193,1)	[1401]			23,6	[1401]		
		(—193)	[1400]						
		(—191*)	[872]			24*	[872]		
WO ₃	Г	—70,0 ¹¹	[1618a]	—66,21	[1618a]	68,624	[1618a]	14,936	[1618a]
	Ж	—187,801	[1618a]	—171,144	[1618a]	25,468	[1618a]	17,62	[1618a]
WO ₃ , желтый	К	(—201,46) ¹²	[1618a, 1895]	(—182,619)	[1618a]	(18,144)	[1618a]	17,63	[1618a]
		(—203,0)	[68]	(—184,7)	[68]	(20,0)	[68]		
		(—202,8)	[140]			(19,1)	[140]		
		(—201,45)	[1737]	(—182,65)	[1737]	(18,15)	[1685, 1737]	17,66	[1685, 1737]
		(—199)	[1400]						
		(—200,16)	[1581]						
		(—200)	[887]						
(WO ₃) ₃	Г	—468,51	[1618a]	—434,462	[1618a]	129,81	[1618a]	54,804	[1618a]
(WO ₃) ₄	Г	—648,74	[1618a]	—599,064	[1618a]	158,73	[1618a]	75,802	[1618a]
WO ₃ ·H ₂ O	К			—247,5*	[229]				

¹ $\Delta H_0^\circ = -80,754$ [1618a]. ² $\Delta H_0^\circ = -157,367$ [1618a]. ³ $\Delta H_0^\circ = -112,325$ [1618a]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -141,216$ [1618a]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = 98,0$ [1618a]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -335,194$ [1618a]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -418,925$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 105,094$ [1618a]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = 21,562$ [1618a]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -139,772$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -69,003$ [1618a]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -200,12$ [1618a].

1	2	3	4	5	6				
WO ₃ ²⁻	p	(-266,6)	[1350]	-220*	[323]	15*	[323]		
WS ₂	κ	(-48,4)	[1772]			(20,0)	[1772]		
		(-47,9)	[1487]						
WSi ₂	κ	-22,2	[2232]						
W ₂ B	κ					28,2*	[1959]	15,36	[1959]
W ₂ B ₅	κ					21*	[1959]	21,09	[1959]
W ₂ C	κ	-6,3	[1903]			2,0*1	[2709]		
W ₂ O ₆	κ			-306,9*	[323]	34*	[323]		
				-304,8*	[229]				
W ₂ O ₈	κ	-533,5	[887]						
W ₄ O ₁₁	κ	-741,5*	[1045]	-674,0*	[1045]				
W ₁₀ O ₂₉	κ	-1934*	[887]						
H ₂ WO ₄	г	-216,6 ²	[1618a]	-200,807	[1618a]	84,076	[1618a]	24,571	[1618a]
	κ	(-280,21) ³	[1618a]	-247,698	[1618a]	28,0	[1618a]	28,66	[1618a]
		(-268,407)	[557]						
Xe	г					(40,5304)	[570]		
						(40,529)	[568]		
						(40,5290)	[2358]		
Xe ⁺	p	-4,2	[2358]	3,2	[2358]	15,7	[2358]		
	г	(281,202) ⁴	[568]						
		(281,2) ⁵	[2358]						
Xe ²⁺	г	(769,8) ⁶	[568]						
		(771,8) ⁷	[2358]						
Xe ³⁺	г	(1510) ⁶	[568]						
		(1514,1) ⁸	[2358]						
Xe·HCl	г	-23,5 ⁹	[568]						
XeF ₂	г	-37	[2504]						
XeF ₂ O ₂	г	56	[1432]						
XeF ₄	г	-44,8	[568]						
	κ	-55	[1444]						
		-53	[2504]						
XeF ₄ , монохлорид	κ	-60	[568]						
		-62,5	[2358]						
XeF ₄ O	г	-6	[1432]						
XeO ₃	κ	96	[1431]						
XeO ₄	г	153,5	[1432]						
Y	г	(102,000)	[2479]	92,497	[2479]				

	K	(101,70) ¹⁰ (101,52) ¹¹ (97,72); (86,27) (99,0) (85,71)	[1589] [1456] [237] [2679] [239, 394]	92,09 93,1*	[1589] [229]				
Y ³⁺	K					11,0 11,00 10,62 59,88 ¹² 11,3* 10,5* 39,38*	[1685] [2479] [1627] [1304] [323] [244] [66]	6,00 6,01 6,34 26,72 ¹² 5,87	[1685] [2479] [1589, 1627] [1304] [2636]
	Г								
	Р	(-161,31)	[2422]	-164,1* -155* -137,5*	[323] [1976] [227]	-48* -55*	[323] [1976]		
YBr ₃	K	-195* -196*	[230] [2683]						
YCl _{0,5} (OH) _{2,5}	K			-304,4	[13]				
YCl(OH) ₂	K			-294,2	[13]				
YCl _{1,25} (OH) _{1,75}	K			-291,2	[13]				
YCl ₃	K	(-232,69) (-256*)	[2422] [358]	-215,2 -215,0* -218,2* -215* -581,1 -571,7* -579*	[2422] [232] [229] [1976] [1336] [232] [1976]	32,7 32,7*	[2422] [323]		
YCl ₃ ·6H ₂ O	K	-679,87	[1336]			89,1	[1336]		
YD ₂	K					10,294	[1237, 2523]		
YD ₃	K					12,028	[1238]	13,727	[1238]
YF ₃	K	-410,7 -382*	[2253] [230]	-393,6	[2253]				
YH ₂	K	-44,4	[2523]			9,175	[1237, 2523]	8,243	[1237, 2523]
YH ₂ ¹³	K	-44,42	[1825]			-27,07 ¹	[1825]		
YH ₃	K					10,019	[1238]	10,363	[1238]
YI ₃	K	(-136,0)	[1773]	-127,1* -136*	[229] [1976]	47,5*	[323]		
YN	K	-71,5	[2048]						

¹ ΔS_{298}° . ² $\Delta H_0^{\circ} = -214,292$ [1618a]. ³ $\Delta H_0^{\circ} = -280,21$ [1618a]. ⁴ $\Delta H_0^{\circ} = (279,721)$ [568]. ⁵ $\Delta H_0^{\circ} = (279,72)$ [2358]. ⁶ ΔH_0° . ⁷ $\Delta H_0^{\circ} = (768,8)$ [2358]. ⁸ $\Delta H_0^{\circ} = (1509,6)$ [2358].
⁹ $T = 240$ °К. ¹⁰ $\Delta H_0^{\circ} = 101,49$ [1589]. ¹¹ $\Delta H_0^{\circ} = 101,31$ [1456]. ¹² В дж/(г-атом-град). ¹³ Из насыщенного раствора H₂ в Y.

1	2	3	4	5	6
YO	Г			56,3	[1685]
Y(OH) ₃	К		(—307,1*) [323] (—309,61*) [176] (—310,3) [13] —217,6 [2662]	23* [323]	7,53 [1685]
YO _{1,5} , объемноцентр.	К			23,69 [2662]	
Y ₂ O ₃	К	—455,54 ¹ [2679] —420* [887] —455,45 [1564]	—434* [1976] —429,7* [234]	23,7 [2679] 23,693 [1326] 23,6 [1685] 26,0* [1773] 22,4 [2662]	(23,2*) ² [1976] (24,50) [1326] (24,58) [1685]
Y ₂ (SO ₄) ₃	К	—914* [2683]			
Y ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	К			140,6* [323]	
Y ₂ S ₃	К	—276* [1480] —282* [2683]			
Yb	Г	(42,900) [2479]	35,044 [2479]	(41,35) [1589, 1685, 2479]	
	К	(40,0) [2275] (36,33) ³ [1456]			
				15,00 [2479] 15,0 [1685] 14,45* [323] 59,88 ⁴ [1476] —18* [1976] —45,4* [323] —53* [1976]	6,00 [1685, 2479]
Yb ²⁺	Р		(—122*) [1976]		
Yb ³⁺	Р		(—156,8*) [323] (—149*) [1976]	—18* [1976] —45,4* [323] —53* [1976]	
YbB ₆	К	—131,5 [455]			
YbBr ₃	К	—194* [232]			
YbCl _{0,5} (OH) _{2,5}	К		—296,6 [16]		
YbCl	Г			62,2 [1685]	8,65 [1685]
YbClO	К	—229* [46]			
YbCl(OH) ₂	К		—288,5 [16] —173,0* [234]		
YbCl ₂	К	—184,5 [1865] —185* [442] —186 [445, 446] (—230*) [691] (—223*) [442, 446] (79,4) ⁵ [441]	—174* [1976]	32* [446] 35,3* [323] 33* [446]	
YbCl ₃ , γ	К		—210,9* [323] —212,2 [227] —206* [1976]		

YbCl ₃ ·6H ₂ O	К			—57,3*	[1976]	91,6	[2422]		
YbI ₃	К	—130*	[1976]	—128*	[1976]				
Yb(OH) ₃	К			—301,7*	[323]				
				—305,89	[8]				
Yb ₂ O ₃	К	—433,68	[1562, 1659]	—412,31	[1659]	29,02 ⁶ ; 31,8	[1659]	27,57	[1659]
				—410*	[1976]	34,5; 31,8	[2662]	25,6* ⁷	[1976]
				—411,1*	[234]				[2095]
								28,1	[592]
Yb ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	К	—1502*	[229]			156,6*	[323]		
Zn	Г	(31,245) ⁸	[1589]	(22,750)	[1589]				
		(30,73); (31,18)	[2238]	(22,682)	[2479]				
		(31,01)	[712]						
		(31,14)	[1033]						
		(30,30) ⁹	[393]						
		(31,18)	[784]						
		(30,05) ⁹	[1914]						
		(30,85)	[1370a]						
Zn ²⁺	К					(9,94)	[1168]	(6,07)	[1685, 2479]
	Г					38,46	[66]		
	Р					(—25,8)	[1685]		
Zn(CN) ₂	К			29*	[323]	22,9*	[323]		
Zn(CN) ₂ ¹⁻	Р			100,4*	[323]				
Zn(CNS) ₂	К	9*	[696]						
		6*	[2683]						
ZnCO ₃	К	(—193,772)	[2263]	(—175,067)	[2263]	(22,1)	[2263]		
				(—175,04*)	[177]	(20,6*)	[177]		
				(—175,4*)	[232]	(19,05)	[1685]		
				—125,51*	[11]				
ZnCl _{0,5} (OH) _{1,5}	К								
Zn(ClO ₃) ₂	К	—60*	[2683]						
Zn(ClO ₄) ₂	К	—68*	[2683]	—29,19	[190]				
Zn(ClO ₄) ₂ ·6H ₂ O	К	—510,6	[23]						
ZnCl ₂	К			(26,5)	[1685]				
ZnCl ₂ ·2Zn(OH) ₂	К	—420,7*	[229]	—367,82*	[587]				
ZnD	Г					50,2	[1685]		
ZnF	Г					55,6	[1685]	7,94	[1685]
ZnF ₂	К	—182,7	[2254]	—170,5	[2254]	17,61	[1685]	15,69	[1685, 2465]

¹ $\Delta H_0^\circ = 453,6$ [2679]. ² Среднее значение между 273 и 373 °К. ³ $\Delta H_0^\circ = 36,45$ [1456]. ⁴ В дж/(моль·град). ⁵ $(\Delta H_0^\circ)_{\text{пар.}}$. ⁶ $S_{298}^\circ - S_{10}^\circ$. ⁷ Среднее значение между 273 и 373 °К. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 31,110$ [1589]. ⁹ ΔH_0° .

1	2	3	4	5	6
ZnF ₂		—176* [890]	—165* [229]	17,6 [2465]	
Zn _{0,1} Fe _{2,9} O ₄	K	—266,6 [450]	—240,0 [450]	34,00 [450]	
Zn _{0,3} Fe _{2,7} O ₄	K	—269,3 [450]	—241,0 [450]	33,3 [450]	
Zn _{0,5} Fe _{2,5} O ₄	K	—273,8 [450]	—246,0 [450]	33,0 [450]	
Zn _{0,7} Fe _{2,3} O ₄	K	—275,0 [450]	—250,0 [450]	30,40 [450]	
ZnFe ₂ O ₄	K	—286,5 [464]	—260,1 [464]	32,2 ² [1720]	32,99 [1720]
		—286,7 ¹ [419]		31,5* [419]	
		—283,5 [450]	—255,5 [450]	30,78 [450]	
				36,2 [1685]	34,17 [1685]
				36,01 [2660]	(7,03) [1685]
ZnH	Γ				
Zn(HCO ₃) ₂	K	—369* [2683]			
Zn(HS) ₂	K	—19* [2683]			
Zn(HSO ₄) ₂	K	—439* [2683]			
ZnH ₂	K	—44* [2683]			
ZnI ₂	K			(38,5) [1680]	
				(35,0) [1685]	
ZnMoO ₄	K	—272,4* [170, 172]	—249,4* [170, 172]	31,5* [414]	
Zn(NH ₂) ₂	K	—33* [2683]			
Zn(NH ₃) ₂ CS ₃	K	—82,4 [1285]		43,1 [1285]	
[Zn(NH ₃) ₄] ²⁺	P	—16,18 [2102]	—12,82 [2102]		
	P		—73,5* [323]		
Zn(NO ₂) ₂	K	—83* [2683]			
Zn(NO ₃) ₂	K	(—123) ³ [694]	—71,42* [323]	46,3* [323]	
		(—121*) [696]	—70,1* [227]		
Zn(NO ₃) ₂ ·2H ₂ O	K		—192,8* [229]		
Zn(NO ₃) ₂ ·4H ₂ O	K		—302,7* [229]		
Zn(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	K		—420,0 [190]	98,03 [190]	
			—416,9* [229]		
Zn(NO ₃) ₂ ·4Zn(OH) ₂	K	—737,5* [229]	—623,75* [587]		
ZnO	Γ		—92,18 [2305]	53,7 [1685]	7,82 [1685]
	K			(10,43) [1685]	
3ZnO·ZnSO ₄	K		—437 [2621]		
ZnOH ⁺	P		—78,8* [323]		
Zn(OH) ₂	K		—132,66* [176]	(20,3*) [176]	
			—132,6 [229, 323]	(19,9*) [323]	
			—136,59 [11]	(18,2*) [249]	

Zn(OH) ₂ , β	к			—132,53	[2305]			
Zn(OH) ₂ , γ	к			—132,56	[2305]			
Zn(OH) ₂ , ε	к			—132,83	[2305]			
Zn(OH) ₂ ²⁻	р			—206,25*	[6]			
				—216,40	[7]			
ZnO ₂	к	—83*	[2683]					
ZnO ₂ ²⁻	р			—93,03*	[323]			
Zn(ReO ₄) ₂	к	—419*	[2683]					
ZnS, вюрцит	к	(—45,9)	[704]	—44,7	[704]	13,8	[1685]	11,00
				—44,2*	[323]	13,8*	[323]	
				—44,7*	[229]			
				(—47,85*)	[176]	(15,6*)	[176]	
ZnS, β	к	(—49,2)	[2224]					
ZnSO ₃	к	—162*	[2683]					
		—179,2*	[1172]					
ZnSO ₄ ⁴	к			(—207,0*) ⁴	[250]	(32,99)	[2660]	(36,1)
						(30,6)	[1680]	
						(27,0)	[1685]	
ZnSO ₄ ·6H ₂ O	к					(86,9)	[1685]	(85,02)
						(85,1)	[778]	
						(93,0)	[778, 1685]	(90,0*)
								(91,17)
ZnSO ₄ ·Zn(OH) ₂	к	—392,7*	[229]	—349,57*	[587]			
ZnSb	к	—2,065 ⁵	[167]	—17,8	[652]	—0,26 ⁶	[167]	
		—3,55	[1526]			21,4	[1680, 1685]	
ZnSe	к	(—31*)	[282]	—34,7*	[323]	22,3*	[323]	
				—33,5*	[229]	15,7*	[247]	
		(47*)	[2712]			14,6	[2712]	
ZnSeO ₃	к	32 ⁸	[48a]	23 ⁸	[48a]	33 ⁷	[48a]	
ZnSeO ₃ ·H ₂ O	к	—222,92	[507]					
		—223,0	[343]					
ZnSeO ₄	к	—163,48	[515]			20,6*	[498]	
		—167*	[2683]					
ZnSeO ₄ ·H ₂ O	к	—239,52	[515]					
ZnSeO ₄ ·6H ₂ O	к	—592,18	[515]					
ZnSeO ₄ ·7H ₂ O	к	—665,0*	[499]	—611,42	[190]	90,81	[190]	
ZnSiO ₃	к			—274,8*	[323]	21,4	[323]	
				—262,4*	[246]	20,2*	[246]	
				—274,6	[227]			

¹ Вычислено [234] по значению теплоты образования из оксидов 7,0 [419]. ² $S_{298}^{\circ} - S_0^{\circ}$. ³ В [694] указано на неточность значения —115,1 [2245]. ⁴ Пересчитано [234] со значениями (ΔH_{298}°)_{дисс.} = 79,0 (по [250]) на 79,74 (см. [2245]) с учетом значений ΔG_{298}° для SO₃ и ZnO. ⁵ В кал/г-атом. ⁶ ΔS_{298}° ; на 1 г-атом ($t = 420-500$ °C). ⁷ ΔS_7° ($T = 693 \div 773$ °K). ⁸ $ZnSeO_3 = ZnO + SeO_2$.

1	2	3	4	5	6
ZnTe	K	(-28,8) (-48,65) ¹	[2625] [281]	(18,9)	[1685]
ZnTiO ₃	K	-309,1	[430]		
ZnWO ₄	K	-295,8 ² -294,0* -293*	[173] [172] [2683]	33,8 [173]	
Zn ₂ Cl(OH) ₃	K		-262,4 ² -270,1* -270,4 -251,02	[173] [172] [203] [11]	
Zn ₂ Fe(CN) ₆	K	78,6	[2234]		
Zn ₂ P ₂ O ₇	K	-56,0 ³ -694,5	[1170] [1947]		
	CT	45,4 ³	[1170]		
Zn ₂ SiO ₄	K	(-7,0) ⁴ (-383,2*) ⁵ (-379,5) (-378,7)	[1681] [32] [1727] [1712]	-7,1 ⁴ [1681] [2543] [229]	31,4 [1685, 2543] 29,8 [419]
					29,48 [2543]
Zn ₃ TiO ₄	K	-391,6 -393,5	[430] [2552]	32,8 34,2	[1716] [1685]
			-366,8		32,8 32,82 [1716] [1685]
Zn ₃ As ₂	K	-29* -30,5	[637] [763]		
Zn ₃ N ₂	K	(-3,5) (-5,3)	[637] [2625]	1,1*	[229]
Zn ₃ (PO ₄) ₂	CT	-84,8 ⁶	[1170]		
Zn ₃ P ₂	K	-55,03 -53,37 -98	[236] [236a] [637]		
		-53,4	[1670a]		
Zn ₃ P ₄ O ₁₃	CT	-102,5 ⁶	[1170]		
Zn ₃ Sb ₂	K	-7,3	[2625]	-48,0	[652]
				53,4 63,6 73,5	[2625] [1685] [1685]
Zn ₄ Sb ₃	K				
Zn ₅ (P ₃ O ₁₀) ₂	CT	-167,2 ⁹	[1170]		
[HZn(OH) ₄] ⁻	P			-222,61* -245,96* -359,26*	[6] [6] [6]
H ₂ Zn(OH) ₄	K				
H ₄ Zn(OH) ₆	K				
	Γ	(145,417) ⁷ (146,000) (145,76) ⁸ (145,316) ⁹	[1618a] [2479] [1589] [570]	[1618a] [2479] [1589]	(43,317) (43,3170) (43,32) (43,3168)
Zr					[1618a] [1758] [1685] [570]
					(6,368) (6,36770) (6,37) [1685]
					[1618a] [1758] [1685]

		(141,8)	[2566]						
	ж	5,269	[1618a]	4,463	[1618a]	12,015	[1618a]	6,137	[1618a]
Zr, α	к					(9,290)	[1112]	6,197	[1112]
						(9,32)	[1685]	6,12	[1685]
						(9,31)	[1618a]	6,138	[1618a]
Zr, II	к					(9,28)	[2542]	6,186	[2542]
						(9,29)	[570, 2385]	6,01	[570, 1589, 2479]
								6,30 ¹⁰	[1117]
Zr ²⁺	г					42,72	[66]		
Zr ⁴⁺	г					39,45	[66]		
	р			—141*	[323]				
ZrB ₂	г	—46,7	[1570]	—75,4	[2658]	8,59	[2658]	11,53	[2658]
						8,5	[1959]	13,12	[1959]
						8,58	[2646]		
	ж	—60,627	[1618a]	—60,518	[1618a]	11,727	[1618a]	11,644	[1618a]
	к	—77,2	[1569]	—70,472	[1618a]	8,646	[1618a]	11,645	[1618a]
						7,94	[2576]	11,53	[2576]
ZrB _{2,05}	к	—75,02	[678]	—71,5	[1618a]				
				—71,6	[1327]				
				—72,1	[2566]				
ZrBr ₂	г	—43,635 ¹¹	[1618a]	—53,553	[1618a]	78,96	[1618a]	13,563	[1618a]
	ж	—95,241	[1618a]	—92,536	[1618a]	36,621	[1618a]	20,50	[1618a]
	к	(—100*)	[1618a, 1826]	—95,768	[1618a]	31,5	[1618a]	20,50	[1618a]
				—116,5*	[323]	33,9*	[323]		
				—115,8*	[227]				
ZrBr ₃	г	—103,01 ²	[1618a]	—110,424	[1618a]	88,787	[1618a]	18,988	[1618a]
	к	(—152,0) ¹³	[1618a]	—145,213	[1618a]	41,122	[1618a]	23,777	[1618a]
		(—151*)	[1826]	—166,6*	[323]	39,1*	[323]		
				—167,7*	[227]				
ZrBr ₄	г	—153,61 ⁴	[1618a]	—153,697	[1618a]	99,173	[1618a]	24,511	[1618a]
						97,0	[1685]		
	к	(—181,6) ¹⁵	[1618a, 2569]	—173,14	[1618a]	53,702	[1618a]	29,829	[1618a]
				—172,5	[2569]	52,1*	[323, 2569]		
				—183,1*	[323]	55,5	[1685]		
				—184,3*	[227]				
ZrC _{0,719}	к	—33,1	[1905]						

1 $t = 520-720$ °C. 2 Вычислено [234] по значению ΔH_{298}° образования из Zn, г [173]. 3 Из оксидов. 4 Из ZnO и SiO₂, α . 5 Вычислено [234] по значению теплоты образования из оксидов 11,5 [419]. 6 Из ZnO, к и P₂O₅, к; $t = 35$ °C. 7 $\Delta H_0^\circ = 145,105$ [1618a]. 8 $\Delta H_0^\circ = 145,44$ [1589]. 9 $\Delta H_0^\circ = 145$ [570]. 10 Средняя теплоемкость от 0 до 100 °C. 11 $\Delta H_0^\circ = -40,021$ [1618a]. 12 $\Delta H_0^\circ = -97,508$ [1618a]. 13 $\Delta H_0^\circ = -147,242$ [1618a]. 14 $\Delta H_0^\circ = -146,527$ [1618a]. 15 $\Delta H_0^\circ = -175,296$ [1618a].

1	2	3	4	5	6
ZrC _{0,71} O _{0,08}	K	—53,8 [318]		7,0 [1773]	
ZrC	Г	—354,7; —361,7 [1828]		12,05 [1828]	
	Ж	—28,386 [1618a]	—29,515 [1618a]	18,108 [1618a]	11,265 [1618a]
	K	(—47,0) [1618a, 1905]	—46,194 [1618a]	7,964 [1618a]	9,058 [1618a]
		(—47,7) [2164]	—38,9 [2164]	7,90 [2657]	9,13 [2657]
		(—44,1) [1906]	—36,5 [2226]	8,5* [1773]	
			—43,9* [227]	9,3 [1685]	
ZrCl	Г	138,2 ¹ [1618a]	130,611 [1618a]	61,409 [1618a]	8,521 [1618a]
	K	—48* [482]			
ZrCl ₂	Г	—78,0 ² [1618a]	—81,251 [1618a]	73,502 [1618a]	13,313 [1618a]
	Ж	—127,661 [1618a]	—117,777 [1618a]	29,448 [1618a]	23,0 [1618a]
	K	(—132) [1618a]	—121,386 [1618a]	27,0 [1618a]	18,522 [1618a]
		(—136) [2571]	—134,1* [227]	28,3 [2571]	
		(—127*) [2285]	—134,8* [323]	28,3* [323]	
		(—124,3*) [1578]		26,4* [483, 484]	17,8* [483]
ZrCl ₂ O·2H ₂ O	K		—375,5* [229]		
ZrCl ₂ O·3,5H ₂ O	K		—452,3* [229]		
ZrCl ₂ O·6H ₂ O	K		—604,6* [229]		
ZrCl ₂ O·8H ₂ O	K		—713,9* [229]		
ZrCl ₃	Г	—144,0 ³ [1618a]	—141,394 [1618a]	80,504 [1618a]	18,276 [1618a]
	K	(—206,0) ⁴ [1618a]	—188,724 [1618a]	31,299 [1618a]	22,78 [1618a]
		(—183*) [2285]	—191,7* [227]	32,5* [483, 484]	23,9* [483]
		(—178,6*) [1826]	—191* [323]	32,8* [323]	
		(—186) [2571]			
ZrCl ₄	Г	—207,03 ⁵ [1618a]	—198,795 [1618a]	88,268 [1618a]	23,588 [1618a]
				86,5 [1685]	23,36 [1685]
	K	(—234,7) ⁶ [1417, 1618a]	(—212,477) [1618a]	(41,353) [1618a]	28,646 [1618a]
		(—234,35) [111]	(—213,4) [2569]	(44,5) [1685, 2542]	28,65 [1685, 2542]
		(—231,9) [2376]	(—211,0) [229]		
ZrD _{1,58}	K				7,7* [2557]
ZrD ₂	K	—41,5 [1236]	—31,2 [1236]	9,17 [1236]	9,63 [1236]
		—40,5 [2523]	—30,0 [2523]	9,168 [2523]	9,631 [2523]
		—40,22 [1254]	—29,86 [1254]		
ZrF	Г	116,70 ⁷ [1618a]	109,248 [1618a]	58,528 [1618a]	8,128 [1618a]
ZrF ₂	Г	—146,7* ⁸ [1618a]	—147,764* [1618a]	61,327 [1618a]	11,361 [1618a]
	Ж	—220,38 [1618a]	—210,168 [1618a]	23,505 [1618a]	30,0 [1618a]
	K	—230* [1618a]	—219,041 [1618a]	21 [1618a]	22,739 [1618a]
			—219,2* [323]	21,5* [323]	

ZrF ₃	Г	—284 ⁹	[1618a]	—218,3	[227]				
	К	—361,0 ¹⁰	[1618a]	—281,143	[1618a]	72,399	[1618a]	16,362	[1618a]
ZrF ₄	Г	—397,2 ¹¹	[1618a]	—341,425	[1618a]	16,325	[1618a]	19,126	[1618a]
				—332,8*	[323]	24,1*	[323]		
	Ж	(—456,80) ¹²	[1380, 1618a]	—332,5*	[227]				
				—389,014	[1618a]	78,748	[1618a]	21,115	[1618a]
	К	(—390*)	[230]	74,3			[1685]		
				—432,60	[1380, 1618a]	25,024	[1618a]	29*	[1854]
	К			—424,3*	[323]	32,1*	[323]	24,754	[1618a]
				—421,9*	[227]	32,5*	[890, 1794]	24,81 ¹³	[1854]
	К					30,0	[1685]		
						22,2*	[60]		
ZrF ₄ , β	К			—432,6	[2644]	25,00	[2644]	24,79	[2644]
ZrH _{0,25}	К					9,27	[1112]	6,54	[1112]
ZrH _{0,324}	К							6,73	[1117]
ZrH _{0,50}	К					9,23	[1112]	6,75	[1112]
ZrH _{0,556}	К							6,95	[1117]
ZrH _{0,57}	К					9,22	[1112]	6,81	[1112]
ZrH _{0,701}	К							7,12	[1117]
ZrH _{0,75}	К					9,20	[1112]	6,97	[1112]
ZrH _{0,899}	К							7,44	[1117]
ZrH	Г	123,4 ¹⁴	[1618a]	115,432	[1618a]	51,638	[1618a]	7,096	[1618a]
	К					9,16	[1112]	7,18	[1112]
ZrH _{1,071}	К							7,51	[1117]
ZrH _{1,23}	К	—25,3	[2570]						
ZrH _{1,25}	К					9,12	[1112]	7,39	[1112]
ZrH _{1,43}	К	—30,05	[2570]						
ZrH _{1,58}	К							9,7*	[2557]
ZrH _{1,70}	К	—34,7	[2570]						
ZrH _{1,85}	К	—38,2	[2570]						
ZrH ₂	К	—39,3	[2523]	—29,7	[2523]	8,374	[2523]	7,396	[2523]
		—40,5	[1236]	—30,9	[1236]	8,37	[1236]	7,40	[1236]
		—38,90	[1254]	—29,32	[1254]				
		—39,7	[2570]						
ZrI	Г	141,30 ¹⁵	[1618a]	128,575	[1618a]	65,868	[1618a]	8,823	[1618a]
ZrI ₂	Г	—15,928 ¹⁶	[1618a]	—29,438	[1618a]	82,38	[1618a]	13,681	[1618a]

1 $\Delta H_0^\circ = 138,311$ [1618a]. 2 $\Delta H_0^\circ = -77,899$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = -143,602$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = -205,975$ [1618a]. 5 $\Delta H_0^\circ = -206,765$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = -234,896$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^\circ = -116,876$ [1618a]. 8 $\Delta H_0^\circ = -146,054$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -283,116$ [1618a]. 10 $\Delta H_0^\circ = -359,455$ [1618a]. 11 $\Delta H_0^\circ = -396,422$ [1618a]. 12 $\Delta H_0^\circ = -455,445$ [1618a]. 13 $t = 300$ °C.

14 $\Delta H_0^\circ = -123,652$ [1618a]. 15 $\Delta H_0^\circ = 141,783$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = -15,117$ [1618a].

1	2	3	4	5	6				
ZrI ₂	ж к	—55,985 (—62,0) (—68*)	[1618a] [1618a] [1826]	—58,199 —61,652 —90,7* —89,5* [227]	[1618a] [1618a] [323] [323]	44,494 35,9 39,3*	[1618a] [1618a] [323]	22,50 22,50	[1618a] [1618a]
ZrI ₃	г к	—53,0 ¹ —95,0 ² —103*	[1618a] [1618a] [1826]	—66,148 —94,389 —128* —127,4* [227]	[1618a] [1618a] [323] [227]	95,047 48,897 49,6*	[1618a] [1618a] [323]	19,317 24,813	[1618a] [1618a]
ZrI ₄	г к	—84,9 (—115,9) ³ (—141*)	[1618a] [1618a, 2569] [230]	—97,007 —114,882 —116,6* —130* —129,9* —52,3* —64,1* —67,3* —76,3* 163,468 —64,332 (—80,47) (—81,1*) (—80,5) (—79,9*)	[1618a] [1618a] [2569] [323] [227] [541] [541] [541] [541] [1618a] [1618a] [1618a] [541] [1530] [232]	106,775 107,7 107,0 61,412 67,5* 64,1* 63,0 9,4* 9,7* 9,7* 9,3* 55,78 14,899 (9,288) (9,3*) (9,29)	[1618a] [17] [1685] [1618a] [2569] [323] [1685] [541] [541] [541] [541] [1618a] [1618a] [1618a] [541] [1685, 2542]	25,09 25,20 29,543	[1618a] [17] [1618a]
ZrN _{0,56}	к	—56,1	[541]	—52,3*	[541]	9,4*	[541]		
ZrN _{0,68}	к	—68,7	[541]	—64,1*	[541]	9,7*	[541]		
ZrN _{0,74}	к	—72,2	[541]	—67,3*	[541]	9,7*	[541]		
ZrN _{0,80}	к	—82,4	[541]	—76,3*	[541]	9,3*	[541]		
ZrN	г ж к	170,50 ⁴ —69,489 (—87,3) ⁵ (—87,9) (—80,43) ⁶ (—72,0) (—123*) (—125)	[1618a] [1618a] [1618a, 1785] [541] [1530] [31] [481]	163,468 —64,332 (—80,47) (—81,1*) (—80,5) (—79,9*)	[1618a] [1618a] [1618a] [541] [1530] [232]	55,78 14,899 (9,288) (9,3*) (9,29)	[1618a] [1618a] [1618a] [541] [1685, 2542]	7,567 9,666 9,67 9,66 9,655	[1618a] [1618a] [1618a] [1618a] [2542]
Zr(NO ₃) ₂	к	(—123*) (—125)	[694] [481]						
ZrO	г	21,1 ⁷ 22,636 ⁸	[1618a] [570]	14,166	[1618a]	57,069 56,086 56,25 31*	[1618a] [570] [1685] [323]	8,62 8,58	[1618a] [1685]
Zr(OH) ₄	к			—370* —368,8* —388,8* —444,7* —477,4* —614,5*	[323] [229] [229] [229] [229] [229]				
ZrO(NO ₃) ₂ ·2H ₂ O	к								
ZrO(NO ₃) ₂ ·3H ₂ O	к								
ZrO(NO ₃) ₂ ·3,5H ₂ O	к								
ZrO(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	к								
ZrOOH ⁺	р	—270,7	[2569]						
ZrO(OH) ₂	к			—311,5*	[323]	22*	[323]		

ZrO _{1,58}	К			—309,8*	[229]				
ZrO ₂	Г	—82,50 ¹⁰	[1618a]	9,7 ⁹	[2557]				
		—33,94 ²¹	[570]	—82,535	[1618a]	58,431	[1618a]	11,332	[1618a]
	Ж	—245,518	[1618a]	—232,136	[1618a]	58,070	[570]		
	К	(—261,5) ¹²	[1593, 1618a]	(—247,704)	[1618a]	13,432	[1618a]	20,0	[1618a]
		(—261,5) ¹³	[570]	(—247,7)	[1593]	(12,04)	[1618a]	13,397	[1618a]
		(—259,5)	[887, 2245]	(—247,3*)	[232]	(12,12)	[570, 1685]	13,40	[570]
		(—260,3)	[2569]					13,42	[1685]
		(—263,1)	[1569]						
Zr(SO ₃) ₂	К	—478,4*	[1172]						
Zr(SO ₄) ₂	К			—538,9*	[323]	24,1*	[323]		
				—544,4*	[229]				
ZrSO ₄ ·H ₂ O	К			—632,7	[229]				
ZrSO ₄ ·4H ₂ O	К			—802,8*	[229]				
ZrS ₂	К	—148*	[1480]						
ZrSi	К	—35,3	[2232]						
		—62	[143]						
ZrSi _{1,62}	К	—47	[143]						
ZrSi ₂	К	—35,8	[2232]						
		17,9	[2356]						
ZrSiO ₄	К					(20,2)	[1685]	(12,56)	[1685]
ZrTiO ₃	К	—3* ¹⁴	[60]			22,2*	[60]		
ZrZn ₂	К	—35,3	[2406]			12,1	[2406]		
Zr ₂ Si	К	50,0	[2232]						
		—81	[143]						
Zr ₅ Si ₃	К	40,7	[2386]						
		—146,5	[2232]						
		—216	[143]						
Zr ₆ Si ₅	К	—253	[143]						
HZrO ₃	К			—287,7*	[323]				

¹ $\Delta H_0^\circ = -51,828$ [1618a]. ² $\Delta H_0^\circ = -94,774$ [1618a]. ³ $\Delta H_0^\circ = -115,414$ [1618a]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 169,418$ [1618a]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -86,522$ [1618a]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -79,53$ [1530]. ⁷ $\Delta H^\circ = 21,119$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 23$ [570]. ⁹ Из графита. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 81,817$ [1618a]. ¹¹ $\Delta H^\circ = -83,212$ [570]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -260,198$ [1618a]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -260,212$ [570]. ¹⁴ Из оксидов.

ОРГАНИЧЕСКИЕ
ВЕЩЕСТВА

Формула	Название	Фазы	$\Delta H_{298}^{\circ}, \frac{\text{ккал}}{\text{моль}}$	$\Delta G_{298}^{\circ}, \frac{\text{ккал}}{\text{моль}}$	$S_{298}^{\circ}, \frac{\text{кал}}{\text{моль} \cdot \text{град}}$	$C_{p, 298}^{\circ}, \frac{\text{кал}}{\text{моль} \cdot \text{град}}$
1	2	3	4	5	6	7

1,1

CH	Метин (метенил) (радикал)	г	(142,3847) ¹	[1830]	134,028	[1618a]	43,7164	[1830]	6,97	[1830]
			(142,006) ²	[1618a]			43,722	[1618a]	6,972	[1618a]
			(142,035) ³	[570]			43,725	[570]		
			(142,1)	[2511]						
			(142,4) ⁴	[2358]						
CH ⁺	Положительный ион метина	г	(103)	[1001]						
			400,4 ⁵	[2358]						
CH ₂	Метилен (радикал)	г	355*	[1214]	91,809	[1618a]	43,271	[1618a]	7,492	[1618a]
			95* ⁶	[1618a]			43,1956	[1830]	7,1965	[1830]
			68,9504 ⁷	[1830]			43,430	[570]		
			65,853 ⁸	[570]			44,87	[2726]		
			93,7 ⁹	[2358]						
CH ₂ ⁺	Положительный ион метилена	г	95	[2185]						
			334,9 ¹⁰	[2358]						
			335*	[1214]						
CH ₂ ⁻	Отрицательный ион метилена	г	339 ¹¹	[1909]						
			92,24	[1807]						
			95	[2511]						
CH ₃	Метил (радикал)	г	100	[1909]	32,549	[1618a]				
			233,06	[1807]			46,137	[1618a]	8,773	[1618a]
			(31,94) ¹²	[1618a]			46,3923	[1830]	9,2665	[1830]
			(33,4908) ¹³	[1830]			47,408	[570]		
			(33,0) ¹⁴	[570]			47,4	[1612]	8,5	[1612]
			(31,5)	[2511]			47,35	[2726]		
			(32,5)	[2387]			46,43	[2195]		
			(33,2) ¹⁵	[2358]						
			(32,05)	[1807]						
CH ₃ ⁺	Положительный ион метила	г	(34,1)	[1325a]						
			261,7 ¹⁶	[2358]						
			268,96	[1807]						

1 $\Delta H_0^{\circ}=141,5882$ [1830]. 2 $\Delta H_0^{\circ}=141,183$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^{\circ}=141,217$ [570]. 4 $\Delta H_0^{\circ}=141,6$ [2358]. 5 $\Delta H_0^{\circ}=398,1$ [2358]. 6 $\Delta H_0^{\circ}=95,18$ [1618a]. 7 $\Delta H_0^{\circ}=69,1407$ [1830]. 8 $\Delta H_0^{\circ}=66^*$. [570]. 9 $\Delta H_0^{\circ}=93,9$ [2358]. 10 $\Delta H_0^{\circ}=333,6$ [2358]. 11 Кажущаяся. 12 $\Delta H_0^{\circ}=32,805$ [1618a]. 13 $\Delta H_0^{\circ}=31,2892$ [1830]. 14 $\Delta H_0^{\circ}=33,9$ [570]. 15 $\Delta H_0^{\circ}=34,0$ [2358]. 16 $\Delta H_0^{\circ}=261,0$ [2358].

1	2	3	4	5	6	7
CH ₄	Метан	г	—17,895 ¹ [1618a] —17,889 ² [1830, 2244] —17,88 ³ [2358] —17,88 ⁴ [570] —15,9 [157]	—12,145 [1618a] —12,14 [2244, 2605] —12,13 [2358]	44,490 [1618a] 44,50 [2244, 2605] 44,5062 [1830] 44,492 [2358] 44,507 [570] 44,51 [257] 44,2148 [1861] 50,00 ⁵ [1654]	8,518 [1618a] 8,536 [2244, 2605] 8,5187 [1830] 8,439 [2358] 8,52 [257, 1654] 8,5335 [1861]
CH ₃ ⁺	Положительный ион метана	г	(285) [1214] (276,7) ⁶ [2358]			
CBr ₄	Четырехбромистый углерод (пербромметан)	г	12 ⁷ [1618a] 19 ⁸ [2358] 20* ⁹ [570] 20 [679]	8,59 [1618a] 16 [2358]	85,563 [1618a] 85,55 [2358] 85,581 [570] 85,53 [1301] 74,30 [1336]	21,793 [1618a] 21,79 [2358] 21,80 [1301] 35,47 ¹⁰ [313] 30,86 ¹¹ [1929]
CCl	Одноклористый углерод (радикал)	г	132 ¹² [1618a] 122,4050 ¹³ [1830] 119,048 ¹⁴ [570]	124,315 [1618a]	53,780 [1618a] 53,6451 [1830] 53,641 [570] 53,88 [1339]	7,742 [1618a] 7,7055 [1830] 7,740 [1339]
CCl ⁺	Положительный ион одноклористого углерода	г	340* [1214]			
CCl ₂	Двуххлористый углерод (радикал)	г	75,0 ¹⁵ [1618a] 46,263 ¹⁶ [570]	72,309 [1618a]	63,673 [1618a] 63,282 [570]	10,826 [1618a]
CCl ₂ ⁺	Положительный ион двуххлористого углерода	г	345 [1214]			
CCl ₃	Треххлористый углерод (радикал)	г	35* [1618a] 12 [679] 14,5 [2387] 19,7 [824] 310* [1214]	38,14 [1618a]	70,76 [1618a] 71,9 [1612] 71,745 [570]	14,884 [1618a] 15,0 [1612]
CCl ₃ ⁺	Положительный ион треххлористого углерода	г				
CCl ₄	Четыреххлористый углерод (перхлорметан)	г	(—25,94) ¹⁷ [1618a] (—24,6) ¹⁸ [2358] (—25,5) ¹⁹ [1830] (—24,97) ²⁰ [321]	—15,833 [1618a] —14,49 [2358] —15,37 [321]	(74,039) [1618a] (74,03) [2358] (74,0395) [1888, 2358] (74,30) [1339]	(19,866) [1618a] (19,91) [2358] (19,8658) [1830] 20,09 [1339]

			(-22,0) ²¹	[2408]		(73,92)	[1516]	(19,94)	[1888]
			(-24,7)	[679]		(73,94)	[1301]	(19,92)	[1301]
			(-24,5)	[2042]		(74,25) ²²	[710]	(20,08) ²¹	[710]
			(-24,7) ²³	[570]		(74,107)	[570]		
			(-24,6)	[47,48]					
	ж		(-33,3)	[321]	-16,40	[321]	[321]	(31,49)	[321]
			(-29,8) ²⁴	[2408]		(51,67)	[1516]	(31,26) ²⁴	[313]
			(-32,3)	[2042]				(31,46)	[2717]
			(-32,5)	[679]					
CCl ₄ ⁺	Положительный ион четыреххлористого углерода	г	230*	[1214]					
CD ₄	Тетрадейтерометан	г				56,27 ²⁵	[1654]	9,69	[257, 1654]
						47,54	[257]		
CF	Однофтористый углерод (радикал)	г	74,400 ²⁶	[1618a]	66,855	[1618a]	50,889	7,184	[1618a]
			74,6954 ²⁷	[1830]			[1830]	7,1843	[1830]
			80,963 ²⁸	[570]			[570]		
			74,48	[1807]					
CF ⁺	Положительный ион однофтористого углерода	г	295,17	[1807]					
CF ₂	Двухфтористый углерод (радикал)	г	-30*	[1618a]	-32,911	[1618a]	59,570	9,127	[1618a]
			-30 ²⁹	[1830]			[1830]	9,1676	[1830]
			-29,880	[570]			[570]		
			-35	[894, 1921]					
			-50	[1348]					
		г	-41* ³⁰	[2180]					
			-36,90	[1807]					
CF ₂	Положительный ион двухфтористого углерода	г	-232,91	[1807]					
CF ₃	Трехфтористый углерод (радикал)	г	-115,7 ³¹	[1618a]	-112,218	[1618a]	62,350	12,157	[1618a]
			-119,5 ³²	[1830]			[1830]	11,3004	[1830]
			-119,651 ³³	[570]			[570]		

¹ $\Delta H_0^\circ = -15,991$ [1618a]. ² $\Delta H_0^\circ = -15,9824$ [1830]; $-15,987$ [2244]. ³ $\Delta H_0^\circ = -15,970$ [2359]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -16,005$ [570]. ⁵ Включая спин ядра. ⁶ $\Delta H_0^\circ = 277,1$ [2356].

⁷ $\Delta H_0^\circ = 19,097$ [1618a]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 26,10$ [2358]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = 27,078$ [570]. ¹⁰ Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. ¹¹ $t = 27,42^\circ \text{C}$. ¹² $\Delta H_0^\circ = 131,099$ [1618a].

¹³ $\Delta H_0^\circ = 121,5082$ [1830]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = 80^\circ$ [570]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = 74,689$ [1618a]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = 46^\circ$ [570]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -25,419$ [1618a]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -24,08$ [2359]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -24,9802$ [1830]. ²⁰ ΔH_0° .

²¹ Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. ²² $T = 300^\circ \text{K}$. ²³ $\Delta H_0^\circ = -24,203$ [570]. ²⁴ Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. ²⁵ Включая

спин ядра. ²⁶ $\Delta H_0^\circ = 73,536$ [1618a]. ²⁷ $\Delta H_0^\circ = 73,8308$ [1830]. ²⁸ $\Delta H_0^\circ = 80,085$ [570]. ²⁹ $\Delta H_0^\circ = -30,1046$ [1830]. ³⁰ $\Delta H_0^\circ = -27,77$ [1618a]. ³¹ $\Delta H_0^\circ = 115,077$ [1618a]. ³² $\Delta H_0^\circ = -113,7361$ [1830].

³³ $\Delta H_0^\circ = -119$ [570].

1	2	3	4	5	6	7
CF ₃	Трехфтористый углерод (радикал)	г	—105 [2568] —118 [2387] —120 [679] —123,37 [1807]		64,1 [1612]	12,1 [1612]
CF ₃ ⁺	Положительный ион трехфтористого углерода	г	85,78 ¹ [1807] 117,84 ² [1807]			
CF ₄	Четырехфтористый углерод (перфторметан)	г	(—220,5) ³ [1618a] (—221) ⁴ [2358] (—217,2) ⁵ [1830] (—220) ⁶ [570] (—216,6) ⁷ [321] (—225,63) ⁸ [1056] (—218) [433] (—220,1) [47,48] (—231) [2618] (—218*) ⁹ [1740] (—220,4) ^{10, 10*} [1629] (—218,3) ¹¹ [2337] (—212,7) [1168] (—217,1) ¹² [2043] (—219,2) ¹³ [95] (—225,4) [1337]	(—209,827) [1618a] (—210) [2358] (—207,27) [321]	(62,457) [1618a] (62,50) [2358] (62,4995) [1830] (62,472) [570] (62,62) [1090] (62,416) [2028] (62,60) ¹⁴ [710] (62,48) [1301]	14,594 [1618a] 14,60 [2358] 14,6958 [1830] 14,63 [1090] 14,578 [2028] 14,73 ¹⁴ [710] 14,61 [1301]
Cl ₄	Четыреххлористый углерод (периодметан)	г	—59* [230] —73* [361a]		93,38 [495] 93,60 [1368] 93,65 [2358]	22,62 [495] 22,91 [1378, 2358]
CN	Циан (радикал)	г	109* [1618a] 96,3547 ¹⁵ [1830] 88,8031 ¹⁶ [570] 89 [1104, 1502] 70 [679] 109 [830]	101,796 [1618a]	(48,406) [1618a] (48,4089) [1830] (48,407) [570] (45,2) [1797]	6,969 [1618a] 6,9686 [1830]
CN ⁺ CN [—]	Положительный ион циана Отрицательный ион циана	г г	423 [1104] 15 [830, 1502]			
CN ₄	Цианазид	р г к	36,0 [2358] 92,6 [2358]	41,2 —73,4* [229]	22,5 [2358]	

$\frac{1}{n}(\text{CN}_4)_n$	Полимер цианазид	к	82,2	[2358]						
CS	Моносulfид углерода (радикал)	г	55* ¹⁷ 54,6697 ¹⁸ 59,294 ¹⁹ 60* 55	[1618a] [1830] [570] [2295] [1879]	42,684* 80* 	[1618a] [2295] 	50,299 50,3020 50,298	[1618a] [1830] [570]	7,122 7,1227	[1618a] [1830]
CS ₂	Сероуглерод	г	(27,98) ²⁰ (28,04) ²¹ (28,6) (27,980) ²² (27,209) ²³ (27,7) (26,1) 21,3 ₇	[1333] [1618a] [2358] [2601] [1830] [570] [1428] [1214] [1291]	15,991 16,05 —3,15 ³²	[1618a] [2358] [2601]	(56,832) (56,82) (56,836) (56,8301) (56,84) ²⁴	[570, 1618a] [2358] [2601] [1830] [2103]	(10,875) (10,85) (10,876) (10,8692) (10,89)	[1618a] [2358] [2601] [1830] [2103]
CT ₄	Тетратритийметан	ж г					36,17 55,17 ²⁵ 49,65	[2358] [1654] [256]	18,1 10,72	[2358] [256, 1654]

1, II

CHBr ₃	Трибромметан (бромформ)	г	(4) ²⁶ (10) ²⁷ (10)	[2358] [570] [679]	2	[2358]	(79,07) (79,081) (79,03) (78,92) (80,08)	[2358] [570] [1301] [362] [2358]	(17,02) (16,99) (17,44) 31 31,21 ²⁸	[2358] [1301] [362] [2358] [713]
CHCl ₃	Трихлорметан (хлороформ)	г	(—25,0) ²⁹ (—24,65) ³⁰ (—22,84) ³¹ (—22,835) ³¹	[1618a] [2358] [321]	—17,179 —16,82	[1618a] [2358]	(70,665) (70,65) (70,66)	[1618a] [2358] [1301]	(15,730) (15,70) (15,71)	[1618a] [2538] [1301]
		ж	—6,8	[2358]	—1,2	[2358]	52,8	[2358]		

1 В алкенах. 2 В алканах. 3 $\Delta H_f^\circ = -219,071$ [1618a]. 4 $\Delta H_f^\circ = -219,6$ [2358]. 5 $\Delta H_f^\circ = -215,779$ [1830]. 6 $\Delta H_f^\circ = -218,588$ [570]. $\Delta H_f^\circ = -216,57$ [321]. 8 $\Delta H_f^\circ = -218,56$ [1056]. 9 $t = 320^\circ\text{C}$. 10 $\Delta H_f^\circ = -218,7$; пересчитано [1056]. 11 Авторы [679] считают, что это значение одно из наиболее надежных. 12 $\Delta H_f^\circ = -224,2$; пересчитано [1056]. 13 $\Delta H_f^\circ = -226,7$; пересчитано [1056]. 14 $T = 300^\circ\text{K}$. 15 $\Delta H_f^\circ = 95,5693$ [1830]. 16 $\Delta H_f^\circ = 88$ [570]. 17 $\Delta H_f^\circ = 54,224$ [1618a]. 18 $\Delta H_f^\circ = 53,8932$ [1830]. 19 $\Delta H_f^\circ = 58,5$ [570]. 20 $\Delta H_f^\circ = 27,787$ [1618a]. 21 $\Delta H_f^\circ = 27,86$ [2358]. 22 $\Delta H_f^\circ = 27,7900$ [1830]. 23 $\Delta H_f^\circ = 27$ [570]. 24 $t = 26,1^\circ\text{C}$. 25 Включая спин ядра. 26 $\Delta H_f^\circ = 10,24$ [2358]. 27 $\Delta H_f^\circ = 16,219$ [570]. 28 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 29 $\Delta H_f^\circ = 23,837$ [1618a]. 30 $\Delta H_f^\circ = -23,486$ [2358]. 31 ΔH_f° . 32 Ио S_g. 7.

1	2	3	4	5	6	7
CHCl_3	Трихлорметан (хлороформ)	г	$(-24,9)^1$ [570] $(-24,9)^2$ [2408] (-24^*) ; (-23^*) [361a]		$(70,723)$ [570] $(70,62)$ [1888]	$(13,63)$ [1888]
		ж	$(-32,14)$ [2358] $(-32,4)^2$ [2408]	$-17,62$ [2358]	48,2 [2358]	$(27,2)$ [2358] $(27,9)$ [538]
CHD_3	Тридейтерометан	г			57,52 [1654] 49,67 [257] 52,997 [570]	9,32 [257, 1654]
CHF	Фторметилен (радикал)	г	8,084 ³ [570] 7,70 [1807]			
CHF^+	Положительный ион фтор-метилена	г	279,81 [1807]			
CHF_2	Дифторметил (радикал)	г	$-67,851^*$ [570] $-61,57$ [1807]		60,567 [570]	
CHF_2^+	Положительный ион дифторметила	г	142,28 ⁶ [1807] 154,96 ⁹ [1807]			
CHF_3	Трифторметан (фтороформ)	г	$-165,1^7$ [1618a] $-164,5^8$ [2358] -170^9 [570] $-169,0$ [836, 1199] $-162,60$ [2047] $-162,1$ [2042] -170 [679] $-160,94^{10}$ $-160,935^{10}$ [321] $-162,6$ [190] -164^* , -161^* [361a]	$-156,87^4$ [1618a] $-156,3$ [2358]	62,043 [1618a] 62,04 [1301, 2358] 62,040 [570] 62,21 [362] 62,09 [1090] 62,045 [1232, 2575]	12,197 [1618a] 12,20 [13,01, 2358] 12,49 [362] 12,21 [1090] 12,198 [1232, 2575]
CHI_3	Триiodметан (иодоформ)	г	51 ¹¹ [570] 51 [679] 50* [361a]		85,102 [570] 85,41 [495] 85,1 [2358]	17,96 [495] 17,92 [2358]
		ж	38 [679]			
		к	(34) [679] (33,7) [2358]			
CHN	Цианистый водород (формонитрил)	г	$(31,2)^{12}$ [1618a] $(32,3)^{13}$ [2358] $(31,1895)^{14}$ [1830] $(30,5)^{15}$ [570] $(31,09)^{16}$ [880]	28,704 [1618a] 29,8 [2358]	(48,213) [1618a] (48,20) [2358] (48,2117) [1830] (48,211) [570] (48,22) [2437]	8,594 [1618a] 8,57 [2358] 8,5701 [1830] 8,58 [2437] 16,88 [2358]
		ж	26,02 [2358]	29,86 [2358]	26,97 [2358]	

CHO	Формил (радикал)	р г	36,0 —2,9* ¹⁷ —3,2241 ¹⁸ —5,31 ¹⁹ —0,3 0 —4	[2358] [1618a] [1830] [570] [2364] [2443] [1984]	41,2 —6,543	[2358] [1618a]	22,5 53,683 53,6735 53,617 53,68	[2358] [1618a] [1830] [570] [2358]	8,264 8,2643 8,26	[1618a] [1830] [2358]
CHO ₂ CHO ₂ CHT ₃	Формальдегид Ион муравьиной кислоты Трипритийметан	г р г	—22* —101,71	[2387] [2358]	—83,87	[2358]	22 56,78 51,36	[2358] [1654] [256]	—21,0 9,98 10,17 28,1*	[2358] [1664] [256] [826a]
CH ₂ Br CH ₂ Br ₂	Бромметил (радикал) Дибромметан	г г	(1*) ²⁰ (1) (—2,9*): (—1*)	[570] [679] [361a]			70,118 70,02	[570] [1301]		[1301]
CH ₂ Cl ₂	Дихлорметан	ж г	(—22,4) ²¹ (—22,10) ²² (—22,5) ²³ (—22,5) ²⁴ (—19,36) ¹⁰ (—22*) (—29,03) (—32,4)	[1618a] [2358] [570] [2408] [321] [361a] [2358] [679]	—16,059 —15,75	[1618a] [2358]	(64,587) (64,56) (64,602) (64,53) (64,59)	[1618a] [2358] [570] [2089] [1301]	(12,226) (12,18) (12,22)	[1618a] [2089, 2358] [1301]
CH ₂ D ₂	Дидейтерометан	г			—16,09	[2358]	56,79 ²⁵ 49,69 54,565	[1654] [257] [570]	9,00 9,01	[1654] [257]
CH ₂ F	Фторметил (радикал)	г	—17,905 ²⁷ —0,95 ²⁸ —21,91	[570] [1807] [1807]						

1 $\Delta H_0^\circ = -23,769$ [570]. 2 Вычислено [679] на основании данных [2408]. 3 $\Delta H_0^\circ = 8^*$ [570]. 4 $\Delta H_0^\circ = -67^*$ [570]. 5 В алкенах. 6 В алканах. 7 $\Delta H_0^\circ = -163,435$ [1618a].
8 $\Delta H_0^\circ = -162,84$ [2358]. 9 $\Delta H_0^\circ = -168,354$ [570]. 10 ΔH_0° . 11 $\Delta H_0^\circ = 52,895$ [570]. 12 $\Delta H_0^\circ = 31,291$ [1618a]. 13 $\Delta H_0^\circ = 32,39$ [2358]. 14 $\Delta H_0^\circ = 31,2814$ [1830]. 15 $\Delta H_0^\circ = 30,570$ [570].
16 ΔH_0° . 17 $\Delta H_0^\circ = -2,986$ [1618a]. 18 $\Delta H_0^\circ = -3,3110$ [1830]. 19 $\Delta H_0^\circ = -5,392$ [570]. 20 $\Delta H_0^\circ = 6,096$ [570]. 21. Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи; $\Delta H_0^\circ = -20,765$ [1618a]. 22 $\Delta H_0^\circ = -20,462$ [2358]. 23 $\Delta H_0^\circ = -20,883$ [570]. 24 Вычислено [679] на основании данных [2408]. 25 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи.
26 Включая спин ядра. 27 $\Delta H_0^\circ = -17^*$ [570]. 28 В эв/моль.

1	2	3	4	5	6	7
CH_2F^+	Положительный ион фтор-метила	г	—195,78 [1807]			
CH_2F_2	Дифторметан	г	—107,2 ¹ [1618a] —106,8 ² [2358] —118* ³ [570] —105,5 [2047] —118 ³ [679] —110* [1823a] —103,672 ⁴ [321] —105,5 [433] —115*, —112* [361a]	—100,618 [1618a] —100,2 [2358]	58,938 [1618a] 58,94 [2358] 58,940 [570] 58,92 [1301]	10,246 [1618a] 10,25 [2358] 10,28 [1301]
CH_2I CH_2I_2	Иодметил (радикал) Диiodметан	г г	27,0 ⁵ [2358] 27 ⁶ [570] 28*, 27* [361a] 27 [679] (16,0) [2358] (16) [679]	22,9 [2358] 21,6 [2358]	90,2* [826a] 74,0 [2358] 74,115 [570] 76,84 [2616] 73,88 [1301] 41,6 [2358]	28,5* [826a] 13,79 [2358] 13,81 [2616] 13,88 [1301] 32 [2358] 30,00 ⁷ [313]
CH_2N_2 CH_2N_2 CH_2N_2 CH_2N_4 CH_2O	Диазирин Диазометан Цианамид Тетразол Формальдегид	г г к к г	14,1 [2358] 56,7 [2538] —27,72 ⁸ [1618a] —28 ⁹ [2358] —27,7 [1360] —27,7 ¹⁰ [570]	(—26,266) [1618a] (—27) [2358] (—26,3) [1360] (—26,2*) [323] —31,0* [323] (—83,89) [1362]	(52,261) [1618a] (52,26) [1138] 1360, 2358 [2726] (52,28) [2726] (52,260) [570] (52,26*) [323] (59,45); [1362] (59,446) [1362] (59,43) [1967] (60,13) [2616]	(8,461) [1618a] (8,46) [2358] (8,45) [2726] (3,44) [1138] 10,81 [1382] 10,807 [1382] 12,40 [1967]
CH_2O_2	Муравьиная кислота	р г	—35,9 ¹¹ [2358] (—90,49) [1360, 1362] (—84,83) ¹ [821, 1657] (—90,03) [2616] (—90,48) [2358] (—101,51) [2358] (—101,06) [2616] (—102,52) [1360, 2380] (—101,70) [328]	(—80,10) [1967] (—83,64) [2616] (—86,38) [2358, 2380] (—86,27) [2616] (—86,39) [1360]	(30,82) [1360, 2358] (30,08) [2616]	23,67 [2358]

CH_2O_2^+	Положительный ион муравьиной кислоты	р	$-101,68^{12}$ [2358]	$-88,98^1$ [2358]	39^1 [2358]			
		г	$-101,71^{13}$ [2358]	$-83,87^2$ [2358]	22^2 [2358]		$-21,0^{13}$ [2358]	
CH_2S_3	Тритноугольная кислота	ж	$6,0$ [1291, 2358]	$7,0$ [2358]	52 [2358]		$35,8$ [2358]	
			$6,1$ [1291]		$53,3$ [1290, 1291]			
CH_2T_2	Дитритийметан	г	$5,6$ [1290]		$50,98$ [256]		$9,62$ [256]	
					$56,35^{14}$ [1654]		$9,36$ [1654]	
CH_3Br	Бромметан (бромистый метил)	г	$(-8,4)^{15}$ [2358]	$-6,2$ [2358]	$(58,86)$ [2358]		$(10,14)$ [1301, 2358]	
			$(-8,6)^{16}$ [570]		$(58,767)$ [570]			
CH_3Br^+	Положительный ион бромметана	г	$(-8,97)$ [1080, 1243]		$(58,82)$ [1301]			
		ж	$(-10^*); (-9^*)$ [361a]					
CH_3Cl	Хлорметан (хлористый метил)	г	$-2,3$ [679]				$27,95^{17}$ [313]	
		г	237 [1214]					
CH_3Cl^+	Положительный ион хлорметана	г	$(-20,66)^{18}$ [1618a]	$(-15,046)$ [1618a]	$(55,987)$ [1618a]		$(9,726)$ [1618a]	
			$(-19,32)^{19}$ [2358]	$(-13,72)$ [2358]	$(56,04)$ [2358]		$(9,74)$ [2358]	
CH_3D	Монодейтерометан	г	$(-18,73)^4$ [321]	$(-14,96)$ [321]	$(55,80)$ [1301]		$(9,73)$ [1301]	
			$(-20,62)^{20}$ [570]		$(56,021)$ [570]			
CH_3F	Фторметан (фтористый метил)	г	$(-20,63)$ [1080, 1785]					
			$(-20^*); (-19^*)$ [361a]					
CH_3Cl^+	Положительный ион хлорметана	р	$-24,3$ [2358]	$-12,3$ [2358]	$34,6$ [2358]			
		г	241 [1214]					
CH_3F	Фторметан (фтористый метил)	г	243 [762]					
CH_3F	Фторметан (фтористый метил)	г	-56^* [1618a]	$-50,293$ [1618a]	$54,39^{21}$ [1654]		$8,74$ [1654]	
			-68^{*22} [570]		$48,10$ [257]		$8,75$ [257]	
CH_3F	Фторметан (фтористый метил)	г	$-67^*;$ -64^* [361a]		$(53,252)$ [1618a]		$(8,963)$ [1618a]	
			$-58,5$ [540]		$(53,243)$ [570]			
CH_3F	Фторметан (фтористый метил)	г	-68 [679]		$(53,25)$ [2358]		$(8,96)$ [2358]	
			-60^* [1823a]		$(52,34)$ [1301]		$(8,94)$ [1301]	

1 $\Delta H_0^\circ = -105,369$ [1618a]. 2 $\Delta H_0^\circ = -104,97$ [2358]. 3 $\Delta H_0^\circ = -116,191$ [570]. 4 ΔH_0° . 5 $\Delta H_0^\circ = 29,26$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = 29,251$ [570]. 7 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 8 $\Delta H_0^\circ = -26,782$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -27,1$ [2358]. 10 $\Delta H_0^\circ = -26,824$ [570]. 11 Негидролизированный. 12 Не ионизированная. 13 Ионизированная. 14 Включая спин ядра. 15 $\Delta H_0^\circ = -4,72$ [2358]. 16 $\Delta H_0^\circ = -4,944$ [570]. 17 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 18 $\Delta H_0^\circ = -18,754$ [1618a]. 19 $\Delta H_0^\circ = -17,426$ [2358]. 20 $\Delta H_0^\circ = -18,51$ [570]. 21 Включая спин ядра. 22 $\Delta H_0^\circ = -66,103$ [570].

1	2	3	4	5	6	7			
CH ₃ I	Иодметан (иодистый метил)	г	(3, 1) ¹ (4, 1) ² (4, 6) (3, 28) (3, 40) (5*) ж (-2, 3)	[2358] [570] [679] [1325a] [1347] [361a] [679]	3, 5 [2358]	60, 71 60, 677 60, 47 60, 66	[2358] [570] [1301] [1210]	10, 54 19, 55 ³ 10, 55	[1210, 2358] [1820] [1301]
CH ₃ N ₅	5-Аминотетразол	к	49, 7	[2358]		39, 0	[2358]	30 30, 41 ¹	[2358] [313]
CH ₃ O	Метоксн радикал	г	-2, 1* 3	[1883] [759a]		64, 94* 54, 2	[1883] [1613]	28, 7* 8, 9	[826a] [1613]
CH ₃ O ⁺		г	223 202	[1214] [2004]					
CH ₃ S	Метилсульфид (радикал)	г	30, 5* 33, 0*	[1867] [1246]					
CH ₃ S ⁺	Положительный ион метил- сульфида	г	222, 2 224	[1246] [1917]					
CH ₃ T	Тритийметан	г				54, 21 48, 10 88, 2*	[1654] [256] [826a]	8, 86 9, 07 29, 7*	[1654] [256] [826a]
CH ₄ N	Аминометил (радикал)	г	19, 8	[826a]					
CH ₄ N ₂	Цианистый аммоний	к	0, 10 3*	[2358] [2683]				32	[2358]
CH ₄ O	Метанол (метиловый спирт, карбинол)	р г	4, 3 (-47, 96) ⁵	[2358] [2358]	22, 2 -38, 72	[2358] [2358]	49, 6 (57, 29)	[2358] [1360, 1365, 1604, 2358]	(10, 49) [1365, 1604, 2358]
			(-48, 08) ⁶ (-47, 94) (-48, 08)	[1604] [1365] [1360]	-38, 84 -38, 70	[1360, 1604] [1365]	(57, 55) (60, 42)	[179] [2635]	(10, 53) (11, 46) ⁷ [179] [2635]
		ж	-57, 04 -57, 02 -57, 01 -57, 24 -58, 779	[2358] [2245] [1365] [961] [2358]	-39, 76 -39, 73	[2358] [1360]	30, 3 [1360, 2358]	19, 5 (19, 8) ⁸	[2358] [1545]
CH ₄ O ⁺	Положительный ион ме- танола	р г	203	[1214]					
CH ₄ O ₃	Пероксид метилового спирта	г	-13*	[823]					

CH ₄ O ₄ CH ₄ S	Озонид метилового спирта Метантиол (метилмеркаптан)	г	6*	[823]						
		г	—20,88 ^{9,21}	[2342]	—11,91 ²¹	[2342]	(60,96)	[2342, 2358]	12,01	[2342, 2358]
			—5,34 ¹⁰	[2358]	—2,23	[2358]				
			—20,89 ^{11,21}	[1663a]	—11,92 ²¹	[1663a]	(60,94)	[1663a]	12,05	[1663a]
			—6,84	[1883]			(68,10)	[1883]		
			—17,17 ^{12,21}	[848]	—8,919 ²¹	[849]	(60,86)	[848]	12,12	[848]
CH ₆ N	Метиламин		—5,46	[1333, 1879]						
		ж	—11,08 ²¹	[2358]	—1,85 ²¹	[2358]	40,44	[2358]	21,64	[2358]
			—0,9*	[323]	—0,4*	[323]				
			—11,15 ²¹	[1879]	0,76	[849]				
		г	—5,49	[2358]	7,67	[2358]	58,15	[2358]	12,7	[2358]
							58,04	[2356]	11,77	[2356]
CH ₆ N ₂	Метилгидразин						57,93	[74]	11,91	[74]
		ж	—11,3	[2358]	8,5	[2358]	35,90	[2358]		
		р	—16,77 ¹³	[2358]	4,94	[2358]	29,5	[2358]		
		г	22,55 ¹⁴	[2358]	44,66	[2358]	66,61	[750, 2358]	17,0	[750, 2358]
		ж	12,9	[2358]	36,2	[2358]	39,66	[2358]	32,25	[2358]
							61,26	[2421]	15,66	[2421]
CH ₆ Si CBrCl ₃	Метилмоноосилан Бромтрихлорметан	г					79,55	[1888, 2358]	20,38	[1888, 2358]
		г	—11,0 ¹⁵	[2358]	—5,1	[2358]	79,582	[570]		
			—10,448 ¹⁶	[570]			77,45	[1301]	20,42	[1301]
			—10,3	[679]			79,66	[362]	20,80	[362]
			—8,7	[824]						
			—16*	[361a]						
CBrF ₃	Бромтрифторметан	г	—153,6 ¹⁷	[2358]	—147,3	[2358]	71,14	[2358]	16,57	[2358]
			—158 ¹⁸	[570]			71,112	[570]		
			—158	[679]			71,19	[1863]	16,58	[1863]
			—156*	[361a]			71,09	[1301]	16,54	[1301]
							71,37	[362]	16,53	[362]
CBrI ₃	Бромтриодметан	г	59	[679]						
CBrN	Бромистый циан		58*	[361a]						
		г	44,5 ¹⁹	[2358]	39,5	[2358]	(59,32)	[2358]	11,22	[2358]
			43,3 ²⁰	[1618a]	38,268	[1618a]	(59,314)	[1618a]	11,227	[1618a]
			56,1	[1817]	38,3	[1817]	(59,07)	[321, 1817]		
			32,5	[321]	30,86	[321, 1817]				
		к	33,58	[2358]						

1 $\Delta H_0^\circ = 5,38$ [2358]. 2 $\Delta H_0^\circ = 6,364$ [570]. 3 $T = 303,2^\circ \text{K}$. 4 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 5 $\Delta H_0^\circ = -45,355$ [2358]. 6 $\Delta H_0^\circ = -45,48$ [1604].
7 $T = 345,6^\circ \text{K}$. 8 $t = 40^\circ \text{C}$ (экстраполяция). 9 $\Delta H_0^\circ = -18,4121$ [2342]. 10 $\Delta H_0^\circ = -2,585$ [2358]. 11 $\Delta H_0^\circ = -18,4221$ [1663a]. 12 ΔH_0^{21} . 13 Не нормированный. 14 $\Delta H_0^\circ = 27,507$ [2358]. 15 $\Delta H_0^\circ = -8,81$ [2358]. 16 $\Delta H_0^\circ = -8,18$ [570]. 17 $\Delta H_0^\circ = -151,21$ [2358]. 18 $\Delta H_0^\circ = -155,120$ [370]. 19 $\Delta H_0^\circ = 46,07$ [2358]. 20 $\Delta H_0^\circ = 44,87$ [1618a]. 21 Из S₂, г.

1	2	3	4	5	6	7
CBr_2Cl_2	Дибромдихлорметан	г	—1* ¹ —1 —7* [570] [679] [361a]		83,266 [570] 83,27 [1301] 83,1 [2358] 83,52 [362] 71,04 [1120] 77,754 [570]	20,88 [1301] 20,81 [2538] 20,80 [1084a] 14,53 [1120]
CBr_2D_2	Дибромдидейтерометан	г				
CBr_2F_2	Дибромдиформетан	г	—99 ² —99 —100* [570] [679] [361a]		77,72 [1301] 77,66 [1091] 77,71 [2358]	18,45 [1301] 18,40 [1091] 18,41 [2358]
CBr_2I	Дибромйодметил (радикал)	г	49,1* [360]			
CBr_2I_2	Дибромдйодметан	г	46 [679] 43 [361a]			
CBr_2O	Дибромформальдегид (оксиддйбромид углерода)	г ж	—23,0 [2358] —30,4 [2358]		73,82 [2083]	14,78 [2083]
CBr_3Cl	Трибромхлорметан	г	10* ³ [570] 10* [679] 3* [361a]		85,468 [570] 85,36 [1301] 85,48 [362] 85,5 [2358] 79,34 [877, 1211]	21,35 [1301] 21,34 [362] 21,36 [2358] 17,17 [877, 1211]
CBr_3D	Трибромдейтерометан	г				
CBr_3F	Трибромфторметан	г	—41* ⁴ [570] —41 [679] —44* [361a]		82,614 [570] 82,65 [1301] 82,96 [362] 82,64 [2358]	20,18 [1301] 20,13 [362] 20,17 [2358]
CBr_3I	Трибромйодметан	г	—32 [679] —27 [361a]			
CClF_2	Хлордиформетил (радикал)	г	—69* [1670]			
CClF_3	Хлоргрифформетан	г	—171,3 ⁵ [570] —161 [2620] —171,3 [1948] —171* [1740] —168,77 ⁷ [321] —171,8 [269] —172,0 [265, 268] —167 [433] —166,2 [48]	—161,3 [321]	68,169 [570] 68,23 [1301] 67,58 [2299] 68,29 [362] 68,38 ³ [710] 68,09 [1090]	15,97 [1301] 15,38 [2299] 15,95 [362] 16,13 ⁶ [710] 15,96 [1090]
CClH_2	Хлординометил (радикал)	г	55,3* [360]			
CClH_3	Хлортринометан	г	49 [679]			

CCIN	Хлористый циан	г	49*	[361a]	30,548	[1618a]	56,423	[1618a]	10,753	[1618a]
			32,2 ⁸	[1618a]						
			32,97	[2358]						
			31,641 ⁹	[1830]						
			31,6	[321, 1817]						
CCIN ⁺	Положительный ион хлористого циана	ж	26,79	[2358]	29,99 30,0	[321, 1817] [1817]	56,28	[321, 1817]	10,75	[2358]
		г	(31,6)	[1817]						
CCIO	Оксихлорид углерода (радикал)	г	—3,7 ¹⁰	[570]	—102,65	[321]	62,844	[570]	17,41	[1937]
CCl ₃ D ₂	Дихлордидейтерометан	г	—110,99 ¹¹	[321]			65,44	[2089]		
CCl ₂ F ₂	Дихлордифторметан	г	—119,1 ¹²	[570]			71,92	[1937]		
			—112*	[1740]			71,921	[570]		
			—110	[1891, 2620]			72,02 ¹³	[710]		
			—119,1	[1948]	—105	[2358]	71,84	[1301]	17,27	[2358]
			—112	[433]			72,10	[362]		
			—112,1	[269]						
			—113,3	[265, 268]						
			—114 ¹⁴	[2358]			71,86	[2358]		
			—115 ¹⁵	[1618a]	—105,7	[1618a]	71,913	[1618a]	17,307	[1618a]
			—119*	[361a]						
CCl ₂ I ₂	Дихлордидиодметан	г	23	[679]						
			24*	[361a]						
CCl ₂ O	Дихлорформальдегид (фосген; оксиддихлорид углерода)	г	—52,6 ¹⁶	[1618a]	—49,221 —48,9 —50,32	[1618a] [2358] [321]	(67,816)	[1618a]	(13,790)	[1618a]
			—52,3 ¹⁷	[2358]			(67,74)	[2358]	(13,78)	[2358]
			—53,3	[321]			(66,74) ²⁰	[2315]	(14,51)	[321]
			—53,3 ¹⁸	[1830]			(67,8174)	[1830]	(13,8070)	[1830]
			—52 ¹⁹	[570]			(67,78)	[570]		
			—53,10 ²¹	[1343]	—58,605 —57	[1618a] [2358]	(69,17)	[1343]	(11,01)	[1343]
							(67,81)	[1307]	(13,79)	[1307]
CCl ₂ S	Тиофосген	ж	(—51,5)	[2492]			70,19	[2726]	15,45	[2726]
CCl ₃ F	Трихлорфторметан	г	—68,0 ²²	[1618a]			(74,005)	[1618a]	(18,647)	[1618a]
			—66 ²³	[2358]			(74,05)	[2358]	(18,66)	[2358]
			—70,9 ²⁴	[570]			(74,007)	[570]		

¹ $\Delta H_0^\circ = 2,520$ [570]. ² $\Delta H_0^\circ = -94,687$ [570]. ³ $\Delta H_0^\circ = 15,440$ [570]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -35,286$ [570]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -170,097$ [570]. ⁶ $T = 300$ °K. ⁷ ΔH_0° . ⁸ $\Delta H_0^\circ = 32,031$ [1618a].
⁹ $\Delta H_0^\circ = 31,4779$ [1830]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -3,979$ [570]. ¹¹ ΔH_0° . ¹² $\Delta H_0^\circ = -118,116$ [570]. ¹³ $T = 300$ °K. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -113,0$ [2358]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -113,998$ [1618a]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -52,192$ [1618a].
¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -51,89$ [2358]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -52,8962$ [1830]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -51,609$ [570]. ²⁰ $T = 280,66$ °K. ²¹ ΔH_0° . ²² $\Delta H_0^\circ = -567,241$ [1618a]. ²³ $\Delta H_0^\circ = -65,2$ [2358]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = -70,158$ [570].

1	2	3	4	5	6	7
CCl_3F	Трихлорфторметан	г	-70^* [1740] $-70,9$ [1948] $-66,2$ [2042] $-69,23$ [321] -66 [433] $-66,4$ [47, 48] -72^* [361a] -62 [2620] $-72,02$ [2358]	$-60,58$ [321] $-56,61$ [2358]	$(73,96)$ [838, 1301] $(74,02)$ [362] $(74,25)^1$ [710]	$(18,61)$ [1301] $(18,60)$ [362] $(18,81)^1$ [710] $(18,62)$ [838]
CCl_3I	Трихлориодметан	ж г	0 [679] $-0,8$ [361a]	$-56,61$ [2358]	$53,86$ [2358]	$29,05$ [2358]
CDF_3	Дейтеротрифторметан	г			$62,33$ [2166] $62,37$ [1090]	$12,76$ [2166] $12,80$ [1090]
CDT_3	Дейтеротритритийметан	г			$58,21^2$ [1654] $51,91$ [256]	$10,43$ [1654] $10,46$ [256]
CD_2O	Дидейтероформальдегид	г			$53,79$ [2670]	$9,17$ [2670]
CD_3T_2	Дидейтеродитритийметан	г			$59,32^2$ [1654] $52,20$ [256]	$10,16$ [1654] $10,21$ [256]
CD_3I	Тридейтериодметан	г			$62,52$ [1210]	$12,07$ [1210]
CD_3T	Тридейтеротритийметан	г			$57,86^3$ [1654] $50,88$ [256]	$9,90$ [1654] $9,95$ [256]
CFCI_2	Фтордихлорметил (радикал)	г	-24^* [1670]			
CFI_3	Фтортриидметан	г	0 [679] -2^* [361a]			
CFN	Фтористый циан	г	-3^{*4} [1618a] -17^5 [570]	$-4,622$ [1618a]	$53,902$ [1618a] $54,010$ [570] $45,69$ [1822]	$10,143$ [1618a] $10,18$ [1822]
CFO	Оксифторид углерода (радикал)	г	-45^{*6} [570]		$59,548$ [570]	
	Дифториодметил (радикал)	г	$-50,2^*$ [360]			
CF_2I_2	Дифтордиидметан	г	-73^{*7} [570] -73 [679] -70^* [361a]		$81,451$ [570]	
CF_2O	Дифторформальдегид (оксиддифторид угле- рода)	г	$-151,7^8$ [1618a] $-151,7^9$ [2358]	$-147,986$ [1618a] $-148,0$ [2358]	$61,852$ [1618a] $61,78$ [2358]	$11,294$ [1618a] $11,19$ [2358]

CF ₃ I	Трифториодметан	г	—150,4 ¹⁰	[1830]		61,8529	[1830]	11,2945	[1830]
			—149,5 ¹¹	[570]		61,835	[570]		
			—166,6	[1136]		58,5	[1773]		
			—150,35	[2618]					
			—144 ¹²	[570]		73,433	[570]		
CF ₃ O CIN	Трифторметилгипофторит Иодистый циан	г	—144	[679]		73,50	[1863]	16,95	[1863]
			—141*	[361a]		73,32	[1301]	16,90	[1301]
						73,44	[2358]	16,94	[2358]
			—184,0 ¹³	[1618a]	—169,335	[1618a]	73,570	[1618a]	18,860
			(38,3)	[1817]	(45,5)	[1817]	61,33	[1817]	
CN ₄ O ₈ COS	Тетранитрометан Сероводород углерода (карбонилсульфид)	г	(53,9) ¹⁴	[2358]	(47,0)	[2358]	61,35	[2358]	11,54
			(52,40) ¹⁵	[1618a]	(45,473)	[1618a]	61,356	[1618a]	11,545
			39,71	[2358]	44,22	[2358]	23,0	[2358]	
			42,5	[2358]	44,95	[2358]	29,9	[2358]	
			8,8	[1281, 2358]					
		г	—33,08 ¹⁶	[1618a]	—39,589	[1618a]	55,323	[1618a]	9,918
			—33,96 ¹⁷	[2358]	—40,47	[2358]	55,32	[2358]	9,92
			—32,8 ¹⁸	[1830]			55,3231	[1830]	9,9165
			—33,952 ¹⁹	[570]			55,324	[570]	

I, III

CHBrCl ₂	Бромдихлорметан	г	—13* ²⁰	[570]		75,633	[570]		
			—13	[679]		75,58	[1301]	16,16	[1301]
			—14*	[361a]		76,55	[362]	16,55	[362]
						75,56	[2165]	16,10	[2165]
						75,6	[2358]	16,11	[2358]
CHBrD ₂ CHBrF CHBrF ₂	Бромдидейтерометан Бромфторметил (радикал) Бромдифторметан	г	—15,5*	[360]		62	[1119]	11,33	[1119]
			—110* ²¹	[570]		70,544	[570]		
			—110*	[679]		69,71	[1301]	13,78	[1301]
			—108*; —105*	[361a]		71,00	[362]	14,36	[362]
						70,5	[2358]	14,04	[2358]
CHBrI	Бромйодметил (радикал)	г	47,8*	[360]					

1 T = 300 °K. 2 Включая спин ядра. 3 Включая спин ядра. 4 $\Delta H_0^\circ = -3,12$ [1618a]. 5 $\Delta H_0^\circ = -17,155$ [570]. 6 $\Delta H_0^\circ = -45,138$ [570]. 7 $\Delta H_0^\circ = -71,594$ [570].
8 $\Delta H_0^\circ = -150,958$ [1618a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -150,95$ [2358]. 10 $\Delta H_0^\circ = -149,6593$ [1830]. 11 $\Delta H_0^\circ = -148,776$ [570]. 12 $\Delta H_0^\circ = -142,591$ [570]. 13 $\Delta H_0^\circ = -182,276$ [1618a]. 14 $\Delta H_0^\circ = 54,04$ [2358].
15 $\Delta H_0^\circ = 52,541$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = -33,111$ [1618a]. 17 $\Delta H_0^\circ = -33,990$ [2358]. 18 $\Delta H_0^\circ = -32,8306$ [1830]. 19 $\Delta H_0^\circ = -34$ [570]. 20 $\Delta H_0^\circ = -10,153$ [570]. 21 $\Delta H_0^\circ = -106,864$ [570].

1	2	3	4	5	6	7
CHBrI_2	Бромдиодметан	г	35 [679] [361a]			
CHBr_2Cl	Дибромхлорметан	г	—2* ¹ —2 —5*; —4* [679] [361a]		78,389 [570] 78,39 [1301] 78,94 [362] 78,31 [2167] 78,3 [2358] 71,95 [1120] 75,754 [570]	16,60 [1301] 16,98 [362] 16,53 [2167, 2358] 13,81 [1120]
CHBr_2D CHBr_2F	Дибромдейтерометан Дибромфторметан	г г	—50* ² —50 —50*; —52* [570] [679] [361a]		75,70 [1301] 75,78 [362] 75,7 [2358]	15,57 [1301] 15,77 [362] 15,56 [2358]
CHBr_2I	Дибромидметан	г	—22* —20*; —21* [779] [361a]			
CHClF_2	Хлордифторметан	г	—113,0* ³ —121* ⁴ —121 [679] —110* [540] —111*; —117* [361a]	—105,566 [1618a]	67,121 [1618a] 67,165 [570] 67,13 [1301, 2329] 67,11 [2358] 67,72 [362]	13,350 [1618a] 13,35 [1301, 2358] 13,34 [2629] 13,78 [362]
CHClI CHClI_2	Хлоридметил (радикал) Хлордиодметан	г г	40,4* 25 25*; 26* [360] [679] [361a]			
CHCl_2D CHCl_2F	Дихлордейтерометан Дихлорфторметан	г г	—69* ⁵ —73* ⁶ —66*; —70* [361a] —73 [679] —66,5 [540]	—61,711 [1618a]	66,43 [1909] 70,027 [1618a] 70,077 [570] 69,99 [2629] 70,00 [1301] 70,10 [362] 70,02 [2358]	12,79 [1909] 14,567 [1618a] 14,56 [2358, 2629] 14,57 [1301] 14,75 [362]
CHCl_2I	Дихлоридметан	г	0 1*; —1,5* [679] [351a]			
CHCsO_2 CHD_2I CHF_2I	Муравьинокислый цезий Дидейтериодметан Фтордиодметан	к г г	—156,8* [1984] —24 [679] —21*; —22* [361a]		64,19 [1106]	11,53 [1106]
CHFO CHF_2I	Формилфторид Дифториодметан	г г	—90* [1618a] —96* ⁸ [570] —96 [679]	—87,994 [1618a]	58,961 [1618a] 72,981 [570]	9,659 [1618a]

CHKO_2	Муравьинокислый калий	к	-90*; -92*	[361a]	-141,3	[323]	25,2	[323]		
CHLiO_2	Муравьинокислый литий	к	-164,9*	[689]						
			-155,2*	[1984]						
CHNO	Циановая кислота	г					10,73	[1824]	56,92	[1824]
	Циановая кислота, ионизированная	р	-34,9	[2358]	-23,3	[2358]	25,5	[2358]		
	Циановая кислота, неионизированная	р	(-36,90)	[2358]	(-28,0)	[2358]	(33,9)	[2358]		
	Изоциановая кислота	г	-27,90 ⁹	[1618a]	-25,681	[1618a]	56,909	[1618a]	10,724	[1618a]
CHNS	Изотиоциановая кислота	г	30,5	[2358]	27,0	[2358]	56,85	[2358]	10,72	[2358]
			27	[2365]			59,2	[2358]	11,2	[2358]
	Тиоциановая кислота, неионизированная (роданистоводородная кислота)	р			23,31	[2358]				
	Тиоциановая кислота, ионизированная (роданистоводородная кислота)	р	18,27	[2358]	22,15	[2358]	34,5	[2358]	-9,6	[2358]
CHN_3O_6	Нитроформ (тринитрометан)	ж	-5,1	[2358]						
			18,63	[1534]						
CHNaO_2	Муравьинокислый натрий	к	-155,03	[2670]	-179,12	[2670]	24,80	[2670]	19,76	[2670]
CHO_2Rb	Муравьинокислый рубидий	к	-156,8*	[1984]						
			-86*	[2358]						
CHO_2Tl	Муравьинокислый таллий	к	-103*	[2358]						
CH_2BrCl	Бромхлорметан	г	-12* ¹⁰	[570]			68,704	[570]		
			-12*	[351a, 679]			68,71	[1301]	12,65	[362, 1301]
			-11*	[361a]			68,7	[2358]	12,60	[2358]
							68,84	[352]		
							68,67	[1863]		
CH_2BrD	Бромдейтерометан	г					61,53	[1119]	10,67	[1119]
CH_2BrF	Бромфторметан	г	-60* ¹¹	[570]			66,041	[570]		
			-60*	[679]			65,97	[1301]	11,76	[2358, 1301]
			-56*; -59*	[361a]			66,17	[362]	11,68	[362]
CH_2BrI	Бромйодметан	г	12* ¹²	[570]			66,0	[2358]		
							73,558	[570]		

1 $\Delta H_0^\circ = -2,545$ [570]. 2 $\Delta H_0^\circ = -45,280$ [570]. 3 $\Delta H_0^\circ = -111,485$ [1618a]. 4 $\Delta H_0^\circ = -119,505^*$ [570]. 5 $\Delta H_0^\circ = -67,658$ [1618a]. 6 $\Delta H_0^\circ = -71,678$ [570]. 7 $\Delta H_0^\circ = -89,139$ [1618a]. 8 $\Delta H_0^\circ = -94,358$ [570]. 9 $\Delta H_0^\circ = -27,179$ [1618a]. 10 $\Delta H_0^\circ = -8,640$ [570]. 11 $\Delta H_0^\circ = -56,540$ [570]. 12 $\Delta H_0^\circ = 15,666$ [570].

1	2	3	4	5	6	7
CH_3BrI	Бромидметан	г	12 12*: 13*	[679] [361a]	73,49 [362, 1301]	13,47 [1301]
CH_2ClF	Хлорфторметан	г	—64,5 ¹ —72* ² —72* —63 —66*: —68*	[1618a] [570] [679] [540] [361a]	—58,459 [1618a] 63,173 63,175 63,16 63,17 63,23 70,804 70,78	13,46 [362, 2358] 11,242 [1618a] 11,25 [362, 1301] 11,24 [2358]
CH_2ClI	Хлоридметан	г	2* ³ 2 3	[570] [679] [361a]	70,92 70,7 68,421	13,02 [362, 1301, 2358]
CH_2FI	Фторидметан	г	—47* ⁴ —47* —42*: —44*	[570] [679] [361a]	[362] [2358] [570]	
CH_2NO_2^-	Ион нитрометана в нитро- форме	р	—20,3	[2358]		
$\text{CH}_2\text{N}_4\text{O}$	5-Окситетразол	к	1,5	[2358]		
$\text{CH}_2\text{N}_6\text{O}_2$	Нитрогуанилазид	к	71,3	[2358]		
$\text{CH}_2\text{O}_4\text{S}$	Метилсульфат	к	—164,6	[2358]		
CH_3^1BO	Метилборил	г			59,42 59,5 59,61	14,17 [2486] 13,87 [1685]
$\text{CH}_3\text{Cl}_3\text{Si}$	Трихлорметилсилан	г	—126,4	[1618a]	83,90 63,75	14,24 [2486] 24,470 [1618a]
$\text{CH}_3\text{D}_3\text{Si}$	Тридейтерометилсилан	г			75,07 59,41	17,92 [2421] 21,72 [1618a]
$\text{CH}_3\text{F}_3\text{Si}$	Трифторметилсилан	г	—294,625	[1618a]	59,53 59,56	10,84 [1174, 1179, 2358]
CH_3NO	Формаид (метанаид)	г			[1174, 1179] [2356]	
CH_3NO_2	Нитрометан	ж г ж ж	—60,7 (—17,86) (—17,86) ⁵ —27,03 —21,28	[2358] [2358] [1848] [2358] [1534]	—1,65 —1,66 —3,47 41,05	11,05 [2356] 13,70 [1848, 2358]
	Метилнитрит	г	—14,93 —15,64 —16,8	[1354] [2212] [1300]	71,5 60,81 68,0*	(25,33) (25,75) ⁶ [2358] [1545]

CH ₃ NO ₃	Метилнитрат	ж	—16,5	[2358]					19,9*	[826a]
		г	(—20,33)	[761]						
		г	—29,4	[1355]						
		г	—29,2	[2215]						
		г	—29,8	[2358]						
CH ₃ O ₂ S CH ₃ N ₃ O ₃ CH ₄ N ₂ O	Метилсульфон (радикал) Нитромочевина Мочевина (карбамид)	ж	—37,2	[1355, 2674]	—9,56	[1355]	51,86	[1355]	37,57	[1355]
		г	—38,0	[2358]						
		г	—60*	[1867]						
		к	—67,5	[2358]						
		г								
CH ₄ N ₂ S	Тиомочевина (тиокарбамид)	г	—79,56	[2358]	—47,04	[2358]	64,61	[28]	13,23	[28]
		к	—79,634	[53]	—47,12	[53]	72,51	[1157]	22,31	[1157]
		р	—76,117	[2358]			25,00	[2358]	22,26	[2358]
		к	—72,75	[2358]						
		р	—66,6	[2358]	—42,3	[2358]	52,6	[2358]		
		г	—6,0*	[1879]			72,44	[1881]	17,69	[1881]
		к	—21,47	[1879]						
		к	—21,1	[2358]						
		к	—18,8	[2358]						
		р	—13,40	[2358]	3,18	[2358]	61,6	[2358]	9,5	[2358]
CH ₄ N ₄ O ₂ CH ₄ N ₆ O ₃	Нитрогуанидин Нитрат гуанилазида	к	—22,13	[2358]						
		к	3,8	[2358]						
CH ₅ NO ₂	Нитрат 5-аминотетразола Муравьинокислый аммоний	к	—6,6	[2358]						
		к	—131*; —135,63	[2683]						
CH ₅ N ₃ O	Семикарбазид (аминомочевина)	р	—133,38	[2358]	—102,84	[2358]	49	[2358]	—1,9	[2358]
		р	—39,9	[2358]	—9,7	[2358]	71,2	[2358]		
CH ₅ N ₃ O ₄ CH ₅ N ₃ S CH ₅ N ₅ O ₂ CH ₆ ClN	Нитрат мочевины Тиосемикарбазид Нитроаминогуанидин Гидрохлорид метиламина	к	—134,8	[2358]						
		к	5,77	[1879]						
		к	5,3	[2358]						
		к	—71,20	[2358]	—37,99	[2358]	33,13	[2358]	21,72	[2358]
		р	—69,82	[2358]	—40,92	[2358]	47,6	[2358]		
CH ₆ N ₂ O ₂	Карбамат аммония	к	—154,17	[2358]	—107,09	[2358]	31,9	[2358]		
		р	—150,4	[2358]						
CH ₆ N ₂ O ₃	Нитрат метиламина	к	—84,7 —80,7	[2358] [1044]						

1	2	3	4	5	6	7
$\text{CH}_6\text{N}_4\text{O}_3$	Нитрат гуанидина	к	—92,5 —93,00 [2358] [308]			
$\text{CH}_8\text{N}_6\text{O}_3$	Нитрат диаминогуанидина	к	—37,6 [2358]			
$\text{CB}_{10}\text{D}_3\text{O}$	Тридейтерометилборил	г			61,83 [2486]	15,89 [2486]
$\text{CB}_{11}\text{D}_3\text{O}$		г			62,00 [2486]	15,97 [2486]
CBrClF_2	Бромхлордиформетан	г	—111* [570] —111 [679] —110* [361a]		76,182 [570] 76,14 [1301] 76,23 [362] 76,1 [2358] 216,6* [1322]	17,82 [1301, 2358] 17,86 [362]
$\text{CBrClF}_2 \cdot 17\text{H}_2\text{O}$	Бромхлордиформетан, кристаллогидрат	к				167,1* [1322]
CBrCH_3	Бромхлордиодметан	г	34 33* [679] [361a]			
CBrClO	Бромхлорформальдегид	г			72,04 [2083]	14,28 [2083]
CBrCl_2D	Бромдихлордейтерометан	г	—17,3* [826a]		75,90 [2165]	16,83 [2165]
CBrCl_2F	Бромдихлорфторметан	г	—63* ³ [570] —63* [361a] —63 [679]		79,129 [570] 79,05 [1301] 78,87 [1312] 79,0 [2358] 79,22 [362]	19,22 [1301] 19,13 [1312, 2358] 19,08 [362]
CBrCl_2I	Бромдихлориодметан	г	10* 9* [679] [361a]			
CBrFI_2	Бромфтордиодметан	г	—14 —14* [679] [361a]			
CBrF_2I	Бромдифториодметан	г	—87* ⁴ [570] —87 [679] —85* [361a]		81,772 [570]	
CBr_2CID	Дибромхлордейтерометан	г			78,69 [2167]	17,32 [2167]
CBr_2ClF	Дибромхлорфторметан	г	—52* ⁵ [570] —52 [679] —54* [361a]		82,022 [570] 81,95 [1301] 81,97 [362] 81,89 [1312]	19,73 [1301] 19,66 [362] 19,67 [1312]
CBr_2CI	Дибромхлориодметан	г	21 18* [679] [361a]			
CBr_2FI	Дибромфториодметан	г	—27 [679] —29* [361a]			
CClDF_2	Хлордейтеродифторметан	г			67,47 [2629]	14,02 [2629]
CClFI	Хлорфториодметил (радикал)	г	—8* [360]			

CClF_2	Хлорфтордиодметан	г	-25 -23	[679] [361a]				
CClFO	Хлорфторформальдегид	г	-102,0* ⁶ -101,857	[1618a] [1830]	66,184 66,1472	[1618a] [1830]	12,523 15,5233	[1618a] [1830]
CClF_3	Хлордифториодметан	г	-101* ⁸ -98* ⁹ -98 -94*	[570] [570] [679] [361a]	66,125 78,544	[570] [570]		
CClN_3O_6	Тринитрохлорметан	ж	-5,6 -5,57	[2358] [2729]			39,0	[2358]
CCl_2DF CCl_2FI	Дихлордейтерофторметан Дихлорфториодметан	г г	-50 -48*	[679] [361a]	70,35	[2629]	15,28	[2629]

1, IV

CHBrCIF	Бромхлорфторметан	г	-62* ¹⁰ -62 -61* ¹ ; -62*	[570] [679] [361a]	72,970 72,88 73,17	[570] [1301] [362]	15,11 14,99	[1301] [362]
CHBrCHI	Бромхлориодметан	г	11 10* ¹ ; 11*	[679] [361a]				
CHBrFI	Бромфториодметан	г	-37 -36* ¹ ; -38*	[679] [361a]				
CHClFI	Хлорфториодметан	г	-48 -46* ¹ ; -48*	[679] [361a]				
$\text{CH}_5\text{N}_3\text{O}_8\text{S}$ $\text{CH}_6\text{ClN}_3\text{O}$	Нитрат тиомочевины Гидрохлорид семикарб азида	к к	-73,1	[2358]			31	[2358]
$\text{CH}_6\text{ClN}_3\text{O}_2$	Перхлорат гуанидина	к	-74,8 -74,10	[2358] [308]				
CBrCIFl	Бромхлорфториодметан	р г	-64,4 -38 -38* ¹ ; 36*	[2358] [679] [361a]				

1 $\Delta H_f^\circ = 108,337$ [570]. 2 $t = 0^\circ\text{C}$. 3 $\Delta H_f^\circ = -60,599$ [570]. 4 $\Delta H_f^\circ = -84,189$ [570]. 5 $\Delta H_f^\circ = -47,946$ [570]. 6 $\Delta H_f^\circ = -101,404^*$ [1618a]. 7 $\Delta H_f^\circ = -101,2550$ [1830].
8 $\Delta H_f^\circ = -100,421$ [570]. 9 $\Delta H_f^\circ = -96,833$ [570]. 10 $\Delta H_f^\circ = -58,983$ [570].

1	2	3	4	5	6	7
---	---	---	---	---	---	---

1, V

CHBBrClO	Бромхлорметилборил	ж	—51,8*	[361]
CHBBnIO	Бромнодиметилборил	ж	—85,7*	[361]
CHBClIO	Хлорнодиметилборил	ж	—69*	[361]

2, I

C ₂ H	Этинил (радикал)	г	116,798 ¹	[570]		49,685	[570]		
			112	[1001]					
C ₂ H ⁺	Положительный ион эти- нила	г	415	[1214]					
C ₂ H ₂	Этин (ацетилен)	г	54,190 ²	[1618a]	49,993	[1618a]	48,004	[1618a]	10,539
			54,194 ³	[1830, 2244]			48,0026	[1830]	10,5342
					50,00	[2244]	49,997	[2244]	10,499
			54,2 ⁴	[570]			48,00	[570]	
							48,002	[1342]	10,531
C ₂ H ₂	Этинил (радикал)	г	54,19	[1807]					
C ₂ H ₂	Положительный ион этина	г	317,08	[1807]					
			317	[1214]					
			337	[1528]					
C ₂ H ₃	Этенилен (радикал)	г	65*	[1478]					
			65,26	[1807]					
C ₂ H ₃ ⁺	Положительный ион этенилена	г	283,18	[1807]					
			282	[1214]					
			283	[1478]					
			288	[1528]					
C ₂ H ₄	Этен (этилен)	г	12,496 ⁵	[1618a, 1830, 2244]	16,284	[1618a]	52,447	[1618a]	10,412
					16,282	[2444]	52,45	[2444]	10,41
							52,4493	[1830]	10,4117
							52,412	[570]	
C ₂ H ₄ ⁺	Положительный ион этена	г	12,5 ⁶	[570]					
			257	[1214]					
		г	213	[1214]					
C ₂ H ₅	Этил (радикал)	г	24,5	[2511]			59,22	[2195]	
			25,5	[2387]					
			25,3	[1481]					
C ₂ H ₅ ⁺	Положительный ион этила	г	225	[1214]					
			223,5	[1867]					

C_2H_6	Этан	г	-20,236 ⁷	[2244]	-7,86	[2244]	54,85	[2244]	(12,585) (12,51) ⁸ (12,58)	[2244] [1245] [321]
$C_2H_6^+$	Положительный ион этана	г	249	[1214]						
C_2Br_4	Тетрабромэтилен (пер- бромэтан)	г					92,48	[1912]	24,54	[1912]
		г					92,35*	[803a]	24,73	[803a]
C_2Br_6	Гексабромэтан (пербром- этан)	г					105,59	[935]	33,30	[935]
C_2Cl_4	Тетрахлорэтилен	г	-4,1 ⁹	[570]			81,482	[570]	22,98	[2560a]
							81,45	[1912]	22,69	[1912]
							82,08	[803a]	22,41	[803a]
							81,60	[2560a]	33,41 ¹⁰	[313]
C_2Cl_6	Гексахлорэтан (перхлор- этан, гексоран)	г	-36,0 ¹¹	[1750]	-15,78	[1750]	94,77	[935, 1750]	32,66	[1750]
C_2F	Фторэтинил (радикал)	г	65,677 ¹²	[570]			55,479	[570]	32,59	[935]
C_2F_2	Дифторацетилен	г	-51,3* ¹³ -45* ¹⁴	[1618a] [570]	-54,006	[1618a]	60,248	[1618a]	14,595	[1618a]
							59,836	[570]		
C_2F_3	Трифторэтинил (радикал)	г	-25,37	[1807]						
$C_2F_3^+$	Положительный ион три- фторэтинила	г	198,09	[1807]						
C_2F_4	Тетрафторэтилен (пер- фторэтен)	г	-155,01 ¹⁵ -162 -152 ¹⁶ -151,7 -151,3 -162 -152 -151,9	[1618a] [1740] [570] [2043] [1136] [2620] [433] [266]	-146,672 -282,4	[1618a] [1740]	71,681 79,27 71,688 70,47*	[1618a] [1740] [570] [803a]	19,23 19,29	[1618a] [803a]
$\frac{1}{n} (C_2F_4)_n$	Полимер тетрафторэтилена	к	-193,5	[433]						
C_2F_6	Гексафторэтан (перфтор- этан)	г	(-303*)	[433, 1740]			79,06	[935]	25,15	[935]
C_2I_4	Тетраиодэтилен (период- этен)	г					99,96*; 100,76*	[803a]	26,25*	[803a]

1 $\Delta H_0^\circ = 116$ [570]. 2 $\Delta H_0^\circ = 54,325$ [1618a]. 3 $\Delta H_0^\circ = 54,3270$ [1830]. 4 $\Delta H_0^\circ = 54,294$ [1830]. 5 $\Delta H_0^\circ = 14,5204$ [1830]; 14,520 [1618a]; 14,522 [2244]. 6 $\Delta H_0^\circ = 14,490$ [570].

7 $\Delta H_0^\circ = -16,517$ [2244]. 8 $t = 25,8$ °C. 9 $\Delta H_0^\circ = -3,931$ [570]. 10 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 11 $\Delta H_0^\circ = -35,4$ [1750]. 12 $\Delta H_0^\circ = 64,670$ [570].

13 $\Delta H_0^\circ = -51,93$ [1618a]. 14 $\Delta H_0^\circ = -45,585$ [570]. 15 $\Delta H_0^\circ = -154,179$ [1618a]. 16 $\Delta H_0^\circ = -151,213$ [570].

1	2	3	4	5	6	7
C_2N C_2N^+ C_2N_2	Радикал Ион Дициан (циан)	г г г	123 [1104] 419 [1104] 73,87 ¹ [1618a] 73,840 ² [1830] 73,83 ³ [570]	71,117 [1618a]	57,711 [1618a] 57,7889 [1830] 57,712 [570] 57,91 [2726] (10,6*) [323] (15) [219] (11) [216]	13,563 [1618a] 13,5815 [1830] 13,60 [2726]
$C_2O_4^{2-}$	Анион щавелевой кислоты	р		—159,4* [323]		

2, II

C_2HBr_3	Трибромэтилен	г			85,69 ⁴ [1181] 85,94* [803a]	20,51 ⁴ [1181] 20,61* [803a]
C_2HCl_3	Трихлорэтилен	г	—1,4* [361a] —1,8 ⁵ [570]		78,26 [361a] 77,673 [570]	20,77 [362] 18,96 [361a]
C_2HCl_6	Пентахлорэтан	ж г		—16,93 [1750]	90,94 [1750] 90,95 [2061]	29,09 ⁶ [313] 28,17 [1750] 28,14 [2061] 46,95 ⁴ [313]
C_2HF C_2HF^{+2}	Фторацетилен Положительный ион фтор- ацетилена	г г	5* ⁸ [570] 295,17 [1807]		55,381 [570]	
$C_2HF_2^+$	Положительный ион ди- фторэтилена	г	249,05 [1807]			
C_2HF_3	Трифторэтилен	г	—114,6 ⁹ [570] —113,3 [273] —110,4* [361a]		69,944 [570] 69,97* [803a]	16,38* [803a]
C_2HI_3 C_2HO_4 $C_2H_2Br_2$	Трииодэтилен Анион щавелевой кислоты 1,1-Дибромэтилен <i>транс</i> -Дибромэтилен	г р г г		—165,12* [323]	89,96* [803a] 76,46* [803a] 75,96* [803a] 74,90 [1121] 75,74* [803a] 75,80 ¹⁰ [1181] 74,38 [1121]	21,93* [803a] 16,61 [803a] 16,79 [1121] 11,00 ¹⁰ [1181] 16,73 [803a] 16,53 ¹⁰ [1181] 16,44 [1121] 17,5 [362]
	<i>цис</i> -Дибромэтилен	г				

$C_4H_5Br_4$	Тетрабромэтан	г	-9,6	[2387]					
$C_2H_2Cl_2$	1,1,2,2-Тетрабромэтан	ж						39,52 ¹¹	[313]
	1,1-Дихлорэтилен	г			68,72*	[803a]	15,51*	16,7*	[803a]
	1,2-Дихлорэтилен	ж	-6,0	[2384]					[826a]
	<i>транс</i> -Дихлорэтилен	г	5,4*	[826a]					
		г			69,29	[2159]	15,93		[2159]
		г			70,20*	[803a]	15,69*		[803a]
		г					16,57		[362]
	<i>цис</i> -Дихлорэтилен	г	0,6 ¹²	[570]	69,190	[570]	15,55		[2159]
		г	0,8*	[361a]	69,13	[2159]	15,63*		[803a]
		г			70,74*	[803a]	26,79 ¹³		[313]
$C_2H_2Cl_4$	1,1,1,2-Тетрахлорэтан	г			85,07	[2061]	24,55		[2061]
	1,1,2,2-Тетрахлорэтан	г	-33,0 ¹⁴	[1750]	85,10	[1750]	24,57		[1750]
		ж			86,09	[1750]	24,09		[1750]
C_2H_2F	Фторэтилен (радикал)	г	27,52	[1807]			38,98 ¹³		[313]
$C_2H_2F^+$	Положительный ион фторэтилена	г	239,59	[1807]					
$C_2H_2F_2$	1,1-Дифторэтилен	г	-77,5 ¹⁵	[570]	63,384	[570]			
		г	-77,5	[433, 1740]	64,01	[803a]	14,45*		[803a]
		г	-79,6	[273]					
		г	-69*	[361a]					
	<i>транс</i> -Дифторэтилен	г			67,49*	[803a]	14,63*		[803a]
	<i>цис</i> -Дифторэтилен	г			67,77*	[803a]	14,57*		[803a]
$\frac{1}{n}(C_2H_2F_2)_n$	Полимер дифторэтилена	к	-113,32	[55]					
$C_2H_2F_4$	Тетрафторэтан	г			75,849	[2614]	20,817		[2614]
$C_2H_2I_2$	1,1-Диодэтилен	г			79,69*	[803a]	17,49*		[803a]
	<i>транс</i> -Диодэтилен	г			79,96*	[803a]	17,59*		[803a]
	<i>цис</i> -Диодэтилен	г			79,49*	[803a]	17,53*		[803a]
C_2H_2O	Кетен	г	-14,60 ¹⁶	[150]	57,14	[150]	11,43		[150]
		г			57,03	[2487]	11,46		[2487]
		г			57,77	[1978]	12,36		[1978]

1 $\Delta H_f^\circ = 73,428$ [1618a]. 2 $\Delta H_f^\circ = 73,3876$ [1830]. 3 $\Delta H_f^\circ = 73,352$ [570]. 4 $T = 300$ °К. 5 $\Delta H_f^\circ = -1,008$ [370]. 6 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи.

7 $\Delta H_f^\circ = -33,6$ [1750]. 8 $\Delta H_f^\circ = 4,789$ [570]. 9 $\Delta H_f^\circ = -113,380$ [570]. 10 $T = 300$ °К. 11 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 12 $\Delta H_f^\circ = 1,992$ [570]. 13 Интер-

терполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 14 $\Delta H_f^\circ = -31,0$ [1750]. 15 $\Delta H_f^\circ = -75,847$ [570]. 16 $\Delta H_f^\circ = -13,71$ [150]

1	2	3	4	5	6	7
$C_2H_2O_2^+$	Положительный ион глиоксаля	г	207 [1214]			
$C_2H_2O_2$	Глиоксаль	г			64,09 [129]	14,07 [129]
$C_2H_2O_4$	Щавелевая кислота	к	—196,7 [1360] —198,36 [2685] —195,57* [323]	—165,9 [1360]	28,7 [1360] 28,7* [323]	
C_3H_3Br	Бромэтилен (винил бромистый)	р г	18,68 [1786]	—166,8 [323] 19,26 [1786]	65,8 [1786] 65,89* [803a]	13,3 [1786] 13,41 [803a] 13,72 [362] 13,44 [1913] 39,51 ¹ [1103, 2717]
$C_3H_3Br_3$	Трибромэтан	г				
C_3H_3Cl	Хлорэтилен (винил хлористый)	г	(8,89) [1785] (8,9) ² [570] (8,072) [765] (7*); (8,5*) [361a]	12,80 [1785]	63,03 [1785] 63,088 [570] 62,95* [803a]	13,19 [1785] 12,85 [803a]
$C_3H_3Cl_3$	1,1,1-Трихлорэтан	г			77,09 [1750, 2158]	22,35 [1750] 22,17 [2158]
		ж			54,37 [321]	34,5 [321]
C_2H_3F	1,1,2-Трихлорэтан	г	—45,0 ³ [1750]	—30,42 [1750]	80,57 [1750]	21,27 [1750]
	Фторэтилен (винил фтористый)	г	—28* [361a] —33* ⁴ [570]		60,50* [803a] 60,390 [570]	12,33* [803a]
$C_2H_3F_3$	1,1,1-Трифторэтан	г	—174,1 [273]		68,47 [2060] 63,87 [321]	18,75 [2060]
C_2H_3I	1,1,2-Трифторэтан	г	—172,4 [272]			
	Иодэтилен (винил иодистый)	г			67,96* [803a]	17,53* [803a]
C_2H_3N	Ацетонитрил (метил цианистый)	г	22,70 ⁵ [321]		(58,67) [2197] (58,01) [1446, 2197] (58,15) [2726] (58,19) [2155] 35,76 [2197] (58,98) [2155]	(21,81) [2197] (12,40) [1446] (12,49) [2726] (12,48) [2155] (12,80)
		ж				
C_3H_3O	Метилизоцианид	г	37,48 ⁵ [321]			
$C_3H_3O_2$	Ацетил (радикал)	г	—10,8 [2511]			
	Ацетат (радикал)	г	—45 [2387] —11 [938, 2510] —39* [1984]			
$C_2H_3O_2^-$	Отрицательный ион уксусной кислоты (ацетат-ион)	р		—89,02* [323]		

$C_2H_3S^*$	Положительный ион циклотиапропена	г	271	[1528]						
$C_2H_4Br_2$	1,2-Дибромэтан	г	—9,3	[1453]	—2,52	[1453]	78,81	[1453]	32,22 ⁶	[1103, 2717]
		ж	—19,3	[321]	—4,94	[321]	79,6* 53,37	[826a] [321]	18,2* (32,51) ⁷	[826a] [321]
$C_2H_4Cl_2$	<i>транс</i> -Хлористый этилен	ж							(32,23) ⁷	[313]
	<i>цис</i> -Хлористый этилен	ж					50,61	[1806]	30,46 ⁷	[313]
	1,1-Дихлорэтан	г					72,82	[1806]	29,36 ⁷	[313]
		ж	—39,6	[2384]	—20,2	[2384]	72,69	[1070]	18,15	[1070]
	1,2-Дихлорэтан	г	(—31,3) ⁸ (—30,3)	[1750] [2408]	(—18,0)	[1750]	50,61 (73,81) (73,9) (72,82)	[1806] [1750] [1453] [1806]	30,18 (19,00) (18,8) (17,6*)	[1806] [1750] [1453] [826a]
		ж	—39,6	[2384]	—20,2	[2384]	49,84	[2384]	18,22	[1806]
$C_2H_4F_2$	1,1-Дифторэтан	г	—113,6	[272]						
$C_2H_4I_2$	1,2-Диодэтан	г	15,9	[825]			83,3	[825]	19,2	[825]
$C_2H_4N_4$	Циангуанидин (дициан-амид)	г	5,96	[2448]	43,50	[2448]	30,90	[2448]		
C_2H_4O	Окись этилена	г	—22,02 —12,19 [371, 1360, 1445]	[1363] [1360]	—5,60 —2,79	[1363] [1360]	67,15 58,13	[1363] [1360]	17,34	[1363]
					—2,82	[1445]	58,24	[1445]	11,60	[1445]
			—9,199 ⁵	[1618a]	—2,771	[1618a]	58,057	[1618a]	11,449	[1618a]
			—12,58	[2134]			58,03	[2485]	11,45	[2485]
	Уксусный альдегид	г	—39,67 —37,15 ⁵ —41,18 —39,67	[67, 1360] [321] [1883] [2161]	—31,74 —31,77	[67] [1360]	63,0 63,15 71,14 58,13 58,03 63,50 —117,3	[67] [1360] [1883] [130] [1195] [30] [1748]	13,22 14,8 11,51 11,45 13,18 65,6	[67] [1011] [130] [1195] [30] [1748]
		ж								
		р	—49,88*	[323]						
$C_2H_4O_2$	Уксусная кислота (мономер)	г	—104,53 ⁹ —103,8	[2634] [1360]	75,41 —89,9	[2634] [1360]	67,52 67,5	[2634] [1360]	15,90	[2634]
			—106 —100,48 ⁵	[1883] [321]			77,5	[1883]	17,7*; 13,8*	[826a]

1 $t=20^\circ C$. 2 $\Delta H_0^\circ=10,669$ [570]. 3 $\Delta H_0^\circ=-42,44$ [1750]. 4 $\Delta H_0^\circ=-31,160$ [570]. 5 ΔH_0° . 6 $t=20^\circ C$. 7 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи.
8 $\Delta H_0^\circ=-22,18$ [1750]. 9 $\Delta H_0^\circ=-101,20$ [2634].

1	2	3	4	5	6	7
$C_2H_4O_2$	Уксусная кислота (мономер)	ж р	(-115,7) [1360] (-115,72) [1178] (-115,80) [328] -103,1 ¹ [971] -81,0 [1360] -80,08 ² [321]	-93,1 [1360] (-95,51*) [323] -72,0 [1360] [321]	38,2 [1360, 2113] 69,7 [971] 84,6 [1360] 69,95 [30] 69,1*, 70,1* [826a]	29,5 [2113] 16,8 [971] 16,36 [30] 14,3* [2592a]
$C_2H_4O_4$	Димер муравьиной кислоты	ж г	-88,6 [1360] -194,20 [2616] -195,12 [1360, 1362]	-170,69 [2616] -171,19 [1360, 1362]	83,35 [2616] 82,89 [1360, 1362]	
C_2H_4S	Циклотиапропан	г ж	19,93 [1879] 13,31 [1567] 6,82 ³ ,1 ⁴ [1451] 12,05 [1451] 12,38 [1879, 2495]	13,93 [1451] 22,16 [1451]	61,01 [1451]	12,83 [1451]
C_2H_5Br	Этиленсульфид Бромистый этил (бромэтан)	ж г	19,52 [1214] -15,3 [1792] -14,79 [1243] -14,89 [1080] -23,0 [746]		43,30* [323] 68,7* [826a]	17 [1792] 15,3* [826a]
C_2H_5Cl	Хлористый этил (хлорэтан)	ж г	-23,0 [746] (-25,7) ⁵ [1750] (-25,74) [1785] (-26,7) [1787] (-24) [943] (-23,7) ⁶ [943] (-26,01) [1080]	(-13,26) [1750]	(65,67) [1070]	24,09* [313] (14,90) [1070] [14,80] [1785]
$C_2H_5Cl^+$	Положительный ион хлористого этила	ж г	226 [1214] 230 [762]			26,56 ⁷ [313]
C_2H_5I	Иодистый этил (иодэтан)	г ж	-10,93 [197] -9,6 [746]	1,25 [197]	70,88 [197]	15,97 (27,54) ⁷ [313]
$C_2H_5I^+$	Положительный ион иодистого этила	г	215 [1214] -14,0 [327]			
C_2H_5Li	Этиллиний	к	-6 [759a]			
C_2H_5O	Этоксил (радикал)	г	25,5 [1867]			
C_2H_5S	Этилсульфид (радикал)	г	25,0* [1246]			
$C_2H_5S^+$	Положительный ион этилсульфида	г	213 [1214] 212,8 [1246]			

C_2H_6Cd	Диметилкадмий	г	9,528 ⁸	[1390]		72,40	[1804]	31,5	[1804]
C_2H_6Hg	Диметилртуть	г	14,3	[1484]		48,25	[1804]		
		ж	8,264 ⁸	[1390]					
C_2H_6O	Этанол (этиловый спирт, метилкарбинол)	г	(14,3)	[922]					
		г	—56,17	[1364]	—40,27	[1364]	67,58	[1360, 1364]	15,64
		г	—56,24	[1360]	40,35	[1360]	67,54	[1365]	16,0*
		ж	—51,957 ⁹	[321]					
		ж	—66,36	[1360]	—41,77	[1360]	38,40	[1360]	
		г	—66,35	[1365]			38,53	[1364]	26,76
		г	—66,20	[961]					[1364]
	Диметиловый эфир	г	(—44,3) ¹⁰	[2355]	—42,4*	[323]			
		г	(—43,99)	[2150]	(—27,27)	[1360, 2355]	(63,74)	[1360, 2355]	(15,77)
		ж	(—44,3)	[1360]			(63,746)	[765]	(15,729)
		ж	—50,05	[1692]	—27,45	[1692]	(63,73)	[1935]	(15,29)
$C_2H_6O_2$	Диметилпероксид	г	—30,0	[759a]			44,98	[1692]	
		г	—32	[823]					
$C_2H_6O_3$	Гликоль (этиленгликоль, этандиол)	г	—92,8 ¹¹	[162]	—71,52	[162]	77,33	[162, 1360]	18,8
$C_2H_6O_4$	Диметилпероксид	г	—95,10	[1360]	—74,82	[1360]	76,8	[826a]	18,8*
	Гидроперекись этила	ж	—108,74	[1360]	—77,3	[1360]	39,9	[1360]	
$C_2H_6O_3$	Диметилпероксид	ж	—58*	[1360]					
$C_2H_6O_4$	Озонид диметилового эфира	г	—13*	[823]					
C_2H_6S	Диметилсульфид (радикал)	г	—11,0*	[1867]					
C_2H_6S	2-Тианпропан (диметил-сульфид)	г	—24,36 ^{12,14}	[1843, 2342]	—7,88 ¹⁴	[2342]	(68,32)	[1843, 2342]	17,71
		г	—24,40 ¹⁴	[1843]	—7,91 ¹⁴	[1843]			17,36
		г	—8,94	[1879]	4,435,	[849]	(68,25)	[848]	17,00
		ж	—20,17 ^{9,11}	[848]	—5,344 ¹⁴				
		ж	—15,64 ¹⁴ ; —8,98 ¹⁸⁴³	[1879]	1,37 ¹⁴ ; 1,65 ¹⁴	[1843]			
		г	—14,4	[1110]					
	Этантнол (этилмеркаптан)	г	—26,41 ^{13,14}	[2342]	—10,66 ¹⁴	[2342]	70,77	[1663a, 1843, 2342]	17,37
		г							[1663a, 1843, 2342]

1 $\Delta H_0^\circ = -100,1$ [971]. 2 ΔH_0° [1242]. 3 ΔH_0° 14. 4 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 5 $\Delta H_0^\circ = -26,46$ [1750]. 6 $t = 20$ °C. 7 Интерполировано [234] по уравнению оригинальной статьи. 8 $\Delta H_{пар}$. 9 ΔH_0° . 10 $\Delta H_0^\circ = -40,11$ [2355]. 11 $\Delta H_0^\circ = -95,10$ [162]. 12 $\Delta H_0^\circ = -20,47$ (из S_2 , г) [1843, 2342]. 13 $\Delta H_0^\circ = -22,38$ 14 [2342]. 14 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
C_2H_6S	Этанттиол (этилменкаптан)	г	—26,45 ^{1,11} [1843] —26,60 ^{2,11} [1663a]	—10,7 ¹¹ [1843] —10,84 ¹¹ [1663a] —10,70 ¹¹ [1846, 2329]	81,46 [1883]	
		г	—12,93 [1883] —10,90 [1879] —11,03 [1843]			
		ж	—17,61 [1843] —17,62 [1879]	—1,13 ¹¹ ; —1,36 ¹¹ [1843]	49,48 [1846]	
$C_2H_6S_2$	2,3-Дитиабутан (диметил- дисульфид)	г	—36,55 ^{3,11} [1552, 2342] —5,71 [1879] —7,40 [1883] —7,2 [1246]	—15,56 ¹¹ [2342] —15,60 ¹¹ [1552]	80,46 [2342] 80,51 [2327a] 93,88 [1883]	22,54 [2342]
		ж	—14,89 [1879] —16,4 [1246]		56,26 [2327a]	
	3,4-Дитиабутан	г	—17,78 [1879]			
		ж	—28,64 [1879]			
C_2H_6Zn	1,4-Этандиттиол	г	—12,03 [1917]			
C_2H_7N	Диметилцинк	г	7,058 ⁴ [1390]			
	Диметиламин	г			(65,24) [749] (65,50) [2356] (65,3) [53] 43,58 [749] 68,5* [826a]	16,62 [749] 16,92 [2356] 16,58 [53] 28,5 [228]
		ж	—13,9 [749]	13,91 [749]		
C_2AgO_4	Этиламин	г				
	Щавелевокислое сере- бро (II)	к	(—168,7*) [232]	—144,47* [177]		
$C_2Ag_2O_4$	Щавелевокислое сере- бро (I)	к		—137,2* [323]	48* [323]	
C_2BaO_4	Щавелевокислый барий	к	—327,6 [209]	—309,87* [177] —307* [229]		
$C_2BaO_4 \cdot 2H_2O$	Дигидрат щавелевокис- лого бария	к	—416,3* [323]			
C_2BeO_4	Щавелевокислый берил- лий	к	—288* [2683]			
$C_2Br_2D_2$	<i>транс</i> -Дибромдидейтеро- этилен	г			76,07 [1121]	18,21 [1121]
	<i>цис</i> -Дибромдидейтеро- этилен	г			75,56 [1121]	19,67 [1121]

$C_2Br_2D_4$	1,1-Дибромтетрадейтеро-этан	г						35,29 ¹	[1103, 2717]	
$C_2Br_2F_2$	Дибромдифторэтилен	г					87,194	[2062]	22,904	[2062]
$C_2Br_2F_4$	1,2-Дибром-1,1,2,2-тетрафторэтан	г	—183	[433]						
$C_2Br_3D_3$	1,1,2-Тридейтеротрибром-этан	г							42,74 ⁵	[1103, 2717]
C_2CaO_4	Щавелевокислый кальций	к	—325,2	[209]	(—310,28*) (—299,6*)	[177] [299]	(32,0*)	[699]		
C_2CdO_4	Щавелевокислый кадмий	к	—217,4	[213]	—195,62* ⁶	[177]				
C_2ClF_3	Хлортрифторэтилен	г	—127 ⁷ —126* —115 —120 —130,2 —114*	[570] [1740] [2620] [433] [267] [361a]			77,070 73,18	[570] [2075]		
C_2ClF_5	Хлорпентафторэтан	ж					52,74 ⁸	[2075]	29,26 ⁸	[2075]
$C_2Cl_2F_2$	<i>транс</i> -Дихлордифтор-этилен	г	—78 ⁹ —77*	[570] [361a]			85,47 78,278	[753] [570]		
	<i>сис</i> -Дихлордифторэтилен	г			—78	[2620]				
$C_2Cl_2F_4$	<i>асим</i> -Дихлордифторэтилен	г	—76	[2620]			72,89	[1806]		
	1,2-Дихлор-1,1,2,2-те-трафторэтан	г	—213* —209	[1740] [433]						
C_2Cl_3F	Трихлорфторэтилен	г	—38* ¹⁰ —40*	[570] [361a]			81,872 81,84	[570] [1913]	21,76	[1913]
$C_2Cl_3F_3$	1,1,2-Трихлортрифторэтан	г					92,78; 92,68	[1748]	30,29; 30,23	[1748]
	1,2,2-Трихлортрифторэтан	г	—169	[570]						
C_2Cl_3N	Трихлорацетонитрил	г					80,31	[1083]	22,95	[1083]
C_2Cl_4O	Трихлорацетилхлорид	г	—60,5 —68,8	[2183] [2183]						
C_2CoO_4	Щавелевокислый кобальт	к	—211	[2683]						
$C_2Cs_2O_4$	Щавелевокислый цезий	к	—318*	[2683]						
C_2CuO_4	Щавелевокислая медь (II)	к	—183*	[232]	—161,38*	[177]				
C_2CuO_4	Ион щавелевокислой меди	р			—317,5*	[323]				

¹ $\Delta H_0^\circ = -22,42$ (из S_2 , г) [1843]. ² $\Delta H_0^\circ = -22,57$ (из S_2 , г) [1663a]. ³ $\Delta H_0^\circ = -32,61$ (из S_2 , г) [1552, 2342]. ⁴ $\Delta H_{\text{пар}}$. ⁵ $t = 20^\circ\text{C}$. ⁶ $t = 18^\circ\text{C}$. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -126,363$ [570].

⁸ $T = 244,80^\circ\text{K}$. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -77,535$ [570]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 37,663$ [570]. ¹¹ Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
C_2D_2O	Дейтерокетен	г			58,72	[2487]
C_2D_4O	Дейтерозамещенная окись этилена	г			60,17	[1195, 2485]
C_2F_3N	Трифторацетонитрил	г			71,26	[2085]
C_2FeO_4	Щавелевокислое железо (II)	к	—218* [232] —219* [2683]	—195,79* [177]		
C_2HgO_4	Щавелевокислая ртуть (II)	к		—126,2* [323]	33,1* [323]	
$C_2Hg_2O_4$	Щавелевокислая ртуть (I)	к	—168* [232] —163* [2683]	—140,7* [323] —146,85* ¹ [177]		
$C_2K_2O_4$	Щавелевокислый калий	к		—296,7* [323]	40,4* [323]	
C_2MgO_4	Щавелевокислый магний	к	—302,5 [209] —308* [2683]	—277,2* [229] —280,92* [177] —273,9* [254]		
C_2MnO_4	Щавелевокислый марганец	к		—234,2* [323]	28* [323]	
$C_2N_2S_2$	Дитиоциан	г		77,9* [323]		
$C_2Na_2O_4$	Щавелевокислый натрий	к		—308* [323]	37* [323]	
$C_2NpO_3^{2-}$	Комплексный ион ²	р	0 [1426]			
C_2O_4Pb	Щавелевокислый свинец	к	(—206,24) [219] (—206,2) [216] (—203,2) [2338] (—208*) [232] (—200,5) [221] (—210*) [2683]	(—180,91) [219] (—179,3) [216] (—180,3*) [323] (—178,9*) [232] (—186,60*) ³ [177]	34,9 [219] 31,23 [216, 2338] 33,2* [323]	24,8* [219]
C_2O_4Pd	Щавелевокислый палладий	к	—175* [2683]			
C_2O_4Ra	Щавелевокислый радий	к	—337* [2683]			
C_2O_4Rb	Щавелевокислый рубидий	к	—317* [2683]			
C_2O_4Sn	Щавелевокислое олово (II)	к	—218* [2683]			
C_2O_4Sr	Щавелевокислый стронций	к	(—327,7) [209] (—333*) [2683]	(—307,0*) [229] (—309,47*) [177] (—332*) [232]		
C_2O_4Ti	Щавелевокислый титан (II)	к	—264* [2683]			
$C_2O_4Tl_2$	Щавелевокислый таллий	к	—211* [2683]			
C_2O_4Yb	Щавелевокислый иттербий	к	—352* [232]	—328,60 [177]		
C_2O_4Zn	Щавелевокислый цинк	к	—236* [232] —233 [2683]	—213,66* [177]		

2, III

C_2HBrF_3	Бромдифторэтилен	г	—196	[433]	75,24	[2529]	17,63	[2529]
C_2HBrF_4	Бромтетрафторэтан	г	—77,5 ¹	[570]	72,366	[570]		
C_2HClF_2	2-Хлор-1,1-дифторэтилен	г	—73*	[361a]				
C_2HCl_2F	2,2-Дихлор-1-фторэтилен	г	—39* ⁵	[570]	75,492	[570]		
			—36*	[361a]				
$C_2H_2BeO_4$	Муравьинокислый берил- лий	к	—274*	[2683]				
$C_2H_3BrF_3$	Бромтрифторэтан	г			80,593	[2614]	21,668	[2614]
$C_2H_2Br_2D_2$	Дибромдидейтероэтан	г					34,10 ⁶	[1103, 2717]
							33,86 ⁶	
$C_2H_2Br_3D$	Трибромдейтероэтан	г					(40,54) ^d	[177]
							40,49 ⁶	[1103, 2717]
$C_2H_2CaO_4$	Муравьинокислый кальций	к			—300,8*	[323]		
$C_2H_2CdO_4$	Муравьинокислый кадмий	к	—215*	[696]				
			—207*	[1984]				
			—212	[2683]				
C_2H_2ClF	1-Хлор-1-фторэтилен	г	—35* ⁷	[570]	67,694	[570]		
			—32*	[361a]				
$C_2H_3ClF_3$	Хлортрифторэтан	г			78,092	[2614]	21,306	[2614]
$C_2H_2CoO_4$	Муравьинокислый кобальт	к	—209,66	[690]	—175,4	[229]		
			—206*	[2683]				
$C_2H_3F_3I$	Трифториодметан	г			82,318	[2614]	21,777	[2614]
$C_2H_2FeO_4$	Муравьинокислое же- лезо (II)	к	—208*	[694]				
			—210*	[2683]				
$C_2H_2HgO_4$	Муравьинокислая ртуть (II)	к	—155*	[2683]				
$C_2H_2Hg_2O_4$	Муравьинокислая ртуть (I)	к	—110*	[2683]				
$C_2H_2MgO_4$	Муравьинокислый магний	к	—300*	[1984]				
			—295*	[2683]				
$C_2H_2MnO_4$	Муравьинокислый мар- ганец	к			—212,0*	[323]	38,3*	[323]
$C_2H_2NiO_4$	Муравьинокислый никель	к	—208,48	[690]	—174,3*	[229]		
			—202*	[2683]				
$C_2H_2O_4Pb$	Муравьинокислый свинец	к			35,5*	[323]		

1 $t = 18^\circ C$. 2 $NpO_2 \cdot (CCO)_2$. 3 $t = 18^\circ C$. 4 $\Delta H_0^\circ = -76,384$ [570].

5 $\Delta H_0^\circ = -38,103$ [570].

6 $t = 20^\circ C$.

7 $\Delta H_0^\circ = -33,511$ [570].

1	2	3	4	5	6	7
$C_2H_2O_4Pd$	Муравьинокислый палладий	к	—168* [2663]			
$C_2H_2O_4Ra$	Муравьинокислый радий	к	—329* [2683]			
$C_2H_2O_4Sn$	Муравьинокислое олово	к	—205* [696]			
$C_2H_2O_4Sr$	Муравьинокислый стронций	к		—295* [323]	40* [323]	
$C_2H_2O_4Ti$	Муравьинокислый титан (II)	к	—253 [2683]			
$C_2H_3AgO_2$	Уксуснокислое серебро	к		—74,2* [323] —74,58* [777] —70,4 [1617]	33,8* [323, 2156]	
$C_2H_3AuO_2$	Уксуснокислое золото	к				
C_2H_3BrO	Бромистый ацетил	ж	(—53,9) [941]			
$C_2H_3Br_2D$	Дибромдейтерозтан	г				32,90 ¹ [1103, 2717]
C_2H_2ClO	Хлористый ацетил	г	(—65,8) [941] (—66,2) [2183] —59,4 [2183]		71,22 [30]	16,21 [30]
$C_2H_3Cl_3Si$	Винилтрихлорсилан	г			284,1 ² [152]	175,0 ² [152]
$C_2H_3CsO_2$	Уксуснокислый цезий	к	—172,4* [1984] —171* [693]			
C_2H_3FO	Фтористый ацетил	г	—104,4 [433, 2184] —110,7 [433, 2184] —110,6 [941]			
$C_2H_3FO_2$	Монофторуксусная кислота	к	—160,9 [433]			
$C_2H_3F_3O$	2,2,2-Трифторэтанол	ж	—205,0 [270]			
C_2H_3IO	Иодистый ацетил	ж	(—39,7) [941]			
$C_2H_3LiO_2$	Уксуснокислый литий	к	—180,3* [689] —169,7* [1984] —177* [2683] —179 [481]			
C_2H_3NS	Метилловый эфир тиоциановой кислоты	г	—11,97 ¹ [1885] 27,1 [2492] 18,7 [2492]	—18,86 ¹ [1885]		
	Метилловый эфир изотиопиановой кислоты	г			62,29 [1881]	15,65 [1881]
$C_2H_3O_3Rb$	Уксуснокислый рубидий	к	19,02 [2495] —172,3 [1984] —171* [693]			

$C_2H_3O_2Ti$	Уксуснокислый таллий	к	—176	[481]					
$C_2H_4F_2O$	Дифторэтанол	ж	—120*	[2683]					
$C_2H_4N_2O_2$	Оксамид, триклин.	к	—161,4	[433]					
C_2H_4OS	Тиоуксусная кислота	г	—58,07 ^в	[1881]	—45,54 ^в	[1881]	28,23	[1157]	27,22
		ж	—42,6*	[1879]			74,86	[1881]	19,33
		ж	—51,58	[2494]					
			—52,3	[2499]					
			—52,42	[2495]					
			—51,5	[1879]					
C_2H_5ClO	2-Хлорэтанол	г					76,9*	[826a]	18,5*
$C_2H_5Cl_2Si$	Этилтрихлорсилан	ж	—132	[99]					[826a]
C_2H_5FO	Монофторэтанол	ж	—66,4	[433]					
C_2H_5NO	Ацетамид	г					68,92	[28]	15,57
$C_2H_5NO_2$	Нитроэтан	ж	—33,48	[1534]					[28]
	Этиленитрит	г	—30,15	[761]			24,74	[1598]	23,71
	Глицин (гликокол, α-ами- ноуксусная кислота)	к	—128,4	[1599]	—90,3	[1599]			23,7
$C_2H_5NO_3$	Этиленитрат	ж	—37,0	[1339]					[53]
		ж	(—45,7)	[1339]	—10,5	[1339]	59,08 ^а	[1339]	25,3*
			(—45,51)	[1353]					[826a]
			(—45,5)	[2389]					
$C_2H_6Cl_2Si$	Диметилдихлорсилан	г	(—15,0)	[1086]			80,16 ^в	[2370]	24,17 ^в
$C_2H_6N_2O_5$	Нитрат глицина	г	—173,6	[1044]					[2370]
C_2H_6OS	Диметилсульфоксид	г	—49,91 ^а	[1878]	—27,65 ^в	[1878]	73,20	[1878]	21,256
			—35,1	[1111]					[1878]
		ж	—34,57	[1879]					
			—30,3*	[323]	—18,9*	[323]			
			—47,21 ^в	[1879]					
			—47,7 ^в	[1110]					
$C_3H_6O_2S$	Метилсульфон (диметил- сульфон)	г	—89,9	[929, 1879]			76	[929]	
		ж	—81,4*	[323]	—64,7*	[323]			
		к	—108,3	[926, 1879]					
			—106,7	[1110]					
$C_3H_7NO_2$	Уксуснокислый аммоний	к	—146*	[2683]					
$C_3H_9N_2O_3$	Нитрат диметиламина	к	—79,0	[1044]					
$C_3H_9N_2O_8$	Нитрат этиламина	к	—86,9	[1044]					
$C_3H_9N_3O_4$	Нитрат этаноламина	к	—137,6	[1044]					
	Цавелевокислый аммоний	к	—267*	[2683]					

1	2	3	4	5	6	7
$C_2H_{11}B_2N$	Диметиламинодиборан	г	—36,22 [1637]		74,93 [1910] 72,25 ¹ [1271]	28,14 [1910]
C_2BrClF_3	Бромхлордифторэтилен	г				21,77 ² [2530]
$C_2Br_2ClF_3$	Дибромхлортрифторэтан	г	—145 [433]		82,35 ² [2530]	20,09 [1336]
<u>2, IV</u>						
$C_2HBrClF_3$	Бромхлортрифторэтан	г	—158 [433]			
$C_2H_{12}N_6O_4S$	Дигуанидинсульфат	к	—287,0 [308]			
			—288,0 [2358]			
		р	—281,2 [2358]			
<u>3, I</u>						
C_3H^+	Положительный ион про- пенилидена	г	322 [1748]			
$C_3H_2^+$	Положительный ион про- пенилена	г	363; 379 [1748]			
$C_3H_3^+$	Положительный ион про- пенила	г	281 [1748] 271 [2680]			
C_3H_4	Пропин	г	44,319 ³ [2604]	46,313 [2604]	59,30 [2604]	14,50 [2604]
	Пропаднен (аллен)	г	45,92 ⁴ [1707]	48,37 [1707]	58,30 [1707]	14,10 [1707]
$C_3H_4^+$	Положительный ион про- падиена	г	298 [1748]			
$C_3H_5^+$	Положительный ион ал- лила	г	253 [1748]			
$C_3H_5^-$	Отрицательный ион аллила	г	—34,0 [929]			
C_3H_6	Пропен	г	4,879 ⁵ [1708]	14,99 [1708]	(63,80) [1708] (63,85) [1264]	(15,27) [1708] (15,36) [1264] (15,18) [1798]
						13,2 [321]
$C_3H_6 \cdot 17H_2O$	Циклопропан	г	12,74 ⁶ [321]	24,94 [321]	56,81 [321]	
	Кристаллогидрат цикло- пропана	г	30,23 ⁷ [980]			
C_3H_7	Пропил (радикал)	г			69,32 [2195]	
C_3H_8	Пропан	г	—24,82 ⁸ [2192]	—25,614 [2192]	64,51 [2192]	17,57 [2192]
C_3F_6	Гексафторпропен (пер- фторпропен)	г	—259 [433]			

C_3N	Радикал	г	131	[1104]						
C_3N^+	Положительный ион	г	461	[1104]						
C_3O_2	Недокись углерода	г	—23,38	[1780]				62,12 ¹⁰	[1859]	
			—8,30 ⁹	[1618a]	—10,725	[1618a]	61,236	[1618a]	15,70	[1618a]
3, II										
$C_3H_2N_2$	Малонитрил (динитрил малоновой кислоты)	г					69,05	[1468]	17,32	[1468]
$C_3H_3F_5$	1,1,1,2,2-Пентафторпропан	г					86,12	[736]	28,71	[730]
C_3H_3N	Винилцианид	г	45,65	[321]						
	Акрилонитрил	г	44,04	[1469]	46,50	[1469]	65,47	[1469]	15,24	[1469]
$C_3H_4N_2$	Имидазол (глиноксалин, иминазол, 1,3-дiazол)	г	30,6	[807]						
	Пирразол (1,2-diazол)	к	14,6	[807]						
		г	43,3	[807]						
		к	28,3	[807]						
$C_3H_4O_2$	Малоновая кислота	к	—212,7	[1360]						
			—212,97	[2685]						
C_3H_5N	Пропионитрил (этилкарбо- нитрил, цианоэтан, ни- трил пропионовой кис- лоты)	г					68,75	[2622, 2623]		
							67,81	[1133]	17,23	[1133]
		ж					45,497 ¹¹	[2622]	28,61 ¹⁰	[2622, 2623]
		г					45,25	[2623]		
$C_3H_5S^+$	Положительный ион ме- тилвинилсульфида	г	226	[1748]						
C_3H_6Br	Бромистый изопропил	г	14,8*	[360]						
C_3H_6F	Фтористый изопропил	г	—34,8*	[360]						
C_3H_6I	Иодистый изопропил	г	52,4*	[360]						
$C_3H_6I_2$	1,2-Диiodпропан	г	8,6	[477]			94,6	[825]	24,1	[825]
	1,3-Диiodпропан	г	10,6*	[825]			93,0*	[825]	24,7*	[825]
$C_3H_6N_6$	Меламин-(2,4,6-триамино- 1,3,5-триазин)	г	—17,13	[2448]	42,33	[2448]	74,10	[2448]	20,93	[2448]
C_3H_6O	Окись триметилена	г	—19,95	[2134]			63,40	[1360]		
	Окись пропилена (α -пропи- леноксид)	г	—22,17	[2070, 2382]	—6,17	[2070]	68,69; 68,53	[2070]	17,29	[2070]
			—22,02	[1360]	—3,60	[1360]	67,15	[1360]		
		ж	—28,84	[2382]			46,91	[2070]	28,77	[2070]

1 $T = 271,60^\circ K$. 2 $T = 350^\circ K$. 3 $\Delta H_0^\circ = 46,017$ [321]. 4 $\Delta H_0^\circ = 47,70$ [321]. 5 $\Delta H_0^\circ = 8,468$ [321]. 6 $\Delta H_0^\circ = 16,836$ [321]. 7 ΔH_0° для реакции $C_3H_8 + 17H_2O$. к = C_3H_6 , г +
+ $17H_2O$. 8 $\Delta H_0^\circ = -19,482$ [321]. 9 $\Delta H_0^\circ = -8,722$ [1618a]. 10 $T = 230^\circ K$. 11 $T = 300^\circ K$.

1	2	3	4	5	6	7
C_3H_6O	Пропионовый альдегид (пропаналь)	г —45,9 [2540]				
	Ацетон (диметилкетон)	ж —52,95 [2540]				
		г —51,72 ¹ [1360]	—36,30 [1360]	70,49 [1360]	17,90 [1360]	[2137]
		ж —59,34 [1360]	—37,19 [1360]	47,9 [1360]	30,22 ^a [1360]	[1820]
		—59,20 [2137]	—37,02 [2137]	47,82 [2137]	30,1 [2137]	[2137]
$C_3H_6O_2$	Пропионовая кислота	ж —121,3 [1360, 2308]				
		—122,08 [328]				
	Метилацетат (метилвый эфир уксусной кислоты)	ж —106,2 [1360]				
$C_3H_6O_3$	1,3-Диоксолан	ж —79,5 ¹ ; —80,7 ³ [1360]				
	Диметилвый эфир уголь-ной кислоты	г 3179 ⁴ [1942]				
	Молочная кислота (α -окси-пропионовая кислота)	ж —161,1 [1360]	—123,7 [1360]	45,9 [1360]		
C_3H_6S	Циклотрибутан	к —165,89 [1360]	—125,0 [1360]	34,0 [1360]		
		г 16,32 [2331]	16,32 [2321, 2342]	68,14 [2331]	16,57 [2331, 2342]	
		14,63 [1879]				
		—0,62 ^{5,11} [2331]				
		ж 5,77 [1879, 2495]				
		6,04 [1879]				
	2-Метилциклотрипропан	г 10,99 [1879]				
		ж 2,74 [1879, 2495]				
$C_3H_6S^+$	Положительный нон про-пентиола	г 217 [1748]				
C_3H_7Br	1-Бромпропан	г —22,02 [855]				
		—19,82 [1080]				
	Бромистый изопропил	г —23,190 ⁶ [478]		75,7 [478]	21,35 [2804]	
		—23,60 [855]		79,76 [477]	20,76 [477]	
		—22,71 [1080]				
		—26,915 [479]	—6,955 [479]	75,71 [479]	21,35 [479]	[479]
C_3H_7Cl	1-Хлорпропан	г —31,06 [196]	—12,47 [196]	76,17 [196]	20,66 [196]	[196]
		—30,94 [1080]				
	Хлористый изопропил	г —34,56 [1546]	—14,92 [1546]	74,10 [1546]	20,93 [1546]	[1546]
		—32,93 [1080]				
$C_3H_7Cl^+$	Положительный нон n -хлорпропана	г 217 [762]				
$C_3H_7Cl^+$	Положительный нон хло-ристого изопропила	г 214 [762]				
C_3H_7F	1-Фторпропан	г —66,1 [433]				

C_3H_7I	2-Фторпропан	г	—67,9	[433]					
	1-Иодпропан	г	15,97	[197]	3,11	[197]	80,95	[197]	21,08 [197]
	2-Иодпропан	г	18,37	[197]	1,60	[197]	77,62	[197]	21,68 [197]
C_3H_7S	<i>n</i> -Тиопропил (радикал)	г	20*	[1867]					
	Тиоизопропил (радикал)	г	18	[1867]					
C_3H_8O	<i>n</i> -Пропиловый спирт (<i>n</i> -пропанол)	г	—61,92	[1942]	—39,32	[1942]	77,63	[1942]	20,82 [1942]
			—62,22 ⁷	[321]	—39,509	[321]	77,25	[321]	
			—61,84	[1365]	—39,21	[1365]	77,59	[1365]	
			—61,85	[1359, 1360]	—39,13	[1360]	76,19	[162, 1360]	0,15775 ⁸ [1934]
			—61,87	[2417]			77,1	[1360]	
		ж	—73,37	[321]	—41,37	[321]			31,35 [321]
			—73,20	[1360]	—41,2	[1360]	46,1	[1360, 2113]	
			—72,31	[2417]					
			—72,79	[961]					
		г	—65,56	[321]	—42,21	[321]	75,1	[321]	18,4 [321]
	Изопропиловый спирт		—65,42	[1360]	—41,71	[1360]	73,92	[1360]	
			—65,28	[1360]			73,71	[1360]	
			—64,22 ⁹	[2572]	—41,75 ¹	[2572]	73,2	[3194]	
			—65,07	[2417]			74,07	[1367]	21,21 [1367]
		ж	—76,18	[1360, 2120]	—43,26	[3160]	43,0	[3160]	36,91 [733]
$C_3H_8O_2$	Метилэтиловый эфир Диметоксиметан		—76,04	[2417]			43,16	[733]	39,4 [321]
			—75,77	[2135]					
		г	—51,73	[2150]					
		ж					80,24	[1141]	
							58,319	[1141]	38,67 ⁹ [1141]
	1,2-Пропандиол	ж	—118,9 ¹⁰	[1360]					
		ж	—159,80	[1360, 2124]	—114,01	[1360]	48,87	[707, 1360]	35,9 [321]
	Глицерин (пропан-триол-1,2,3)								
		г	—31,61 ^{11,14}	[2342]	—9,02 ¹⁴	[1342]	80,40	[2138, 2342]	22,65 [2138, 2342]
			—31,46 ^{12,13}	[2138]	—8,87 ¹⁴	[2138]			
C_3H_8S	1-Пропантиол		—16,19	[1879]					
		ж	—23,84	[1879]					
		г	—33,46 ¹⁴	[2138]	—10,0 ¹⁴	[2138]	77,51	[2138]	22,94 [3273]
	2-Пропантиол		—18,19	[1879]					
		ж	—25,27	[1879]					
		г	—29,64 ^{13,14}	[2342]	—6,81 ¹⁴	[2342]	79,62	[2333, 2342]	22,73 [2342]
	2-Тиобутан (метилэтил-сульфид)		—14,22	[1879]					22,72 [2333]

1 $\Delta H_0^\circ = -47,440$ [321]. 2 $T = 300^\circ K$. 3 $t = 20^\circ C$. 4 $\Delta H_{сгор}^\circ$ (кал/г). 5 $\Delta H_0^\circ = 3,91$ [2331]. 6 $\Delta H_0^\circ = -22,009$ [478]. 7 $\Delta H_0^\circ = -56,644$ [321]. 8 $BIU/(eV \cdot ^\circ K)$ или БЕТ/[e эквив. объем)·град.]. 9 $T = 300^\circ K$. 10 $t = 17^\circ C$. 11 $\Delta H_0^\circ = -26,32$ (из S_2 , г) [2342]. 12 $\Delta H_0^\circ = -26,1714$ [2138]. 13 $\Delta H_0^\circ = -24,30$ (из S_2 , г) [2342]. 14 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
C_4H_8S	2-Тиабутан (метилэтил- сульфид)	ж	—21,86 [1879]			
$C_3H_8S_2$	1,3-Пропандитиол	г	—7,03 [1917]			
C_3H_9Al	Триметилалюминий	ж	—18,90 [1917]			
C_3H_9B	Триметилбор	ж	—36,1 [1987]		50,05 [1844]	37,19 [1844]
		г	—29,96 [1639]			
		ж	—34,79 [1639]			
			—31,4 [323]			
C_3H_9N	Триметиламин	г			68,98 [2356]	21,73 [2356]
		ж	10,90 [752]	45,96 [752]	49,82 [752]	32,0 [752]
C_3H_9P	Триметилфосфор	ж	—30,1 [1813]			
C_3H_9Si	Триметилкремний		—22* [1504]			
$C_3Cl_2F_6$	1,3-Дихлоргексафторпро- пан	г			97,10 [736]	37,28 [736]

3, III

C_3H_5NS	Этиловый эфир изотиоциа- новой кислоты	г	22* [2365]			
$C_3H_5O_2S$	Аллилсульфон (радикал)	г	—44,0* [1867]			
$C_3H_6N_2O_4$	1,1-Динитропропан	ж	—40,78 [1534]			
	1,3-Динитропропан	ж	—53,51 [1534]			
	2,2-Динитропропан	к	—44,87 [1534]			
$C_3H_7NO_2$	1-Нитропропан	ж	—40,05 [1534]			
	2-Нитропропан	ж	—43,78 [1534]			
	L-Аламин	к	—134,5 [2410]	—88,5 [2410]	30,88 [1598]	
$C_3H_7N_3S$	Ацетальдегид тиосеми- карбазон	к	15,0 ¹ [1879]			
$C_3H_7O_2S$	Изопропилсульфон (радикал)	г	—74,7 [1867]			
$C_3H_8O_2S$	Метилэтилсульфон	г	—98,7 [928, 929, 1879]			
		ж	—117,0 [926, 1879]			
			2,4 ² [928]			
			15,9 ³ [928]			
C_3H_9BrSn	Триметилбромолово	ж	—52,76 [2132]			
			—43,8 [1081]			
C_3H_9ISn	Триметилиодолово	ж	—39,66 [2132]			
			—30,7 [1081]			

$C_3H_{13}N_2O_3$ $C_3H_{10}B_3N$	Нитрат триметиламина Триметиламинтриборан	к к	71,1	[1212]	54,60	[1803]	51,98	[1803]
--------------------------------------	--	--------	------	--------	-------	--------	-------	--------

3. IV

$C_3H_6Cl_3GaO$	Комплексное соединение ацетона с $GaCl_3$	к	—15,3	[1386]				
-----------------	--	---	-------	--------	--	--	--	--

4. I

C_4H_2 C_3H_6	Диацетилен (бутадин)	г			59,76	[1100]	17,60	[1100]
	1,2-Бутадиен	г	38,77 ⁴	[2244]	47,43	[2244]	70,03	[2244]
	1,3-Бутадиен (дивинил, эритрен)	г	26,33 ⁵	[2244]	36,01	[2244]	66,62	[2244]
							66,63	[496]
		ж	21,21	[2244]				
	Бутин-1 (этилацетилен)	г	39,48 ⁶	[2244]	48,30	[2244]	69,51	[2244]
	Бутин-2 (диметилацетилен)	г	34,97 ⁷	[2244]	44,32	[2244]	67,71	[2244]
C_4H_8	Бутен-1 (α -бутилен)	г	—0,03 ⁸	[2244]	17,09	[2244]	73,04	[2244]
	<i>транс</i> -Бутен-2	г	—2,67 ⁹	[2244]	15,05	[2244]	70,86	[2244]
	<i>цис</i> -Бутен-2	г	—1,67 ¹⁰	[2244]	15,74	[2244]	71,90	[2244]
	2-Метилпропен (изобутен)	г	—4,0 ₂ ¹¹	[2244]	13,88	[2244]	70,17	[2244]
	Циклобутан	г	6,38 ¹²	[321]	26,31	[321]	63,43	[321]
		ж	0,715	[1663]			67,55	[2195]
							70,8	[39,94]
C_4H_9	Изобутил (радикал)	г						
	<i>трет</i> -Бутил (радикал)	г	6,7	[2525]				
$C_4H_9^+$	Положительный ион изо- бутила	г	168	[1246]				
C_4H_{10}	Бутан	г	—30,15	[321, 1685]	—4,10	[321, 1685]	74,12	[321, 1685]
			—23,67 ¹³	[2244]				
		ж	—35,21	[2244]				
			—25,30 ¹³	[321]				
	2-Метилпропан (изобутан)	г	—32,15 ¹⁴	[2244]	—5,00	[2244]	70,42	[2244]
		ж	—37,87	[2244]				
C_4F_9	Перфторциклобутан	г	—352	[433]				
			—350	[279]				
							28,95 ¹⁵	[1933]

1 $T = 293,15^\circ K$. 2 $\Delta H_{пл.}$. 3 $\Delta H_{пар.}$. 4 $\Delta H_0^\circ = 42,00$ [2244]. 5 $\Delta H_0^\circ = 29,74$ [2244]. 6 $\Delta H_0^\circ = 42,74$ [2244]. 7 $\Delta H_0^\circ = 38,09$ [2244]. 8 $\Delta H_0^\circ = 4,96$ [2244]. 9 $\Delta H_0^\circ = 2,24$ [2244]. 10 $\Delta H_0^\circ = 3,48$ [2244]. 11 $\Delta H_0^\circ = 0,98$ [2244]. 12 $\Delta H_0^\circ = 12,18$ [321]. 13 ΔH_0° . 14 $\Delta H_0^\circ = -25,30$ [2244]. 15 $T = 360^\circ K$.

1	2	3	4	5	6	7
C_4N	Радикал	г	530 [1104]			
C_4N_2	Дицианоацетилен	ж	119,6; 126,5 [738]			
	Субнитрид углерода (динитрил ацетилендикарбоновой кислоты)	г			64,102 [2038]	20,528 [2038]
	Тетракарбондинитрид	г	127,5 ¹ [1618a]	122,098 [1618a]	69,314 [1618a]	20,528 [1618a]

4, II

$C_4H_2O_3$	Ангидрид малеиновой кислоты	к	—112,23 [1360] —112,43 [2685]			
$C_4H_4N_2$	Пиразин (1,4-дiazин, пиазин)	г	46,86 [2541]			
	Пиридазин (1,2-дiazин, ойазин)	ж	33,41 [2541]			
	Пиримидин (1,3-дiazин, миазин)	г	66,53 [2541]			
		ж	53,75 [2541]			
		г	46,99 [2541]			
		ж	35,04 [2541]			
$C_4H_4N_2$	Сукципонитрил	г			79,04 [2714]	
		к			45,79 [2714]	34,80 [2714]
C_4H_4O	Фуран (фурфуран)	г	—8,293 [1360] —5,156 ¹ [321]	0,208 [1360]	63,86 [1360]	
		ж	—14,903 [1360]	0,050 [1360]	42,22 [1360]	
$C_4H_4O_3$	Ангидрид янтарной кислоты	к	—143,2 [1360]			
$C_4H_4O_4$	Малеиновая кислота	к	—188,28 [1360] —188,95 [2685]	—150,2 [1360]	38,1 [1360]	32,36 [2322]
	(цис-бутен-2-дионовая-2,3-кислота)			—150,2 [1360]	39,7 [1360]	
	Фумаровая кислота	к	—193,83 [1360] —193,84 [2685]	—156,21 [2322]	33,9 [2322]	
C_4H_4S	Тиофен	г	27,49 [1558] 27,82 [1879] 27,5 [1246]	34,78 [1558]	66,65 [1558]	17,42 [1558]
		ж	15,02 ^{2,5} [321] 12,07 ^{2,5} [1558] 19,20 [1246] 19,52 [1879] 19,35 [2495]	20,56 ⁵ ; 28,80 ⁵ [1558]	43,30 [1558]	

C_4H_5N	транс-Кротонитрил	г	35,77 ⁴	[2719]	46,22	[2719]	71,31	[2719]	19,62	[2719]
C_4H_6O	Дивиниловый эфир	г	—3,03	[2151]						
	Кротоновый альдегид	ж	—34,45	[1360, 2539]						
	(2-бутеналь, β -метилак-роленн)									
$C_4H_6O_2$	2,3-Бутандион (диацетил)	ж	—87,5	[1360]						
	Кротоновая кислота (β -метилвинилкарбоновая кислота)	к	—83	[1360]						
$C_5H_6O_3$	Ангидрид уксусной кислоты	ж	—149,20	[1360]						
			—117,3	[1748]						
$C_4H_6O_4$	Перекись диацетила	ж	—161,0	[1360]						
	Янтарная кислота (этан-1,2-дикарбоновая кислота)	к	—224,77	[1360]	—178,5	[1360]	42,0	[1360]		
			—224,92	[1586]	—178,68	[1586]			35,8	[1586]
			—224,87	[2685]						
$C_4H_6O_5$	L-Яблочная кислота (L-оксиянтарная кислота)	к	—263,78	[2685]						
	DL-Яблочная кислота (DL-оксиянтарная кислота)	к	—264,27	[2685]						
$C_4H_6O_6$	D-Винная кислота (D-диоксиянтарная кислота)	к	—373,8	[1360]						
	L-Винная кислота (L-диоксиянтарная кислота)	к	—368,7	[1360]						
	Мезовинная кислота	к	—369,3	[1360]						
C_4H_7N	Пропилцианид (пропилкарбонитрил, цианопропан, нитрил масляной кислоты)	г					77,42	[72]	22,94	[72]
C_4H_7NO	α -Пирролидон	к	—68,21	[321]	—29,64	[321]	32,7	[321]		
$C_4H_8Br_2$	1,2-Дибромбутан	г	—24,54	[855]						
C_4H_8O	2-Метилпропаналь	г	—52,1	[2540]						
		ж	—59,81	[2540]						
C_4H_8O	Винилэтиловый эфир	г	—33,50	[2151]						
	Тетрагидрофуран (тетраметиленоксид, фуранидин)	г	—43,5	[1360]						
			—44,03	[2134]						
		ж	—51,1	[1360]						

¹ $\Delta H_0^\circ = 126,341$ [1613a]. ² ΔH_0° . ³ $\Delta H_0^\circ = 15,026$ [1558]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 39,04$ [2719]. ⁵ Из Sg. г.

1	2	3	4	5	6	7
C_4H_8O	Бутанон-2 (метилэтилкетон, метилацетон)	г	—56,97 [2383] —58,37 ¹ [2058]	—34,92 [2383] —36,82 [2058]	80,81 [2383] 82,51; 91,61 [2058]	24,59 [2383] 24,56; 28,91 [2058]
		ж	—66,60 [2429]	—37,71 [2429]	81,7* [826a] 57,7 [2429]	23,3* [826a] 38,5 [2429]
		г	—66,68 [1360] —65,31 [2383]	—37,73 [1360]	57,71 [1360] 57,08 [2383]	37,98 [2383]
		г	—51,04 [321]	71,0* [826a]	24,0* [826]	
		ж	—57,2 [1360] —58,94 [2114] —57,06 [2539]	—28,6 [1360] —30,38 [2114]	59,0 [1360, 2114]	
	Масляный альдегид (буги- тиральдегид, бутаноль)	г	—51,04 [321]	71,0* [826a]	24,0* [826]	
		ж	—57,2 [1360] —58,94 [2114] —57,06 [2539]	—28,6 [1360] —30,38 [2114]	59,0 [1360, 2114]	
	Окись бутилена	ж	—39,7 ² [1360]			
	Метилпропионат (метило- вый эфир пропионовой кислоты)	ж	—111,6 [1360]			
$C_4H_8O_2$	1,3-Диоксан (1,3-диэтилен- диоксид)	г	—81,5 [2417]			
		ж	—90,01 [2417] —92,1 ³ ; —94,5 [1360] —95,08 [289]			
		г	—75,95 [2412] —85,47 [289]			
		ж	—95,5 [1360] —95,08 [289] —84,5 [2417]	—55,1 [1360] —55,63 [1608]	47,0 [1360, 1608]	36,5 [1608]
	1,4-Диоксан (1,4-диэтилен- диоксид)	г	—75,95 [2412] —85,47 [289]			
		ж	—95,5 [1360] —95,08 [289] —84,5 [2417]	—55,1 [1360] —55,63 [1608]	47,0 [1360, 1608]	36,5 [1608]
		ж	—127,2 [1360] —128,08 [321] —127,61 [328]	—89,9 [1360] —90,75 [321]	54,1 [1360, 2113]	42,1 [321]
	Масляная кислота	г	—103,44 [73] —103,4 [1360]	—78,86 [73] —76,8 [1360]	90,11 [73] 90,1 [1360] 90,0* [826a]	29,0* [73] 24,5* ¹ [826a]
		ж	—106,2; —113,9; [1360] —111,6 [321] —112,57 [321]	—71,2 [1360] —77,6 [321]	62,0 [1360]	40,4 [321]
		г	—223,0 [1360] —224,26 ⁵ [2634]	—183,7 [1360]	(96,7) [1360] (95,44) [2634]	(34,99) [2634]
	Этилацетат (уксусноэти- ловый эфир)	г	—23,5 ⁶ [1553] —7,57; —8,17 [1879] —17,39 [1879, 2495] —17,40 [1879]	1,4 [1553]	73,94 [1553]	21,72 [1553]
		ж				
		ж				
$C_4H_8O_4$	Димер уксусной кислоты	г	—223,0 [1360] —224,26 ⁵ [2634]	—183,7 [1360]	(96,7) [1360] (95,44) [2634]	(34,99) [2634]
C_4H_8S	Циклотиапентан	г	—23,5 ⁶ [1553] —7,57; —8,17 [1879] —17,39 [1879, 2495] —17,40 [1879]	1,4 [1553]	73,94 [1553]	21,72 [1553]

	2,2-Диметилциклотнапропан	г	2,73	[1879]						
		ж	—5,82	[1879, 2495]						
	<i>транс</i> -2,3-Диметилциклотнапропан	г	0,89	[1879]						
		ж	—7,06	[1879, 2495]						
	<i>цис</i> -2,3-Диметилциклотнапропан	г	2,73	[1879]						
		ж	—5,82	[1879, 2495]						
C ₄ H ₉ Br	Тетрагидротнафен	г	—8,02	[1082]						
		ж	—17,40	[1082]						
	Бромистый бутыл	г	—29,3	[26]	—3,4	[26]	88,57	[26]	26,6	[26]
			—25,17	[856]						
		ж	—34,47	[856]						
C ₄ H ₉ Cl	2-Бромбутан	г	—28,69	[855]						
		г	—36,95	[26]	—11,0	[26]	85,78	[26]	26,5	[26]
							84,8*	[826a]	25,9*	[826a]
C ₄ H ₉ Cl ⁺	Хлористый изобутыл	г	—14,47	[1745]						
		г	—42,99	[1546]	—14,52	[1546]	77,04	[1546]	27,30	[1546]
		г	205	[762]						
	<i>трет</i> -Монохлорбутан	г	204	[762]						
		г	203	[762]						
		г	195	[762]						
C ₄ H ₉ I	Положительный ион <i>н</i> -монохлорбутана	г	—23,42	[197]	3,25	[197]	87,44	[197]	26,84	[197]
		г	—21,25	[26]	4,6	[26]	90,56	[26]	26,8	[26]
C ₄ H ₉ Li	Положительный ион <i>втор</i> -монохлорбутана	г	—17,2	[826]						
		ж	—31,4	[1244]						
			—32,0	[327]						
C ₄ H ₉ N	Положительный ион <i>трет</i> -монохлорбутана	г	—0,82	[1519]	27,45	[1519]	74,01	[1519]	19,66	[1519]
		г	—22	[759a]						
		г	15*	[1867]						
C ₄ H ₉ O	2-Иодбутан (<i>d</i> -изомер)	ж	—9,9	[1485]						
C ₆ H ₉ S	Иодистый бутыл (1-иодбутан)	к	—10,90	[804]						
C ₄ H ₁₀ Hg	<i>трет</i> -Моноиодбутан	к	—3,2	[2125]	57,4	[2125]	20,5	[2125]		
C ₄ H ₁₀ N ₂	Бутиллитий									
	Пирролидин									
	<i>трет</i> -Бутоксисрадикал									
	Бутилсульфид (радикал)									
	Диэтилртуть									
	Пиперазин									
	Диэтилендиамин									

¹ $\Delta H_0^\circ = -53,21$ [2058]. ² $t = 17^\circ \text{C}$. ³ $t = 20^\circ \text{C}$. ⁴ $T = 300^\circ \text{K}$. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -217,74$ [2634]; $-216,30$ [321]. ⁶ Из S₂, г.

1	2	3	4	5	6	7
$C_4H_{10}O$	<i>n</i> -Бутиловый спирт (<i>n</i> -бутанол)	г	—66,92 [1360]	—38,12 [1360]	89,42 [1360]	
			—67,54 ¹ [321]	—39,09 [321]	84,7*, 86,1* [826a]	26,5*; 27,0* [826a]
			—67,89 [162]	—39,08 [162]		
			—66,1 [2393]	—37,37 [1365]	86,90 [1365]	26,29 [1365]
			—65,81 [1430]		86,8 [1052]	
			—66,92 [1359]		89,42 [162]	
		ж	—79,54 [1360]	—40,33 [1360]	54,5 [321, 1360, 2113]	
			—79,34 [321]	—40,13 [321]		43,8 [321]
			—78,09 [1430]		53,95 [1052]	42,31 [1052]
			—79,55 [2539]			
			—79,54 [1359]			
			—78,49 [2393]			
			—77,87 [961]			
	Изобутиловый спирт (изо-бутанол-1)	г	—67,9 [1360, 2393]		83,5* [826a]	26,6* [826a]
		ж	—80,00 [1360, 2393]			
	<i>втор</i> -Бутиловый спирт (бутанол-2)		—81,90 [961]			
		г	—69,84 [835]	—46,94 [835]	85,81 [835]	27,08 [835]
			—70,1 [1360, 2393]			
	<i>трет</i> -Бутиловый спирт (изобутанол-2)	ж	—81,88 [1360, 2393]			
		г	—74,9 [1360, 2393]	—42,3 [1360]	76,8 [1360]	
			—77,59 [321]			
		ж	—88,69 [321]	—46,74 [321]	45,3 [321, 1360, 2113]	53,8 [321]
			—85,0 [2512a]	—44,1 [2512a]		
$C_4H_{10}O_2$	2-Метилпропанол-2	г	—85,87 [1360, 2393]	—43,92 [1360]		
		ж	—74,72 [841]	—67,48 [841]	77,98 [841]	27,10 [841]
	Диэтиловый эфир (этило-вый эфир)	ж			40,84 [2069]	34,92 [2069]
		г	—59,70 [289]	—28,09 [289]	84,4* [289]	
	Метилпропиловый эфир		—60,28 [2151]		80,816 [765]	26,758 [765]
		ж	—65,30 [321]	—27,88 [321]	83,7* [826a]	25,9* [826a]
		г	—56,82 [2150]		60,5 [321]	40,8 [321]
	Метилизопропиловый эфир	г	—60,24 [2150]			
	Бутандиол-1,2	г			93,3* [826a]	30,4* [826a]
		ж	—124,4 ² [1360]			
	Бутандиол-1,3	г			93,3* [826a]	30,4 ² [826a]

$C_4H_{10}O_3$	Бутандиол-2,3	ж	—122,3 ²	[1360]		88,2*	[826a]	31,0*	[826a]
		г							
$C_4H_{10}O_3$	Изобутандиол-1,2	ж	—128,7	[1360]					
		г	—45,6	[759a]		91,6*; 94,3*	[826a]	29,0*; 31,7*	[826a]
$C_4H_{10}S$	Перекись диэтила	ж	—55,6	[1360]					
		г	—53,4	[759a]					
$C_4H_{10}O_3$	Гидроперекись <i>трет</i> -бу- тила	ж	—63,8	[1360]					
	Диэтиленгликоль	г				105,4*	[826a]	32,3*	[826a]
$C_4H_{10}O_3$	Эритрит	ж	—149,3 ²	[1360]					
	Бутантиол-1	к	—217,61	[1360]	—152,71	[1360]	39,9	[1360]	
$C_4H_{10}S$		г	—36,44 ^{3,10}	[1663a, 2342]	—6,90 ¹⁰	[2342]	89,68	[2342]	28,24
									[1663a, 2334, 2342]
$C_4H_{10}O_3$			—36,29 ^{4,10}	[2334]	—6,75 ¹⁰	[2334]	89,69	[2334]	
			—21,02	[1879]	—6,88	[1663a]	89,62	[1663a]	
$C_4H_{10}O_3$	Бутантиол-2	ж	—29,76	[1879]					
		г	—23,12	[1879]	—1,32	[1841]	87,67	[1841]	
$C_4H_{10}O_3$		ж	—38,54 ¹⁰	[1842]	—0,02	[1841]	64,87	[1841]	40,92
		ж	—31,25	[1879]					[1841]
$C_4H_{10}O_3$	2-Метилпропантиол-1	г	—38,48 ^{5,10}	[2345]	—8,06 ¹⁰	[2345]	86,73	[2345]	28,28
			—38,63 ¹⁰	[1842]					[2345]
$C_4H_{10}O_3$			—23,21	[1879]					
		ж	—31,51	[1879]					
$C_4H_{10}O_3$	2-Метилпропантиол-2	г	—41,79 ^{7,10}	[1847]	—9,60 ¹⁰	[1847]	80,79	[1847]	28,91
			—26,14	[1879]					[1847]
$C_4H_{10}O_3$		ж	—33,53	[1879]					
	3-метил-2-тиабутан (метил- изопропилсульфид)	г	—21,58	[1879]	—9,26	[1840]	85,87	[1840]	28,70
$C_4H_{10}O_3$			—36,83 ^{6,10}	[2334]					[1840]
		ж	—29,76	[1879]	2,09	[1840]	62,88	[1840]	41,20
$C_4H_{10}O_3$	2-Тиапентан (метилпро- пилсульфид)	г	—34,93 ^{8,10}	[2342]	—5,14 ¹⁰	[2342]	88,84	[2334, 2342]	28,05
			—34,78 ¹⁰	[2334]	—4,99 ¹⁰	[2334]			[2334, 2342]
$C_4H_{10}O_3$			—19,51	[1879]					
		ж	—28,18	[1889]					
$C_4H_{10}O_3$	3-Тиапентан (диэтилсуль- фид)	г	—35,34 ^{9,10}	[2342]	—5,29 ¹⁰	[2342]	87,96	[2330, 2342]	27,97
									[2330, 2342]

¹ $\Delta H_0^\circ = -60,69$ [321]. ² $t = 17^\circ\text{C}$. ³ $\Delta H_0^\circ = -29,88$ (из S_2 , г) [1663a]; $-29,99$ (из S_2 , г) [2342]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -29,84$ (из S_2 , г) [2334]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -31,53$ (из S_2 , г) [2345]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -30,06$ (из S_2 , г) [2334]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -34,77$ (из S_2 , г) [1847]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -28,35$ (из S_2 , г) [2334, 2342]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -28,61$ (из S_2 , г) [2342]. ¹⁰ Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
$C_4H_{10}S$	3-Тиопентан (диэтилсульфид)	г	—30,3 ⁷ —19,92 —41,1 ⁷ —28,49	[1872] [1879] [1872] [1879]	—5,30 ⁷ [2330]	
$C_4H_{10}S_2$	3,4-Дитиогексан (диэтилдисульфид)	г	—48,62 ^{1,7} —48,26 ^{2,7} —47,05 ⁷ —20,51 —20,0	[2342] [1552] [1879] [1883] [1246]	—13,76 ⁷ —13,40 ⁷ 	[2342] [1552, 2332] [1883]
$C_4H_{11}Al$	Диэтилалюминий гидрид	ж	—59,76 ⁷ —32,5 —73,5	[1879] [1246] [607]		
$C_4H_{12}Ge$	Тетраметилгерманий	г	23,2	[1808]	35,6	91,99
$C_4H_{12}Pb$	Тетраметилсвинец	г	32,6	[1336]	64,7	100,5
		ж	23,5	[1336]	62,8	76,5
$C_4H_{12}Si$	Тетраметилсилан	г	—68,50	[1608a]	—35,456	86,30
						83,23 ³
						85,79
$C_4H_{12}Sn$	Тетраметилолово	г	—13,6 —11,0 —19,2 —21,4*	[1808] [49] [49] [1808]	19,0	96,11
		ж	—12,5 —1550,93	[1081] [2424]		
$C_4Ce_2O_8 \cdot 9H_2O$	Щавелевокислый церий, гидрат	к			—1349,08 —1351*	155

4, III

$C_4H_2F_2N_2$	Транс-1,2-Дифтордиазин	г				26,70 ⁴	[2258]	6,029 ⁵	[2258]
$C_4H_6BaO_4$	Уксуснокислый барий	к				73*	[683]		
$C_4H_6BeO_4$	Уксуснокислый бериллий	к	—302*	[2683]					
$C_4H_6CaO_4$	Уксуснокислый кальций	к			—309,7*	[323]	47,3*	[323]	
							61,5*	[683]	
$C_4H_6CdO_4$	Уксуснокислый кадмий	к	—231*	[1984]					
			—245*	[696]					
$C_4H_6CoO_4$	Уксуснокислый кобальт	к	—236*	[2683]					

$C_4H_6CuO_4$	Уксуснокислая медь (II)	к				61*	[683]		
$C_4H_6FeO_4$	Уксуснокислое железо (II)	к	—243	[2683]					
$C_4H_6HgO_4$	Уксуснокислая ртуть (II)	к			—155,5	[1617]			
$C_4H_6Hg_2O_4$	Уксуснокислая ртуть (I)	к			—152,78*	[177]			
$C_4H_6MgO_4$	Уксуснокислый магний	к	—336*	[1984]	—154,5	[323]			
			—324*	[2683]					
$C_4H_6MnO_4$	Уксуснокислый марганец	к				—222,6	[323]	48,3*	[323]
$C_4H_6NiO_4$	Уксуснокислый никель	к	—235*	[2683]					
$C_4H_6O_2S$	Бутадиенсульфон	г	—61,1	[1876]					
			—61,1*	[1879]					
		к	—76,1	[1876, 1879]					
$C_4H_6O_4Pb$	Уксуснокислый свинец	к				40*	[323]		
$C_4H_6O_4Pd$	Уксуснокислый палладий	к	—202*	[2683]					
$C_4H_6O_4Ra$	Уксуснокислый радий	к	—358*	[2683]					
$C_4H_6O_4Sn$	Уксуснокислое олово (II)	к	—243*	[2683]					
			—235*	[696]					
$C_4H_6O_4Ti$	Уксуснокислый титан	к	—285*	[2683]					
C_4H_7NO	Диметилформамид	ж				28,5	[119]	37,45	[119]
$C_4H_8O_2S$	Метилаллилсульфон	г	—73,5	[929, 1879]					
		ж	—92,3	[926, 1879]					
$C_4H_9NO_2$	1-нитробутан	ж	—46,03	[1534]					
	2-нитробутан	ж	—49,61	[1534]					
$C_4H_9N_3O_2$	Креатин (N-метилгуанидинуксусная кислота, гуанидинметилглицин)	к	—128,42	[321]	—63,35	[321]	45,3	[321]	
$C_4H_9N_3S$	Ацетонтиосемикарбазон	к	4,6 ⁶	[1879]					
$C_4H_9O_2S$	n-Бутилсульфон (радикал)	г	—80,5*	[1867]					
	tert-Бутилсульфон (радикал)	г	—82,8*	[1867]					
$C_4H_{10}OS$	Окись диэтилсульфида	г	—49,0	[1877, 1879]					
		ж	—63,9	[1877, 1879]					
$C_4H_{10}O_2S$	Диэтилсульфон	г	—103,8	[1874]					
		к	—124,0	[1874]					
	Метилизопропилсульфон	г	—104,2	[929, 1879]					
		ж	—121,3	[929, 1879]					

1 $\Delta H_f^\circ = -42,177$ [2342]. 2 $\Delta H_f^\circ = -41,817$ [1552]. 3 $t = 0^\circ C$. 4 $T = 300^\circ K$; S/R. 5 $T = 300^\circ K$; C_p/R . 6 $T = 293,15^\circ K$. 7 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
$C_4H_{12}BrN$ $C_4H_{12}ClN$ $C_4H_{12}Cl_2N$	Тетраметиламмонийбромид Тетраметиламмонийхлорид Хлористоводородный тетраметиламмонийхлорид				47,99 45,58 60,63	[958] [958] [959]
					38,64 37,51 49,07	[958] [958] [959]

4, IV

$C_4H_8N_2NiO_4$	бис-Глицинникель (II)	к	—290,57	[116]
------------------	-----------------------	---	---------	-------

5, I

C_5H_8	Пентадиен-1,2	г	34,80 ¹	[2244]	50,29	[2244]	79,7	[2244]	25,2	[2244]
			33,61	[321]	49,10	[321]				
	<i>транс</i> -Пентадиен-1,3	г	18,60 ²	[2244]	35,07	[2244]	76,4	[2244]	24,7	[2244]
	(<i>транс</i> -пиперилен)		18,11	[321]	34,58	[321]				
	<i>цис</i> -пентадиен-1,3	г	18,70 ³	[2244]	34,88	[2244]	77,5	[2244]	22,6	[2244]
	(<i>цис</i> -пиперилен)		19,77	[321]	35,92	[321]				
	Пентадиен-1,4	г	25,20 ⁴	[2244]	40,69	[2244]	79,7	[2244]	25,1	[2244]
			25,41	[321]	40,90	[321]				
	Пентадиен-2,3	г	33,10 ⁵	[2244]	49,22	[2244]	77,6	[2244]	24,2	[2244]
			31,79	[321]	47,91	[321]				
	2-Метилбутадиен-1,3	г	18,10 ⁶	[2244]	34,87	[2244]	75,44	[2244]	25,0	[2244]
	(изопрен)		18,09	[321]	34,85	[321]				
		ж	11,80	[2244]						
	3-Метилбутадиен-1,2	г	31,00 ⁷	[2244]	47,47	[2244]	76,4	[2244]	25,2	[2244]
	Циклопентен	г	7,87 ⁸	[2244]	26,48	[2244]	69,23	[2244]	17,95	[1171, 2244]
			1,16	[1171]	19,77	[1171]	59,23	[1171]	29,24	[1171]
		ж	—5,55	[1171]	19,36	[1171]				
			1,16	[2244]			48,10	[2244]		
	Пентин-1	г	34,50 ⁹	[2244]	50,16	[2244]	78,82	[2244]	25,18	[2244]
							79,10	[2604]	25,50	[2604]
	Пентин-2	г	30,80 ¹⁰	[2244]	46,41	[2244]	79,30	[2244]	23,59	[2244]
	3-Метилбутин-1	г	32,60 ¹¹	[2244]	49,12	[2244]	76,23	[2244]	25,02	[2244]
	Спиропентен	г	44,23 ¹²	[321]	63,37	[321]	67,46	[321]	21,06	[321]
		ж	37,63	[2328]	62,556	[2328]	46,29	[2328]	32,15	[2328]
C_5H_{10}	Пентен-1	г	—5,00 ¹³	[2244]	18,96	[2244]	82,65	[2244]	26,19	[2244]

C_5H_{12}	транс-Пентен-2	ж	—7,59 ¹⁴	[2244]	16,76	[2244]	63,75	[2556]	37,12	[2556]
		г	—14,86	[2556]	15,22	[2556]	81,36	[2244]	25,92	[2244]
		ж	—14,86	[2556]	15,22	[2556]	61,31	[2556]	37,52	[2556]
	цис-Пентен-2	г	—6,71 ¹⁵	[1709]	17,17	[1709]	82,76	[1709]	24,32	[1709]
		ж	—14,86	[2556]	15,43	[2556]	61,81	[2556]	36,26	[2556]
		г	—8,68 ¹⁶	[2244]	15,51	[2244]	81,73	[2244]	26,69	[2244]
	2-Метилбутен-1	г	—6,92 ¹⁷	[2244]	15,68	[1845]	81,15	[1845]	26,28	[1845]
		ж	—15,20	[2556]	17,87	[2244]	79,70	[2244]	28,35	[2244]
	2-Метилбутен-2	г	—10,17 ¹⁸	[2556]	15,11	[2556]	60,54	[2556]	37,30	[2556]
		ж	—10,17 ¹⁸	[2244]	14,26	[2244]	80,92	[2244]	25,10	[2244]
	Циклопентан	г	—18,46 ¹⁹	[2556]	60,0	[2556]	35,52	[2556]	35,52	[2556]
		г	—18,46 ¹⁹	[1710]	9,23	[1710]	70,00	[1710]	19,82	[1710]
		ж	—18,46 ¹⁹	[2244]	65,13	[2244]	65,13	[2244]	21,46	[2244]
	н-Пентан	ж	—25,30	[2244]	8,70	[2244]	48,82	[1195]	21,46	[1195]
		г	—35,00	[321]	—2,00	[321]	83,40	[2485]	30,80	[2485]
		г	—27,23 ²⁰	[2244]	—2,00	[321]	83,40	[2244]	28,73	[321]
	2-Метилбутан (изопентан)	ж	—41,36	[2244]	—2,25	[2244]	62,92	[2244]	28,39	[2244]
		г	—36,92 ²¹	[2244]	—3,50	[2244]	82,12	[2244]	28,39	[2244]
		ж	—42,85	[2244]	—3,59	[2244]	62,52	[2244]	28,39	[2244]
C_5D_{10}	2,2-Диметилпропан (неопентан)	г	—39,67 ²²	[2244]	—3,64	[2244]	62,24	[2345a]	29,07	[2244]
		ж	—44,98 ²³	[2244]	—3,37	[2244]	73,23	[2244]	29,07	[2244]
	Пердейтероциклопентан	г	—44,98 ²³	[2244]	—3,37	[2244]	54,5	[2244]	28,48	[1195]
							69,95	[2485]	28,48	[2485]

5, II

C_5HN_3	Трицианоэтилен	г	123,9	[876]		
		ж	108,2	[876]		
		к	105,0	[876]		
$C_5H_4O_2$	Фурфурол (фуран-2-альдегид, 2-фуральальдегид, фурфураль)	ж	—46,4	[1360]		
		ж	—46,4	[1360]		

¹ $\Delta H_0^\circ = 39,32$ [2244]. ² $\Delta H_0^\circ = 23,39$ [2244]. ³ $\Delta H_0^\circ = 23,73$ [2244]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = 29,63$ [2244]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = 37,77$ [2244]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = 22,98$ [2244]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 35,64$ [2244]. ⁸ $\Delta H_0^\circ = 13,76$ [2244]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = 33,90$ [2244]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = 35,48$ [2244]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = 37,37$ [2244]. ¹² $\Delta H_0^\circ = 49,842$ [321]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -1,13$ [2244]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -1,25$ [2244]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -0,18$ [2244]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -2,30$ [2244]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -0,68$ [2244]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -3,63$ [2244]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -10,68$ [2244]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -28,81$ [2244]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = -31,30$ [2244]. ²² $\Delta H_0^\circ = -31,30$ [2244]. ²³ Под давлением насыщения.

1	2	3	4	5	6	7	
$C_5H_4O_3$ C_5H_5N	Фуранкарбоновая кислота Пиридин	ж г	—119,1 33,5 33,63 37,52 ¹ 23,89	[1360] [1834] [1054] [321] [1554]	45,47 [1834]	67,59 [1834] 18,67 [1834]	
C_5H_6O $C_5H_6O_2$	2-Метилфуран (сильван) Фурфуриловый спирт	ж ж ж	—66,05 —66,03 —201,03	[1360] [2114] [2684]	—36,88 —36,86	42,52 51,12 51,6 [1834] [934] [1360, 2114] 31,72 34,37 [1834] [934]	
$C_5H_6O_4$	Итаконовая кислота	к	—197,04	[2684]			
$C_5H_6O_5$	Цитраконовая кислота	к	—245,35	[2684]			
C_5H_6S	α -Кетоглутаровая кислота	к					
	2-Метилтиофен (α -тиото- лен)	г	15,60 4,74 ^{2,6} 20,16 10,86	[2136] [1558, 2136] [1879]	24,97 19,97 ⁶ 27,51 [2136]	76,62 [2136] 52,22 [2136]	22,80 [2136] 22,67 [1558, 1849, 2136]
	3-Метилтиофен (β -тиото- лен)	г	19,94 4,54 ^{3,6} 10,49	[1849] [1558, 1849] [1849]	29,26 19,72 27,15 [1558, 1849]	76,79 [1849] 15,185 69,58 [984, 2643]	51,10 52,24 [984] 47,44 [2643]
$C_5H_8Br_4$	Пентаэритрилбромид	ж к					
$C_5H_8Cl_4$	Пентаэритрилхлорид	к					
$C_5H_8F_4$	Пентаэритрилфторид	к					
$C_5H_8I_4$	Пентаэритрилйодид	к					
C_5H_8O	Циклопентанон	г ж	—46,31 —56,52 —57,6 ⁴ —101,8	[2360] [2360] [1360] [1360]			
$C_5H_8O_2$	4-Пентеновая кислота (алилуксусная кислота)	ж					
	Пентадион-2,4	г ж				95,1* [826a]	28,7* [826a]
	Метилловый эфир изокро- тоновой кислоты	ж	—101,33 —90,6	[1360] [1360]			
	Пропилиденуксусная кис- лота	ж	—105,6	[1360]			

$C_5H_8O_4$	Глутаровая кислота (пропандикарбоновая 1,3-кислота)	к	—229,44	[2685]					
C_5H_9N	Этилмалоновая кислота	к	—226,3	[1360]					
	Бутиладианид	г			86,70	[72]	28,38		[72]
	β -Этилденпропионовая кислота	ж	—102,8	[1360]					
$C_5H_{10}O$	Тетрагидропиран	г	—50,7; —53,98 —52,56 —53,50	[1360] [2417] [2134]					
		ж	—59,1; —61,33 —60,91	[1360] [2417]					
	Пентанон-2	ж			65,11	[2071]	44,06		[2071]
	Циклопентанол	г	—57,63	[2360]					
		ж	—71,37 —71,77 —71,74	[2360] [1360] [2114]	—30,6 —30,58	[1360] [2114]	49,3	[1360, 2114]	
$C_5H_{10}O_2$	Валериановая кислота	г							
		ж	—133,90 —131,2; —133,6	[328] [1360]			105,12 62,10	[1858] [1858]	50,48 ^a [1858]
	Изовалериановая кислота	ж	—134,8	[1360]					
	α -Метилмасляная кислота	ж	—133,1	[1360]					
	Триметилуксусная кислота	к	—135,5	[1360]					
	Тетрагидрофурфуриловый спирт	ж	—102,0	[1360]					
	<i>транс</i> -Циклопентандиол-1,2	к	—117,2	[1360]					
	<i>цис</i> -Циклопентандиол-1,2	к	—115,2	[1360]					
	4-Метил-1,3-диоксан	ж	—102,2	[1360]					
	Пропилацетат (пропиловый эфир уксусной кислоты)	ж	—119,3	[1360]					
	Изопропилацетат (изопропиловый эфир уксусной кислоты)	ж	—122,0	[1360]					

¹ ΔH_0° . ² $\Delta H_0^\circ = 8,936$ [1558, 2136]. ³ $\Delta H_0^\circ = 9,81$ (из S_2 , г) [1558, 1849]. ⁴ $t = 20^\circ C$. ⁵ $T = 300^\circ K$. ⁶ Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
C ₅ H ₁₀ S	Этилпропионат (этиловый эфир пропионовой кислоты)	г			100,0*	[826a]
	Метиловый эфир масляной кислоты)	ж	—119,9 [1360]			
	4-Тиагексен-1	ж	—117,2 [1360]			
	Триметилциклотнапропан	г	—4,3 [1879]			
		ж	—5,06 [1879]			
		г	—5,09 [1879]			
		ж	—14,49 [1879, 2495]			
	Циклотиагексан	г	—30,38 ⁴ [1836]	3,27 [1836]	77,26 [1836]	25,86 [1836]
		ж	—14,91; [1879]			
		ж	—25,18 [1879]			
ж		—25,41 [1879, 2495]				
C ₅ H ₁₁ Br	Циклопентантиол	г	—11,42 [1879]			
	Бромистый амил (1-бромпентан)	ж	—21,35 [1879]			
		г	—34,2 [26]	—1,3 [26]	97,85 [26]	31,9 [26]
	C ₅ H ₁₁ Cl		г	—31,2 [856]		
ж			—40,72 [856]			
2-Бромпентан		г	—36,9 [26]	—3,5 [26]	96,05 [26]	32,0 [26]
Хлористый амил (1-хлорпентан)		г	—41,80 [26]	—8,86 [26]	95,06 [26]	31,8 [26]
C ₅ H ₁₁ I	2-Хлорпентан	г	—44,80 [26]	—11,4 [26]	93,14 [26]	31,7 [26]
	Иодистый амил (1-иодпентан)	г	—26,10 [26]	6,7 [26]	99,84 [26]	32,2 [26]
	2-Иодпентан	г	—28,5 [26]	5,35 [26]	96,72 [26]	32,3 [26]
	Пиперидин (гексагидропирин, пентаметиленмин)	ж	—21,06 [804]			
C ₅ H ₁₁ N						
C ₅ H ₁₂ O	n-Ампиловый спирт	г	—73,41 [2241]	—35,40 [1365]	96,21 [1365]	31,76 [1365]
	Пентанол-1	ж	—71,85 [1359, 1360]	—38,63 [1360]	60,9 [1359, 1360]	
		ж	—85,65 [1359, 1360]	—38,85 [321]		50,0 [321]
		ж	—85,86 [321]			
		—85,55 [961]				



Пентанол-2	ж	—87,75	[961]						
Пентанол-3	ж	—96,1	[1360, 1835]	—47,3	[1360]	54,8	[1360, 2112]		
		—88,51	[961]						
2-Метилбутанол-1	ж	—85,24	[961]						
2-Метилбутанол-2	ж	—95,56	[321]	—46,71	[321]	54,7	[321]		
		—90,71	[961]						
3-Метилбутанол-1	ж	—85,18	[261]						
3-Метилбутанол-2	ж	—87,63	[961]						
2,2-Диметоксипропан	ж	—109,92	[2455]						
Пентаэритрит						47,34	[2643]	45,51	[2643]
Адонит (ксилит)	к	—267,34	[417]						
Пентатиол-1 (<i>n</i> -амилмер- каптан)	г	—41,86 ^{1,4}	[1663a]	—5,43	[1663a]	99,05	[1663a]	33,71	[1663a]
		—41,30 ^{2,4}	[2432]	—4,92	[2329, 2342]	99,98	[2329]	33,75	[2342]
		—25,88; —26,7	[1879]			99,18	[1225]	33,6*	[826a]
						99,19	[72]	33,86	[72]
	ж	—36,11;	[1879]						
		—36,2							
		—36,06	[2495]						
2-Метил-3-тиапентан (этилизопропилсульфид)	г	—28,0	[1872, 1879]						
		—37,3 ⁴	[1872]						
		—37,28 ⁴	[1879]						
3,3-Диметил-2-тиабутан (метилизобутилсульфид)	г	—44,35 ⁴	[2336]	—4,95	[2336]	89,21	[2336]		
		—28,93	[764, 1879, 2336]	—4,61	[1788]	92,92	[1788]		
	ж	—37,49	[764, 1879, 2336]	—4,49	[764]	66,0	[764, 2336]	47,79	[764, 2336]
				2,96	[764, 2336]				
2-Тиাগексан (метилбутил- сульфид)	г	—39,81 ^{3,4}	[2342]	—3,17	[2342]	98,43	[2342]	33,64	[2342]
		—24,2	[1872]						
		—34,29 ¹	[1879]						
		—34,39 ¹							
	ж	—34,0	[1872, 1879]						
		—34,12	[1879]						
3-Тиাগексан (этилпропил- сульфид)	г	—40,39 ⁴	[2342]	3,91	[2342]	98,97	[2342]	33,25	[2342]
		—24,97	[1879]						
	ж	—34,55	[1879]						

1	2	3	4	5	6	7
$C_5H_{12}S$	2-Метилбутантиол-1	г	—42,83 [1842]			
	2-Метилбутантиол-2	г	—45,75 ¹ [1020, 2336]	—7,33 ¹ [2336]	92,48 [2336]	34,30 [2336]
			—45,76 ¹ [1842]			
			—30,33 [764]	2,23 [764]	92,48 [764]	34,30 [764]
			—30,34 [1879]			
			—38,87 [764, 1879, 2326]	0,59 [764, 2326]	69,34 [764, 2326]	47,30 [764, 2326]
$C_5H_{14}Sn$ $C_5F_{11}N$	3-Метилбутантиол-1	г	—27,41 [1879]			
		ж	—36,84 [1879]			
	4-Тиаксен-1 (этиллаллил-сульфид)	г	4,3 [1873]			
		ж	—16,1 [1081]			
	Триметилолово	г	—475,78 [1338]	—422,10 [1338]	116,10 [1338]	
	Перфторпиперидин	ж	—475,8 [1335]			
			—482,94 [1338]	—422,67 [1338]	94,02 [1338]	70,93 [1338]
			—482,9 [1335]			

5, III

C_5H_9NO	α -Пиперидон	к	—73,08 [321]	—26,79 [321]	39,4 [321]	
$C_5H_{10}OS$	Окись этиллаллилсульфида	г	—24,7 [1877, 1879]			
		ж	—41,8 [1877, 1879]			
$C_5H_{10}O_2S$	Этиллаллилсульфон	г	—78,4 [1879]			
		ж	—98,3 [1879]			
$C_5H_{11}NO_2$	L-Валлин (α -аминоизовалериановая кислота)		—147,7 [1599]	—85,8 [1599]	42,75 [1599]	40,35 [1599]
$C_5H_{12}O_2S$	Метил-н-бутилсульфон	г	—110,5 [1874]			
			—110,0 [1879]			
			—112,3 [928]			
			—18,0 ² [928]			
		к	—128,9 [1874, 1879]			
	Метил-и-зо-бутилсульфон	к	—133,7 [926]			
			3,3 ³ [926]			
	Метил-трет-бутилсульфон	г	—112,3 [929, 1879]			
		ж	—133,7 [1879]			

5, IV

$C_5H_5BBr_3N$	Комплекс пиридина с BBr_3	ж	—45,6	[100]
$C_5H_{10}Cl_5OSb$	Комплекс пентанона-3 с $SbCl_5$	ж	—16,53	[2075a]
$C_5H_{11}BBr_3N$	Комплекс пиперидина с BBr_3	ж	—114,5	[100]

6, I

C_6H_5	Фенил (радикал)	г	70	[2387]					
C_6H_6	Бензол	г	19,820 ⁴	[2244]	30,989	[2244]	63,34	[2244]	19,52 [2244]
		ж	11,718	[2244]	29,756	[2244]	41,30	[2244]	
C_6H_8	Циклогексадиен-1,3	г	25,6*	[1621]	44,72*	[1621]	68,9*	[1621]	
C_6H_{10}	Циклогексен	г	—9,60	[1171]	17,12	[1171]	74,2	[1171]	25,10 [1171]
			—1,70 ⁵	[2244]					
		ж	—17,60	[1171]	15,96	[1171]	51,67	[1171]	34,9 [1171]
	1-Метилциклопентен	г					78,0	[2244]	24,1 [2244]
C_6H_{10}	3-Метилциклопентен	г					79,0	[2244]	23,9 [2244]
	4-Метилциклопентен	г					78,6	[2244]	23,9 [2244]
	Гексин-1	г	29,55 ⁶	[2244]	52,17	[2244]	88,13	[2244]	30,65 [2244]
C_6H_{12}	Метилциклопентап	г	25,50 ⁷	[2244]	8,55	[2244]	81,24	[2244]	26,24 [2244]
		ж	—33,07	[2244]	7,53	[2244]	59,26	[2244]	37,61 [321]
	Циклогексан	г	—29,43 ⁸	[1743, 2244]	7,59	[2244]	71,28	[2244]	25,40 [2244]
		ж	—37,34	[2244]	6,37	[2244]	48,85	[2244]	37,4 [1642]
	Гексен-1	г	—9,96 ⁹	[2244]	20,94	[2244]	91,93	[2244]	31,63 [2244]
		ж	—2,64	[321]	35,59	[321]	70,55	[321]	43,81 [321]
	<i>транс</i> -Гексен-2	г	—12,56 ¹⁰	[2244]	18,63	[2244]	90,97	[2244]	31,64 [2244]
	<i>цис</i> -Гексен-2		—11,56 ¹¹	[2244]	19,16	[2244]	92,37	[2244]	30,04 [2244]
	<i>транс</i> -Гексен-3		—12,56 ¹²	[2244]	19,04	[2244]	89,59	[2244]	31,75 [2244]
	<i>цис</i> -Гексен-3	г	—11,56 ¹³	[2244]	19,66	[2244]	90,73	[2244]	29,55 [2244]
	2-Метилпентен-1	г	—13,56 ¹⁴	[2244]	17,47	[2244]	91,34	[2244]	32,41 [2244]
	3-Метилпентен-1	г	—11,02 ¹⁵	[2244]	20,40	[2244]	90,06	[2244]	34,64 [2244]
	4-Метилпентен-1	г	—11,66 ¹⁶	[2244]	20,45	[2244]	87,89	[2244]	30,23 [2244]
	2-Метилпентен-2г	г	—14,96 ¹⁷	[2244]	16,34	[2244]	90,45	[2244]	30,26 [2244]
	<i>транс</i> -3-Метилпентен-2	г	—14,32 ¹⁸	[2244*]	16,74	[2244]	91,26	[2244]	30,26 [2244]
	<i>цис</i> -3-Метилпентен-2	г	—16,32 ¹⁹	[2244]	16,98	[2244]	90,45	[2244]	30,26 [2244]
							90,8* ²⁰	[826a]	

1 Из S_2 , г. 2 $\Delta H_{\text{пар.}}$ 3 $\Delta H_{\text{пл.}}$ 4 $\Delta H_0^\circ = 24,000$ [2244]. 5 $\Delta H_0^\circ = 5,76$ [2244]. 6 $\Delta H_0^\circ = 35,26$ [2244]. 7 $\Delta H_0^\circ = -16,62$ [2244]. 8 $\Delta H_0^\circ = -20,0$ [2244]. 9 $\Delta H_0^\circ = -2,54$ [2244]. 10 $\Delta H_0^\circ = -5,08$ [2244]. 11 $\Delta H_0^\circ = -3,89$ [2244]. 12 $\Delta H_0^\circ = -4,91$ [2244]. 13 $\Delta H_0^\circ = -3,66$ [2244]. 14 $\Delta H_0^\circ = -6,04$ [2244]. 15 $\Delta H_0^\circ = -3,48$ [2244]. 16 $\Delta H_0^\circ = -3,49$ [2244]. 17 $\Delta H_0^\circ = -6,99$ [2244]. 18 $\Delta H_0^\circ = -6,35$ [2244]. 19 $\Delta H_0^\circ = -6,35$ [2244]. 20 3-Метил-2-пентен.

1	2	3	4	5	6	7				
C_8H_{12}	транс-4-Метилпентен-2	г	—14,26 ¹	[2244]	17,77	[2244]	88,02	[2244]	33,80	[2244]
	цис-4-Метилпентен	г	—13,26 ²	[2244]	18,40	[2244]	89,23	[2244]	31,92	[2244]
	3-Этилбутен-1	г	—12,92 ³	[2244]	18,51	[2244]	90,01	[2244]	31,92	[2244]
	2,3-Диметилбутен-1	г	—14,78 ⁴	[2244]	17,43	[2244]	87,39	[2244]	34,29	[2244]
	3,3-Диметилбутен-1	г	—14,25 ⁵	[2244]	19,53	[2244]	86,12	[2244]	30,23	[2244]
	2,3-Диметилбутен-2	г	—15,91 ⁶	[2244]	16,52	[2244]	86,17	[2244]	40,48	[2244]
	1,1,2-Триметилциклопропан	ж	—954,4 ^{*7}	[241]						
	C_6H_{14}	н-Гексан	г	—39,96 ⁸	[2244]	—0,07	[2244]	92,83	[2244]	34,20
		ж	—47,52	[2244]	—1,03	[2244]	70,72	[2244]	45,2	[2244]
2-Метилпентан		г	—41,66 ⁹	[2244]	—1,20	[2244]	90,95	[2244]	34,46	[2244]
		ж	—48,82	[2244]	—1,97	[2244]	69,51	[2244]		
3-Метилпентан		г	—41,02 ¹⁰	[2244]	—0,51	[2244]	90,77	[2244]	34,20	[2244]
		ж	—48,28	[2244]	—1,34	[2244]	69,22	[2244]		
2,2-Диметилбутан		г	—44,35 ¹¹	[2244]	—2,37	[2244]	85,62	[2244]	33,91	[2244]
		ж	—51,00	[2244]	—2,90	[2244]	65,08	[2244]		
2,3-Диметилбутан		г	—42,49 ¹²	[2244]	—0,98	[2244]	87,42	[2244]	33,59	[2244]
		ж	—49,48	[2244]	—1,69	[2244]	66,36	[2244]		
C_6Cl_6	Гексахлорбензол	к	—31,30	[1515]	0,3	[1515]	62,20	[1515]	48,11	[1515]
C_6F_6	Гексафторбензол	г	—220,43	[1051]	—201,97	[1051]	91,59	[1051]	37,43	[1051]
			—220,4	[1055]						
C_6F_{10}	Декафторциклогексен	ж	—229,04	[1055]			66,90	[1051]	52,96	[1051]
		г	—449,6	[1055]						
C_6N_4	Тетрацианоэтилен	ж	—456,93	[1055]						
		г	168,5	[876]						
		к	149,1	[876]						

6, II

$C_6H_4F_2$	1,2-Дифторбензол (о-дифторбензол)	г	—67,64	[2347]	—55,09	[2347]	76,94	[2347]	25,46	[2347]
			—67,65 ¹³	[1334, 1335, 1369]	—55,22	[1369]	77,32	[1369]	25,41	[1369]
		ж	—76,30	[1334]			53,20	[2347]	38,01	[2347]
	1,3-Дифторбензол (м-дифторбензол)	г	—76,29	[1335]						
		г	—71,37 ¹⁴	[1335, 1369]	—58,71	[1369]	76,57	[1369]	25,40	[1369]
		ж	—71,35	[1334]						
			—79,64	[1334]						
			—79,63	[1335]						

$C_6H_4Cl_2$	1,4-Дифторбензол (<i>n</i> -дифторбензол)	г	—70,70 ¹⁵	[1335, 1369]	—57,70	[1369]	75,43	[1369]	25,53	[1369]
		ж	—70,69	[1334]						
			—79,24	[1334]						
			—79,23	[1335]						
	1,2-Дихлорбензол (<i>o</i> -дихлорбензол)	г					81,59	[131]	27,10	[131]
$C_6H_4O_2$	1,3-Дихлорбензол (<i>m</i> -дихлорбензол)	г					82,14; 82,16	[131]	27,34	[131]
		ж	—4,89	[1557]						
	1,4-Дихлорбензол (<i>n</i> -дихлорбензол)	г					79,94	[131]	27,26	[131]
		ж	—10,12	[1557]						
	<i>n</i> -Хинон	г					76,653; 78,926	[803]	25,666; 26,654	[803]
C_6H_5Br	Бромбензол	к	—44,10	[2117]	—20,0	[2117]	38,9	[2117]		
		г	21,62 ¹⁶	[2675]	29,56	[2675]	77,76	[2675]	23,83	[2675]
		ж	11,60	[2477]	27,82	[2477]	49,7*	[2477]	37,17	[2477]
		г	12,21	[2210]	23,53	[2210]	74,86	[132, 2210]	23,20	[132, 2210]
			12,21 ¹⁷	[321]						
C_6H_5F	Фторбензол	ж	2,55	[321]	22,12	[321]	47,2*	[321]	35,9	[321]
		г	—26,48	[570, 2443]	—5,10	[2443]	72,33	[2443]	22,57	[2443]
		ж	—34,75	[570, 2443]	—16,50	[2443]	72,33	[2443]	22,57	[2443]
		г					79,85	[2675]	24,08	[2675]
		ж	27,40	[2477]			49,1*	[2477]	37,95	[2477]
$C_6H_5O_2^-$	Отрицательный нон лимонной кислоты				—277,69	[1177]				
C_6H_6O	Фенол (оксипбензол, карболовая кислота)				—278,8	[915]				
		г	—22,50	[321]	—8,22	[321]	78,5	[321]	23,7	[321]
			—23,05 ¹⁸	[731, 1361]	—7,88	[1361]	75,43	[1361]	24,75	[1361]
			—23,03	[1053]	—7,89	[1360]	75,44	[1360]		
		ж					30,42; 30,545 ¹⁹	[732]	30,46	[732]
$C_6H_6O_2$	Фурилэтилен Гидрохинон [<i>n</i> (1,4)-диоксипбензол]	к	—38,90	[2117]	—11,38	[2117]	34,0	[2117]	32,2	[2117]
			—39,46	[731, 1360]	—12,45	[1360]	35,71	[1360, 1361]		
			—39,44	[1053]						
		ж	—0,3	[1360]						
		к	—86,75	[321]	—49,48	[321]	33,5	[321]	33,9	[321]

¹ $\Delta H_0^\circ = -6,67$ [2244]. ² $\Delta H_0^\circ = -5,42$ [2244]. ³ $\Delta H_0^\circ = -5,17$ [2244]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -7,10$ [2244]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -5,82$ [2244]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -7,96$ [2244]. ⁷ ΔH° ^{*} $\Delta H_0^\circ = -30,91$ ^{crop.298}. ⁸ $\Delta H_0^\circ = -30,91$ [2244]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -32,08$ [2244]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -31,97$ [2244]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -34,65$ [2244]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -32,73$ [2244]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -64,42$ [1369]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -68,04$ [1369]. ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -67,41$ [1369]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = 21,62$ [321]. ¹⁷ ΔH_0° . ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -18,63$ [1361]. ¹⁹ $T = 298,78$ °K.

1	2	3	4	5	6	7
C ₆ H ₆ O ₆	Пирокатехин [<i>o</i> (1,2)-ди- оксибензол]	к	—84,45 [289]	—50,20 [289]	35,9 [289]	31,6 [289]
	Резорцин [<i>m</i> (1,3)-диоксн- бензол]	к	—86,46 [289]	—50,00 [289]	35,3 [289]	31,3 [289]
	<i>транс</i> -Аконитовая кис- лота	к	—294,63 [2684]			
C ₆ H ₆ S	<i>цис</i> -Аконитовая кислота	к	—292,7 [2684]			
	Тиофенол (фенилмеркап- тан, меркаптобензол)	г	11,24 ⁶ [2344] 21,9 [1868] 26,66 [1879, 2314] 15,44 ^{1,6} [321]	32,58 ⁶ ; 25,71 ⁶ [2344]	80,51; 80,91 [2344]	25,07 [2344]
		ж	15,02 [321, 2344] 9,55 ⁶ [1868]	31,77 ⁶ [2344]	53,25 [2344]	41,40 [2344]
C ₆ H ₇ N	Анилин (аминобензол, фе- ниламин)	г	20,80 [1491] 20,90 [289]	33,90 [1491]	76,28 [1491]	25,91 [1491]
		ж	8,44 [289] 7,47 [1491]	36,62 [289] 35,68 [1491]	45,8 [282] 45,721 [1491]	45,6 [282] 45,90 [1491]
	α -Пиколин (2-пиколин-2- метилпиридин)	г	24,38 [1054] 23,65 ² [2341] 27,16 [1054]	42,31 [2341]	77,68 [2341]	23,90 [2341]
C ₆ H ₇ N		ж	13,50 [2341]	39,80 [2341]	52,07 [2341]	37,86 [2341]
	β -Пиколин (3-пиколин 3-метилпиридин)	г	25,37 ³ [2335] 24,43 [1054]	44,03 [2335]	77,67 [2335]	23,80 [2335]
		ж	14,75 [2335]	41,16 [2335]	51,70 [2335]	37,93 [2335]
C ₆ H ₈ O ₇	Лимонная кислота	к	—374,4 [1951] —369,0 [2685]	—295,5 [1951]	39,73 [1951]	
C ₆ H ₈ O ₇ ·H ₂ O	Моногидрат лимонной кислоты	к	—439,2 [1360]	—352,0 [1177]	67,74 [1177]	1,276 ⁴ [1177]
C ₆ H ₈ S	2,5-Диметилтиофен	ж			58,49 [933]	42,62 [933]
C ₆ H ₁₀ Br ₂	1,2-Дибромциклогексан	ж	—38,46 [855]			
C ₆ H ₁₀ O	Циклогексанон	г	—54,09 [2360]			
		ж	—64,86 [2360] —60,7 [463]			
			69,5 ⁵ [1360]			
C ₆ H ₁₀ O ₂	Этиловый эфир изокрото- новой кислоты	ж	—99,1 [1360]			
C ₆ H ₁₀ O ₄	Пропилмалоновая кислота	к	—232,1 [1360]			
	Перекись дипропионила	ж	—148,2 [1360]			

$C_6H_{11}N$	Пентилцианид (амилцианид)	г				96,13	[1133]	33,85	[1133]
$C_6H_{12}O$	Циклогексанол	г	—68,41	[2360]					
		ж	—83,45	[331, 2120]	—32,1	[1360]	47,7	[1360, 1677]	
			—83,23	[2360]	—32,07	[321]			
			—83,6	[463]					
$C_6H_{12}O_2$	Капроновая кислота	ж	—139,98	[328]				49,93	[321]
	(<i>n</i> -гексановая кислота)								
	<i>транс</i> -1-Метилциклопентандиол-1,2	ж	—128,3	[1360]					
	<i>цис</i> -1-Метилциклопентандиол-1,2	ж	—126,0	[1360]					
	<i>транс</i> -Циклогександиол-1,2	к	—130,7	[1360]					
	<i>цис</i> -Циклогександиол-1,2	к	—131,7	[1360]					
	Бутилацетат (бутиловый эфир уксусной кислоты)	ж	—125,5	[1360]					
	Изобутилацетат (изобутиловый эфир уксусной кислоты)	ж	—127,5	[1360]					
	Пропилпропионат (пропиловый эфир пропионовой кислоты)	ж	—124,9	[1360]					
	Изопропилпропионат (изопропиловый эфир пропионовой кислоты)	ж	—128,2	[1360]					
	Этиловый эфир масляной кислоты	ж	—126,3	[1360]					
$C_6H_{12}S$	Циклотиагептан	г	—15,7	[1879]					
		ж	—27,00	[1879, 2495]					
	Тетраметилциклотиапропан	к	—19,88	[1879, 2495]					
	Циклогексантиол	г	—22,90	[1879]					
		ж	—33,58	[1879]					
$C_6H_{13}Br$	1-Бромгексан	г	—34,97, —35,88	[856]					

1	2	3	4	5	6	7
$C_6H_{13}Br$	1-Бромгексан	ж	—45,57; —46,48 [856]			
$C_8H_{14}O$	1-Гексанол	г	—78,92 [2241] —76,75 [1359, 1360] —91,75 [1359, 1360] —91,97 [321] —90,67 [961]	—33,33 [1365] —37,3 [1360] —37,55 [321]	105,52 [1365] 68,6 [767, 1360]	37,23 [1365] 55,57 [321]
	Днизопропиловый эфир	г	—73,2 [2572] —83,94 [1360, 2116]	—21,1 [1360]	104,1 [2572] 70,4 [1360, 2112] 97,89 [765]	37,79 [765]
$C_8H_{14}O_2$	Дипропиловый эфир	г	—70,14 [1020]			
$C_8H_{14}O_4$	Перекись дипропила	ж	—76* [1360]			
$C_8H_{14}O_4$	Триэтиленгликоль	ж	—191,0 ¹ [1360]			
$C_6H_{14}O_6$	Дульцит (галактит)	к	—321,90 [1360] —316,62 [432] —312,42 [432] —319,61 [1360]	—227,2 [1360] —221,91 [432] —221,01 [432] —225,2 [1360]	56,0 [432, 1360]	
	Маннит	к				
$C_6H_{14}S$	1-Гексантиол	г	—46,22 ^{2,10} [2342] —46,64 ^{3,10} [1663a]	—2,91 ¹⁰ [2342] —3,27 ¹⁰ [1663a]	57,0 [432, 1360] 108,58 [2342] 108,46 [1663a] 108,54 [72] 107,73 [2342]	39,21 [2342] 39,18 [1663a] 39,36 [72] 39,10 [2342]
	2-Тиагептан (метилпентил-сульфид)	г	—44,73 ^{4,10} [2342] —29,1 [1872, 1879] —39,9 [1872, 1879]	—1,16 ¹⁰ [2342]		
	3-Тиагептан (этилбутил-сульфид)	г	—45,31 ^{5,10} [2342] —30,3 [1879] —41,14 [1879]	—1,90 ¹⁰ [2342]	108,27 [2342]	38,71 [2342]
	4-Тиагептан (дипропил-сульфид)	г	—45,35 ^{6,10} [2342] —40,59 [1879] —29,93 [1879]	—1,62 ¹⁰ [2342]	107,22 [2342]	38,53 [2342]
	2,2-Диметил-3-тиагептан (этилизобутилсульфид)	г	—35,3 [1872, 1879] —44,7 [1872] —44,73 [1879]			
	2,4-Диметил-3-тиагептан- (днизопропилсульфид)	г	—34,1 [1872] —33,84 [1879] —43,5 [1872] —43,32 [1879]			
$C_8H_{14}S_2$	4,5-Дитиаоктан (дипропил-дисульфид)	г	—58,79 ^{7,10} 1552, 2342 —27,95 [1879] —40,89 [1879]	—10,24 ¹⁰ [1552, 2342]	118,30 [2342]	44,30 [2342]

$C_6H_{15}Al$	Триэтилалюминий	ж	—51,9	[607]				
$C_6H_{15}B$	Триэтилбор	г	—38,4	[1639]				
		ж	—36,6	[2168]				
		ж	—47,2	[1639]				
		ж	—45,4	[2168]				
$C_6H_{16}Sn$	Триметилпропилолово	ж	4,35	[2131]				
			13,2	[1081]				
$C_6H_{18}Al_2$	Триметилалюминий, димер	г	125,45	[1844]				
$C_6H_{19}Si_2$	Перметилдидсилаи		—129*	[884]				
$C_6Ce_2O_{12}$	Щавелевокислый церий	к			—879,15*	[177]		
$C_6Ga_2O_{12}$	Щавелевокислый галлий	к					64*	[323]
$C_6La_2O_{12}$	Щавелевокислый лантан	к	—952*	[232]	—882,71* ⁸	[177]		
$C_6Nd_2O_{12}$	Щавелевокислый неодим	к	—942*	[232]	—872,65*	[177]		
			—164,60	[2424]				
$C_6Nd_2O_{12} \cdot 10H_2O$	Декагидрат щавелевокислого неодима	к	—1661,62	[2424]	(—1396,05) (—13,98*)	[2424] [1976]	165	[2424]

6, III

C_6HCl_5O	Пентахлорфенол	к	—70,6	[1515]	—34,40	[1515]	60,21	[1515]	48,27	[1515]
$C_6H_4N_2O_4$	1,2-Динитробензол (<i>o</i> -динитробензол)	к	2,06	[432]	50,56	[432]	51,7	[432]		
	1,3-Динитробензол (<i>m</i> -динитробензол)	к	—4,04	[432]	44,13	[432]	52,8	[432]		
$C_6H_5Cl_3Si$	Трихлорфенилсилан	ж					314,7 ⁹	[151]	220,7 ⁹	[151]
$C_6H_5NO_2$	Нитробензол	г	15,48	[289]						
		ж	3,80	[2122, 2192]	34,95	[2122, 2192]	53,6	[2122, 2192]	44,4	[2122]
$C_6H_5N_3O_4$	2,3-Динитроанилин	ж	—2,8	[1864]						
	2,4-Динитроанилин	ж	—15,7	[1864]						
	2,5-Динитроанилин	ж	—10,6	[1864]						
	2,6-Динитроанилин	ж	—12,1	[1864]						
	3,4-Динитроанилин	ж	—7,8	[1864]						
	3,5-Динитроанилин	ж	—9,3	[1864]						
$C_6H_6N_2O_2$	1,2-Нитроанилин (<i>o</i> -нитроанилин)	к	—3,45	[432]	42,60	[432]	42,1	[432]	39,3	[432]
	1,3-Нитроанилин (<i>m</i> -нитроанилин)	к	—4,46	[432]	41,60	[432]	42,1	[432]	40,2	[432]

1 $t = 17^\circ C$. 2 $\Delta H_0^\circ = -37,2210$ [2342]. 3 $\Delta H_0^\circ = -37,5210$ [1663a]. 4 $\Delta H_0^\circ = -35,7010$ [2342]. 5 $\Delta H_0^\circ = -36,0410$ [2342]. 6 $\Delta H_0^\circ = -36,1010$ [2342]. 7 $\Delta H_0^\circ = -49,8210$ [1552, 2342].

8 $t = 18^\circ C$. 9 В дж/(моль·град). 10 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
$C_6H_8N_2O_2$	1,4-Нитроанилин (<i>p</i> -нитро-анилин)	к	—9,92 [1010]	36,10 [1010]	42,1 [1010]	40,4 [1010]
$C_6H_6N_4O_7$	Пикрат аммония	к	—88,42 [92]			
$C_6H_8N_2O_3$	Нитрат анилина	к	42,5 [1044]			
$C_6H_9AlO_6$	Уксуснокислый алюминий	к	—451,8 [1987]			
$C_8H_{11}NO$	ϵ -Капролактан	к	—78,54 [321]	—22,72 [321]	40,3 [321]	
$C_6H_{12}F_4N_2$	1,2-Бис-дифторамино-4-метилпентан	г ж	—49,58 [1329] —60,09 [1329]			
$C_6H_{15}NO_2$	<i>L</i> -Лейцин (α -аминоизокапроновая кислота)	к	—154,6 [1599]	—85,4 [1599]	50,62 [1599]	48,03 [1599]
	<i>L</i> -Изолейцин (α -амино- β -метил- <i>n</i> -валериановая кислота)	к	—152,5 [1599]	—83,0 [1599]	49,71 [1599]	45,00 [1599]
$C_6H_{14}OS$	Окись этил- <i>трет</i> -бутилсульфида	г ж	—65,5 [1877, 1879] —83,3 [1877, 1879]			
	1-(Пропилсульфинил)-пропан	г ж	—60,9 [1877, 1879] —78,7 [1877, 1879]			
$C_6H_{14}O_2S$	Этил- <i>трет</i> -бутилсульфон	г к	—117,6 [1874] —138,7 [1874]			
	Дипропилсульфон	г ж	—112,1 [1874] —131,8 [1874]			
$C_6H_{15}BO_2$	Диизопропилоксиборин	ж	—183,85 [822]			
$C_6H_{16}N_2O_3$	Нитрат триэтиламина	к	97,3 [1044]			
$C_6H_{16}O_3Si$	Триэтоксисилан	ж	—221,1 [390]			
$C_6H_{18}OSi_2$	Гексаметилдисилоксан	ж	—194,7 [1331]	—129,5 [1331]	103,69 [2346]	74,42 [2346]

6, IV

$C_6H_2KN_3O_7$	Пикрат калия	к	—108,37 [92]			
$C_6H_2LiN_3O_7$	Пикрат лития	к	—113,94 [92]			
$C_6H_2N_3NaO_7$	Пикрат натрия	к	—118,45 [3375]			
$C_6H_8BrCl_3O_2$	1-Бромпропил-2-овый эфир трихлорпропионовой кислоты	г			140,7* [826a]	
$C_6H_{10}O_2N_3Cl$	Солянокислый <i>l</i> -гистидин	к			65,99 [1007]	59,64 [1007]
$C_6H_{12}Cl_5OSb$	Комплекс изопропилэтилкетона с $SbCl_5$	ж	—16,16 [2075a]			

$C_6H_{16}ClN_2O_2$	Солянокислый <i>l</i> -лизин (α,ϵ -диаминокапроновая кислота)	к			63,21	[1007]	57,10	[1007]
$C_6H_{16}ClN_4O_2$	Солянокислый <i>l</i> -аргинин α -амино- δ -гуанидиновале- риановая кислота)	к			68,43	[1007]	62,37	[1007]
$C_6H_{18}Cl_2NiO_6$	Комплекс гексаметилни- кея ¹	к	-214,2*	[689]				

7, 1

C_7H_7	Бензил (радикал)	г	39,7	[747]				
		ж	43,1	[929]				
		к	12,6	[747]				
		ж	-36,80	[2118]				
C_7H_8	Толуол (метилбензол)	г	11,950 ²	[2244, 2522]	29,228	[2244]	76,42	[2244, 2522]
		ж	2,87	[2189]	29,23	[2522]	76,64	[2340]
					27,30	[2189]	52,4	[2189]
							52,81	[2340]
	Циклогептатриен	г	43,47	[1224]	61,04	[1224]	75,44	[1224]
		ж	34,22	[1224]	58,09	[1224]	51,30	[1224]
C_7H_{12}	Гептин-1	г	24,62 ³	[2244]	54,18	[2244]	97,44	[2244]
C_7H_{12}	1,2-Диметилциклопентен	г					84,0	[2244]
	1,3-Диметилциклопентен	г					86,4	[2244]
	1,4-Диметилциклопентен	г					87,4	[2244]
	1,5-Диметилциклопентен	г					86,4	[2244]
	3,3-Диметилциклопентен	г					83,2	[2244]
	<i>транс</i> -3,4-Диметилцикло- пентен	г					86,8	[2244]
	<i>цис</i> -3,4-Диметилциклопен- тен	г					86,4	[2244]
	<i>транс</i> -3,5-Диметилцикло- пентен	г					84,6	[2244]
	<i>цис</i> -3,5-Диметилциклопен- тен	г					84,6	[2244]
C_7H_{14}	Циклогептан	г	-28,52	[1224]	15,06	[1224]	81,82	[1224]
		ж	-37,73	[1224]	12,96	[1224]	57,97	[1224]
	Гептен-1	г	-14,89 ⁴	[2244]	22,95	[2244]	101,24	[2244]
		ж	-23,58	[1835]	19,20	[1835]	78,31	[1835]

1 $Ni(ClO_3)_2 \cdot 6CH_3$. 2 $\Delta H_f^\circ = 17,500$ [2244]. 3 $\Delta H_f^\circ = 31,61$ [2244]. 4 $\Delta H_f^\circ = -6,18$ [2244].

1	2	3	4	5	6	7
C_7H_{14}	<i>цис</i> -1-Гептен-2	г	—16,76	[231]		
	1,1-Диметил-2-этилциклопропан	ж	—21,6	[241]		
C_7H_{16}	Метилциклогексан	г	—36,99 ¹	[2244]	6,52	[2244]
	Метилциклогексан	ж	—45,45	[2244]	4,86	[2244]
	Этилциклопентан	г	—30,37 ²	[2244]	10,66	[2244]
		ж	—39,10	[2244]	8,92	[2244]
	1,1-Диметилциклопентан	г	—33,05 ³	[2244]	9,33	[2244]
		ж	—41,14	[2244]	7,96	[2244]
	<i>транс</i> -1,2-Диметилциклопентан	г	—32,67 ⁴	[2244]	9,17	[2244]
		ж	—40,94	[2244]	7,70	[2244]
	<i>цис</i> -1,2-Диметилциклопентан	г	—30,96 ⁵	[2244]	10,93	[2244]
		ж	—39,52	[2244]	9,29	[2244]
	<i>транс</i> -1,3-Диметилциклопентан	г	—32,47 ⁶	[2244]	9,37	[2244]
		ж	—40,68	[2244]	7,93	[2244]
	<i>цис</i> -1,3-Диметилциклопентан	г	—31,93 ⁷	[2244]	9,91	[2244]
		ж	—40,19	[2244]	8,45	[2244]
	Гептан	г	—44,89 ⁸	[2244]	1,94	[2244]
			—44,48	[1587]	1,91	[1587]
		ж	—53,63	[2244]	0,27	[2244]
					0,24	[1587]
	2-Метилгексан	г	—46,60 ⁹	[2244]	0,77	[1587, 2244]
			—46,59	[1587]		100,35
		ж	—54,93	[2244]		100,38
					—0,68	[2244]
					—0,69	[1587]
	3-Метилгексан	г	—45,96 ¹⁰	[2244]	1,10	[2244]
		ж	—54,35	[2244]	—0,39	[2244]
	3-Этилпентан	г	—45,34 ¹¹	[2244]	2,57	[2244]
			—45,33	[1587]	2,63	[1587]
		ж	—53,77	[2244]	1,04	[2244]
					1,10	[1587]
	2,2-Диметилпентан	г	—49,29 ¹²	[2244]	0,02	[1587, 2244]
			—49,27	[1587]		93,85
		ж	—57,05	[2244]	—1,15	[2244]
					—1,16	[1587]
	2,3-Диметилпентан	г	—47,62 ¹³	[2244]	0,16	[2244]
		ж	—55,81	[2244]	—1,27	[2244]
	2,4-Диметилпентан	г	—48,30 ¹⁴	[2244]	0,72	[2244]
						94,80

C_7F_{16}	3,3-Диметилпентан	ж	—48,28 —56,17	[1587] [2244]	0,73 —0,49	[1587] [1587, 2244]	94,82 72,47 72,46	[1587] [2244] [1587]		
		г	—48,17 ¹⁵	[2244]	0,63	[2244]	95,53	[2244]	53,59	[1587]
		ж	—56,07	[2244]	—0,69	[2244]	73,44	[2244]	45,5*	[2244]
	2,2,3-Триметилбутан	г	—48,96 ¹⁶	[2244]	1,02	[1587, 2244]	91,60	[2244]	39,33	[2244]
		г	—48,95	[1587]			91,61	[1587]		
		ж	—56,63	[2244]	—0,17	[1587, 2244]	69,87 69,85	[2244] [1587]	51,03	[1587]
C_7F_{16}	<i>n</i> -Перфторгептан	г	—789,0	[433]						
		ж	—791,9	[433]						

7, II

$C_7H_6F_3$	α -Трифтортолуол (бензо-трифторид)	г	—138,87 —148,20 —134,20 ¹⁷	[433] [1331] [321]						
		ж	—147,85 —148,29	[433] [1331]						
		г	—6,0*	[1360]						
C_7H_6O	Бензойный альдегид	ж	—17,8*	[1360]						
$C_7H_6O_2$	Бензойная кислота	к	—91,91 —91,812	[289] [1360]	—58,7 —59,11	[289] [1360]	40,8 40,04	[289] [1360]	34,7 34,97	[289] [1360]
		ж	—67,0* ¹⁸	[1360]						
		ж	—70,3 ¹⁸	[1360]						
$C_7H_6O_3$	1,4-Оксибензальдегид	ж	—74,3 ¹⁸	[1360]						
	1,2-Оксибензойная кислота	к	—140,0 —140,64	[1360] [2115]	—100 —100,7	[1360] [2115]	42,6	[1360]		
		к	—141,1	[1360]	—101,0	[1360]	42,3	[1360]	38,03	[2115]
	1,3-Оксибензойная кислота	к	—140,49	[2115]	—100,4	[2115]			37,59	[2115]
	1,4-Оксибензойная кислота	к	—142,0 —141,38	[1360] [2115]	—101,1 —101,2	[1360] [2115]	42,0	[1360]		
		ж	—107,3	[1360]					37,08	[2115]
	2-Фуранакриловая кислота	ж								

¹ $\Delta H_0^\circ = -26,30$ [2244]. ² $\Delta H_0^\circ = -20,23$ [2244]. ³ $\Delta H_0^\circ = -22,69$ [2244]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -22,39$ [2244]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -20,66$ [2244]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -22,19$ [2244]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -21,65$ [2244].

⁸ $\Delta H_0^\circ = -34,55$ [2244]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -35,77$ [2244]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -34,96$ [2244]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -34,10$ [2244]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -38,00$ [2244]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -36,29$ [2244]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -36,98$ [2244].

¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -36,92$ [2244]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -37,71$ [2244]. ¹⁷ ΔH_0° . ¹⁸ $t = 20^\circ C$.

1	2	3	4	5	6	7
C_7H_7Br	Бромистый бензил (бензил- бромид, α -бромтолуол)	г 15,1 ж 3,8 7,1	[747] [747] [1244]			
C_7H_7F	4-Фтортолуол	г —34,01 —34,0 ж —43,43 г 23,9	[1334] [1335] [1334, 1335] [747]			
C_7H_7I	Иодистый бензил (бензил- иодид, α -иодтолуол)	г 23,9	[747]			
C_6H_6O	1,2-Крезол (<i>о</i> -крезол)	г —30,74 ¹ —30,67 к —48,84 —48,91	[731, 1360, 1366] [1053] [1053] [731, 1360]	—8,86 [1366]	85,47 [1366]	31,15 [1366]
	1,3-Крезол (<i>м</i> -крезол)	г —31,63 ² —31,44 —31,63 ж —46,19 —46,38 г —29,97 ²	[1366] [1053] [731, 1360] [1050] [731, 1360] [731, 1360, 1366]	—9,69 [1366]	85,27 [1366]	29,75 [1366]
	1,4-Крезол (<i>п</i> -крезол)	г —29,94 к —47,61 —47,64 г —22,39 ж —38,49	[1053] [1053] [731, 1310] [321] [1360, 2117]	—7,67 [1366]	83,09 [1366]	29,75 [1366]
	Бензиловый спирт (фенил- карбинол)	г —22,39 ж —38,49	[321] [1360, 2117]	—7,47 —6,6 [2117] [1360]	50,7 51,8 [2117] [1360, 2122]	
	Анизол (метоксибензол, фенилметилловый эфир)	ж —29,61	[759, 1360]			
C_7H_8S	Тиобензиловый спирт	г 21,9 ж 9,55	[1868] [1868]			
	Фенилметилсульфид	г 23,5	[1871, 1873, 1879] [1871, 1879]			
C_7H_9N	2,5-Лутидин (2,5-диметил- пиридин)	ж 11,47 г 15,67	[1054]			
	2,6-Лутидин (2,6-диметил- пиридин)	г 13,43	[1054]			
$C_7H_{12}O$	Циклогептанон	ж —71,1 ⁴	[1360]			

$C_7H_{12}O_2$	Пропиловый эфир изо- котоновой кислоты	ж	—104,6	[1360]				
	Изопропиловый эфир изо- котоновой кислоты	ж	—107,8	[1360]				
	Этиловый эфир 4-пенте- новой кислоты	ж	—102,0	[1360]				
$C_7H_{12}O_4$	Пимелиновая кислота (пентаметилендикарбо- новая кислота)	к	—242,75	[1360]				
$C_7H_{13}N$	Бутилмалоновая кислота	к	—239,5	[1360]				
	Гексилцианид (нитрил энантовой кислоты, гексилкарбонитрил, ци- аногексан)	г			105,54	[72]	39,32	[72]
$C_7H_{14}O$	Циклопентанол	ж	—94,0 ^а	[1360]				
			—94,0	[2399]				
	Циклогексилметанол	к	—102,0	[1360, 1791]				
	<i>транс</i> -2-Метилциклогекса- нол	ж	—100,93	[1360, 2394]				
	<i>цис</i> -2-Метилциклогексанол	ж	—94,85	[1360, 2394]				
	<i>транс</i> -3-Метилциклогекса- нол	ж	—95,82	[1360, 2394]				
	<i>цис</i> -3-Метилциклогексанол	ж	—101,02	[1360, 2394]				
	<i>транс</i> -4-Метилциклогекса- нол	ж	—105,07	[1360, 2394]				
	<i>цис</i> -4-Метилциклогексанол	ж	—100,24	[1360, 2394]				
	Энантовый альдегид (<i>n</i> -гептиловый альдегид, гепталь, этантал)	ж	—74,5	[1360]	—24,1	[1360]	83,3	[1360, 2114]
$C_7H_{14}O_3$	Энантовая кислота	ж	—146,15	[328]				
	<i>транс</i> -1-Метилциклогек- сандиол-1,2	к	—140,5	[1360]				
	<i>цис</i> -1-Метилциклогекса- ндиол-1,2	к	—143,0	[1360]				
	Изоамиловый эфир уксус- ной кислоты	ж	—133,6	[1360]				
	Бутиловый эфир пропио- новой кислоты	ж	—130,1	[1360]				

1 $\Delta H^\circ_f = -25,25$ [1366]. 2 $\Delta H^\circ_f = -25,84$ [1366]. 3 $\Delta H^\circ_f = -24,21$ [1366]. 4 $t = 20^\circ C$.

1	2	3	4	5	6	7
$C_7H_{14}O_2$	Изобутиловый эфир про- пионовой кислоты	ж	—133,7 [1360]			
	Пропиловый эфир масля- ной кислоты	ж	—132,1 [1360]			
	Изопропиловый эфир мас- ляной кислоты	ж	—133,9 [1360]			
	Этиловый эфир валериано- вой кислоты	ж	—130,8 [1360]			
$C_7H_{14}S$	Аллил-трет-бутилсульфид	г	—11,0 [1873]			
	4-Тиа-5,5-диметилгек- сен-1 (пропен-1-пиизо- бутилсульфид)	г	—11,0 [1879]			
		ж	—21,67 [1879]			
$C_7H_{15}Br$	1-Бромгептан	г	—40,69 [856]			
		ж	—52,24 [856]			
$C_7H_{10}O$	Гептанол-1	г	—81,65 [1359, 1360]	—31,29 [1365]	114,83 [1365] 114,4* [826a]	42,70 [1365] 42,9* [826a]
		ж	—97,22 [2114]	—35,85 [2114]	77,9 [1360, 2114]	
			—97,85 [1359, 1360]	—36,5 [1360]		
			—95,31 [961]			
$C_7H_{16}O_2$	2,2-Диэтоксипропан	ж	—128,15 [2455]			
$C_7H_{16}S$	Гептантиол-1	г	—51,15 ^{1,12} [2342]	—0,90 ¹² [2342]	117,89 [2342]	44,68 [2342]
			—51,57 ^{2,12} [1663a]	—1,26 ¹² [1663a]	117,77 [1663a]	44,65 [1663a]
	2-Тиаоктан (метилгексил- сульфид)	г	—49,65 ¹² [2342]	0,84 ¹² ; 0,85 ¹² [2342]	117,88 [72] 117,04 [2342]	44,85 [72] 44,57 [2342]
	3-Тиаоктан (этилпентил- сульфид)	г	—50,24 ^{4,12} [2342]	0,10 ¹² ; 0,11 ¹² [2342]	117,58 [2342]	44,18 [2342]
	4-Тиаоктан (пропилбутил- сульфид)	г	—50,27 ^{5,12} [2342]	—0,01 ¹² [2342]	117,90 [2342]	43,99 [2342]
7, III						
$C_7HF_6O_2$	Пентафторбензойная кис- лота	к	—289,66 [1055]			
$C_7H_6FO_2$	м-Фторбензойная кислота	к	—137,84 [433]			
	о-Фторбензойная кислота	к	—134,38 [433]			
	п-Фторбензойная кислота	к	—138,95 [433]			
			—138,50 [1055]			

$C_7H_5NO_4$	<i>m</i> -Нитробензойная кислота	к	—100,25	[432]	—52,71	[432]	49,0	[432]		
	<i>o</i> -Нитробензойная кислота	к	—94,25	[432]	—46,95	[432]	49,8	[432]		
	<i>p</i> -Нитробензойная кислота	к	—101,25	[432]	—53,07	[432]	50,2	[432]	43,3	[432]
$C_7H_5NaO_3$	Бензойнокислый натрий	к	—142,3	[1802]						
$C_7H_7O_2S$	Бензилсульфонил (радикал)	г	—38,5	[1867]						
$C_7H_9O_2S$	Метилфенилсульфон	г	—68,0	[929]						
			—63,4*	[1879]						
		к	—83,3	[1879]						
$C_7H_{10}N_2O_3$	Нитрат бензиламина	к	57,2	[1044]						
$C_7H_{13}NO$	α -Энантолактam	к	—83,02	[321]	—19,10	[321]	45,4	[321]		

7, IV

$C_7H_{14}Cl_5OSb$	Комплекс диизопропилкетона с $SbCl_5$	к	—16,20	[2075a]						
	Комплекс <i>трет</i> -бутилэтилкетона с $SbCl_5$	к	—14,58	[2075a]						

8, I

C_8H_8	Стирол (фенилэтилен)	г	35,22 ⁶	[2244]	51,10	[2244]	82,48	[2244]	29,18	[2244]
		ж	24,83	[2244]	48,37	[2157]	56,76	[2157]	43,64	[2157]
	Циклооктатетраен	г	71,12	[2339]	88,30	[2339]	78,10	[2339]	21,16	[2339]
		ж	60,82	[2190]	85,59	[2190]	52,65	[2190]		
C_8H_{10}	Этилбензол	г	7,120 ⁷	[2244]	31,208	[2244]	86,15	[2244]	30,69	[2244]
		ж	—2,977	[2244]	28,614	[2244]	60,99	[2244]	44,56	[2244]
	<i>o</i> -Ксилол	г	4,540 ⁸	[1489, 2244]	29,177	[2244]	84,31	[2244]	31,85	[2244]
					29,173	[1489]	84,34	[1489]	31,93	[1489]
		ж	—5,84	[2189, 2244]	26,37	[2244]	58,91	[2244]	44,9	[2244]
	<i>m</i> -Ксилол	г	4,120 ⁹	[2244]	28,405	[2244]	85,49	[2244]	30,49	[2244]
		ж	—6,075	[2244]	25,73	[2244]	60,27	[2244]	43,8	[2244]
	<i>p</i> -Ксилол	г	4,290 ¹⁰	[2244]	28,952	[2244]	84,23	[2244]	30,32	[2244]
		ж	—5,838	[2244]	26,31	[2244]	59,12	[2244]		
C_8H_{12}	Винилциклогексен	г	16,80	[1132]	47,14	[1132]	96,4	[1132]		
C_8H_{14}	Октин-1	г	19,70 ¹¹	[2244]	56,19	[2244]	106,75	[2244]	41,58	[2244]

1 $\Delta H_0^\circ = -40,8612$ [2342]. 2 $\Delta H_0^\circ = -41,1612$ [1663a]. 3 $\Delta H_0^\circ = -39,3412$ [2342]. 4 $\Delta H_0^\circ = -39,6812$ [2342]. 5 $\Delta H_0^\circ = -39,7412$ [2342]. 6 $\Delta H_0^\circ = 40,34$ [2244]. 7 $\Delta H_0^\circ = 13,917$ [2244].

8 $\Delta H_0^\circ = 11,096$ [2244]. 9 $\Delta H_0^\circ = 10,926$ [2244]. 10 $\Delta H_0^\circ = 11,064$ [2244]. 11 $\Delta H_0^\circ = 27,97$ [2244]. 12 Из S_2 , г

1	2	3	4	5	6	7				
C ₈ H ₁₆	н-Пропилциклопентан	г	—35,39 ¹	[2244]	12,56	[2244]	99,73	[2244]	36,96	[2244]
		ж	—45,21	[2244]	10,12	[2244]	74,98	[2244]		
	Октен-1	г	—19,82 ²	[2244]	24,96	[2244]	74,29	[1955]	51,69	[1955]
		ж					110,55	[2244]	42,56	[2244]
	Циклооктан	г	—30,06	[1224]	21,50	[1224]	86,15	[1835]	57,65	[1835]
		ж	—40,42	[1224]	18,60	[1224]	62,62	[1224]	51,50	[1224]
	цис-1-Октен-2	г	—21,60	[231]						
	1,1-Диметил-2-пропилциклопропан	ж	—27,8	[241]						
	Этилциклогексан	г	—41,05 ³	[2244]	9,38	[2244]	91,44	[2244]	37,96	[2244]
		ж	—50,72	[2244]	6,96	[2244]	67,12	[2244]		
	1,1-Диметилциклогексан	г	—43,26 ⁴	[2244]	8,42	[2244]	87,24	[2244]	36,9	[2244]
		ж	—52,31	[2244]	6,34	[2244]	63,89	[2244]		
	транс-1,2-Диметилциклогексан	г	—43,02 ⁵	[2244]	8,24	[2244]	88,65	[2244]	38,0	[2244]
		ж	—52,19	[2244]	6,06	[2244]	65,20	[2244]		
	цис-1,2-Диметилциклогексан	г	—41,15 ⁶	[2244]	9,85	[2244]	89,51	[2244]	37,4	[2244]
		ж	—50,64	[2244]	7,50	[2244]	65,56	[2244]		
	транс-1,3-Диметилциклогексан	г	—42,20 ⁷	[2244]	8,68	[2244]	89,92	[2244]	37,6	[2244]
ж		—51,57	[2244]	6,44	[2244]	65,99	[2244]			
цис-1,3-Диметилциклогексан	г	—44,16 ⁸	[2244]	7,13	[2244]	88,54	[2244]	37,6	[2244]	
	ж	—53,30	[2244]	5,02	[2244]	64,98	[2244]			
транс-1,4-Диметилциклогексан	г	—44,12 ⁹	[2244]	7,58	[2244]	87,19	[2244]	37,7	[2244]	
	ж	—53,18	[2244]	5,50	[2244]	63,80	[2244]			
C ₈ H ₁₈	цис-1,4-Диметилциклогексан	г	—42,22 ¹⁰	[2244]	9,07	[2244]	88,54	[2244]	37,6	[2244]
		ж	—51,55	[2244]	6,85	[2244]	64,70	[2244]		
	н-Октан	г	—49,82 ¹¹	[2244]	3,95	[2244]	111,55	[2244]	45,14	[2244]
		ж	—59,74	[2244]	1,58	[2244]	86,23	[2244]	60,74	[2244]
	2-Метилгептан	г	—51,50 ¹²	[2244]	3,06	[2244]	108,81	[2244]		
		ж	—60,98	[2244]	0,92	[2244]	84,16	[2244]		
	3-Метилгептан	г	—50,82 ¹³	[2244]	3,29	[2244]	110,32	[2244]		
		ж	—60,34	[2244]	1,12	[2244]	85,66	[2244]		
	4-Метилгептан	г	—50,69 ¹⁴	[2244]	4,00	[2244]	108,35	[2244]		
		ж	—60,17	[2244]	1,86	[2244]	83,72	[2244]		
	3-Этилгексан	г	—50,40 ¹⁵	[2244]	3,95	[2244]	109,51	[2244]		
		ж	—59,88	[2244]	1,80	[2244]	84,95	[2244]		
	2,2-Диметилгексан	г	—53,71 ¹⁶	[2244]	2,56	[2244]	103,06	[2244]		
		ж	—62,63	[2244]	0,72	[2244]	79,33	[2244]		
	2,3-Диметилгексан	г	—51,13 ¹⁷	[2244]	4,23	[2244]	106,11	[2244]		
		ж	—60,40	[2244]	2,17	[2244]	81,91	[2244]		

2,4-Диметилгексан	г	—52,44 ¹⁸	[2244]	2,80	[2244]	106,51	[2244]		
	ж	—61,47	[2244]	0,89	[2244]	86,62	[2244]		
2,5-Диметилгексан	г	—53,21 ¹⁹	[2244]	2,50	[2244]	104,93	[2244]		
	ж	—62,26	[2244]	0,59	[2244]	80,96	[2244]		
3-3-Диметилгексан	г	—52,61 ²⁰	[2244]	3,17	[2244]	104,70	[2244]		
	ж	—61,58	[2244]	2,23	[2244]	81,12	[2244]		
3,4-Диметилгексан	г	—50,91 ²¹	[2244]	4,14	[2244]	107,15	[2244]		
	ж	—60,23	[2244]	2,03	[2244]	82,97	[2244]		
2-Метил-2-этилпентан	г	—50,48 ²²	[2244]	5,08	[2244]	105,43	[2244]		
	ж	—59,69	[2244]	3,03	[2244]	81,41	[2244]		
3-Метил-3-этилпентан	г	—58,38 ²³	[2244]	4,76	[2244]	103,48	[2244]		
	ж	—60,46	[2244]	2,69	[2244]	79,97	[2244]		
2,2,3-Триметилпентан	г	—52,61 ²⁴	[2244]	4,09	[2244]	110,62	[2244]		
	ж	—61,44	[2244]	2,22	[2244]	78,30	[2244]		
2,2,4-Триметилпентан	г	—53,57 ²⁵	[2244]	3,27	[2244]	101,15	[2244]		
	ж	—61,97	[2244]	1,65	[2244]	78,40	[2244]		
2,3,3-Триметилпентан	г	—51,73 ²⁶	[2244]	4,52	[2244]	103,14	[2244]		
	ж	—60,63	[2244]	2,54	[2244]	79,93	[2244]		
2,3,4-Триметилпентан	г	—51,97 ²⁷	[2244]	4,52	[2244]	102,31	[2244]		
	ж	—60,98	[2244]	2,54	[2244]	78,71	[2244]		
2,2,3,3-Тетраметилбутан	г	—53,99 ²⁸	[2244]	5,27	[2244]	93,06	[2244]		
						86,23	[321]	60,74	[321]
	ж	—64,23	[2244]	3,13	[2244]	65,89	[2244]	46,03	[2244]

8, II

$C_8H_4O_3$	Фталевый ангидрид	к	—110,03	[1360]	—79,1	[1360]	42,9	[1360]	38,5	[321]
$C_8H_6Cl_4$	2,3,5,6-Тетрахлор- <i>n</i> -кси- дол	к	—42,06	[2411]						
$C_8H_6O_4$	Фталевая кислота (<i>o</i> -фта- левая кислота)	к	—186,88	[321, 1360]	141,32	[321]	49,7	[321, 1360]	45,0	[321]
	Изофталевая кислота		—186,93	[2323]	—61,30	[1360]				
	(<i>m</i> -фталевая кислота)	к	—191,23	[2323]						

¹ $\Delta H_f^\circ = -23,98$ [2244]. ² $\Delta H_f^\circ = -3,38$ [2244]. ³ $\Delta H_f^\circ = -22,94$ [2244]. ⁴ $\Delta H_f^\circ = -30,93$ [2244]. ⁵ $\Delta H_f^\circ = -30,91$ [2244]. ⁶ $\Delta H_f^\circ = 28,95$ [2244]. ⁷ $\Delta H_f^\circ = -30,06$ [2244].
⁸ $\Delta H_f^\circ = -32,02$ [2244]. ⁹ $\Delta H_f^\circ = -31,99$ [2244]. ¹⁰ $\Delta H_f^\circ = -30,08$ [2244]. ¹¹ $\Delta H_f^\circ = -33,20$ [2244]. ¹² $\Delta H_f^\circ = -39,42$ [2244]. ¹³ $\Delta H_f^\circ = -38,64$ [2244]. ¹⁴ $\Delta H_f^\circ = -38,43$ [2244].
¹⁵ $\Delta H_f^\circ = -37,71$ [2244]. ¹⁶ $\Delta H_f^\circ = -41,23$ [2244]. ¹⁷ $\Delta H_f^\circ = -35,76$ [2244]. ¹⁸ $\Delta H_f^\circ = -39,74$ [2244]. ¹⁹ $\Delta H_f^\circ = -40,61$ [2244]. ²⁰ $\Delta H_f^\circ = -39,90$ [2244]. ²¹ $\Delta H_f^\circ = -38,61$ [2244].
²² $\Delta H_f^\circ = -37,96$ [2244]. ²³ $\Delta H_f^\circ = -38,68$ [2244]. ²⁴ $\Delta H_f^\circ = -39,77$ [2244]. ²⁵ $\Delta H_f^\circ = -40,73$ [2244]. ²⁶ $\Delta H_f^\circ = -39,01$ [2244]. ²⁷ $\Delta H_f^\circ = -39,12$ [2244]. ²⁸ $\Delta H_f^\circ = -42,24$ [2244].

1	2	3	4	5	6	7
$C_8H_6O_4$	Терефталевая кислота (<i>p</i> -фталевая кислота)	к	—195,07 [2323]			
C_8H_8O	Ацетофенон (метилфенил- кетон)	ж	—34,06 [1018, 1360]			
$C_8H_8O_2$	<i>o</i> -Толуиловая кислота (<i>o</i> -метилбензойная кис- лота)	к	—99,55 [1023]			
	<i>m</i> -Толуиловая кислота (<i>m</i> -метилбензойная кис- лота)	к	—101,90 [1360] —101,84 [1023] —99,5 [1360]			
	<i>p</i> -Толуиловая кислота (<i>p</i> -метилбензойная кис- лота)	к	—102,58 [1029, 1360]			
	<i>o</i> -Метоксibenзальдегид	ж	—62,6 ¹ [1360]			
	<i>m</i> -Метоксibenзальдегид	ж	—64,9 ¹ [1360]			
	<i>p</i> -Метоксibenзальдегид	ж	—62,8 ¹ [1360]			
	Фурфурлиденацетон	ж	—72,40 [688]			
$C_8H_8O_3$	3-Окси-4-метоксibenзаль- дегид	ж	—107,3 ¹ [1360]			
$C_8H_{10}O$	Флорол (<i>o</i> -этилфенол)	г	—34,75 [843]			
		ж	—49,92 [843]			
	<i>m</i> -Этилфенол	г	—34,94 [843]			
		ж	—51,22 [843]			
	<i>p</i> -Этилфенол	г	—34,48 [843]			
		ж	—53,64 [843]			
	Этилфениловый эфир	ж	—37,67 [1360]			
	Метил- <i>o</i> -толиловый эфир	ж	—36,69 [1360]			
	2,3-Ксиленол	г	—37,59 [731, 1360]			
		к	—57,67 [731, 1360]			
	2,4-Ксиленол	г	—38,95 [721, 1360]			
		ж	—54,69 [731, 1360]			
	2,5-Ксиленол	г	—38,65 [731, 1360]			
		к	—58,96 [731, 1360]			
	2,6-Ксиленол	г	—38,68 [731, 1360]			
		к	—56,75 [731, 1360]			
	3,4-Ксиленол	г	—37,44 [731, 1360]			
		к	—57,93 [731, 1360]			
	3,5-Ксиленол	г	—38,63 [731, 1360]			

$C_8H_{10}O_2$	<i>o</i> -Диметоксibenзол	к	—58,43	[731, 1360]				
	<i>n</i> -Ксилон- α, α' -диол	ж	—89,5	[1360]				
$C_8H_{10}S$	Бензилметилсульфид	к	—94,17	[2118]				
		г	19,0	[1871, 1873, 1879]				
	Фенилэтилсульфид	ж	6,21	[1871, 1879]				
		г	18,4	[1871, 1873, 1879]				
			5,23	[1871, 1879]				
$C_8H_{12}S_6$	1,3,5,7-Тетраметил-2,4,6,8,9,10-гексатиаадамantan	к			•	76,75	[960]	72,09 [960]
$C_8H_{14}O$	2-Этилгексен-2-аль	ж	—62,46	[1360]				
$C_8H_{14}O_2$	Бутиловый эфир изокро- тоновой кислоты	ж	—110,2	[1360]				
"	Изобутиловый эфир изо- кровой кислоты	ж	—112,7	[1360]				
"	<i>втор</i> -Бутиловый эфир изо- кровой кислоты	ж	—112,9	[1360]				
"	Пропиловый эфир 4-пенте- новой кислоты	ж	—105,4	[1360]				
"	Изопропиловый эфир 4-пентеновой кислоты	ж	—109,2	[1360]				
$C_8H_{15}N$	Гептилцианид	г				114,85	[72]	44,78 [72]
$C_8H_{16}O$	Октанон-2	ж				89,35	[2071]	65,31 [2071]
	<i>транс</i> -3- <i>цис</i> -5-Диметил- циклогексанол	ж	—115,4	[1360]				
$C_8H_{16}O$	<i>цис</i> -3- <i>транс</i> -5-Диметил- циклогексанол	ж	—121,3	[1360]				
	<i>цис</i> -3- <i>цис</i> -5-Диметилцикло- гексанол	ж	—100,9	[1360]				
$C_8H_{16}O_2$	2-Этилкапроальдегид	ж	—83,32	[1360]				
	Каприловая кислота (ок- тановая кислота)	ж	—152,22	[328]				
	Изоамиловый эфир пропио- новой кислоты	ж	—139,0	[1360]				
	Бутиловый эфир масляной кислоты	ж	—138,1	[1360]				

1	2	3	4	5	6	7
$C_8H_{16}O_2$	Изобутиловый эфир масляной кислоты	г ж	—139,8 —136,0	[1360] [1360]	125,6*	[826a]
	<i>втор</i> -Бутиловый эфир масляной кислоты	ж	—137,3	[1360]		
	Пропиловый эфир валериановой кислоты	ж	—140,0	[1360]		
$C_8H_{17}Br$	Изопропиловый эфир валериановой кислоты	ж				
	1-Бромоктан	г ж	—46,26 —58,61	[856] [856]		
$C_8H_{18}O$	Дибутиловый эфир	ж	—96,1	[2416]		
$C_8H_{18}O$	Октанол-1	г	—86,56 —89,66	[1359, 1360] [2241]	—29,27	[1365]
		ж	—103,96 —101,62	[1359, 1360] [961]		
			—103,61	[321]		
	<i>n</i> -Бутиловый эфир	ж	—156,1	[109]		
		г	—79,84	[1020]	114,96	[765]
			—87,2	[2416]		
	Ди- <i>втор</i> -Бутиловый эфир	г	—86,28	[1020]		
	2-Этилгексанол-1	ж	—103,46	[1360]		
	Радикал	г	—66*	[823]		
$C_8H_{18}O_2$	Перекись ди- <i>трет</i> -бутила	г	—81,6 —85*	[759a] [823]		
		ж	—91,1 —94,0	[759a] [1360]		
		г	—59	[823]		
$C_8H_{18}O_4$	Озонид дибутилового эфира	г	—47*	[823]		
$C_8H_{18}S$	Октантиол-1	г	—56,07 ^{1,10} ; —56,08 ^{2,10} ; —56,50 ^{3,10}	[2342] [1663a]	1,10 ¹⁰ ; 1,11 ¹⁰ 0,74 ¹⁰	[2342] [1663a]
					127,20 127,08	[2342] [1663a]
	2-Тианонан (метилгептил-сульфид)	г	—54,58 ^{3,10} ; —54,59 ^{4,10}	[2342]	2,85 ¹⁰ ; 2,86 ¹⁰	[2342]
	3-Тианонан (этилгексил-сульфид)	г	—55,16 ^{5,10} ; —55,18 ^{6,10}	[2342]	2,11 ¹⁰ ; 12 ¹⁰	[2342]
	4-Тианонан (пропилпептилсульфид)	г	—55,20 ^{7,10}	[2342]	1,99 ¹⁰	[2342]
					127,21	[2342]
						50,14; 50,15
						[2342]
						50,11
						[1663a]
						127,22
						[72]
						50,34
						[72]
						50,03; 50,04
						[2342]
						49,64; 49,65
						[2342]
						49,46
						[2342]

$C_8H_{18}S_2$	5-Тианонан	г	—55,38 ^{8,10} —39,96	[2342] [124 ⁷]	32,71 ⁶ 50,24	[2342]	125,84	[2342]	49,46	[2342]
		ж	—52,7; —52,71 —52,76	[18 ⁷] [258]						
	2,6-Диметил-4-тиагептан (ди-2-метилпропилсуль- фид)	г	—42,9	[18 ⁷]	[2244]	32,81				
		ж	—54,8 —54,79		[2244]	29,600				
	2,2,4,4-Тетраметил-3-тиа- пентан	г	—49,6	[1955a]						
		ж	—60,39 —60,4	[2244]	32,738 29,708					
	5,6-дитиакдекан (дибутил- сульфид)	г	—68,64 ^{9,10} —37,63*	[2244]	31,323 27,973	[2342]	136,91	[2342]	55,23	[2342]
		ж	—53,03 —40,61	[2244]	30,217 26,977					
	2,7-Диметил-4,5-дитиаок- тан [ди-(1-изобутил)-ди- сульфид]	г	—55,40	[2244]	30,281					
		ж		[2244]	27,041					
$C_8H_{18}Al$	2,2,5,5-Тетраметил-3,4-ди- тиагексан (ди- <i>прет</i> -бу- тилсульфид)	г	—47,05	[1c]	[2244]	29,319				
		ж	—59,76	[321]	29,82 ⁸					
	Диизобутилгидрид алюми- ния	ж	—96,1	[800]	25,6					
$C_8H_{19}N$	<i>n</i> -Бутилизобутиламин	г	—41,8	[807]						
$C_8H_{20}Ge$	Тетраэтилгерманий	ж	—51,6	[807]						
		г	—34,6	[2170]						
			—40,2	[462]						
		ж	—43,35	[2170]						
			—50,3	[462]						
			—50,0	[847]						
$C_8H_{20}Pb$	Тетраэтилсвинец	ж	(12,8)	[2338]	80,4	[2338]	112,92	[2338]		
$C_8H_{20}Si$	Тетраэтилсилан	г	—38	[567]						
		ж	—49	[567]						
$C_8H_{20}Sn$	Тетраэтилолово	г	—12	[1223]			132,6	[2194]		
			—16,7	[49]						
		ж	—24	[461]						
			—28,8	[49]						
			—22,9	[1081]						

¹ $\Delta H_f^\circ = -44,5110$ [2342]. ² $\Delta H_f^\circ = -44,5010$ [2342]. ³ $\Delta H_f^\circ = -42,9910$ [2342]. ⁴ $\Delta H_f^\circ = -42,9810$ [2342]. ⁵ $\Delta H_f^\circ = -43,3310$ [2342]. ⁶ $\Delta H_f^\circ = -43,3210$ [2342]. ⁷ $\Delta H_f^\circ = -43,8810$; ⁸ $\Delta H_f^\circ = -43,3910$ [2342]. ⁹ $\Delta H_f^\circ = -43,5710$ [2342]. ¹⁰ $\Delta H_f^\circ = -57,1010$ [2342]. ¹⁰ И: S₈, г.

1	2	3	4	5	6	7	8
8, III							
$C_8H_5F_3O_2$	м-Трифтортолилловая кислота	к	-251,78	[1334]			
$C_8H_5MnO_3$	Циклопентаденилтрикарбогил марганца	к	-125,5	[165]			
$C_8H_{10}O_2S$	Метилбензилсульфон	г	-68,0	[926, 929]			
			-63,4*	[879]			
		к	-89,5	[926]			
		ж	-83,3	[1879]			
	Метил-п-толилсульфон	г	-71,6*	[1879]			
		к	-93,2	[1879]			
$C_8H_{18}O_2S$	Ди-трет-бутилсульфон	г	-129,7	[1874]			
		к	-154,0	[1874]			
	Ди-изо-бутилсульфон	г	-150,3	[1874]			
		к	-150,3	[1874]			
	Ди-н-бутилсульфон	г	-122,2	[1874]			
		к	-146,7	[1874]			
$C_8H_{20}BN$	Ди-н-бутил (амино)бор	ж	-95,2	[1874]			
$C_8H_{20}O_4Si$	Тетраэтоксисилан	ж	-318,9	[1020]			
			-317,8	[1360]			
				[823]			
				[759a]			
$C_8H_6Cl_6OSb$	Комплекс-трет-бутилизо-пропилкетона с $SbCl_5$	ж	-11,34	[823]			
				[759a]			
				[1360]			
				[823]			
				[823]			
				[2342]	1,10 ¹⁰ ; 1,11 ¹⁰		
C_9H_8	Инден	г			51,19	[2480]	44,68
C_9H_{10}	α-Метилстирол (изопропенилбензол)	г	27,00 ¹	[1663a]	0,74 ¹⁰	[2244]	34,7
	транс-β-Метилстирол	г	28,00 ²	[2342]	2,85 ¹⁰ ; 2,86 ¹⁰	[2244]	34,9
	дис-β-Метилстирол	г	29,00 ³	[2244]	2,11 ¹⁰ ; 1 ¹⁰	[2244]	34,7
	м-Метилстирол	г	27,60 ⁴	[2244]	93,1	[2244]	34,7

C_9H_{12}	<i>o</i> -Метилстирол	г	28,30 ⁵	[2244]	51,14	[2244]	91,7	[2244]	34,7	[2244]
	<i>n</i> -Метилстирол	г	27,40 ⁶	[2244]	50,24	[2244]	91,7	[2244]	34,7	[2244]
	Фенилциклопропан	ж	19,0	[258]						
	Индан (гидринден)	г					56,01	[2480]	45,47	[2480]
	<i>n</i> -Пропилбензол	г	1,870 ⁷	[2244]	32,81	[2244]	95,76	[2244]	36,41	[2244]
							95,74	[2522]	36,73	[2523]
		ж	—9,178	[2244]	29,600	[2244]	69,44	[2244]		
			11,020 ⁸	[1955a]			68,78	[1955a]	51,32	[1955a]
	Изопропилбензол	г	0,940 ⁹	[2244]	32,738	[2244]	92,87	[2244]	36,26	[2244]
		ж	—9,848	[2244]	29,708	[2244]	66,87	[2244]		
	1-Метил-2-этилбензол	г	0,290 ¹⁰	[2244]	31,323	[2244]	95,42	[2244]	37,74	[2244]
		ж	—11,110	[2244]	27,973	[2244]	68,42	[2244]		
	2-Метил-3-этилбензол	г	—0,460 ¹¹	[2244]	30,217	[2244]	96,60	[2244]	36,38	[2244]
		ж	—11,670	[2244]	26,977	[2244]	69,90	[2244]		
	1-Метил-4-этилбензол	г	—0,780 ¹²	[2244]	30,281	[2244]	95,34	[2244]	36,22	[2244]
		ж	—11,920	[2244]	27,041	[2244]	68,84	[2244]		
	1,2,3-Триметилбензол	г	—2,290 ¹³	[2244]	29,319	[2244]	93,50	[2244]	36,85	[2244]
			5,48 ¹⁴	[321]	29,828	[1489]	91,79	[1489]	37,74	[1489]
		ж	—14,013	[2244]	25,679	[2244]	66,40	[2244]		
	1,2,4-Триметилбензол	г	—3,330 ¹⁵	[2244]	27,912	[2244]	94,73	[2244]	37,10	[2244]
C_9H_{16}			4,503 ¹⁴	[321]	27,968	[1489]	94,59	[1489]	36,81	[1489]
		ж	—14,785	[2244]	24,462	[2244]	67,93	[2244]		
					24,507	[2196]	67,73	[2196]	51,38	[2196]
	1,3,5-Триметилбензол	г	—3,840 ¹⁶	[2244]	28,172	[2244]	92,15	[2244]	35,91	[2244]
					28,19	[2519]	92,09	[2519]	35,92	[2519]
		ж	—15,184	[2244]	24,832	[2244]	65,35	[2244]		
					24,81	[2519]	65,38	[2519]		
	Спиро-(4,4)-нонан	ж	—34,4	[259]						
	Нонин-1	г	14,77 ¹⁷	[2244]	58,20	[2244]	116,06	[2244]	47,04	[2244]
	Нонен-1	г	—24,74 ¹⁸	[2244]	26,97	[2244]	119,86	[2244]	48,03	[2244]
C_9H_{18}		ж					93,90	[1835]		
	<i>цис</i> -1-Нонен-2	г	—26,56	[231]						
	<i>n</i> -Пропилциклогексан	г	—46,20 ¹⁹	[2244]	11,31	[2244]	100,27	[2244]	44,03	[2244]
							100,35	[1223]		

1 $\Delta H^\circ_0 = 33,33$ [2244]. 2 $\Delta H^\circ_0 = 34,45$ [2244]. 3 $\Delta H^\circ_0 = 35,33$ [2244]. 4 $\Delta H^\circ_0 = 33,93$ [2244]. 5 $\Delta H^\circ_0 = 34,63$ [2244]. 6 $\Delta H^\circ_0 = 33,73$ [2244]. 7 $\Delta H^\circ_0 = 9,810$ [2244]. 8 $\Delta H^\circ_{\text{пар}298}$.
9 $\Delta H^\circ_0 = 9,250$ [2244]. 10 $\Delta H^\circ_0 = 8,092$ [2244]. 11 $\Delta H^\circ_0 = 7,593$ [2244]. 12 $\Delta H^\circ_0 = 7,241$ [2244]. 13 $\Delta H^\circ_0 = 5,527$ [2244]. 14 ΔH°_0 . 15 $\Delta H^\circ_0 = 4,468$ [2244]. 16 $\Delta H^\circ_0 = 4,241$ [2244]. 17 $\Delta H^\circ_0 = 24,32$ [2244]. 18 $\Delta H^\circ_0 = -13,47$ [2244]. 19 $\Delta H^\circ_0 = -32,62$ [2244].

1	2	3	4	5	6	7
C_8H_{18}	<i>n</i> -Пропилциклогексан	ж	—56,98 [2244]	8,22 [2244]	74,48 [2244] 74,54 [1223]	57,85 [1223]
	1,1-Диметил-2-бутилциклопропан	ж	—33,9 [241]			
	<i>n</i> -Бутилциклопентан	г	—40,22 ¹ [2244]	14,67 [2244]	109,04 [2244]	42,42 [2244]
C_9H_{20}	<i>n</i> -Нонан	ж	—51,22 [2244]		82,18 [1955]	58,86 [1955]
		г	—54,74 ² [2244]	5,96 [2244]	120,86 [2244]	50,60 [2244]
	2-Метилотан 3-Метилотан 2,2-Диметилгептан 2,3-Диметилгептан	ж	—65,84 [321]	3,84 [321]	94,09 [321]	67,97 [321]
		г	—56,51 [231]			
		г	—56,00 [231]			
		г	—59,05 [231]			
		г	—55,98 [231]			

9, II

C_9H_7N	Хинолин	ж	37,33 [2122]	65,90 [2122]	51,9 [2122]
$C_9H_8O_2$	<i>транс</i> -Коричная кислота	к	—80,54 [2118]		
	<i>цис</i> -Коричная кислота ³	к	—73,9 [1360]		
	<i>цис</i> -Коричная кислота ⁴	к	—75,3 [1360]		
	<i>цис</i> -Коричная кислота ⁵	к	—71,5 [1360]		
$C_9H_{10}O$	1-Фенилпропанон-2	ж	—36,4 [1360]		
	Пропиофенон (этилфенилкетон)	ж	—39,95 [1018, 1360]		
$C_9H_{11}O_2$	2,3-Ксиллиловая кислота (2,3-диметилбензойная кислота)	к	—107,65 [1023, 1360]		
	2,4-Ксиллиловая кислота (2,4-диметилбензойная)	к	—109,58 [1023, 1360]		
	2,6-Ксиллиловая кислота (2,6-диметилбензойная)	к	—105,33 [1023, 1360]		
	3,4-Ксиллиловая кислота (3,4-диметилбензойная)	к	—112,04 [1023, 1360]		
	3,5-Ксиллиловая кислота (3,5-диметилбензойная кислота)	к	—111,48 [1023, 1360]		
	Изоксиллиловая кислота	к	—109,02 [1023, 1360]		
	<i>транс</i> -Индандиол-1,2	к	—88,5 [1360]		

$C_9H_{12}S$	цис-Индандиол-1,2 Бензилэтилсульфид	к	—88,7	[1360]					
		г	12,4	[1871, 1873, 1879]					
$C_9H_{14}S$	Триадамантан	ж	—1,25	[1871, 1879]					
		к	—34,29	[1788]					
$C_9H_{14}Sn$	Триметилфенилолово	ж	6,65*	[2131]					
			13,6	[1081]					
$C_9H_{16}O_2$	Изоамиловый эфир изокро- тоновой кислоты	ж	—117,6	[1360]					
	Бутиловый эфир 4-пентено- вой кислоты	ж	—113,8	[1360]					
$C_9H_{17}N$ $C_9H_{18}O$	втор-Бутиловый эфир 4-пентеновой кислоты	ж	—116,8	[1360]					
	Изобутиловый эфир 4-пентено- вой кислоты	ж	—114,8	[1360]					
$C_9H_{18}O_2$	Октилданид	г			124,16		[72]	50,25	[72]
		ж	—109,2	[1360, 2056]					
	3,3,5-Триметилциклогек- санол	ж	—158,20	[328]					
	Пеларгоновая кислота (нонловая)	ж	—147,2	[1360]					
	Изобутиловый эфир вале- риановой кислоты	ж	—145,1	[1360]					
$C_9H_{20}O$	Бутиловый эфир валериа- новой кислоты	ж	—148,3	[1360]					
	втор-Бутиловый эфир ва- лериановой кислоты	ж	—146,0	[1360]					
$C_9H_{20}S$	Изоамиловый эфир масля- ной кислоты	ж							
	Нонанол-1	г	—91,47	[1359, 1360]	—27,24	[1365]	133,45	[1365]	53,64 [1365]
$C_9H_{20}S$	Нонантиол-1	ж	—110,07	[1359, 1360]					
			—109,75	[961]					
		г	—61,00 ^{6,11}	[2342]	3,11 ¹¹ ; 3,12 ¹¹	[2342]	136,51	[2342]	55,61; 55,62 [2342]
			—61,017 ¹¹	[2342]			136,56	[72]	55,84 [72]
	2-Тиадекан		—61,42 ^{8,11}	[1663a]	2,75 ¹¹	[1663a]	136,39	[1663a]	55,58 [1663a]
		г	—59,51 ^{9,11}	[2342]	4,86 ¹¹ ; 4,87 ¹¹	[2342]	135,66	[2342]	55,50; 55,51 [2342]
			—59,52 ^{10,11}						

1 $\Delta H_0^\circ = -27,52$ [2244]. 2 $\Delta H_0^\circ = -41,84$ [2244]. 3 Температура плавления 58 °С. 4 Температура плавления 42 °С. 5 Температура плавления 68 °С.
6 $\Delta H_0^\circ = -45,15^{11}$ [2342]. 7 $\Delta H_0^\circ = -48,14^{11}$ [2342]. 8 $\Delta H_0^\circ = -48,45^{11}$ [16C3a]. 9 $\Delta H_0^\circ = -46,63^{11}$ [2342]. 10 $\Delta H_0^\circ = -46,62^{11}$ [2342]. 11 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
$C_9H_{20}S$	3-Тиадекан	г	-60,091,20 -60,102,20 [2342]	4,12 ²⁰ ; 4,13 ²⁰ [2342]	136,20 [2342]	55,11; 55,12 [2342]
	4-Тиадекан	г	-60,123,20 -60,134,20 [2342]	3,99 ²⁰ ; 4,00 ²⁰ [2342]	136,52 [2342]	54,92; 54,93 [2342]
$C_9H_{21}B$	5-Тиадекан	г	-60,31 ^{5,20} [2342]	3,82 ²⁰ [2342]	136,52 [2342]	54,92 [2342]
	Трипропилбор	г	-52,3 [1639]			
		ж	-67,3 [108]			
	Тринизопропилбор	г	-57,4 [1639]			
		ж	-71,1 [108]			

9, III

$C_9H_9NO_3$	Гиппуровая кислота [бен-зонлгглицоль]	к	-145,54 [1554]			
$C_9H_{11}NO_2$	β -Фенил-1-аланин	к	-111,6 [1006]	-50,6 [1006]	51,06 [1006]	48,52 [1006]
$C_9H_{11}NO_3$	L-Тирозин [α -амино- β -(<i>n</i> -оксифенил)-пропионовая кислота]	к	-160,5 [1006]	-92,2 [1006]	51,15 [1006]	51,73 [1006]
$C_9H_{15}AlO_9$	Триактат алюминия	к	-622 [1671]			

9, IV

$C_9H_{18}Cl_5OSb$	Комплекс-трет-дибутил-кетона с $SbCl_5$	к	-10,30 [2075a]			
--------------------	---	---	----------------	--	--	--

10, I

$C_{10}H_8$	Нафталин	г	36,33 ^a [321]	53,63 [321]	80,43 [321]	32,08 [321]
			36,12 [1963]	53,58 [1963]		
			36,25 [1147]	53,55 [1147]		
		к	18,75 [1963]	48,10 [321]	40,01 [321]	39,60 [321]
			16,42 [1882]			
$C_{10}H_{12}$	1,2,3,4-Тетрагидронафталин (тетралин)	г	6,65* [1147]	40,38* [1147]	87,7 [1147]	
$C_{10}H_{14}$	1-Метил-4-изопропилбензол (<i>n</i> -цимол)	г	6,90 [321]			40,6 [2471]
		ж	-18,73 [2189]	28,61 [2189]	73,3 [2189]	56,6 [2189]
	<i>n</i> -Бутилбензол	г	-3,30 ⁷ [2244]	34,58 [2244]	105,04 [2244]	50,6 ¹³ [2471]
						41,85 [2244]

$C_{10}H_{18}$	1,2,3,4-Тетраметилбензол	ж	—15,28 —15,58	[2189] [1955a]	30,99	[2189]	161,1 76,9 123,4	[1955a] [2189] [1955a]	42,42 57,4	[321] [2189]
	1,2,3,5-Тетраметилбензол	г	—10,02 ⁸	[321]	29,496	[321]	99,55	[321]	45,31	[321]
		г	—10,71 ⁹	[321]	28,377	[321]	100,99	[321]	44,39	[321]
		ж	—23,54	[321]	23,57	[321]	74,1	[321]	57,5	[321]
	1,2,4,5-Тетраметилбензол	г	—10,82 ¹⁰	[321]	28,553	[321]	100,03	[321]	44,58	[321]
		к	—23,58 —29,48	[321] [870]	28,12	[321]	58,7	[321]	51,6	[321]
	Децин-1	г	—9,85 ¹¹	[2244]	60,20	[2244]	125,36	[2244]	52,51	[2244]
	Спиро-[4,5]-декан	к	—47,9	[259]						
	Декагидронафталин	г	—40,38 —43,54	[1972] [1147]	20,51 17,58	[1972] [1147]	90,28	[1972]	39,84	[1972]
	(цис-декалин)		—25,777 ¹²	[321]						
$C_{10}H_{20}$	Декагидронафталин	ж	—52,45	[321]	16,47	[321]	63,34	[321]	55,45	[321]
	(транс-декалин)	г	—43,57 —40,45	[1972] [1147]	17,55 20,44	[1972] [1147]	89,52	[1972]	40,04	[1972]
			—29,025 ¹⁴	[321]						
	Децен-1 (н-децилен)	ж	—55,14	[321]	13,79	[321]	63,32	[321]	54,61	[321]
		г	—29,67 ¹⁵	[2244]	28,98	[2244]	129,17 101,58	[2244] [1835]	53,49 71,78	[2244] [1835]
	цис-1-Децен-2	ж								
	н-Пентилциклопентан	г	—31,49	[231]						
	н-Бутилциклогексан	г	—45,15 ¹⁶ —50,95 ¹⁷	[2244] [2244]	16,68 13,49	[2244] [2244]	118,35 109,58	[2244] [2244]	47,89 49,50	[2244] [2244]
		ж	—62,91	[2244]	9,69	[2244]	82,21	[2244]		
	1,1-Диметил-2-амилцикло-пропан	ж	—40,0	[241]			82,45	[1223]	64,78	[1223]
$C_{10}H_{22}$	Циклодекан	ж	—6586,2 ¹⁸	[1031]						
	н-Декан	г	—59,67 ¹⁹	[2244]	7,97	[2244]	130,17	[2244]	56,07	[2244]
		ж	—71,95	[321]	4,12	[321]	101,79	[321]	75,16	[321]
	2-Метилнонан	г	—61,44	[231]						
	3-Метилнонан	г	—60,85	[231]						
	2,2-Диметилоктан	г	—64,01	[231]						

¹ $\Delta H_0^\circ = -46,9720$ [2342]. ² $\Delta H_0^\circ = -46,9620$ [2342]. ³ $\Delta H_0^\circ = -47,0320$ [2342]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -47,0220$ [2342]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -47,2120$ [2342]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = 41,852$ [321]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = 5,93$ [2244].
⁸ $\Delta H_0^\circ = -1,155$ [321]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -1,782$ [321]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -2,104$ [321]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = 20,68$ [2244]. ¹² ΔH_0° . ¹³ $t = 20$ °C. ¹⁴ ΔH_0° . ¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -17,12$ [2244]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -31,16$ [2244].
¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -36,09$ [2244]. ¹⁸ $\Delta H_{сгор, 298}^\circ$ в дж/моль. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -45,49$ [2244]. ²⁰ Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
10, II						
$C_{12}H_{10}O$	Нафтол-1 (α -нафтол)	ж	-26,4	[1360, 1799]		
	Нафтол-2 (β -нафтол)	ж	-29,3	[1360, 1799]		
$C_{12}H_{16}Fe$	Ферроцен (бис-(цикло- пентадиенил)-железо)	г			87,51 [1140, 1146] 87,4 [1146] 61,68 [1146]	10,52 [1110]
$C_{14}H_{12}O$	<i>n</i> -Пропилфенилкетон	ж	-45,13	[1360]		
$C_{10}H_{12}O_4$	<i>цис</i> -1,2,3,4-Тетрагидро- нафталиндиол-1,2	к	-98,5	[1360]		
	<i>транс</i> -1,2,3,4-Тетрагидро- нафталиндиол-1,2	к	-99,8	[1360]		
	<i>цис</i> -1,2,3,4-Тетрагидро- нафталиндиол-2,3	к	-98,5	[1360]		
	<i>транс</i> -1,2,3,4-Тетрагидро- нафталиндиол-2,3	к	-98,9	[1360]		
	2,3,4-Триметилбензойная кислота	к	-116,30	[1025]		
	2,3,5-Триметилбензойная кислота	к	-116,79	[1025]		
	2,3,6-Триметилбензойная кислота	к	-113,68	[1025]		
	2,4,5-Триметилбензойная кислота	к	-118,46	[1025]		
	2,4,6-Триметилбензойная кислота	к	-114,20	[1025]		
	3,4,5-Триметилбензойная кислота	к	-119,71	[1025]		
$C_{10}H_{12}O_4$	1-Монобензоат глицерина (1-бензонилглицероль)	к	-185,80	[2377]		
	2-Монобензоат глицерина (2-бензонилглицероль)	к	-184,72	[2377]		
$C_{10}H_{19}N$	Нонилцианид (нонилкарбо- нитрил, нитрил капри- новой кислоты, циано- нонан)	г			133,47 [72]	55,72 [72]
$C_{10}H_{22}O$	Диамилловый эфир Деканол-1	г г	-96,36	[1359, 1360]	-25,22 [1365] 132,03 [765] 142,76 [1365]	59,85 [765] 59,11 [1365]

1	2	3	4	5	6	7
$C_{11}H_{20}$	Ундецин-1 Спиро-[5,5]-ундекан 1,1-Диметил-2-гексил- циклопропан	г —4,92 ¹ ж —59,3 ж —1740* ² —46,2	[2244] [259] [240] [241]	62,21 [2244]	134,67 [2244]	57,98 [2244]
$C_{11}H_{22}$	<i>n</i> -Пентилциклогексан <i>n</i> -Гексилциклопентан Ундецен-1	г —55,88 ³ г —50,07 ⁴ г —34,60 ⁵ ж —7236,7 ⁶	[2244] [2244] [2244] [1031]	15,50 18,69 30,98	[2244] [2244] [2244] [1360]	54,96 53,35 58,96 78,86
$C_{11}H_{24}$	Циклоундекан <i>n</i> -Ундекан 2-Метилдекан 3-Метилдекан 2,2-Диметилнонан	г —64,60 ⁷ ж —78,06 г —66,37 г —65,81 г —68,94	[2244] [1222] [231] [231] [231]	9,98 5,42	[2244] [1222]	61,53 82,47

11, II

$C_{11}H_{14}O$	Изобутилфенилкетон <i>трет</i> -Бутилфенилкетон 2,4,5-Триметилацетофенон	—52,62 —49,91 ж —61,4	[1018, 1360] [1018, 1360] [1360]			
$C_{11}H_{14}O_2$	2,4,6-Триметилацетофенон 2,3,4,5-Тетрамтилбензой- ная кислота 2,3,4,6-Тетрамтилбензой- ная кислота 2,3,5,6-Тетрамтилбензой- ная кислота <i>цис</i> -1-Фенилциклопентан- диол-1,2	ж —65,0 к —122,94 к —121,33 к —120,95 к —97,5	[1360] [1024] [1024] [1024] [1360]			
$C_{11}H_{21}N$	Децилцианид (децилкарбо- нитрил, нитрил ундека- новой кислоты, циано- декан)	г			142,78 [72]	61,18 [72]
$C_{11}H_{24}O$	Ундеканол-1	г —101,27 ж —122,29*	[1365] [1365]	—23,20 [1365]	152,07 [1365]	64,58 [1365]
$C_{11}H_{24}S$	Ундекантиол-1 2-Тиадодекан (метилдецил- сульфид)	г —70,85 ^{8,23} —70,87 ^{9,23} —69,36 ^{10,23} —69,38 ^{11,23}	[2342] [2342] [2342] [2342]	7,13 ²³ 7,14 ²³ [2342] [2342] 8,88 ²³ ; 8,89 ²³	[2342] [2342] [72] [2342]	155,13 155,25 66,54; 66,56 66,83 66,43; 66,45

3-Тиадодекан (этилтионил- сульфид)	г	—69,94 ^{12,23} —69,96 ^{13,23}	[2342] [2342]	8,14 ²³ ; 8,15 ²³	[2342]	154,82	[2342]	66,04; 66,06	[2342]
4-Тиадодекан (пропил- тилсульфид)	г	—69,98 ^{14,23} —69,99 ^{15,23}	[2342] [2342]	8,01 ²³ ; 8,02 ²³	[2342]	155,14	[2342]	65,86; 65,87	[2342]
5-Тиадодекан (бутилгеп- тилсульфид)	г	—70,16 ^{16,23} —70,17 ²³	[2342] [2342]	7,83 ²³	[2342]	155,14	[2342]	65,86	[2342]

11, III

$C_{11}H_{12}N_2O_2$	L-Триптофан [β-(3-индо- лил)-α-аминопропионовая кислота]	к	—99,2	[1106]	—28,5	[1106]	60,00	[1106]	56,92	[1106]
$C_{11}H_{25}N_2O$	Продукт присоединения $C_{10}H_{22}$ к мочеvine (де- кан-мочевина)	к							30,23	[2135]

12, I

$C_{12}H_8$	Аценафтилен	г	61,7	[876a]						
		к	44,7	[876a]						
	Дифенилен	к	—84,4	[806]						
$C_{12}H_{10}$	Дифенил (фенилбензол)	г	41,30	[289]	67,86	[289]	83,3	[289]		
		к	23,10	[321]	59,83	[321]	49,2	[321]	47,1	[321]
			23,14	[1882]						
	Аценафтен	г	37,4	[876a]						
		к	16,8	[876a]						
$C_{12}H_{18}$	n-Гексилбензол	г	—13,15 ¹⁷	[2244]	38,55	[2244]	123,78	[2244]	52,79	[2244]
	Гексаметилбензол	г	—25,26	[1489]	33,909	[1489]	108,12	[1489]	59,42	[1489]
			—13,15 ¹⁹	[321]	38,55	[321]	123,78	[321]	52,79	[321]
							72,647 ¹³	[1247]	59,03 ²	[1247]
		к	—38,59	[870]						
			—33,19	[2124]	30,04	[2124]	74,0	[2124]	61,5	[2124]
$C_{12}H_{22}$	Додецин-1	г	—0,01 ²⁰	[2244]	64,22	[2244]	143,98	[2244]	63,44	[2244]
	Спиро-[5,6]-додекан	ж	—60,5	[259]						
	n-Гексилциклогексан	г	—60,80 ²¹	[2244]	17,51	[2244]	128,20	[2244]	60,43	[2244]
$C_{12}H_{24}$	n-Гектилциклопентан	г	—55,00 ²²	[2244]	20,70	[2244]	136,96	[2244]	58,82	[2244]

$^1 \Delta H_0^\circ = 17,04$ [2244]. $^2 \Delta H_0^\circ \Delta H_{\text{сгор}}^\circ$. $^3 \Delta H_0^\circ = -39,73$ [2244]. $^4 \Delta H_0^\circ = -34,81$ [2244]. $^5 \Delta H_0^\circ = -20,76$ [2244]. $^6 (\Delta H_{\text{сгор}}^\circ)_{298}$ в кДж/моль. $^7 \Delta H_0^\circ = -49,13$ [2244].
 $^8 \Delta H_0^\circ = -55,44$ [2342]. $^9 \Delta H_0^\circ = -55,42$ [2342]. $^{10} \Delta H_0^\circ = -53,92$ [2342]. $^{11} \Delta H_0^\circ = -53,90$ [2342]. $^{12} \Delta H_0^\circ = -54,2623$ [2342]. $^{13} \Delta H_0^\circ = -54,2423$ [2342]. $^{14} \Delta H_0^\circ = -54,3223$ [2342].
 $^{15} \Delta H_0^\circ = -54,3023$ [2342]. $^{16} \Delta H_0^\circ = -54,4923$ [2342]. $^{17} \Delta H_0^\circ = -1,36$ [2244]. $^{18} T = 303,15$ °К. $^{19} \Delta H_0^\circ = -13,835$ [321]. $^{20} \Delta H_0^\circ = 13,38$ [2244]. $^{21} \Delta H_0^\circ = -43,38$ [2244]. $^{22} \Delta H_0^\circ = -38,45$ [2244]. 23 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7				
C ₁₂ H ₂₄	Додоцен-1	г	—39,52 ¹	[2244]	32,99	[2244]	147,78	[2244]	64,43	[2244]
		ж					117,08	[1835]	86,02	[1835]
C ₁₂ H ₂₆	Циклододекан	к	—7844,8 ²	[1031]						
	<i>n</i> -Додекан	г	—62,52 ³	[2244]	11,98	[2244]	148,79	[2244]	67,00	[2244]
		ж	—84,16	[321]	6,71	[321]	117,27	[321]	89,86	[321]
	2-Метилундекан	г	—71,29	[231]						
	3-Метилундекан	г	—70,74	[231]						

12, II

$C_{12}H_8Cl_2$	2,2'-Дихлордифенил	г	30,4	[2410]						
		к	7,39	[2410]						
	4,4'-Дихлордифенил	г	28,8	[2410]						
		к	3,95	[2410]						
$C_{12}H_8F_2$	2,2'-Дифтордифенил	г	—45,4	[2410]						
		к	—68,09	[2410]						
	2',4'-Дифтордифенил	г	—46,5	[2410]						
		к	—68,27	[2410]						
$C_{12}H_8O$	Дибензофуран (окись дифенилена)	к	—1,4	[1360]						
$C_{12}H_8S_3$	Триантрен	к	43,56	[2495]						
$C_{12}H_{10}Cr$	Дифенилхром	к	21	[1227]						
$C_{12}H_{10}O_4$	Хингидрон	к	—19,79	[432]	—77,19	[432]	77,9	[432]	66,2	[432]
$C_{12}H_{10}S$	Дифенилсульфид	г	55,3	[1873, 1879]						
		ж	39,14	[1879]						
$C_{12}H_{10}S_2$	Дифенилдисульфид	г	58,4	[1873]						
			59,8*	[1879]						
		ж	35,69	[1879]						
$C_{12}H_{16}O_2$	Пентаметилбензойная кислота	к	—128,12	[3405]						
	<i>транс</i> -1-Фенилциклогександиол-1,2	к	—109,8	[1360]						
	<i>цис</i> -1-Фенилциклогександиол-1,2	к	—110,6	[1360]						
$C_{12}H_{22}O_{11}$	Сахароза	к	—532,0	[979]	—370,0	[979]	86,1	[979]		
$C_{12}H_{23}N$	Ундециланид (ундецилкарбонитрил; нитрил)	г					152,09	[72]	66,25	[72]

	лауриновой кислоты; цианоундецил)									
$C_{12}H_{26}O$	Дигексилловый эфир	г					149,10	[765]	70,88	[765]
	Додеканол-1	г	—106,18	[1365]	—21,18	[1365]	161,38	[1365]	70,05	[1365]
		ж	—128,10*	[1365]						
$C_{12}H_{26}S$	Додекантиол-1	г	—75,784 ¹⁶	[2342]	9,14 ¹⁶ ; 9,15 ¹⁶	[2342]	164,44	[2342]	72,01; 72,03	[2342]
			—75,80 ^{6,16}	[2342]			164,59	[72]	72,32	[72]
	2-Тиатридекан (метилунде- цилсульфид)	г	—74,29 ^{6,16}	[2342]	10,89 ¹⁰ ; 10,90 ¹⁶	[2342]	163,59	[2342]	71,90; 71,98	[2342]
			—74,317 ¹⁶	[2342]						
	3-Тиатридекан (этилдецил- сульфид)	г	—74,87 ^{8,16}	[2342]	10,15 ¹⁶ ; 10,16 ¹⁶	[2342]	164,13	[2342]	71,51; 71,53	[2342]
			—74,82 ^{9,16}	[2342]						
	4-Тиатридекан (пропилно- нилсульфид)	г	—74,90 ^{10,16}	[2342]	10,02 ¹⁶ ; 10,03 ¹⁶	[2342]	164,45	[2342]	71,32; 71,34	[2342]
			—74,92 ^{11,16}	[2342]						
	5-Тиатридекан (бутилоктил- сульфид)	г	—75,08 ^{12,16}	[2342]	9,84 ¹⁶	[2342]	164,45	[2342]	71,32	[2342]
			—75,10 ^{13,16}	[2342]						
	7-Тиатридекан (дигексил- сульфид)	г	—75,08 ^{14,16}	[2342]	10,25 ¹⁶	[2342]	163,07	[2342]	71,32	[2342]
$C_{12}H_{26}S_2$	7,8-Дитиатетрадекан (ди- гексидисульфид)	г	—88,34 ^{15,16}	[2342]	1,81 ¹⁶ ; 1,82 ¹⁶	[2342]	174,15	[2342]	77,09	[2342]
$C_{12}H_{27}Al$	Триизобутилалюминий	ж	—69,9	[607]						
$C_{12}H_{27}B$	Трибутилбор	г	—69,4	[1639]						
		ж	—83,2	[1639]						
	Три-трет-бутилбор	г	—85,6	[1639]						
	Три-втор-бутилбор	г	—72,6	[1639]						
	Тринзобутилбор	ж	—92,6	[108]						
			—81,9	[2168]						
		г	—74,5	[1639]						
			—68,1	[2168]						
$C_{12}H_{28}Ge$	Тетрапропилгерманий	г	—54,9	[2170]						
		ж	—69,60	[2170]						
$C_{14}H_{28}Sn$	Тетрапропилолово	г	—48,6	[2430]						
		ж	—50,6	[1081]						

1 $\Delta H_f^\circ = -24,40$ [2244]. 2 $(\Delta H_{сгор.})_{298}^\circ$ в кДж/моль. 3 $\Delta H_f^\circ = -52,77$ [2244]. 4 $\Delta H_f^\circ = -59,01^{16}$ [2342]. 5 $\Delta H_f^\circ = -59,06^{16}$ [2342]. 6 $\Delta H_f^\circ = -57,56^{16}$ [2342]. 7 $\Delta H_f^\circ = -57,54^{16}$ [2342]. 8 $\Delta H_f^\circ = -57,90^{16}$ [2342]. 9 $\Delta H_f^\circ = -57,88^{16}$ [2342]. 10 $\Delta H_f^\circ = -57,96^{16}$ [2342]. 11 $\Delta H_f^\circ = -57,94^{16}$ [2342]. 12 $\Delta H_f^\circ = -58,14^{16}$ [2342]. 13 $\Delta H_f^\circ = -58,13^{16}$ [2342]. 14 $\Delta H_f^\circ = -58,14^{16}$ [2342]. 15 $\Delta H_f^\circ = -71,68^{16}$ [2342]. 16 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
---	---	---	---	---	---	---

12, III

$C_{12}H_{10}OS$	Окись дифенилсульфида	г	25,6*	[1879]		
		ж	25,6	[1877]		
			2,4	[1877, 1879]		
$C_{12}H_{10}O_2S$	Дифенилсульфон	г	-28,7	[1879]		
		ж	-54,1	[1879]		
$C_{12}H_{10}O_4S_2$	Дифенилдисульфон	г	-93*	[1879]		
			-114,9	[1884]		
		к	-126,2	[1879]		
			-153,63	[1884]		
$C_{12}H_{27}BO_2$	Ди- <i>n</i> -бутиловый эфир <i>n</i> -бутилборной кислоты	ж	-224,7	[110]		
$C_{12}H_{27}BO_3$	<i>n</i> -Трибутилборат	ж	-284,7	[103]		
$C_{12}H_{27}BrSn$	Трибутилбромолово	ж	-85,5	[806]		
$C_{12}H_{28}BN$	Ди- <i>n</i> -бутил-(<i>n</i> -бутиламино)- бор	ж	-108,1	[107]		

13, I

$C_{13}H_{12}$	Дифенилметан	г			76,25 ¹	[2194]	26,34 ¹	[2194]
		ж	21,25	[321]	66,19	[321]	55,7	[321]
$C_{13}H_{20}$	<i>n</i> -Гептилбензол	г	-18,08 ²	[2244]	40,56	[2244]	133,09	[2244]
$C_{13}H_{24}$	Тридецен-1	г	-4,93 ³	[2244]	66,23	[2244]	153,29	[2244]
$C_{13}H_{26}$	<i>n</i> -Гептилциклогексан	г	-65,73 ⁴	[2244]	19,52	[2244]	137,51	[2244]
	<i>n</i> -Октилциклопентан	г	-59,92 ⁵	[2244]	22,71	[2244]	146,27	[2244]
	Тридецен-1	г	-44,45 ⁶	[2244]	35,00	[2244]	157,09	[2244]
		ж					124,78	[1835]
	Циклотридекан	ж	-8521,1 ⁷	[1031]				
$C_{13}H_{28}$	<i>n</i> -Тридекан	г	-74,45 ⁸	[2244]	13,99	[2244]	158,09	[2244]
	2-Метилдодекан	г	-76,22	[1807]				

13, II

$C_{13}H_{10}O$	Бензофенон	к	-8,1	[1360]	33,5	[1360]	58,6	[1360]
			-7,6	[289]	34,0	[289]		
	Ксантен (дibenзо-1-4-пи- ран)	к	-15,3	[1360]				

$C_{12}H_{25}N$	Додецилцианид (додецилкарбонитрил, нитрил тридекановой кислоты, цианоододецил)	г				161,40	[72]	72,11	[72]
$C_{13}H_{26}O_4$	1-Монокаприлат глицерина	к	—265,06	[2377]					
$C_{13}H_{26}S$	2-Монокаприлат глицерина	к	—261,90	[2377]					
	Тридекантиол-1	г	80,76 ^{9,21}	[2342]	11,15 ²¹ ; 11,16 ²¹	[2342]	173,75	[2342]	77,47; 77,50 [2342]
			—80,73 ^{10,21}	[2342]			173,94	[72]	77,81 [72]
	2-Тиатетрадекан (метилдодецилсульфид)	г	—79,21 ^{11,21}	[2342]	12,90 ²¹ ; 12,91 ²¹	[2342]	172,90	[2342]	77,36; 77,39 [2342]
			—79,24 ^{12,21}	[2342]					
	3-Тиатетрадекан (этилундецилсульфид)	г	—79,79 ^{13,21}	[2342]	12,16 ²¹ ; 12,17 ²¹	[2342]	173,44	[2342]	76,97; 77,0 [2342]
			—79,82 ^{14,21}	[2342]					
	5-Тиатетрадекан (бутилнонилсульфид)	г	—80,01 ^{15,21}	[2342]	11,85	[2342]	173,76	[2342]	76,79 [2342]
			—80,03 ^{16,21}	[2342]					

13, III

$C_{13}H_{30}N_2O$	Продукт присоединения мочевины и $C_{12}H_{26}$ (додекан-мочевина)	к						29,88	[2135]
--------------------	--	---	--	--	--	--	--	-------	--------

14, I

$C_{14}H_{10}$	Фенантрен	г	48,2	[1666a]					
		к	27,00	[819]	64,12	[819]	50,6	[819]	
			27,5	[1890a, 2387a]					
	Антрацен	к	27,8	[1882]					
			30,60	[321]	68,02	[321]	49,6	[321]	49,7 [321]
$C_{14}H_{14}$	Дибензил	г					115,1*	[826a]	
		к	10,53	[2124]	62,15	[2124]	64,4	[2124]	61,0 [2124]
$C_{14}H_{20}$	Циклотетрадекадин-1,8	к	35,51	[1259]					
$C_{14}H_{22}$	n-Октилбензол	г	—23,00 ¹⁷	[2244]	42,57	[2244]	142	[2244]	63,72 [2244]
$C_{14}H_{26}$	Тетрадецин-1	г	—9,86 ¹⁸	[2244]	68,24	[2244]	162,60	[2244]	74,37 [2244]
$C_{14}H_{28}$	n-Нониликлопентан	г	—64,85 ¹⁹	[2244]	24,72	[2244]	155,58	[2244]	69,75 [2244]
	n-Октилициклогексан	г	—70,65 ²⁰	[2244]	21,53	[2244]	146,82	[2244]	71,36 [2244]

1 $T = 303$ °К. 2 $\Delta H_0^\circ = -5,01$ [2244]. 3 $\Delta H_0^\circ = 9,75$ [2244]. 4 $\Delta H_0^\circ = -47,02$ [2244]. 5 $\Delta H_0^\circ = -42,10$ [2244]. 6 $\Delta H_0^\circ = -28,05$ [2244]. 7 $(\Delta H_{\text{сгор.}})_{2,8}$ в дж/моль.

8 $\Delta H_0^\circ = -56,42$ [2244]. 9 $\Delta H_0^\circ = -62,7321$ [2342]. 10 $\Delta H_0^\circ = -6,7021$ [2342]. 11 $\Delta H_0^\circ = -61,2121$ [2342]. 12 $\Delta H_0^\circ = -61,1821$ [2342]. 13 $\Delta H_0^\circ = -61,5521$ [2342]. 14 $\Delta H_0^\circ = -61,5221$ [2342].

15 $\Delta H_0^\circ = -61,7621$ [2342]. 16 $\Delta H_0^\circ = -68,7721$ [2342]. 17 $\Delta H_0^\circ = -8,65$ [2244]. 18 $\Delta H_0^\circ = 6,10$ [2244]. 19 $\Delta H_0^\circ = -45,74$ [2342]. 20 $\Delta H_0^\circ = -50,67$ [2342]. 21 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7				
C ₁₄ H ₃₀	Тетрадецен-1	г	—49,36 ¹	[2244]	37,01	[2244]	166,40	[2244]	75,36	[2244]
	Циклотетрадекан	ж					132,56	[1835]		
		к	—9135,7 ²	[1031]						
	2-Метилтридекан	г	—88,94	[1259]						
	n-Тетрадекан	г	—81,15	[1807]						
		г	—79,38 ³	[2244]	16,00	[2244]	167,40	[2244]	77,93	[2244]
	ж	—96,38	[321]	9,30	[321]	132,75	[321]	104,79	[321]	

14, II

$C_{14}H_{10}O_2$	Бензил (дибензонил, дифенилглиоксаль, дифенилдикетон)	к	—42,7	[1360]						
			—36,80	[2118]						
$C_{14}H_{10}O_4$	Перекись бензоила	к	—106	[461]						
			—93,5	[1360]						
$C_{14}H_{12}O$	Дезоксibenзоин	к	—16,99	[2118]						
	<i>n</i> -Метилбензофенон	к	—184,0	[1360]						
$C_{14}H_{12}O_2$	Бензоин	к	—59,24	[2118]						
$C_{14}H_{14}S$	Дибензилсульфид	г	46,1	[1873]						
			46,1*	[1879]						
		ж	23,73	[1879]						
$C_{10}H_{16}S_4$	1,3,5,7-Тетраметил-2-4-6-8-тетратиаадамтан	к					71,90	[960, 1031]	70,71	[960, 1031]
$C_{14}H_{27}N$	Тридецилцианид (тридецилкарбонитрил, нитрил меристиновой кислоты, цианотридекан)	к					170,71	[72]	77,58	[72]
$C_{14}H_{30}O$	Дигептиловый эфир						166,17	[765]	81,91	[765]
$C_{14}H_{30}S$	Тетрадекантиол-1	г	—85,634, ²³	[2342]	13,16 ²³ ; 13,17 ²³	[2342]	183,06	[2342]	82,94; 82,97	[2342]
		г	—85,6 ^{5,23}	[2342]			183,28	[72]	83,31	[72]
	2-Тиапентадекан (метилтридецилсульфид)	г	—84,14 ^{6,23}	[2342]	14,91 ²³ ; 14,92 ²³	[2342]	182,21	[2342]	82,83; 82,86	[2342]
			—84,17 ^{7,23}	[2342]						
	3-Тиапентадекан (этилдецилсульфид)	г	—84,72 ^{8,23}	[2342]	14,17 ²³ ; 14,18 ²³	[2342]	182,75	[2342]	82,44; 82,47	[2342]
			—84,75 ^{9,23}	[2342]						
	4-Тиапентадекан (пропилундецилсульфид)	г	—84,75 ^{10,23}	[2342]	14,04 ²³ ; 14,05 ²³	[2342]	183,07	[2342]	82,25; 82,28	[2342]
			—84,78 ^{11,23}	[2342]						
	5-Тиапентадекан (бутилдецилсульфид)		—84,94 ^{12,23}	[2342]	13,86 ²³	[2342]	183,07	[2342]	82,25	[2342]
			—84,96 ^{13,23}	[2342]						

$C_{14}H_{30}S_2$	8-Тиопенталекан (дигептилсульфид)	г	—84,93 ^{14,23}	[2342]	14,27 ²³	[2342]	181,69	[2342]	82,25	[2342]
	8,9-Дитиогексадекан (дигептилдисульфид)	г	—98,19 ^{15,23}	[2342]	5,83 ²³ ; 5,84 ²³	[2342]	192,77	[2342]	88,02	[2342]

14, III

$C_{14}H_{14}O_2S$	Бензилсульфон	г	—36,8	[1879]						
		к	—64,1	[1879]						
	Ди- <i>n</i> -толилсульфон	г	—49,0 ⁹	[1879]						
		к	—75,2	[1879]						

15, I

$C_{15}H_{14}$	1,1-Дифенилциклопропан	ж	44,3	[258]						
	<i>транс</i> -1,2-Дифенилциклопропан	ж	39,7	[258]						
	<i>цис</i> -1,2-Дифенилциклопропан	ж	42,7	[258]						
$C_{15}H_{24}$	<i>n</i> -Ноилбензол	г	—27,33 ¹⁶	[2244]	44,58	[2244]	151,71	[2244]	69,18	[2244]
$C_{15}H_{28}$	Пентадецин-1	г	—14,78 ¹⁷	[2244]	70,25	[2244]	171,91	[2244]	79,84	[2244]
$C_{15}H_{30}$	<i>n</i> -Децилциклопентан	г	—69,78 ¹⁸	[2244]	26,72	[2244]	164,89	[2244]	75,22	[2244]
		ж					128,71	[1955]	101,94	[1955]
	<i>n</i> -Ноилциклогексан	г	—75,58 ¹⁹	[2244]	23,54	[2244]	156,12	[2244]	76,83	[2244]
	Пентадецен-1	г	—54,31 ²⁰	[2244]	39,02	[2244]	175,71	[2244]	80,82	[2244]
$C_{15}H_{32}$		ж					140,23	[1835]		
	Циклопентадекан	к	—9813,3 ²¹	[1031]						
	2-Метилтетрадекан	г	—86,07	[231]						
	<i>n</i> -Пентадекан	г	—84,31 ²²	[2244]	18,01	[2244]	176,71	[2244]	83,40	[2244]
		ж	—102,49	[321]	10,63	[321]	140,42	[321]	112,32	[321]

1 $\Delta H_f^\circ = -31,69$ [2244]. 2 $(\Delta H_{сгор.})_{298}$ в кДж/моль. 3 $\Delta H_f^\circ = -60,06$ [2244]. 4 $\Delta H_f^\circ = -66,37^{23}$ [2342]. 5 $\Delta H_f^\circ = -66,34^{23}$ [2342]. 6 $\Delta H_f^\circ = -64,85^{23}$ [2342]. 7 $\Delta H_f^\circ = -65,82^{23}$ [2342]. 8 $\Delta H_f^\circ = -65,19^{23}$ [2342]. 9 $\Delta H_f^\circ = -65,16^{28}$ [2342]. 10 $\Delta H_f^\circ = -65,25^{23}$ [2342]. 11 $\Delta H_f^\circ = -65,22^{23}$ [2342]. 12 $\Delta H_f^\circ = -65,43^{23}$ [2342]. 13 $\Delta H_f^\circ = -65,41^{23}$ [2342]. 14 $\Delta H_f^\circ = -65,43^{23}$ [2342]. 15 $\Delta H_f^\circ = -73,97^{23}$ [2342]. 16 $\Delta H_f^\circ = -12,30$ [2244]. 17 $\Delta H_f^\circ = 2,46$ [2244]. 18 $\Delta H_f^\circ = -49,38$ [2244]. 19 $\Delta H_f^\circ = -54,31$ [2244]. 20 $\Delta H_f^\circ = -35,34$ [2244]. 21 $(\Delta H_{сгор.})_{298}$ в кДж/моль. 22 $\Delta H_f^\circ = -60,71$ [2244]. 23 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
---	---	---	---	---	---	---

15, II

$C_{15}H_{12}O_2$	1,3-Дифенил-пропан-дион-1,3	к	—53,14	[2118]				
$C_{15}H_{14}O$	1,3-Дифенилпропанон-2	к	—20,3	[1360]				
	<i>n</i> -Этилбензофенон	ж	—243,0	[1360]				
$C_{15}H_{28}N$	Тетрадецилцианид (тетрадецилкарбонитрил, нитрил пентадекановой кислоты, цианотетрадекан)	г			180,02	[72]	83,05	[72]
$C_{15}H_{30}O_4$	1-Монолаурат глицерина	к	—277,47	[2377]				
	2-Монолаурат глицерина	к	—275,48	[2377]				
$C_{15}H_{32}S$	Пентадекантиол-1	г	—90,56 ^{1,24}	[2342]	15,17 ²⁴ ; 15,18 ²⁴	[2342]	192,37	[2342]
			—90,59 ^{2,24}	[2342]			192,62	[72]
	2-Тиагексадекан (метилтетрадецилсульфид)	г	—89,07 ^{3,24}	[2342]	16,92 ²⁴ ; 16,93 ²⁴	[2342]	191,52	[2342]
			—89,10 ^{4,24}	[2342]				
	3-Тиагексадекан (этилтридецилсульфид)	г	—89,65 ^{5,24}	[2342]	16,18 ²⁴ ; 16,19 ²⁴	[2342]	192,06	[2342]
			—89,68 ^{6,24}	[2342]				
	4-Тиагексадекан (пропилдодецилсульфид)	г	—89,68 ^{7,24}	[2342]	16,05 ²⁴ ; 16,06 ²⁴	[2342]	192,38	[2342]
			—89,71 ^{8,24}	[2342]			87,72	[2342]
	5-Тиагексадекан (бутилундецилсульфид)	г	—89,86 ^{9,24}	[2343]	15,87 ²⁴	[2342]	192,38	[2342]
			—89,89 ^{10,24}	[2342]			87,72	[2342]

16, I

$C_{16}H_{10}$	Пирен	к	26,55	[2123]	64,25	[2123]	51,4	[2123]	56,4	[2123]
	Флуорантен	г	70,4	[876a]						
		к	46,0	[876a]						
$C_{16}H_{14}$	2,7-Диметилфенантрен	г	34,2	[1666a]						
		к	8,69; 8,7	[1258]						
	4,5-Диметилфенантрен	г	46,3	[1666a]						
		к	21,25; 21,3	[1258]						
$C_{16}H_{28}$	<i>n</i> -Децилбензол	г	—32,86 ¹¹	[2244]	46,58	[2244]	161,02	[2244]	74,65	[2244]
		ж	—59,23	[2522]	41,27	[2522]	184,05	[2522]	90,68	[2522]
$C_{16}H_{30}$	Гексадецин-1	г	—19,71 ¹²	[2244]	72,26	[2244]	181,22	[2244]	85,31	[2244]
$C_{16}H_{32}$	Гексадецен-1	г	—59,23 ¹³	[2244]	41,03	[2244]	185,02	[2244]	86,29	[2244]
		ж					147,91	[1835]		

$C_{16}H_{34}$	<i>n</i> -Децилциклогексан	г	—80,51 ¹⁴	[2244]	25,54	[2244]	165,43	[2244]	82,29	[2244]
		ж					165,97	[1223]		
	<i>n</i> -Ундецилциклопентан	г	—74,70 ¹⁵	[2244]	28,73	[2244]	129,10	[1223]	108,09	[1223]
	Циклогексадекан	к	—10465,2 ¹⁸	[1031]			174,20	[2244]	80,68	[2244]
	<i>n</i> -Гексадекан	г	—89,23 ¹⁷	[2244]	20,02	[2244]	186,02	[2244]	88,86	[2244]
		ж	—89,23	[321]	20,2	[321]	186,02	[321]	88,86	[321]
	2-Метилпентадекан	г	—91,00	[231]						

16, II

$C_{16}H_{12}O_2$	Дибензонлэтилен	к	—27,55	[1360]	26,3	[1360]	77,6	[1360]		
$C_{16}H_{14}O_2$	Дибензоилэтан	к	—61,24	[1360]	2,3	[1360]	76,3	[1360]		
$C_{16}H_{14}O_4$	Перекись ди- <i>п</i> -толуила	ж	—107,7	[1360]						
	Перекись ди- <i>о</i> -толуила	ж	—119,4	[1360]						
$C_{16}H_{16}O$	<i>n</i> -Изопропилбензофенон	ж	—520,5	[1360]						
$C_{16}H_{31}N$	Пентадецилцианид (пента- децилкарбонитрил, нит- рил пальмитиновой кис- лоты, цианопентадекан)	г				189,33		[321]	88,51	[321]
$C_{16}H_{32}O_2$	Пальмитиновая кислота	ж	—201,0	[328]						
	(гексадекановая кислота)	к	—211,2	[1360]	—75,1	[1360]	104,8	[1360]		
$C_{16}H_{34}O$	Диоктиловый эфир	г				183,24		[765]	92,94	[765]
	Цетиловый спирт (гекса- дециловый спирт)	ж	—151,86	[1360]	—23,08	[1360]	145,0	[1360, 2114]		
			—151,73	[2114]	—22,97	[2114]				
		к	—163,55	[1360, 2120]	—23,74	[1360]	108,0	[1360, 2114]		
			—163,42	[2114]	—23,62	[2114]				
$C_{16}H_{34}S$	Гексадекантиол-1	г	—95,48 ^{18,24}	[2342]	17,17 ²⁴ ; 17,19 ²⁴	[2342]	201,67; 201,68	[2342]	93,87; 93,91	[2342]
			—95,52 ^{19,24}	[2342]			201,97	[72]	94,30	[72]
	2-Тиагептадекан (метил- пентадецилсульфид)	г	—93,90 ^{20,24}	[2342]						
	3-Тиагептадекан (этил- тетрадецилсульфид)	г	—94,03 ^{21,24}	[2342]	18,92 ²⁴ ; 18,94 ²⁴	[2342]	200,82; 200,83	[2342]	93,76; 93,80	[2342]
			—94,57 ^{22,24}	[2342]	18,18 ²⁴ ; 18,20 ²⁴	[2342]	201,36; 201,37	[2342]	93,37; 93,41	[2342]
			—94,61 ^{23,24}	[2342]						

¹ $\Delta H_0^\circ = -70,02^{24}$ [2342]. ² $\Delta H_0^\circ = -69,98^{24}$ [2342]. ³ $\Delta H_0^\circ = -68,50^{24}$ [2342]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -68,46^{24}$ [2342]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -68,84^{24}$ [2342]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -68,80^{24}$ [2342]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -68,89^{24}$ [2342].
⁸ $\Delta H_0^\circ = -68,86^{24}$ [2342]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -69,07^{24}$ [2342]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -69,05^{24}$ [2342]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -15,94^{24}$ [2244]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -1,18$ [2244]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -39,98$ [2244]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -57,95$ [2244].
¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -53,03$ [2244]. ¹⁶ ($\Delta H_{гор}^\circ$) ²⁹⁸ в кДж/моль. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -67,35$ [2214]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -73,66^{24}$ [2342]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -73,62^{24}$ [2342]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -72,14^{24}$ [2342]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = -72,10^{24}$ [2342].
²² $\Delta H_0^\circ = -72,48^{24}$ [2342]. ²³ $\Delta H_0^\circ = -72,50^{24}$ [2342]. ²⁴ Из S_2 . г.

1		3	4	5	6	7				
C ₁₆ H ₃₄ S	4-Тиагептадекан (<i>n</i> -пропилтриадецилсульфид)	г	—94,61 ^{1,21} —94,64 ^{2,21}	[2342] [2342]	18,06 ²¹ ; 18,07 ²¹	[2342]	201,69	[2342]	93,19; 93,22	[2342]
	5-Тиагептадекан (<i>n</i> -бутилдодецилсульфид)	г	—94,79 ^{3,21} —94,82 ^{4,21}	[2342] [2342]	17,88 ²¹	[2342]	201,69	[2342]	93,19	[2342]
	9-Тиагептадекан (диоктилсульфид)	г	—94,78 ^{5,21}	[2342]	18,29 ²¹	[2342]	200,31	[2342]	93,19	[2342]
C ₁₆ H ₃₄ S ₂	9,10-Дитиаоктадекан (диоктилдисульфид)	г	—108,05 ^{6,21} ; —108,03 ²¹	[2342]	9,85 ²¹ ; 9,86 ²¹	[2342]	211,39	[2342]	98,96; 98,95	[2342]
C ₁₆ H ₃₆ S ₄	Димер ди- <i>трет</i> -бутилдисульфида (димер 5,6 дитиадекана)	г	—47,1	[1883]						
C ₁₆ H ₃₆ Sn	Тетрабутилолово	ж	—72,7	[1081]						

16, III

$C_{16}H_{31}NaO_2$	Пальмитиновокислый натрий ω	г			113,6	[2691]				
	Пальмитиновокислый натрий β	к			112,9	[2691]				
	Пальмитиновокислый натрий δ	к			112,2	[2691]				
$C_{16}H_{31}NaO_2 \cdot 0,010H_2O$	Гидрат пальмитиновокислого натрия δ	к			113,0 ⁷	[2692]	110,6		[2692]	
$C_{16}H_{31}NaO_2 \cdot 0,12H_2O$	Гидрат пальмитиновокислого натрия δ	к			113,4 ⁷	[2691]	107,4		[2691]	
$C_{16}H_{31}NaO_2 \cdot 0,17H_2O$	Гидрат пальмитиновокислого натрия ω	к			113,8 ⁷	[2691]	118,3		[2691]	
$C_{16}H_{31}NaO_2 \cdot 0,409H_2O$	Гидрат пальмитиновокислого натрия β	к			119,3 ⁷	[2692]	115,0		[2692]	
$C_{16}H_{31}NaO_2 \cdot 0,482H_2O$	Гидрат пальмитиновокислого натрия ϵ	к			119,7 ⁷	[2692]	113,9		[2692]	
$C_{16}H_{31}NaO_2 \cdot 0,715H_2O$	Гидрат пальмитиновокислого натрия ϵ	к			123,9 ⁷	[2692]	119,9		[2692]	
$C_{16}H_{36}B_2O$	Ангидрид ди- <i>n</i> -бутильборной кислоты	к	—212,8	[106]						

17, I										
$C_{17}H_{28}$	<i>n</i> -Ундецилбензол	г	—37,78 ⁸	[2244]	48,59	[2244]	170,32	[2244]	80,12	[2244]
$C_{17}H_{32}$	Гептадецин-1	г	—24,64 ⁹	[2244]	74,27	[2244]	190,53	[2244]	90,77	[2244]
$C_{17}H_{34}$	Гептадецен-1	г	—64,15 ¹⁰	[2244]	43,01	[2244]	194,33	[2244]	91,76	[2244]
	<i>n</i> -Додецилциклолентан	г	—79,63 ¹¹	[2244]	30,74	[2244]	183,51	[2244]	86,15	[2244]
	<i>n</i> -Ундецилциклогексан	г	—85,43 ¹²	[2244]	27,55	[2244]	174,74	[2244]	87,76	[2244]
	Циклогептадекан	к	—11117,5 ¹³	[1031]						
$C_{17}H_{36}$	<i>n</i> -Гептадекан	г	—94,15 ¹⁴	[2244]	22,03	[2244]	195,33	[2244]	94,33	[2244]
		ж	—114,69	[2192]						

17, II										
C ₁₇ H ₁₈ O	<i>n</i> -трет-Бутилбензофе- нон	ж	—686,7	[1360]						
C ₁₇ H ₃₃ N	Гексадецилцианид (гексадецилкарбо- нитрил, нитрил мар- гариновой кислоты, цианогексадекан)	г				198,64	[72]	93,98	[72]	
C ₁₇ H ₃₄ O ₄	1-Мономирилат глице- рина (α -мономирис- тин)	к	—292,31	[2377]						
	2-Мономирилат глице- рина	к	—289,89	[2377]						
C ₁₇ H ₃₆ S	Гептадекантиол-1	г	—100,41 ^{15,21} —100,45 ^{16,21}	[2342] [2342]	19,18 ²¹ ; 19,20 ²¹	[2342]	210,98; 210,99	[2342]	99,34; 99,38	[2342]
	2-Тиаоктадекан (метил- гексадецилсульфид)	г	—98,92 ^{17,21} —98,96 ^{18,21}	[2342] [2342]	20,93 ²¹ ; 20,95 ²¹	[2342]	211,31 210,13; 210,14	[72] [2342]	99,79 99,23; 99,27	[72] [2342]
	3-Тиаоктадекан (этил- пентадецилсульфид)	г	—99,50 ^{19,21} —99,54 ^{20,21}	[2342] [2342]	20,19 ²¹ ; 20,21 ²¹	[2342]	210,67; 210,68	[2342]	98,84; 98,88	[2342]

¹ $\Delta H_9^\circ = -72,5421$ [2342]. ² $\Delta H_0^\circ = -72,5021$ [2342]. ³ $\Delta H_0^\circ = -72,7121$ [2342]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -72,6921$ [2342]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -72,7221$ [2342]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -86,2621$ [2342]. ⁷ $S_{298}^\circ - S_0^\circ$.
⁸ $\Delta H_0^\circ = -19,58$ [2244]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -4,83$ [2244]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -42,62$ [2244]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -56,67$ [2244]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -61,60$ [2244]. ¹³ $(\Delta H_{\text{сгор.}})_{298}^\circ$ в кДж/моль. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -70,99$ [2244].
¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -77,3021$ [2342]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -77,2621$ [2342]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -75,3821$ [2342]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -75,7421$ [2342]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -76,1221$ [2342]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -76,0821$ [2342]. ²¹ Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7	
C ₁₇ H ₃₆ S	4-Тиаоктадекан (пропил-тетрадецилсульфид) 5-Тиаоктадекан (бутил-тридецилсульфид)	г	—99,53 ^{1,24} —99,57 ^{2,24} —99,71 ^{3,24} —99,75 ^{4,24}	[2342] [2342] [2342] [2342]	20,07 ²⁴ ; 20,08 ²⁴ [2342]	210,99; 211,00 [2342]	98,65; 98,69 [2342]
		г					
		г					
		г					
				10,89 ²⁴	[2342]	210,99 [2342]	98,65 [2342]

17, III

$C_{17}H_{38}N_2O$	Продукт присоединения мочевины и гексадекана (гексадекан-мочевина)	к							30,61	[2135]
--------------------	--	---	--	--	--	--	--	--	-------	--------

18, I

$C_{18}H_{12}$	1,2-Бензантрацен	г	65,6	[1666a]						
		к	40,6	[1890a]						
$C_{18}H_{18}$	Циклооктадеканоаен	г	19,82	[811]						
		к	39,0	[811]						
	2,4,5,7-Тетраметилфенан-трин	г	31,1	[1666a]						
		к	3,8	[1666a]						
	3,4,5,6-Тетраметилфенан-трин	г	38,3	[1666a]						
		к	6,4	[1666a]						
$C_{18}H_{30}$	<i>n</i> -Додецилбензол	г	—42,71 ⁵	[2244]	50,60	[2244]	179,63	[2244]	85,58	[2244]
$C_{18}H_{34}$	Октадецин-1	г	—29,56 ⁷	[2244]	76,28	[2244]	199,84	[2244]	96,24	[2244]
$C_{18}H_{36}$	<i>n</i> -Додецилцилогексан	г	—90,36 ⁷	[2244]	29,56	[2244]	184,05	[2244]	93,22	[2244]
	<i>n</i> -Тридецилциклопентан	г	—84,55 ⁸	[2244]	32,75	[2244]	192,89	[2244]	91,62	[2244]
	Октадецин-1	г	—69,08 ⁹	[2244]	45,05	[2244]	203,64	[2244]	97,22	[2244]
$C_{18}H_{38}$	<i>n</i> -Октадекан	г	—99,08 ¹⁰	[2244]	24,04	[2244]	204,64	[2244]	99,80	[2244]
		ж	—120,8	[1911]	13,67	[1911]	166,5	[1911]		
		к	—135,92	[1911]	12,80	[1911]	118,7	[1911]		

18, II

$C_{18}H_{13}P$	<i>P</i> -Фенил-9-фосафлюорен	к	44,9	[808]						
$C_{18}H_{14}O_4$	Перекись дициннамойла	к	—84,7	[1360]						
$C_{18}H_{15}As$	Трифенилмышьяк	г	92	[1988]						
		ж	—81,2	[851]						

$C_{18}H_{15}Bi$	Трифенилвисмут	к	71,0	[1988]					
$C_{18}H_{15}P$	Трифенилфосфор	ж	—100,1	[851]					
$C_{18}H_{35}N$	Гептадецилцианид (гептадецилкарбонитрил, нитрил стеариновой кислоты, цианогептадекан)	к	54,3	[809, 1986]					
		г			207,95	[72]	99,44	[72]	
$C_{18}H_{36}O_2$	Стеариновая кислота (октадекановая кислота)	ж	—213,7	[328]					
$C_{18}H_{32}O$	Динониловый эфир	г			200,31	[765]	103,97	[765]	
$C_{18}H_{38}S$	Октадекантиол-1	г	—105,33 ^{11,24}	[2342]	21,19 ²⁴	[2342]	220,29; 220,30	[2342]	104,80; 104,85
			—105,38 ^{12,24}	[2342]			220,65	[72]	105,28
	2-Тианонадекан (метилгептадецилсульфид)	г	—103,84 ^{13,24}	[2342]	22,94 ²⁴ ; 22,96 ²⁴	[2342]	219,44; 219,45	[2342]	104,69; 104,74
			—103,89 ^{14,24}	[2342]					
	3-Тианонадекан (этилгексадецилсульфид)	г	—104,42 ^{15,24}	[2342]	22,20 ²⁴ ; 22,22 ²⁴	[2342]	219,98; 219,99	[2342]	104,30; 104,35
			—104,47 ^{16,24}	[2342]					
	4-Тианонадекан (пропилпентадецилсульфид)	г	—104,46 ^{17,24}	[2342]	22,08 ²⁴ ; 22,09 ²⁴	[2342]	220,30; 220,31	[2342]	104,12; 104,16
			—104,50 ^{18,24}	[2342]					
	5-Тианонадекан (бутилтетрадецилсульфид)	г	—104,64 ^{19,24}	[2342]	21,90 ²⁴	[2342]	220,30	[2342]	104,12
			—104,68 ^{20,24}	[2342]					
	10-Тианонадекан (динонансульфид)	г	—104,64 ^{21,24}	[2342]	22,31 ²⁴	[2342]	218,92	[2342]	104,12
$C_{18}H_{38}S_2$	10,11-Дитиазейкозан (динонандисульфид)	г	—117,90 ^{22,24}	[2342]	13,86 ²⁴ ; 13,88 ²⁴	[2342]	230,00; 230,01	[2342]	109,89; 109,88
			—117,88 ^{23,24}	[2342]					

18, III

$C_{18}H_{13}OP$	Окись 9-фенил-9-фосфоруэна	к	—21,3	[808]					
$C_{18}H_{15}BrSn$	Трифенилбромолово	к	46,5	[2169]					

$1 \Delta H_0^\circ = -76,18^{24}$ [2342]. $2 \Delta H_0^\circ = -76,14^{24}$ [2342]. $3 \Delta H_0^\circ = -76,36^{24}$ [2342]. $4 \Delta H_0^\circ = -76,33^{24}$ [2342]. $5 \Delta H_0^\circ = -23,23$ [2244]. $6 \Delta H_0^\circ = -8,47$ [2244]. $7 \Delta H_0^\circ = -65,24$ [2244].
 $8 \Delta H_0^\circ = -60,32$ [2244]. $9 \Delta H_0^\circ = -46,27$ [2244]. $10 \Delta H_0^\circ = -74,64$ [2244]. $11 \Delta H_0^\circ = -80,95^{24}$ [2342]. $12 \Delta H_0^\circ = -80,90^{24}$ [2342]. $13 \Delta H_0^\circ = -79,43^{24}$ [2342]. $14 \Delta H_0^\circ = -79,38^{24}$ [2342].
 $15 \Delta H_0^\circ = -79,77^{24}$ [2342]. $16 \Delta H_0^\circ = -79,72^{24}$ [2342]. $17 \Delta H_0^\circ = -79,83^{24}$ [2342]. $18 \Delta H_0^\circ = -79,78^{24}$ [2342]. $19 \Delta H_0^\circ = -80,00^{24}$ [2342]. $20 \Delta H_0^\circ = -79,97^{24}$ [2342]. $21 \Delta H_0^\circ = -80,01^{24}$ [2342].
 $22 \Delta H_0^\circ = -93,54^{24}$ [2342]. $23 \Delta H_0^\circ = -93,55^{24}$ [2342]. 24 Из S_2 , г

1	2	3	4	5	6	7
$C_{18}H_{15}OP$	Трифенилфосфиноксид	к	—15,6	[809, 1986]		
19, I						
$C_{18}H_{16}$	Трифенилметан	к	38,71	[2114]	98,60	[2114]
$C_{19}H_{32}$	<i>n</i> -Тридецилбензол	г	—47,63 ¹	[2244]	52,61	[2244]
$C_{19}H_{36}$	1-Нонадецин	г	—34,49 ²	[2244]	78,29	[2244]
$C_{19}H_{38}$	<i>n</i> -Тридецилциклогексан	г	—95,28 ³	[2244]	31,57	[2244]
	<i>n</i> -Тетрадецилциклопентан	г	—89,48 ⁴	[2244]	34,76	[2244]
	Нонадецен-1	г	—74,00 ⁵	[2244]	47,06	[2244]
$C_{19}H_{40}$	<i>n</i> -Нонадекан	г	—104,00 ⁶	[2244]	26,05	[2244]
		ж	—126,9	[2192]		
19, II						
$C_{19}H_{16}O$	Трифенилкарбинол		—0,80	[1360]	65,2	[1360]
$C_{19}H_{36}O_2$	Метиловый эфир элаидиновой кислоты (<i>транс</i> -олеиновой)	ж	—175,3	[1360]		
	Метиловый эфир олеиновой кислоты	ж	—173,7	[1360]		
$C_{19}H_{37}N$	Октадецилцианид (октадецилкарбонитрил, нитрил нонадекановой кислоты, цианооктадекан)	г			217,26	[72] 104,91 [72]
$C_{19}H_{38}O_4$	1-Монопальмитат глицерина	к	—306,30	[2377]		
	3-Монопальмитат глицерина	к	—303,25	[2377]		
$C_{19}H_{40}S$	Нонадекантиол-1	г	—110,26 ^{7,25} —110,31 ^{8,25}	[2342] [2342]	23,20 ²⁵ ; 23,22 ²⁵	[2342] 229,60; 229,61 [2342] 110,27; 110,31 [2342]
	2-Тиаэйкозан (метилоктадецилсульфид)	г	—108,77 ^{0,25} —108,82 ^{10,25}	[2342] [2342]	24,95 ²⁵ ; 24,97 ²⁵	[2342] 222,99 [72] 110,78 [72]
	3-Тиаэйкозан (этилгептадецилсульфид)	г	—109,35 ^{11,25} —109,40 ^{12,25}	[2342] [2342]	24,21 ²⁵ ; 24,23 ²⁵	[2342] 228,75; 228,76 [2342] 110,16; 110,21 [2342]
					[2342] 229,29; 229,30 [2342] 109,77; 109,82 [2342]	

4-Тиаэйкозан (пропилгекса- децилсульфид)	г	—109,38 ^{13,25} —109,43 ^{14,25}	[2342] [2342]	24,08 ²⁵ ; 24,10 ²⁵	[2342]	229,61; 229,62	[2342]	109,58; 109,63	[2342]
5-Тиаэйкозан (бутилпента- децилсульфид)	г	—109,57 ^{15,25} —109,61 ^{16,25}	[2342] [2342]	23,91 ²⁵	[2342]	229,61	[2342]	109,58	[2342]

20, I

C ₂₀ H ₁₆	1',9-Диметил-1,2-бензан- трацен	г	60,1	[1666a]					
		к	33,20	[1258]					
	3',6-Диметил-1,2-бензан- трацен	г	45,1	[1666a]					
		к	18,20	[1258]					
C ₂₀ H ₃₄	n-Тетрадецилбензол	г	—52,56 ¹⁷	[2244]	54,62	[2244]	198,25	[2244]	96,51 [2244]
C ₂₀ H ₃₈	Эйкозин-1	г	—39,41 ¹⁸	[2244]	81,00	[2244]	218,46	[2244]	107,17 [2244]
C ₂₀ H ₄₀	n-Тетрадецилциклогексан	г	—100,21 ¹⁹	[2244]	33,58	[2244]	202,67	[2244]	104,16 [2244]
	n-Пентадецилциклонентан	г	—94,41 ²⁰	[2244]	36,77	[2244]	211,44	[2244]	102,55 [2244]
	Эйкозен-1	г	—78,93 ²¹	[2244]	49,09	[2244]	222,26	[2244]	108,15 [2244]
C ₂₀ H ₄₂	n-Эйкозан	г	—108,93 ²²	[2244]	28,06	[2244]	223,26	[2244]	110,73 [2244]
		ж	—133,01	[2192]					

20, II

C ₂₀ H ₃₈ O ₂	Этиловый эфир олеиновой кислоты	ж	—184,7	[1360]					
	Этиловый эфир элаидино- вой кислоты	ж	—184,1	[1360]					
C ₂₀ H ₃₉ N	Нонадецилцианид (нонаде- цилкарбонитрил, нитрил эйкозановой кислоты, цианононадекан)	г				226,57	[72]	110,38	[72]
C ₂₀ H ₄₂ O	Дидециловый эфир	г				217,38	[765]	115,00	[765]
C ₂₀ H ₄₂ S	Эйкозантиол-1	г	—115,19 ^{23,25} —115,24 ^{24,25}	[2342] [2342]	25,21 ²⁵ ; 25,23 ²⁵	[2342]	238,91; 238,92 239,34	[2342] [72]	115,74; 115,77 116,27 [2342] [72]

¹ $\Delta H_0^\circ = -26,87$ [2244]. ² $\Delta H_0^\circ = -12,12$ [2244]. ³ $\Delta H_0^\circ = -68,89$ [2244]. ⁴ $\Delta H_0^\circ = -63,96$ [2241]. ⁵ $\Delta H_0^\circ = -49,91$ [2244]. ⁶ $\Delta H_0^\circ = -78,28$ [2244]. ⁷ $\Delta H_0^\circ = -84,52^{25}$ [2342].
⁸ $\Delta H_0^\circ = -84,54^{25}$ [2342]. ⁹ $\Delta H_0^\circ = -83,07^{25}$ [2342]. ¹⁰ $\Delta H_0^\circ = -83,02^{25}$ [2342]. ¹¹ $\Delta H_0^\circ = -83,36^{25}$ [2342]. ¹² $\Delta H_0^\circ = -83,41^{25}$ [2342]. ¹³ $\Delta H_0^\circ = -83,47^{25}$ [2342]. ¹⁴ $\Delta H_0^\circ = -83,42^{25}$ [2342].
¹⁵ $\Delta H_0^\circ = -83,65^{25}$ [2342]. ¹⁶ $\Delta H_0^\circ = -83,61^{25}$ [2342]. ¹⁷ $\Delta H_0^\circ = -30,52$ [2244]. ¹⁸ $\Delta H_0^\circ = -15,76$ [2244]. ¹⁹ $\Delta H_0^\circ = -72,53$ [2244]. ²⁰ $\Delta H_0^\circ = -67,60$ [2244]. ²¹ $\Delta H_0^\circ = -53,56$ [2244].
²² $\Delta H_0^\circ = -81,93$ [2244]. ²³ $\Delta H_0^\circ = -88,24^{25}$ [2342]. ²⁴ $\Delta H_0^\circ = -88,18^{25}$ [2342]. ²⁵ Из S₂. г.

1	2	3	4	5	6	7
$C_{20}H_{42}S$	2-Тиаунэйкозан (метилно-надецилсульфид)	г	—113,70 ^{1,15} [2342]	26,96 ¹⁵ [2342]	238,06 [2342]	115,63 [2342]
	3-Тиаунэйкозан (этилоктадецилсульфид)	г	—114,28 ^{2,15} [2342]	26,22 ¹⁵ [2342]	238,60 [2342]	115,24 [2342]
	4-Тиаунэйкозан (пропил-гептадецилсульфид)	г	—114,31 ^{3,15} [2342]	26,09 ¹⁵ [2342]	238,92 [2342]	115,05 [2342]
	5-Тиаунэйкозан (бутилгексадецилсульфид)	г	—114,49 ^{4,15} [2342]	25,91 ¹⁵ [2342]	238,92 [2342]	115,05 [2342]
	11-Тиаунэйкозан (дидецилсульфид)	г	—114,49 ^{5,15} [2342]	26,32 ¹⁵ [2342]	237,54 [2342]	115,05 [2342]
$C_{20}H_{42}S_2$	11,12-Дитиадоэйкозан (дидецилдисульфид)	г	—127,75 ^{6,15} [2342] —127,73 ^{7,15} [2342]	17,88 ¹⁵ ; 17,90 ¹⁵ [2342]	248,62; 248,63 [2342]	120,82; 120,81 [2342]

21, I

$C_{21}H_{36}$	<i>n</i> -Пентадецилбензол	г	—57,49 ⁸ [2244]	56,63 [2244]	207,56 [2244]	101,98 [2244]
$C_{21}H_{42}$	<i>n</i> -Пентадецилцилогексан	г	—105,14 ⁹ [2244]	37,60 [2244]	221,29 [2244]	109,62 [2244]
	<i>n</i> -Гексадецилциклопентан	г	—99,33 ¹⁰ [2244]	38,78 [2244]	220,75 [2244]	108,01 [2244]

21, II

$C_{21}H_{40}O_2$	Пропиловый эфир олеиновой кислоты	ж	—188,5 [1360]			
	Пропиловый эфир элаидиновой кислоты	ж	—190,0 [1360]			
$C_{21}H_{41}N$	Эйкозилцианид (эйкозил-карбонитрил, нитрил ген-эйкозановой кислоты, цианоэйкозан)	г			236,88 [72]	115,84 [72]
$C_{21}H_{43}O_4$	1-Моностеарат глицерина	к	—319,75 [2377]			
	2-Моностеарат глицерина	к	—315,81 [2377]			
$C_{21}H_{45}B$	Тригептилбор	ж	—134,56 [821]			

21, III

$C_{21}H_{46}N_2O$	Продукт присоединения мочевины и эйкозана (эйкозан-мочевины)	к				30,32 [2135]
--------------------	--	---	--	--	--	--------------

22, I

$C_{22}H_{38}$	<i>n</i> -Гексадецилбензол	г	—62,41 ¹¹	[2244]	58,64	[2244]	216,87	[2244]	107,45	[2244]
$C_{22}H_{44}$	<i>n</i> -Гексадецилциклогексан	г	—110,06 ¹²	[2244]	37,60	[2244]	221,29	[2244]	115,09	[2244]

22, II

$C_{22}H_{42}O_2$	Бутиловый эфир олеиновой кислоты	ж	—194,3	[1360]						
	Бутиловый эфир эланидиновой кислоты	ж	—196,2	[1360]						

24, II

$C_{24}H_{20}Ge$	Тетрафенилгерманий	г	103*	[566]						
		к	—208,6	[852]						
			82*	[566]						
$C_{24}H_{20}Pb$	Тетрафенилсвинец	г	19,18 ¹³	[939]						
			18,96 ¹³	[940]						
$C_{24}H_{20}Si$	Тетрафенилсилиан	г	98	[566]						
		к	—80,0	[852]						
			76*	[566]						
$C_{24}H_{20}Sn$	Тетрафенилолово	г	15,85 ¹³	[939]						
			15,8 ¹⁴	[940]						
			137*	[566]						
		к	116*	[566]						
			—225,0	[852]						
			98,5	[2169]						
$C_{24}H_{51}B$	Триоктилбор	г	—140,25	[368]						
		ж	—153,04	[368]						

1 $\Delta H_0^\circ = -86,7215$ [2342]. 2 $\Delta H_0^\circ = -87,0615$ [2342]. 3 $\Delta H_0^\circ = -87,1115$ [2342]. 4 $\Delta H_0^\circ = -87,2915$ [2342]. 5 $\Delta H_0^\circ = -87,2915$ [2342]. 6 $\Delta H_0^\circ = -100,8315$ [2342]. 7 $\Delta H_0^\circ = -100,8415$ [2342]. 8 $\Delta H_0^\circ = -34,15$ [2244]. 9 $\Delta H_0^\circ = -76,17$ [2244]. 10 $\Delta H_0^\circ = -77,25$ [2244]. 11 $\Delta H_0^\circ = -37,80$ [2244]. 12 $\Delta H_0^\circ = -79,82$ [2244]. 13 $(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{субл.}}$. 14 $\Delta H_{\text{субл.}}$; 30—40 °C.
15 Из S_2 , г.

1	2	3	4	5	6	7
---	---	---	---	---	---	---

24, IV

$C_{24}H_{51}NO_4S$	Три- <i>n</i> -октиламинсульфат	к	—20,95	[2592a]		
---------------------	---------------------------------	---	--------	---------	--	--

32, II

$C_{32}H_{28}Si$	Тетра- β -стиролсилан	к	—161,5	[2003, 2116]		
------------------	-----------------------------	---	--------	--------------	--	--

34, II

$C_{34}H_{25}P$	Пентафенилциклофосфат-пентадиен	к	93,7	[808]		
-----------------	---------------------------------	---	------	-------	--	--

34, III

$C_{34}H_{25}OP$	Окись пентафенилциклофосфепентадиена	к	52,8	[808]		
------------------	--------------------------------------	---	------	-------	--	--

ЛИТЕРАТУРА

1. Аббасов А. С., Никольская А. В., Герасимов Я. И., Васильев В. В., ДАН СССР, 156, 118 (1964).
2. Аббасов А. С., Никольская А. В., Герасимов Я. И., Васильев В. В., ДАН СССР, 156, 1140 (1964).
3. Аббасов А. С., Никольская А. В., Герасимов Я. И., Васильев В. В., ДАН СССР, 156, 1399 (1964).
4. Азербайева Р. Г., Цефт Н. Л., Труды Ин-та металлургии и обогащения АН КазССР, Цветная металлургия, 8, 50 (1963).
5. Акишин П. А., Никитин О. Т., Горохов Л. Н., ДАН СССР, 129, 1075 (1959).
6. Аксельруд Н. В., Ж. физ. хим., 29, 2204 (1955).
7. Аксельруд Н. В., ДАН СССР, 132, 1067 (1960).
8. Аксельруд Н. В., Ж. неорг. хим., 5, 1910 (1960).
9. Аксельруд Н. В., Ж. неорг. хим., 8, 11 (1963).
10. Аксельруд Н. В., Ермоленко В. И., Ж. неорг. хим., 6, 777 (1961).
11. Аксельруд Н. В., Спиваковский В. Б., Ж. неорг. хим., 3, 269 (1958).
12. Аксельруд Н. В., Спиваковский В. Б., Ж. неорг. хим., 4, 56 (1959).
13. Аксельруд Н. В., Спиваковский В. Б., Ж. неорг. хим., 5, 327 (1960).
14. Аксельруд Н. В., Спиваковский В. Б., Ж. неорг. хим., 5, 340 (1960).
15. Аксельруд Н. В., Спиваковский В. Б., Ж. неорг. хим., 5, 348 (1960).
16. Аксельруд Н. В., Спиваковский В. Б., Ж. неорг. хим., 5, 547 (1960).
17. Александровская А. М., Алешонкова Ю. А., Синицына Л. Н., Годнев И. Н., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., № 1, 171 (1962).
18. Александровская А. М., Годнев И. Н., Свердлов А. С., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., 6, 165 (1963).
19. Аликберов С. С., Шкловер Л. П., Ж. неорг. хим., 5, 513 (1960).
20. Амосов В. М., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 2, 103 (1963).
21. Амосов В. М., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 2, 114 (1964).
22. Амосов В. М., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 3, 123 (1964).
23. Андреев С. Н., Халдин В. Г., Строгонов Е. В., Ж. общ. хим., 29, 1798 (1959).
24. Андреева Л. А., Карапетьянц М. Х., Ж. физ. хим., 39, 2410 (1965).
25. Андреева Л. Л., Кудрявцев А. А., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 49, 25 (1965).
26. Андреевский Д. Н., Нефтехимия, 5, 126 (1965).
27. Антонов А. А., Ж. физ. хим., 38, 1713 (1964).
28. Антонов А. А., Ж. общ. хим., 34, 2340 (1964).
29. Антонов А. А., Ковальчук Д. С., Маслов П. Г., Укр. хим. ж., 30, 20 (1964).
30. Антонов А. А., Маслов П. Г., Ж. физ. хим., 38, 600 (1964).
31. Апин А. Я., Лебедев Ю. А., Нефедова О. И., Ж. физ. хим., 32, 819 (1958).
32. Ария С. М., Кан Хо-ын, Барбанель Ю., Логинов Г. М., Ж. общ. хим., 27, 1743 (1957).
33. Ария С. М., Колбина Е. М., Апурина М. С., Ж. неорг. хим., 2, 23 (1957).
34. Ария С. М., Морозова М. П., Вольф Э., Ж. неорг. хим., 2, 13 (1957).

35. Ария С. М., Морозова М. П., Рейхардт А. А., Ж. общ. хим., 23, 1455 (1953).
36. Ария С. М., Морозова М. П., Хуан Цзи-тао, Ж. общ. хим., 26, 1813 (1956).
37. Ария С. М., Морозова М. П., Хуан Цзи-тао, Вольф Э., Ж. общ. хим., 27, 293 (1957).
- 37а. Ария С. М., Прокофьева Е. А., Сборник статей по общей химии, Изд. АН СССР, т. I (1953), стр. 9.
38. Ария С. М., Прокофьева Е. А., Ж. общ. хим., 25, 849 (1955).
39. Ария С. М., Прокофьева Е. А., Матвеева И. И., Ж. общ. хим., 25, 634 (1955).
40. Ария С. М., Щукарев С. А., Глушкова В. Б., Ж. общ. хим., 23, 1241 (1953).
41. Астров Д. Н., Ицкевич Е. С., Шарифов К. А., Ж. физ. хим., 29, 424 (1955).
42. Ахачинский В. В., Копытина Л. М., Атомная энергия, 9, 504 (1960).
43. Ахачинский В. В., Копытина Л. М., Иванов М. И., Подольская Н. С. Thermodynamics of nuclear materials, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 309.
44. Афанасьев Ю. А., Рябинин А. И., Королева Т. И., Ж. физ. хим., 39, 2296 (1965).
45. Баев А. К., Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 6, 2610 (1961).
46. Баев А. К., Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 10, 2457 (1965).
47. Байбуз В. Ф., ДАН СССР, 140, 1358 (1961).
48. Байбуз В. Ф., Медведев В. А., Сборник трудов Гос. ин-та прикладной химии, 49, 84 (1962).
- 48а. Баксева С. С., Букетов Е. А., Баксев М. И., Труды Ин-та металлургии и обогащения, АН КазССР, 11, 163 (1964).
49. Баландин А. А., Клабуновский Е. И., Козина М. П., Ульянова О. Д., Изв. АН СССР, ОХН, № 1, 12 (1958).
50. Бамбуров В. Г., Труды Ин-та химии Уральского филиала АН СССР, № 7, 27 (1963).
51. Барвинок М. С., Информ. бюлл. Военно-трансп. академии, № 9, 20 (1946).
52. Барвинок М. С., Ж. общ. хим., 20, 208 (1950).
53. Барон Н. М., Квят Э. П., Подгорная Е. А., Пономарева А. М., Равдель А. А., Тимофеева З. Н., Краткий справочник физико-химических величин, Госхимиздат, 1959.
54. Белых Л. П., Несмеянов А. Н., ДАН СССР, 128, 979 (1960).
55. Берг Л. Г., Прибылев К. П., Ж. неорг. хим., 10, 1419 (1965).
56. Бергман Г. А., Ж. неорг. хим., 3, 2422 (1958).
57. Бергман Г. А., Медведев В. А., Сборник трудов ГИПХ, 42, 158 (1959).
58. Бергман Г. А., Шмук Е. И., Изв. АН СССР, Металлургия и топливо, № 1, 60 (1962).
59. Бергман Г. А., Шмук Е. И., Изв. АН СССР, Металлургия и горное дело, № 3, 91 (1964).
60. Бережной А. С., ДАН УРСР, № 3, 387 (1962).
61. Брицке Э. В., Капустинский А. Ф., Веселовский Б. К., Шамовский Л. М., Ченцова Л. Г., Анваер Б. И., Термические константы неорганических веществ, Изд. АН СССР, 1949.
62. Броунштейн Б. И., Юдин Б. Ф., Луковский О. С., Ж. физ. хим., 33, 2773 (1959).
63. Бэгли К., Плутоний и его сплавы, Атомиздат, 1958.
64. Бя Ре Себ Чосон, Вестн. АН КНДР, № 4, 67 (1954).
65. Васильев В. П., Ж. неорг. хим., 6, 2241 (1961).
- 65а. Васильев В. П., Васильева В. Н., Ж. физ. хим., 36, 2238 (1962).
- 65б. Васильев В. П., Васильева В. Н., Ж. физ. хим., 39, 2678 (1965).
66. Васильев В. П., Золотарев Е. К., Яцимирский К. Б., Ж. физ. хим., 33, 328 (1959).
67. Васильев И. А., Введенский А. А., Ж. физ. хим., 39, 2052 (1965).
68. Васильева И. А., Герасимов Я. И., Симанов Ю. П., Ж. физ. хим., 34, 1811 (1960).
69. Василькова И. В., Ефимов А. И., Питиримов Б. З., Ж. неорг. хим., 9, 754 (1964).
70. Василькова И. В., Зайцева Н. Д., Свалев Ю. С., Вестн. ЛГУ, № 16, 140 (1961).
71. Василькова И. В., Перфилова И. Л., Ж. неорг. хим., 10, 2296 (1965).
72. Введенский А. А., Физико-химические константы органических соединений, Госхимиздат, 1961.

73. Введенский А. А., Иванников П. Я., Некрасова В. А., Ж. общ. хим., 19, 1094 (1949).
74. Введенский А. А., Петров В. М., Ж. физ. хим., 39, 1526 (1965).
75. Вдовенко В. М., Соколов А. П., Радиохимия, 1, 117 (1959).
76. Веденеев А. В., Казарновская Л. И., Казарновский И. А., Ж. физ. хим., 26, 1808 (1952).
77. Вейц И. В., Гурвич Л. В., Ртищева Н. П., Ж. физ. хим., 32, 2532 (1958).
78. Вечер Р. А., Гейдерих В. А., Герасимов Я. И., ДАН СССР, 164, 835 (1965).
79. Вечер Р. А., Гейдерих В. А., Герасимов Я. И., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 1, 1722 (1965).
80. Видавский Л. М., Бяхова Н. И., Ипполитова Е. А., Ж. неорг. хим., 10, 1746 (1965).
- 80а. Вол Ю. Ц., Шишаков Н. А., Изв. АН СССР, ОХН, № 11, 1920 (1963).
81. Волкенштейн Н. В., Циовкин Ю. Н., Физика металлов и металловед., 15, 465 (1963).
- 81а. Волкова Н. М., Гайдуков Г. В., Изв. Сиб. отд. АН СССР, № 6, 70 (1959).
82. Волкова Н. М., Гельд П. В., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 5, 89 (1963).
83. Волкова Н. М., Гельд П. В., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 3, 77 (1965).
84. Володина Н. А., Шидловский А. А., Воскресенский А. А., Ж. физ. хим., 38, 1703 (1964).
85. Воложин Я. С., Труды Вост. науч.-исслед. горнорудного ин-та и горного факультета Сибирского металлургического ин-та, 1, 172 (1961).
86. Вольф Э., Жрия С. М., Ж. общ. хим., 29, 2470 (1959).
87. Воробьев А. Ф., Колесов В. П., Скуратов С. М., Ж. неорг. хим., 5, 1402 (1960).
88. Воробьев А. Ф., Монаенкова А. С., Привалова Н. М., Скуратов С. М., Вестн. МГУ, сер. хим., № 3, 48 (1963).
89. Воробьев А. Ф., Привалова Н. М., Вестн. МГУ, сер. хим., № 6, 22 (1963).
90. Воробьев А. Ф., Привалова Н. А., Монаенкова А. С., Скуратов С. М., ДАН СССР, 135, 1388 (1960).
91. Воробьев А. Ф., Привалова Н. М., Скуратов С. М., Вестн. МГУ, сер. хим., № 4, 39 (1963).
92. Воробьев А. Ф., Привалова Н. М., Стороженко Л. В., Скуратов С. М., ДАН СССР, 135, 113 (1960).
93. Воробьев А. Ф., Привалова Н. М., Хуан Ли-дао, Вестн. МГУ, сер. хим., № 6, 27 (1963).
94. Воробьев А. Ф., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 32, 2580 (1958).
95. Воробьев А. Ф., Скуратов С. М., Ж. неорг. хим., 5, 1398 (1960).
96. Воскресенская Н. К., Бухалова Г. А., Ж. общ. хим., 21, 1957 (1951).
97. Воскресенская Н. К., Соколов В. А., Бонашек Е. И., Шмидт Н. Е., Изв. Сектора физ.-хим. анализа ИОНХ АН СССР, 27, 233 (1956).
98. Вукалович М. П., Рассказов Д. С., Попов В. Н., Бабников Ю. М., Теплоэнергетика, № 6, 56 (1964).
99. Гаджиев С. Н., Агарунов М. Я., Ж. физ. хим., 39, 239 (1965).
100. Гаджиев С. Н., Шарифов К. А., ДАН АзССР, 15, 667 (1959).
101. Гаджиев С. Н., Шарифов К. А., ДАН АзССР, 16, 659 (1960).
102. Гаджиев С. Н., Шарифов К. А., ДАН СССР, 136, 1339 (1961).
103. Гаджиев С. Н., Шарифов К. А., Вопросы металлургии и физики полупроводников, Изд. АН СССР, 1961, стр. 43.
104. Гаджиев С. Н., Шарифов К. А., Изв. АН АзССР, сер. физ.-мат. и техн. н., № 1, 47 (1962).
105. Галкин Н. П., Судариков Б. Н., Зайцев В. А., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 43, 64 (1963).
106. Гальченко Г. Л., Аммар М. М., Скуратов С. М., Бубнов Ю. Н., Михайлов Б. Н., Вестн. МГУ, сер. хим., № 2, 3 (1965).
107. Гальченко Г. Л., Аммар М. М., Скуратов С. М., Бубнов Ю. Н., Михайлов Б. М., Вестн. МГУ, сер. хим., № 3, 10 (1965).
108. Гальченко Г. Л., Варущенко Р. М., Ж. физ. хим., 37, 2513 (1963).
109. Гальченко Г. Л., Варущенко Р. М., Бубнов Ю. Н., Михайлов Б. М., Ж. общ. хим., 32, 284 (1962).
110. Гальченко Г. Л., Варущенко Р. М., Бубнов Ю. Н., Михайлов Б. М., Ж. общ. хим., 32, 2405 (1962).
111. Гальченко Г. Л., Гедакян Д. А., Тимофеев Б. И., Скуратов С. М., ДАН СССР, 161, 1081 (1965).

112. Гальченко Г. Л., Корнилов А. Н., Скуратов С. М., Ж. неорг. хим., 5, 2104 (1960).
113. Гальченко Г. Л., Корнилов А. Н., Скуратов С. М., Ж. неорг. хим., 5, 2651 (1960).
114. Гальченко Г. Л., Корнилов А. Н., Тимофеев Б. И., Скуратов С. М., ДАН СССР, 127, 1016 (1959).
115. Гальченко Г. Л., Тимофеев Б. И., Скуратов С. М., Ж. неорг. хим., 5, 2645 (1960).
116. Гальченко Г. Л., Тимофеев Б. И., Скуратов С. М., ДАН СССР, 142, 1077 (1962).
117. Ганелипа Е. Ш., Ж. прикл. хим., 37, 1358 (1964).
118. Гартман Ю. М., Гельд П. В., в сб. «Физико-химические основы производства стали», Изд. АН СССР, 1964, стр. 52.
119. Геллер Б. Э., Ж. физ. хим., 35, 2210 (1961).
120. Гельд П. В., Кочнев М., Ж. прикл. хим., 21, 1249 (1948).
121. Гельд П. В., Кусенко Ф. Г., Изв. АН СССР, ОТН. Металлургия и топливо, № 2, 79 (1960).
122. Генев Л. Х., Несмеянов А. Н., Приселков Ю. А., ДАН СССР, 140, 158 (1961).
123. Герасименко Л. Н., Зайцев В. А., Ложкин Л. Н., Морачевский А. Г., Ж. прикл. хим., 38, 422 (1965).
124. Герасимов Я. И., Васильева И. А., Чусова Т. П., Гейдериш В. А., Тимофеева М. А., ДАН СССР, 134, 1350 (1960).
125. Герасимов Я. И., Круглова Е. В., Розенблюм Н. Д., Ж. общ. хим., 7, 1520 (1937).
126. Гертман Ю. М., Гельд П. В., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 9, 15 (1959).
127. Гинзбург П. И. в сб. «Проблемы магмы и генезиса изверженных горных пород», Изд. АН СССР, 1963, стр. 210.
128. Го Гао-пинь, Хуасюэ тунбао, № 5, 9 (1959).
129. Годнев И. Н., Диссертация, Иваново, 1947, цит. по [321].
130. Годнев И. Н., Морозов В., Ж. физ. хим., 22, 801 (1948).
131. Годнев И. Н., Свердлин А. С., Ж. физ. хим., 24, 670 (1950).
132. Годнев И. Н., Свердлин А. С., Савогина М. С., Ж. физ. хим., 24, 807 (1950).
133. Годнев И. Н., Свердлин А. С., Ушанова Н. И., Оптика и спектр., 2, 704 (1957).
134. Голомзик А. И., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 2, 47 (1964).
135. Голубенко А. Н., Резухина Т. Н., Ж. физ. хим., 38, 2920 (1964).
136. Голубенко А. Н., Резухина Т. Н., Ж. физ. хим., 39, 1519 (1965).
137. Голубенко А. Н., Устинов А. А., Резухина Т. Н., Ж. физ. хим., 39, 1164 (1965).
138. Голутвин Ю. М., Ж. физ. хим., 30, 2251 (1956).
139. Голутвин Ю. М., Козловская Т. М., Ж. физ. хим., 34, 2350 (1960).
140. Голутвин Ю. М., Козловская Т. М., Ж. физ. хим., 36, 362 (1962).
141. Голутвин Ю. М., Козловская Т. М., Масленникова Э. Г., Ж. физ. хим., 37, 1362 (1963).
142. Голутвин Ю. М., Лян Цзинь-куй, Ж. физ. хим., 35, 129 (1961).
143. Голутвин Ю. М., Масленникова Э. Г., Ж. физ. хим., 39, 3102 (1965).
144. Горгораки Е. А., Мальцев А. К., Турдакин В. А., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 49, 16 (1965).
145. Горгораки Е. А., Тарасов В. В., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 49, 11 (1965).
146. Горышко Н. Н., Козица М. П., Скуратов С. М., Беликова Н. А., Платэ А. Ф., Вестн. МГУ, сер. хим., № 4, 3 (1964).
147. Градович А. А., в сб. «Материалы третьей научной конференции аспирантов», Изд. Ростовского Государственного университета, 1961, стр. 174.
148. Гребенщиков Р. Г., Ж. неорг. хим., 9, 1038 (1964).
149. Гребенщиков Р. Г., Пасечнова Р. А., ДАН СССР, 164, 571 (1965).
150. Грязнов В. М., Коробов В. В., Фрост А. В., Вестн. МГУ, сер. хим., № 9, 51 (1948).
151. Гумбатов Д. О., Кострюков В. Н., Ж. физ. хим., 39, 116 (1965).
152. Гумбатов Д. О., Кострюков В. Н., Шаулов Ю. Х., Изв. АН АзССР, сер. физ.-техн. и мат. н., № 1, 53 (1965).
153. Гурвич Л. В., Ж. физ. хим., 34, 1690 (1960).
154. Гурвич Л. В., Воробьев Б. А., Квливидзе В. А., Прохоровский Е. А., Ртищева Н. П., Юнгман В. С., Сборник трудов Гос. ин-та прикладной химии, 49, 38 (1962).

155. Гурвич Л. В., Квливидзе В. А., Прозоровский Е. А., Ртищева Н. П., Сборник трудов ГИПХ, 49, 61 (1962).
156. Гуревич М. А., Ж. неорг. хим., 8, 2645 (1963).
157. Девятых Г. Г., Юшин А. С., Ж. физ. хим., 38, 957 (1964).
158. Дробот Д. В., Коршунов Б. Г., Дуринина Л. В., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 1, 2189 (1965).
159. Дробышев В. Н., Резухина Т. Н., Тарасова Л. А., Ж. физ. хим., 39, 141 (1965).
160. Дробышев В. Н., Резухина Т. Н., Ж. физ. хим., 39, 151 (1965).
161. Дрозин Н. Н., Ж. физ. хим., 35, 1789 (1961).
162. Дяткина М. Е., Ж. физ. хим., 28, 377 (1954).
163. Евсеев А. М., Пожарская Г. В., Вестн. МГУ. сер. мат., мех., астроном., физ. и хим., № 1, 165 (1959).
164. Евсеев А. М., Пожарская Г. В., Несмеянов А. Н., Герасимов Я. И., Ж. неорг. хим., 4, 2189 (1959).
165. Евстигнеева Е. В., Шмырева Г. О., Ж. физ. хим., 39, 1000 (1965).
166. Егоров А. М., Титова З. П., Ж. неорг. хим., 7, 275 (1962).
167. Еременко В. Н., Лукашенко Г. М., Ж. неорг. хим., 8, 8 (1963).
168. Еременко В. Н., Лукашенко Г. М., Ж. неорг. хим., 9, 1552 (1964).
169. Еременко В. Н., Лукашенко Г. М., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 1, 1296 (1965).
- 169а. Ермоленко Е. Н., Спрота Н. Н., в сб. «Химическая связь в полупроводниках и твердых телах», Изд. «Наука и техника», Минск, 1965, стр. 128.
170. Жаркова Л. А., Автореферат кандидат. диссертации, МГУ, 1960.
171. Жаркова Л. А., Баранчеева Н. Г., Ж. физ. хим., 38, 752 (1964).
172. Жаркова Л. А., Герасимов Я. И., Ж. физ. хим., 35, 2291 (1961).
173. Жаркова Л. А., Герасимов Я. И., Резухина Т. Н., Симанов Ю. П., ДАН СССР, 128, 992 (1959).
174. Желанкин В. И., Куцев В. С., Ормонт Б. Ф., Ж. физ. хим., 35, 2608 (1961).
175. Желанкин В. И., Куцев В. С., Ж. физ. хим., 38, 562 (1964).
176. Жук Н. П., Ж. физ. хим., 28, 1523 (1954).
177. Жук Н. П., Ж. физ. хим., 28, 1690 (1954).
178. Жукова Л. А., Герасимов Я. И., Резухина Т. Н., Симанов Ю. П., ДАН СССР, 131, 1130 (1960).
- 178а. Жуковецкий В. В., Труды Северо-Кавказского горно-металлургического ин-та, 15, 210 (1957).
179. Журавлев Е. З., Рабинович И. Б., Труды по химии и хим. технол. (Горький), 3, 475 (1959).
180. Зайнуллин Г. Г., Пашинкин А. С., Геохимия, № 9, 843 (1963).
181. Зайончковский Я. А., Рубальская Э. В., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 1, 257 (1965).
182. Зайончковский Я. А., Рубальская Э. В., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 1, 1376 (1965).
183. Зайцева Н. Д., Ж. неорг. хим., 8, 2365 (1963).
184. Зубарева Н. Д., Оберемок-Якубова А. П., Петров Ю. И., Клабуновский Е. И., Баландин А. А., Изв. АН СССР, Сер. хим., № 12, 2207 (1963).
185. Зубова Г. А., Тезисы докладов научн.-техн. конференции МХТИ им. Д. И. Менделеева, 1955, стр. 11.
186. Иванов М. И., Подольская Н. С., Атомная энергия, 13, 572 (1962).
187. Иванов М. И., Тумбаков В. А., Атомная энергия, 7, 33 (1959).
188. Иванов М. И., Тумбаков В. А., Подольская Н. С., Атомная энергия, 5, 166 (1958).
189. Иванова Л. И., Ж. общ. хим., 21, 444 (1951).
190. Ионин М. В., Ж. физ. хим., 38, 2684 (1964).
191. Ионин М. В., Гезганова Д. Н., Труды по химии и хим. технол. (Горький), 2 (10), 183 (1964).
192. Инполигова Е. А., Фаустова Д. Г., Спицын Викт. И., Исследования в области химии урана, Изд. МГУ, 1961, стр. 145—147.
193. Ицкевич Е. С., Ж. физ. хим., 35, 1813 (1961).
194. Ицкевич Е. С., Стрелков П. Г., Ж. физ. хим., 33, 1575 (1959).
195. Ицкевич Е. С., Стрелков П. Г., Ж. физ. хим., 34, 1312 (1960).
196. Кабо Г. Я., Андреевский Д. Н., Нефтехимия, 5, 132 (1965).
197. Кабо Г. Я., Андреевский Д. Н., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., № 4, 575 (1965).
198. Казарновская Л. И., Казарновский И. А., Ж. физ. хим., 25, 293 (1951).
199. Казарновский И. А., Райхштейн С. И., Ж. физ. хим., 21, 245 (1947).
200. Калишевич Г. И., Гельд П. В., Кренцис Р. П., Теплофизика высоких температур, 2, 16 (1964).

201. Капустинский А. Ф., Ж. физ. хим., 15, 220 (1941).
202. Капустинский А. Ф., Ж. физ. хим., 15, 645 (1941).
203. Капустинский А. Ф., Василевский К. И., Ж. неорг. хим., 2, 2031 (1957).
204. Капустинский А. Ф., Голутвин Ю. М., Изв. АН СССР, ОХН, № 2, 192 (1951).
205. Капустинский А. Ф., Голутвин Ю. М., Ж. физ. хим., 25, 719 (1951).
206. Капустинский А. Ф., Каньковский Р. Т., Ж. физ. хим., 32, 2810 (1958).
207. Капустинский А. Ф., Каньковский Р. Т., Ж. физ. хим., 33, 722 (1959).
208. Капустинский А. Ф., Маколкин И. А., Кришталек Л. И., Ж. физ. хим., 21, 125 (1947).
209. Капустинский А. Ф., Самойлов О. Я., Изв. АН СССР, ОХН, № 4, 337 (1950).
210. Капустинский А. Ф., Самойлов О. Я., Изв. АН СССР, ОХН, № 2, 218 (1952).
211. Капустинский А. Ф., Самплавская К. К., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 22, 47 (1957).
212. Капустинский А. Ф., Самплавская К. К., Ж. неорг. хим., 6, 2237 (1961).
213. Капустинский А. Ф., Самплавская К. К., Ж. неорг. хим., 6, 2241 (1961).
214. Капустинский А. Ф., Самплавская К. К., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 38, 7 (1962).
215. Капустинский А. Ф., Селиванова Н. М., Ж. физ. хим., 23, 1508 (1949).
216. Капустинский А. Ф., Селиванова Н. М., Стаханова М. С., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 22, 30 (1956).
217. Капустинский А. Ф., Стаханова М. С., ДАН СССР, 57, 575 (1947).
218. Капустинский А. Ф., Стаханова М. С., Изв. АН СССР, ОХН, № 6, 587 (1954).
219. Капустинский А. Ф., Стрелков И. И., Ганенко В. Е., Алапина А. В., Стаханова М. С., Селиванова Н. М., Ж. физ. хим., 34, 1088 (1960).
220. Капустинский А. Ф., Шидловский А. А., Изв. Сектора платины ИОНХ АН СССР, 30, 31 (1955).
221. Капустинский А. Ф., Шидловский А. А., Шидловская Ю. С., Изв. АН СССР, ОХН, № 4, 385 (1958).
222. Капустинский А. Ф., Яцимпрский К. Б., Ж. физ. хим., 22, 1271 (1948).
223. Караваев М. М., Скворцов Г. А., Ж. физ. хим., 36, 1072 (1962).
224. Карапетьянц М. Х., Химическая термодинамика, изд. 2-е, Госхимиздат, 1953.
225. Карапетьянц М. Х., Ж. физ. хим., 27, 775 (1953).
226. Карапетьянц М. Х., Ж. физ. хим., 28, 186 (1954).
227. Карапетьянц М. Х., Ж. физ. хим., 28, 353 (1954).
228. Карапетьянц М. Х., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 18, 27 (1954).
229. Карапетьянц М. Х., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 20, 10 (1955).
230. Карапетьянц М. Х., Ж. физ. хим., 30, 593 (1956).
231. Карапетьянц М. Х., Химия и технол. топлива, № 9, 22 (1956).
232. Карапетьянц М. Х., Докторская диссертация, МХТИ им. Д. И. Менделеева, 1957.
233. Карапетьянц М. Х., Таблицы некоторых термодинамических свойств различных веществ, Сычуаньский ун-т, 1959. На правах рукописи.
234. Карапетьянц М. Х., Карапетьянц М. Л., Вычисления, сделанные для настоящей работы, 1959—1966.
235. Карапетьянц М. Х., Карапетьянц М. Л., Таблицы некоторых термодинамических свойств различных веществ, Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 34, 1961.
236. Карвялис Н., Ученые записки Вильнюсского ун-та (химия), 28, 111 (1959).
- 236а. Карвялис Н., Ученые записки Вильнюсского ун-та (химия), 28, 119 (1959).
237. Карелин В. В., Несмеянов А. Н., Приселков Ю. А., Изв. АН СССР, Металлургия и топливо, № 5, 117 (1962).
238. Карелин В. В., Несмеянов А. Н., ДАН СССР, 144, 352 (1962).
239. Карелин В. В., Несмеянов А. А., Приселков Ю. А., Чжоу Кунь-ин, Вестн. МГУ, сер. хим., № 2, 40 (1962).
240. Качинская О. Н., Вестн. МГУ, сер. хим., № 1, 69 (1961).
241. Качинская О. Н., Тогоева С. Х., Мещеряков А. П., Скуратов С. М., ДАН СССР, 132, 119 (1960).

242. Кинне Г., Вишкарев А. Ф., Явойский В. И., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 9, 92 (1962).
243. Кипнис А. Я., Ж. неорг. хим., 7, 1500 (1962).
244. Киреев В. А., Ж. физ. хим., 20, 339 (1946).
245. Киреев В. А., Ж. общ. хим., 16, 1199 (1946).
246. Киреев В. А., Ж. общ. хим., 16, 1391 (1946).
247. Киреев В. А., Ж. общ. хим., 16, 1569 (1946).
248. Киреев В. А., Ж. общ. хим., 17, 1229 (1947).
249. Киреев В. А., Сборник работ по физической химии, Изд. АН СССР, 1947, стр. 181.
250. Киреев В. А., Сборник работ по физической химии, Изд. АН СССР, 1947, стр. 197.
251. Киреев В. А., Ж. физ. хим., 22, 847 (1948).
252. Кириллин В. А., Шейндлин А. Б., Чеховской В. Я., ДАН СССР, 142, 1323 (1962).
253. Кириллин В. А., Шейндлин А. Е., Чеховской В. Я., Петрова В. А., Ж. физ. хим., 37, 2249 (1963).
- 253а. Кириллин В. А., Шейндлин А. Е., Чеховской В. Я., Жукова И. А., Теплофизика высоких температур, 3, 860 (1965).
254. Киселева Е. В., Тезисы докладов научн.-техн. конференции МХТИ им. Д. И. Менделеева, 1960, стр. 10.
255. Клущина Т. В., Селиванова Н. М., Титов С. С., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 49, 28 (1965).
256. Ковальчук Д. С., Антонов А. А., Укр. хим. ж., 30, 169 (1964).
257. Ковальчук Д. С., Морозов В. П., Труды Днепропетровского химико-технологического ин-та им. Ф. Э. Дзержинского, 16, 1 (1962).
258. Козина М. П., Лукина М. Ю., Зубарева Н. Д., Сафонова И. Л., Скуратов С. М., Казанский Б. А., ДАН СССР, 138, 843 (1961).
259. Козина М. П., Мирзоева А. К., Соснина И. Е., Елагина Н. В., Скуратов С. М., ДАН СССР, 155, 1123 (1964).
260. Козлов Н. А., Рабинович И. Б., Труды по химии и хим. технол., (Горький), 2 (10), 189 (1964).
261. Колбин Н. И., Самойлов В. М., Рябов А. Н., в сб. «Химия редких элементов», Изд. ЛГУ, 1964, стр. 50.
262. Колбин Н. И., Семенов И. Н., Ж. неорг. хим., 9, 203 (1964).
263. Колбин Н. И., Семенов И. Н., Шутов Ю. М., Ж. неорг. хим., 9, 1029 (1964).
264. Колбина Е. М., Барбанель Ю. А., Назарова М. В., Ария С. М., Вестн. ЛГУ, № 4, 122 (1960).
265. Колесов В. П., Зенков И. Д., Ж. физ. хим., 36, № 9, 2082 (1962).
266. Колесов В. П., Зенков И. Д., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 36, 89 (1962).
267. Колесов В. П., Зенков И. Д., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 37, 224 (1962).
268. Колесов В. П., Зенков И. Д., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 36, 2082 (1962).
269. Колесов В. П., Зенков И. Д., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 37, 720 (1963).
270. Колесов В. П., Зенков И. Д., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 39, 2474 (1965).
271. Колесов В. П., Мартынов А. М., Скуратов С. М., Ж. неорг. хим., 6, 2623 (1961).
272. Колесов В. П., Мартынов А. М., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 39, 435 (1965).
273. Колесов В. П., Мартынов А. М., Штехер С. М., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 36, 2078 (1962).
274. Колесов В. П., Пауков И. Е., Скуратов С. М., Серегин Э. А., ДАН СССР, 128, 130 (1959).
275. Колесов В. П., Попов М. М., Скуратов С. М., Ж. неорг. хим., 4, 1233 (1959).
276. Колесов В. П., Серегин Э. А., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 36, 647 (1962).
277. Колесов В. П., Скуратов С. М., Ж. неорг. хим., 6, 1741 (1961).
278. Колесов В. П., Скуратов С. М., Зайкин И. Д., Ж. неорг. хим., 4, 1237 (1959).
279. Колесов В. П., Талакин О. Г., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 38, 1701 (1964).
280. Кондаков Б. В., Ковтуненко П. В., Бундель А. А., Ж. физ. хим., 38, 190 (1964).
281. Корнеева И. В., Беляев А. В., Новоселова А. В., Ж. неорг. хим., 5, 3 (1960).

282. Корнеева И. В., Соколов В. В., Новоселова А. В., Ж. неорг. хим., 5, 241 (1960).
283. Корнилов А. Н., Зайкин И. Д., Скуратов С. М., Дубровская Л. Б., Швейкин Г. П., Ж. физ. хим., 38, 702 (1964).
284. Корнилов А. Н., Леонидов В. Я., Скуратов С. М., ДАН СССР, 144, 355 (1962).
285. Корнилов А. Н., Леонидов В. Я., Скуратов С. М., Вестн. МГУ, № 6, 48 (1962).
286. Корнилов А. Н., Леонидов В. Я., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 38, 2008 (1964).
287. Корнилов А. Н., Леонидов В. Я., Скуратов С. М., Ж. физ. хим., 38, 2013 (1964).
288. Корнилов И. И., Матвеева Н. М., ДАН СССР, 139, 880 (1961).
289. Коробов В. В., Фрост А. В., Свободная энергия органических соединений, М., Изд. ВХО им. Д. И. Менделеева, Моск. отделение, 1949.
290. Коршунов И. А., Ж. физ. хим., 14, 134 (1940).
291. Кострюков В. Н., Ж. физ. хим., 35, 1759 (1961).
292. Кострюков В. Н., Калинин И. Н., Ж. физ. хим., 38, 780 (1964).
293. Кострюков В. Н., Морозова Г. Х., Ж. физ. хим., 34, 1833 (1960).
294. Кочеткова Н. М., Резухина Т. Н., Сборник «Вопросы металлургии и физики полупроводников», Изд. АН СССР, 1961, стр. 34—37.
295. Кочнев М. И., ДАН СССР, 70, 433, 1950 (см. [1773]).
296. Краснов К. С., Радиохимия, 2, 668 (1960).
297. Краснов К. С., Светцов В. И., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., № 1, 167 (1963).
298. Красовский В. П., Факидов И. Г., Физика металлов и металловед., 11, 477 (1961).
299. Кренцис Р. П., Гельд П. В., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 11, 12 (1962).
300. Кренцис Р. П., Гельд П. В., Физика металлов и металловед., 13, 319 (1962).
301. Кренцис Р. П., Гельд П. В., в сб. «Физико-химические основы производства стали», Изд. «Наука», 1964, стр. 400.
302. Кренцис Р. П., Гельд П. В., Калишевич Г. И., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 9, 161 (1963).
303. Кренцис Р. П., Гельд П. В., Калишевич Г. И., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 11, 146 (1964).
304. Кренцис Р. П., Гельд П. В., Серебренников Н. Н., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 12, 5 (1960).
- 304а. Крестов Г. А., Лапин В. А., Радиохимия, 7, 311 (1965).
305. Крестовников А. Н., Вендрих М. С., Труды Московского ин-та цветных металлов и золота им. М. И. Калинина, № 31, 426 (1958).
306. Крестовников А. Н., Вендрих М. С., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 2, 54 (1959).
307. Крестовников А. Н., Вендрих М. С., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, 3, 13 (1960).
308. Кривцов Н. В., Титова К. В., Росоловский В. Я., Ж. неорг. хим., 10, 454 (1965).
309. Кузнецов С. И., Ж. неорг. хим., 23, 1187 (1950).
310. Кузнецов Ф. А., Белый В. И., Резухина Т. Н., Герасимов Я. И., ДАН СССР, 139, 1405 (1961).
311. Кузнецов Ф. А., Резухина Т. Н., Голубенко А. Н., Ж. физ. хим., 34, 2129 (1960).
312. Кульба Ф. Я., Ж. общ. хим., 24, 1700 (1954).
313. Курбатов В. Я., Ж. общ. хим., 18, 372 (1948).
314. Кусенко Ф. Г., Гельд П. В., Изв. Сиб. отд. АН СССР, № 2, 46 (1960).
315. Кусенко Ф. Г., Гельд П. В., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 4, 102 (1960).
316. Кусенко Ф. Г., Гельд П. В., Ж. общ. хим., 30, 3487 (1960).
317. Кусенко Ф. Г., Гельд П. В., в сб. «Физико-химические основы производства стали», Изд. АН СССР, 1961, стр. 41.
318. Куцев В. С., Ормонт Б. Ф., Эпельбаум В. А., ДАН СССР, 104, 567 (1955).
319. Лаврентьев В. И., Герасимов Я. И., Резухина Т. Н., ДАН СССР, 133, 374 (1960).
320. Лаврентьев В. И., Герасимов Я. И., Резухина Т. Н., ДАН СССР, 136, 1372 (1961).
321. Лавров Н. В., Коробов В. В., Филиппова В. И., Термодинамика реакций газификации и синтеза из газов, Изд. АН СССР, 1960.
322. Ландия Н. А., Ж. физ. хим., 24, 257 (1950).
323. Латимер В. М., Окислительные состояния элементов и их потенциалы в водных растворах, Издательство, 1954.

324. Лебедев Б. Г., Левицкий В. А., Ж. физ. хим., 36, 630 (1962).
325. Лебедев Б. Г., Левицкий В. А., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 7, 5 (1962).
326. Лебедев Б. Г., Левицкий В. А., Бурцев В. А., Ж. физ. хим., 36, 877 (1962).
- 326а. Леонидов В. Я., Барский Ю. П., Хитаров Н. И., Геохимия, № 5, 414 (1964).
327. Лебедев Ю. А., Мирошниченко Е. А., Чайкин А. М., ДАН СССР, 145, 1288 (1962).
328. Лебедева Н. Д., Ж. физ. хим., 38, 2648 (1964).
329. Левицкий В. А., Резухина Т. Н., Ж. физ. хим., 37, 1135 (1963).
- 329а. Левицкий В. А., Резухина Т. Н., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 2, 145 (1965).
330. Левицкий В. А., Резухина Т. Н., Гузей А. С., Электрохимия, 1, 237 (1965).
331. Левицкий В. А., Резухина Т. Н., Днепров В. Г., Электрохимия, 1, 933 (1965).
332. Левицкий В. А., Френкель М. А., Резухина Т. Н., Электрохимия, 1, 1371 (1965).
333. Ленев Л. М., Новохатский И. А., Изв. АН СССР, Металлургия и горное дело, № 6, 47 (1963).
334. Ленев Л. М., Новохатский И. А., Изв. АН СССР, Металлургия и горное дело, № 4, 87 (1964).
335. Ленев Л. М., Новохатский И. А., Ж. неорг. хим., 10, 2400 (1965).
336. Ленский А. С., Шапошникова А. Д., Соколова Е. С., Ж. неорг. хим., 9, 1147 (1964).
337. Летун С. М., Гельд П. В., Теплофизика высоких температур, 3, 47 (1965).
338. Летун С. М., Гельд П. В., Серебренников Н. Н., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 4, 5 (1965).
- 338а. Летун С. М., Гельд П. В., Серебренников Н. Н., Ж. неорг. хим., 10, 1263 (1965).
339. Лещинская З. Л., Авербух М. А., Селиванова Н. М., Ж. физ. хим., 39, 2036 (1965).
340. Лещинская З. Л., Селиванова Н. М., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 41, 18 (1963).
341. Лещинская З. Л., Селиванова Н. М., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 44, 37 (1963).
342. Лещинская З. Л., Селиванова Н. М., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 41, 22 (1963).
343. Лещинская З. Л., Селиванова Н. М., Ж. физ. хим., 38, 972 (1964).
344. Лещинская З. Л., Селиванова Н. М., Ж. физ. хим., 39, 2430 (1965).
345. Лещинская З. Л., Селиванова Н. М., Стрельцов И. С., Ж. неорг. хим., 8, 763 (1963).
346. Ловчиков В. С., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 2, 76 (1964).
347. Лукашенко Г. М., Еременко В. Н., Ж. неорг. хим., 9, 2295 (1964).
348. Любимов А. П., Любитов Ю. Н., Труды Московского ин-та стали, № 36, 191 (1957).
349. Люшкин В. В., Зайончковский Я. А., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 1, 1602 (1965).
350. Львова А. С., в сб. «Материалы четвертой научной конференции аспирантов». Изд. Ростовского Государственного университета, 1962, стр. 154.
351. Львова А. С., Феодосьев Н. Н., Ж. физ. хим., 38, 28 (1964).
352. Львова А. С., Феодосьев Н. Н., Ж. неорг. хим., 9, 2251 (1964).
353. Львова А. С., Феодосьев Н. Н., Ж. физ. хим., 39, 2049 (1965).
354. Львова А. С., Феодосьев Н. Н., Ж. неорг. химии, 10, 2378 (1965).
355. Лян Цзинь-куй, Цинсюэбао, Acta phys. Sinica, 17, 567 (1961).
356. Маколкин И. А., Ж. физ. хим., 14, 110 (1940).
357. Майер А. И., Селиванова Н. М., Терентьева Л. А., Ж. физ. хим., 39, 1746 (1965).
358. Максимова И. Н., Ж. структурн. хим., 3, 208 (1962).
359. Мальцев В. А., Гагаринский Ю. В., Попов М. М., Ж. неорг. хим., 5, 228 (1960).
360. Маслов П. Г., Ж. физ. хим., 35, 1551 (1961).
361. Маслов П. Г., Ж. общ. хим., 33, 1054 (1963).
- 361а. Маслов П. Г., Маслов Ю. П., Химия и технол. топлив и масел, № 10, 50 (1958).
- 361б. Маслов П. Г., Маслов Ю. П., Ж. общ. хим., 35, 2112 (1965).
362. Маслов Ю. П., Маслов П. Г., Ж. физ. хим., 32, 1715 (1958).

363. Матвеев М. А., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 18, 27 (1954); Матвеев М. А., Матвеев Г. М., в сб. «Физико-химические основы керамики», Промстройиздат, 1956, стр. 504.
364. Матвеев М. А., Френкель Б. Н., Матвеев Г. М., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 1, 1426 (1965).
365. Машовец В. П., Юдин Б. Ф., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 4, 95 (1962).
366. Медведев В. А., Ж. физ. хим., 35, 1481 (1961).
367. Медведев В. А., Ж. физ. хим., 37, 1403 (1963).
368. Медведева З. С., Гринберг Я. Х., Ж. неорг. хим., 9, 491 (1964).
369. Миненко В. И., Иванова В. С., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 3, 58 (1959).
370. Митькина Е. А., Атомная энергия, № 7, 163 (1959).
371. Михайлов М. А., Изв. Сиб. отд. АН СССР, № 9, 116 (1962).
- 371a. Мищенко К. П., Туманова Т. А., Флис И. Е., Ж. анал. хим., 15, 211 (1960).
372. Мищенко К. П., Флис И. Е., Кустодина В. А., Ж. прикл. хим., 33, 2671 (1960).
373. Морозов В. П., Коваленко Н. Ф., Хлебникова В. Н., Федоров Ю. К., Теорет. экспер. хим., 1, 462 (1965).
374. Морозов А. Н., Новохатский И. А., Изв. АН СССР, ОТН, Металлургия и топливо, № 6, 3 (1962).
375. Морозов А. Н., Новохатский И. А., Сб. трудов НИИ Металлургии Челябинск. эконом. района (Теория и практика металлургии), вып. VI, 11 (1963).
376. Морозов В. П., Укр. хим. ж., 21, 554 (1955).
377. Морозова М. П., Большакова Г. А., Лукиных Н. Л., Ж. общ. хим., 29, 3144 (1959).
378. Морозова М. П., Гецкина Л. Л., Голомолзина М., Ж. общ. хим., 27, 1846 (1957).
379. Морозова М. П., Гецкина Л. Л., Ж. общ. хим., 29, 1049 (1959).
380. Морозова М. П., Гецкина Л. Л., Вестн. ЛГУ, № 22, 128 (1959).
381. Морозова М. П., Егер Г., Ж. общ. хим., 30, 3514 (1960).
382. Морозова М. П., Столярова Т. А., Ж. общ. хим., 30, 3848 (1960).
383. Морозова М. П., Столярова Т. А., Вестн. ЛГУ, № 16, 150 (1964).
384. Морозова М. П., Хрипун М. К., Ария С. М., Ж. общ. хим., 32, 2072 (1961).
385. Мурадов В. Г., Ж. физ. хим., 39, 170 (1965).
386. Муратов Ф. Ш., Новоселова А. В., ДАН СССР, 143, 599 (1962).
387. Мчедлов-Петросян О. П., Бабушкин В. И., ДАН СССР, 128, 348 (1959).
388. Наджафов Ю. Б., Лосев В. Б., Шаулов Ю. Х., Монсеев А. Ф., Тубянская В. С., Ж. физ. хим., 39, 1220 (1965).
389. Наджафов Ю. Б., Шарифов К. А., Труды Ин-та физики АН АзССР, 11, 35 (1963).
390. Наджафов Ю. Б., Шаулов Ю. Х., Ж. физ. хим., 38, 2975 (1964).
- 390a. Наджафов Ю. Б., Шаулов Ю. Х., Изв. АН АзССР, сер. физ.-техн. и мат. н., № 1, 47 (1965).
391. Несмеянов Ан. Н., Белых Л. П., Ж. физ. хим., 34, 841 (1960).
392. Несмеянов Ан. Н., Де Дикман, ДАН СССР, 131, 1383 (1960).
393. Несмеянов Ан. Н., Ильичева И. А., Ж. физ. хим., 32, 422 (1958).
394. Несмеянов Ан. Н., Приселков Ю. А., Каренин В. В., Techn. Repts Internat. Atomic Energy Agency, № 14, 667 (1963).
395. Несмеянов Ан. Н., Сазонов Л. А., Ж. неорг. хим., 5, 519 (1960).
396. Несмеянов Ан. Н., Смахтин Л. А., Лебедев В. И., ДАН СССР, 112, 700 (1958).
397. Несмеянов Ан. Н., Трапп Г., Ж. физ. хим., 38, 2931 (1964).
398. Несмеянов Ан. Н., Фирсова Л. П., Ж. физ. хим., 34, 1032 (1960).
399. Несмеянов Ан. Н., Фирсова Л. П., Ж. физ. хим., 34, 1907 (1960).
400. Несмеянов Ан. Н., Фирсова Л. П., Исакова Е. П., Ж. физ. хим., 34, 1200 (1960).
401. Несмеянов Ан. Н., Фирсова Л. П., Исакова Е. П., Ж. физ. хим., 34, 1699 (1960).
402. Несмеянов Ан. Н., Хандамирова Н. Э., Вестн. МГУ, № 4, 28 (1960).
403. Никольская А. В., Гейдерих В. А., Герасимов Я. И., ДАН СССР, 130, 1074 (1960).
404. Никольский А. Б., Ж. неорг. хим., 8, 1045 (1963).
405. Никольский А. Б., Ж. неорг. хим., 10, 290 (1965).
406. Никольский А. Б., Рябов А. Н., Ж. неорг. хим., 9, 7 (1964).
407. Никольский А. Б., Рябов А. Н., Ж. неорг. хим., 10, 3 (1965).

408. Никольский Г. П., Казарновская Л. И., Багдасарян З. А., Казарновский И. А., ДАН СССР, 72, 713 (1950).
409. Ничков И. Ф., ДАН СССР, № 5, 1113 (1961).
410. Новиков Г. И., Галицкий Н. В., Ж. неорг. хим., 10, 576 (1965).
411. Новиков Г. И., Поляченко О. Г., Ж. неорг. хим., 7, 1209 (1962).
412. Новиков Г. И., Поляченко О. Г., Ж. неорг. хим., 8, 1053 (1963).
413. Новиков Г. И., Поляченко О. Г., Ж. неорг. хим., 8, 1649 (1963).
414. Новиков Г. И., Шукарев С. А., Василькова И. В., Суворов А. В., Шарупин Б. Н., Андреева Н. В., Боев А. К., VIII Менделеевский съезд по общей и прикладной химии. Рефераты докладов и сообщений, № 4, Изд. АН СССР, 1959, стр. 220.
415. Новохатский И. А., Изв. АН СССР, ОТН, Металлургия и горное дело, № 2, 3 (1963).
416. Новохатский И. А., Ленев Л. М., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 4, 68 (1965).
417. Оберемок-Якубова А. П., Баландин А. А., Изв. АН СССР, ОХН, № 12, 2210 (1963).
418. Ожигов Е. П., Ж. общ. хим., 34, 3519 (1964).
419. Окунев А. И., Диев Н. П., Труды Ин-та металлургии Уральского филиала АН СССР, 1, 71 (1957).
420. Островский Ю. П., Пенкин Н. П., Оптика и спектр., 4, 719 (1958).
421. Палкин В. А., Кузьмина Н. Н., Черняев П. И., Ж. неорг. хим., 10, 41 (1965).
422. Палкин В. А., Кузьмина Н. Н., Черняев П. И., Ж. неорг. хим., 10, 49 (1965).
423. Палкин В. А., Кузьмина Н. Н., Черняев П. И., Ж. неорг. хим., 10, 1792 (1965).
424. Панин В. Е., Грибанов С. А., Зилинг К. К., Изв. высш. уч. зав., Физика, № 2, 121 (1960).
425. Панкова Л. Л., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., 5, 564 (1962).
426. Пакратов А. В., Зерченинов А. Н., Талакин О. Г., Сколов О. М., Князева Н. А., Ж. физ. хим., 37, 1399 (1963).
427. Панюшкин В. Т., Мальцев В. С., Труды Ин-та металлургии и обогащения АН КазССР, 11, 79, 1964.
428. Панфилов Б. И., Феодосьев Н. Н., Ж. неорг. хим., 9, 2685 (1964).
429. Панфилов Б. И., Феодосьев Н. Н., Ж. неорг. хим., 9, 2693 (1964).
430. Панфилов Б. И., Феодосьев Н. Н., Ж. неорг. хим., 10, 298 (1965).
431. Панфилов Б. И., Феодосьев Н. Н., Ж. неорг. хим., 10, 1844 (1965).
432. Паркс Г. С., Хафман Г., Свободные энергии органических соединений, ОНТИ, 1936.
433. Патрик С., в сб. «Успехи химии фтора», т. 1—11, Изд. «Химия», 1964, стр. 336.
434. Пауков И. Е., Автореферат канд. диссертации, МГУ, 1960.
435. Пауков И. Е., Стрелков П. Г., Ногтева В. В., Белый В. И., ДАН СССР, 162, 543 (1965).
436. Пахомова Н. В., Автореферат канд. диссертации, Ленинградский хим.-технологический ин-т им. Ленсовета, Л., 1956.
437. Пепкин В. И., Дымова Т. Н., Лебедев Ю. А., Апин А. Я., Ж. физ. хим., 38, 1024 (1964).
438. Перфилова И. П., Козлова И. В., Шукарев С. А., Василькова И. В., Вестн. ЛГУ, № 16, 130 (1961).
439. Позин М. Е., Копылов Б. А., Зиниук Р. Ю., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., 6, 98 (1963).
440. Поляченко О. Г., Ж. неорг. хим., 10, 1939 (1965).
441. Поляченко О. Г., Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 8, 1526 (1963).
442. Поляченко О. Г., Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 8, 1567 (1963).
443. Поляченко О. Г., Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 8, 2819 (1963).
444. Поляченко О. Г., Новиков Г. И., Ж. общ. хим., 33, 2797 (1963).
445. Поляченко О. Г., Новиков Г. И., Вестн. ЛГУ, № 16, 133 (1963).
446. Поляченко О. Г., Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 9, 773 (1964).
- 446а. Пономарев В. В., Алексеева Т. А., Акимова Л. Н., Ж. физ. хим., 36, 1083 (1961).
447. Пономарев В. В., Алексеева Т. А., Акимова Л. Н., Ж. физ. хим., 37, 227 (1962).
448. Пономарев В. В., Алексеева Т. А., Акимова Л. Н., Ж. физ. хим., 36, 872 (1962).
449. Попов Г. П., ДАН СССР, 140, 1338 (1961).
450. Попов Г. П., Симанова М. И., Угольников Т. А., Чуфаров Г. И., ДАН СССР, 148, 357 (1963).
451. Попов Г. П., Чуфаров Г. И., Ж. физ. хим., 37, 586 (1963).
452. Попов М. М., Колесов В. П., Ж. общ. хим., 26, 2385 (1956).

453. Попов М. М., Костылев Ф. А., Карпова Т. Ф., Ж. неорг. хим., 2, 9 (1957).
454. Попов М. М., Тазетдинов Ф. И., Атомная энергия, 8, 420 (1960).
455. Портной К. Н., Тимофеев В. А., Тимофеева Е. Н., Изв. АН СССР, Неорг. материалы, 1, 1513 (1965).
456. Приселков Ю. А., Сапожников Ю. А., Цепляева А. В., Изв. АН СССР, ОТН, Металлургия и топливо, № 1, 106 (1959).
457. Приселков Ю. А., Сапожников Ю. А., Цепляева А. В., Изв. АН СССР, ОТН, Металлургия и топливо, № 1, 134 (1960).
458. Прошина З. В., Резухина Т. Н., Ж. неорг. хим., 5, 1016 (1960).
459. Прошина З. В., Резухина Т. Н., Ж. физ. хим., 36, 153 (1962).
460. Прошина З. В., Резухина Т. Н., Ж. физ. хим., 36, 1749 (1962).
461. Рабинович И. Б., Тельной В. И., Николаев П. Н., Разуваев Г. А., ДАН СССР, 138, 852 (1961).
462. Рабинович И. Б., Тельной В. И., Карякин Н. В., Разуваев Г. А., ДАН СССР, 149, 324 (1963).
463. Рабинович И. Б., Тельной В. И., Терман Л. М., Кириллова А. С., Разуваев Г. А., ДАН СССР, 143, 133 (1962).
464. Резницкий Л. А., автореферат канд. диссертации, МГУ, 1960.
465. Резницкий Л. А., Хомяков К. Г., ДАН СССР, 131, 325 (1960).
466. Резницкий Л. А., Хомяков К. Г., Вестн. МГУ, № 6, 24 (1961).
467. Резниченко В. А., Халилеев Ф. Б., Уколова Т. П., в сб. «Титан и его свойства», вып. 9, Изд. АН СССР, 1963, стр. 42.
468. Резухина Т. Н., Лаврентьев В. И., Левицкий В. А., Кузнецов Ф. А., Ж. физ. хим., 35, 1367 (1961).
469. Резухина Т. Н., Левицкий В. А., Ж. физ. хим., 37, 2357 (1963).
470. Резухина Т. Н., Левицкий В. А., Истомин Б. А., Электрохимия, 1, 467 (1965).
471. Резухина Т. Н., Левицкий В. А., Казимирова Н. М., Ж. физ. хим., 35, 2639 (1961).
472. Резухина Т. Н., Левицкий В. А., Ожегов П., Ж. физ. хим., 37, 687 (1963).
473. Резухина Т. Н., Прошина З. В., Ж. физ. хим., 36, 637 (1962).
474. Ренгевич Е. Н., Шялов Е. А., Укр. хим. ж., 28, 1080 (1962).
475. Решетников Ж. неорг. хим., 6, 682 (1961).
476. Рождественский И. Б., Самуйлов Е. В., в сб. «Физика, газодинамика, теплообмен и термодинамика газов высоких температур», Изд. АН СССР, 1962, стр. 103.
477. Рожнов А. М., Автореферат канд. диссертации, Куйбышев, 1963.
478. Рожнов А. М., Андреевский Д. Н., ДАН СССР, 147, 388 (1962).
479. Рожнов А. М., Андреевский Д. Н., Нефтехимия, 3, 405 (1963).
480. Романовский В. А., Тарасов В. В., Физика твердого тела, 2, 1294 (1960).
481. Рудницкий Л. А., Ж. физ. хим., 35, 1853 (1961).
482. Рузинов Л. П., Адлер Ю. П., Ж. физ. хим., 39, 3095 (1965).
483. Рузинов Л. П., Белов С. Ф., Цвет. мет. № 12, 71 (1959).
484. Рузинов Л. П., Белов С. Ф., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 6, 104 (1960).
485. Русин А. Д., Татевский В. М., Ж. физ. хим., 37, 716 (1963).
486. Русин А. Д., Татевский В. М., Теплофизика высоких температур, 3, 547 (1965).
487. Рысс И. Г., Донская Д. Т., Ж. физ. хим., 33, 107 (1959).
488. Рябчиков Л. Н., Тихвинский Г. Ф., Физика металлов и металловедение, 10, 635 (1960).
489. Сазыкина Т. А., Селиванова Н. М., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 41, 14 (1963).
490. Салнис К. Ю., Мищенко К. П., Флисс И. Е., Ж. неорг. хим., 2, 1985 (1957).
491. Самсонов Г. В., Ж. прикл. хим., 28, 1018 (1955).
492. Самсонов Г. В., Ж. физ. хим., 30, 2057 (1956).
493. Самсонов Г. В., Нешпор В. С., Падерно Ю. Б., в сб. «Редкоземельные элементы», Изд. АН СССР, 1963, стр. 22.
494. Самсонов Г. В., Серебрякова Т. Н., Болгар А. С., Ж. неорг. хим., 6, 2243 (1961).
495. Свердлин А. С., Ж. физ. хим., 32, 659 (1958).
496. Свердлов Л. М., Болотина Э. Н., Ж. физ. хим., 36, 2765 (1962).
497. Селиванова Н. М., Ж. физ. хим., 32, 1277 (1958).
498. Селиванова Н. М., Ж. физ. хим., 37, 850 (1963).
499. Селиванова Н. М., Ж. неорг. хим., 8, 2024 (1963).
500. Селиванова Н. М., Зубова Г. А., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 22, 28 (1956).
501. Селиванова Н. М., Зубова Г. А., Ж. физ. хим., 33, 141 (1959).

502. Селиванова Н. М., Зубова Г. А., Абрамов И. И., Калинкина А. В., Сазыкина Т. А., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 38, 21 (1962).
503. Селиванова Н. М., Зубова Г. А., Финкельштейн Е. И., Ж. физ. хим., 33, 2365 (1959).
504. Селиванова Н. М., Капустинский А. Ф., Ж. физ. хим., 27, 565 (1953).
505. Селиванова Н. М., Капустинский А. Ф., Зубова Г. А., Изв. АН СССР, ОХН, № 2, 187 (1959).
506. Селиванова Н. М., Карапетьянц М. Х., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., № 6, 891 (1962).
507. Селиванова Н. М., Лещинская З. Л., Тезисы докладов второй конференции по калориметрии, Л., 1963.
508. Селиванова Н. М., Лещинская З. Л., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 38, 37 (1962).
509. Селиванова Н. М., Лещинская З. Л., Ж. неорг. хим., 8, 563 (1963).
510. Селиванова Н. М., Лещинская З. Л., Ж. неорг. хим., 9, 259 (1964).
511. Селиванова Н. М., Лещинская З. Л., Клушина И. В., Ж. физ. хим., 36, 1349 (1962).
512. Селиванова Н. М., Лещинская З. Л., Майер А. И., Стрельцов И. С., Музалев Е. Ю., Ж. физ. хим., 37, 1563, (1963); Лещинская З. Л., Селиванова Н. М., Майер А. И., Стрельцов И. С., Музалев Е. Ю., Ж. ВХО им. Д. И. Менделеева, 8, 577 (1963).
513. Селиванова Н. М., Лещинская З. Л., Майер А. И., Музалев Е. Ю., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., 7, 209 (1964).
514. Селиванова Н. М., Лещинская З. Л., Стрельцов И. С., Ж. физ. хим., 37, 668 (1963).
515. Селиванова Н. М., Майер А. И., Лукьянова Т. А., Ж. неорг. хим., 8, 2428 (1963).
516. Селиванова Н. М., Майер А. И., Лукьянова Т. А., Ж. физ. хим., 37, 1588 (1963).
517. Селиванова Н. М., Сазыкина Т. А., Ж. неорг. хим., 7, 536 (1962).
518. Селиванова Н. М., Сазыкина Т. А., Тезисы докладов конференции по калориметрии, Л., 1964.
519. Селиванова Н. М., Сазыкина Т. А., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 38, 26 (1962).
520. Селиванова Н. М., Сазыкина Т. А., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., № 4, 531 (1963).
521. Селиванова Н. М., Сазыкина Т. А., Ж. прикл. хим., 37, 514 (1964).
522. Селиванова Н. М., Самплавская К. К., Майер А. И., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 38, 30 (1962).
523. Селиванова Н. М., Шнейдер В. А., Хим. наука и пром., 3, 834 (1958).
524. Селиванова Н. М., Шнейдер В. А., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., 2, 475 (1959); Научн. доклады высш. школы, 2, 651 (1959).
525. Селиванова Н. М., Шнейдер В. А., Ж. физ. хим., 35, 574 (1961).
526. Селиванова Н. М., Шнейдер В. А., Сазыкина Т. А., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., 5, 183 (1962).
527. Селиванова Н. М., Шнейдер В. А., Рябова Р. И., Ж. неорг. хим., 6, 27 (1961).
528. Семенкевич С. А., Ж. прикл. хим., 30, 933 (1957).
529. Семенкевич С. А., Ж. прикл. хим., 33, 1281 (1960).
530. Серебренников Н. Н., Гельд П. В., ДАН СССР, 87, 1021 (1952).
531. Серебренников Н. Н., Гельд П. В., ДАН СССР, 115, 354 (1957).
532. Серебренников Н. Н., Гельд П. В., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 4, 80 (1961).
533. Серегин Э. А., Горышко Н. Н., Колесов В. П., Беликова Н. А., Скуратов С. М., Платэ А. Ф., ДАН СССР, 159, 1381 (1964).
534. Серегин Э. А., Колесов В. П., Беликова Н. А., Скуратов С. М., Платэ А. Ф., ДАН СССР, 145, 580 (1962).
535. Синельникова В. С., Подергин В. А., Речкин В. Н., Алюминиды, Изд. «Наукова Думка», Киев, 1965.
- 535а. Сирота Н. Н., Юшкевич Н. Н., в сб. «Химическая связь в полупроводниках и твердых телах», Изд. «Наука и техника», Минск, 1965, стр. 122.
536. Склярченко С. И., Белов С. Ф., Сборник научных трудов Гиредмета (1931—1956), т. I, Технология, Металлургиздат, 1959, стр. 329.
537. Склярченко С. И., Рузинов Л. П., Самсон Ю. У., Ж. неорг. хим., 7, 2645 (1962).

538. Скуратов С. М., Коллоидн. ж., 9, 133 (1947).
539. Скуратов С. М., Воробьев А. Ф., Привалова Н. М., Ж. неорг. хим., 7, 677 (1962).
540. Скуратов С. М., Колесов В. П., Ж. физ. хим., 35, 1156 (1961).
541. Смагина Е. И., Куцев В. С., Ормонт Б. Ф., ДАН СССР, 115, 354 (1957); Труды Ин-та им. Л. Я. Карпова, 2, 118 (1959).
542. Смагина Е. И., Ормонт Б. Ф., Ж. физ. хим., 25, 224 (1955).
543. Смирнов М. В., Ивановский Л. Е., Ж. неорг. хим., 2, 238 (1957).
544. Смирнов М. В., Ничков И. Ф., Распопин С. П., Перфильев М. В., ДАН СССР, 130, 581 (1960).
545. Смирнов М. В., Чукреев Н. Я., Ж. неорг. хим., 3, 2445 (1958).
546. Смирнова В. И., Ормонт Б. Ф., ДАН СССР, 100, 127 (1955).
547. Смирнова Е. К., Василькова И. В., Кудряшова Н. Ф., Ж. неорг. хим., 9, 489 (1964).
548. Смирнова З. Г., Илларионов В. В., Вольфович С. И., Ж. неорг. хим., 7, 1779 (1962).
549. Соболев С. И., Ж. общ. хим., 31, 372 (1961).
550. Соболева М. С., Васильев Я. В., Вестн. ЛГУ, № 16, 153 (1962).
551. Соколов В. А., Шарпата Г. А., Ж. неорг. хим., 9, 1542 (1964).
552. Соколов В. А., Шмидт Н. Е., Изв. Сектора физ.-хим. анализа ИОНХ АН СССР, 26, 123 (1955).
553. Соколов В. А., Шмидт Н. Е., Изв. Сектора физ.-хим. анализа ИОНХ АН СССР, 27, 217 (1956).
554. Соколов О. К., Беляева А. Н., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 5, 172 (1960).
555. Соколова Н. Д., Скуратов С. М., Шемонаева А. М., Юлдашева В. М., Ж. неорг. хим., 6, 774 (1961).
556. Спиваковский В. Б., Майса Л. П., Ж. неорг. хим., 9, 2287 (1964).
557. Спицын Викт. И., Пацукова Н. Н., Ж. неорг. хим., 10, 2396 (1965).
558. Степин Б. Д., Бабков А. Б., Сас Т. М., Ж. неорг. хим., 10, 1603 (1965).
559. Стрелков П. Г., Ицкевич Е. С., Костюков В. Н., Мирская Г. Г., ДАН СССР, 85, 1085 (1952).
560. Стрелихеев Ю. А., Баранов Ю. И., Бурмистрова О. А., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., № 2, 387 (1962).
561. Струков Б. А., Физика твердого тела, 6, 2862 (1964).
562. Струков Б. А., Данилычева М. Н., Физика твердого тела, 5, 1724 (1963).
563. Суворов А. В., Новиков Г. И., Добротин Р. Б., Тарасов А. В., в сб. «Химия редких элементов», Изд. ЛГУ, 1964, стр. 26.
564. Сун Юй-минь, Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 8, 700 (1963).
565. Талакин О. Г., Аханщикова Л. А., Сосновский Е. Н., Панкратов А. В., Зерчанинов А. Н., Ж. физ. хим., 36, 1065 (1962).
- 565а. Тарасов В. В., Хоконов Х. Б., Черноплеков Н. А., в сб. «Физико-химические основы керамики», Госстройиздат, 1956, стр. 170.
566. Тельной В. И., Рабинович И. Б., Ж. физ. хим., 39, 2314 (1965).
567. Тельной В. И., Рабинович И. Б., Разуваев Г. А., ДАН СССР, 159, 1106 (1964).
568. Термические константы веществ, Справочник, вып. I, под ред. В. П. Глушко, В. А. Медведева, Г. А. Бергмана, Л. В. Гурвича, В. С. Юнгмана, А. Ф. Воробьева, В. П. Колесова, Л. А. Резниченко, В. В. Михайлова, Г. Л. Гальченко, М. Х. Карапетянца, ВИНТИ АН СССР, 1965.
569. Термические константы веществ. Справочник, вып. II, под ред. В. П. Глушко, В. А. Медведева, Г. А. Бергмана, Л. В. Гурвича, А. Ф. Воробьева, В. П. Колесова, Л. А. Резниченко, Г. Л. Гальченко, В. С. Юнгмана, В. В. Михайлова, ВИНТИ АН СССР, 1965.
570. Термодинамические свойства индивидуальных веществ, изд. 2-е, под ред. В. П. Глушко, Л. В. Гурвича, Г. А. Хачкурузова, И. В. Вейц, В. А. Медведева, том I и II, Изд. АН СССР, 1962.
571. Толмачева Т. А., Цинциус В. М., Андрианова Л. В., Ж. неорг. хим., 8, 553 (1963).
572. Топорищев Г. А., Есин О. А., Изв. высш. уч. зав., Черная металлургия, № 2, 16 (1963).
573. Тоцкий Е. Е., Шпильрайн Э. Э., Теплофизика высоких температур, I, 456 (1963).
574. Троицкая Н. В., Труды Ленинградского технологического ин-та, 7, 119 (1959).
575. Туркова Г. В., Ковтуненко П. В., Бундель А. А., Труды МХТИ им. Д. И. Менделеева, 39, 72 (1962).
576. Туркова Г. В., Ковтуненко П. В., Бундель А. А., Тезисы докладов на научн.-техн. конференции, МХТИ, 1963, стр. 40.

577. Федоров Г. Б., Смирнов Е. А., «Thermodynamics of nuclear materials. International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 285.
578. Федоров П. И., Дударева А. Г., Дробот Н. Ф., Ж. неорг. хим., 8, 1287 (1963).
579. Филиппов А. А., Смирнов В. И., Изв. высш. уч. зав., Цветная металлургия, № 6, 55 (1960).
580. Флисс И. Е., Докторская диссертация, Ленинградский химико-технологический ин-т им. Ленсовета, Л., 1959.
581. Флисс И. Е., Ж. прикл. хим., 37, 683 (1964).
582. Флисс И. Е., Мищенко К. П., Пахомова Н. В., Ж. неорг. хим., 3, 1781 (1958).
583. Фомин В. В., Ж. физ. хим., 28, 1896 (1954).
584. Хандамирова Н. Э., Евсеев А. М., Пожарская Г. В., Борисов Е. А., Несмеянов А. Н., Герасимов Я. И., Ж. неорг. хим., 4, 2192 (1959).
585. Хачкурузов Г. А., Труды ГИПХ, 46, 51 (1960).
586. Хворостухина Н. А., Румянцев Ю. В., Скобеев И. К., Труды Вост.-Сиб. отд. АН СССР, 41, 67 (1962).
587. Хейфец В. Л., Ротинян А. Л., Ж. общ. хим., 24, 930 (1954).
588. Хлебникова В. Н., Морозов В. П., Укр. хим. ж., 24, 3 (1958).
589. Хлебникова В. Н., Морозов В. П., Укр. хим. ж., 27, 550 (1961).
590. Хомяков К. Г., Спицын Викт. И., Жванко С. А., в сб. «Исследования в области химии урана», Изд. МГУ, 1961, стр. 141.
591. Цепляева А. В., Приселков Ю. А., Карелин В. В., Вестн. МГУ, № 5, 36 (1960).
592. Цагарейшвили Д. Ш., Гвелесиани Г. Г., Ж. неорг. хим., 10, 319 (1965).
593. Черняев И. И., Палкин В. А., Баранова Р. А., Ж. неорг. хим., 3, 1512 (1958).
594. Черняев И. И., Палкин В. А., Баранова Р. А., Ж. неорг. хим., 5, 821 (1960).
595. Черняев И. И., Палкин В. А., Баранова Р. А., Кузьмина Н. Н., Ж. неорг. хим., 5, 1428 (1960).
596. Черняев И. И., Соколов В. А., Шмидт Н. Е., Муравейская Г. С., -ДАН СССР, 62, 235 (1948).
597. Чеховской В. Я., Инж.-физ. ж., 5, 43 (1962).
598. Чеховской В. Я., Теплофизика высоких температур, 2, 296 (1964).
599. Чуфаров Г. И., Леонтьев Л. И., ДАН СССР, 154, 881 (1964).
600. Шарифов К. А., Гаджиев С. Н., Ж. физ. хим., 38, 2070 (1964).
601. Шарифов К. А., Гаджиев С. Н., Агарунов М. Я., Изв. АН АзССР, сер. физ.-техн. и мат. н., № 2, 85 (1964).
602. Шарифов К. А., Гаджиев С. Н., Гарибов И. М., Изв. АН АзССР, сер. физ.-мат. и техн. н., № 2, 53 (1963).
603. Шарифов К. А., Резухина Т. Н., Труды Ин-та физики и математики АН АзССР, сер. физ., 6, 53 (1953).
604. Шарифов К. А., Скуратов С. М., ДАН АзССР, 9, 377 (1953).
605. Шарпатая Г. А., Соколов В. А., Ж. неорг. хим., 10, 992 (1965).
606. Шарпатая Г. А., Соколов В. А., Ж. неорг. хим., 10, 2235 (1965).
607. Шаулов Ю. Х., Шмырева Г. О., Тубянская В. С., Ж. физ. хим., 39, 105 (1965).
608. Швейкин Г. П., Сборник Ин-та химии Уральского филиала АН СССР, № 2, 45 (1958).
609. Шемякина Т. С., Смирнова Е. К., Попова Т. П., Купцова В. М., Ж. неорг. хим., 9, 2387 (1964).
610. Шемякина Т. С., Смирнова Е. К., Щукарев С. А., Вестн. ЛГУ, № 16, 155 (1962).
611. Шидловский А. А., Ж. физ. хим., 36, 1773 (1962).
612. Шидловский А. А., Ж. физ. хим., 39, 2163 (1965).
613. Шидловский А. А., Валкина К. В., Ж. физ. хим., 35, 294 (1961).
614. Шидловский А. А., Воскресенский А. А., Ж. физ. хим., 37, 2062 (1963).
615. Шидловский А. А., Воскресенский А. А., Ж. физ. хим., 39, 1523 (1965).
616. Шидловский А. А., Воскресенский А. А., Ж. физ. хим., 39, 3097 (1965).
617. Шидловский А. А., Воскресенский А. А., Ж. физ. хим., 40, 2609 (1966).
618. Шидловский А. А., Воскресенский А. А., Кондрашина И. А., Шитиков Е. С., Ж. физ. хим., 40, 1947 (1966).
619. Шидловский А. А., Семишин В. И., Шмагин Л. Ф., Ж. прикл. хим., 35, 756 (1962).
620. Шмидт Н. Е., Соколов В. А., Ж. неорг. хим., 6, 2613 (1961).

621. Шнейдер В. А., Автореферат канд. диссертации, МХТИ им. Д. И. Менделеева, 1959.
- 621а. Штехер С. М., Скуратов С. М., Дауншас В. Н., Левина Р. Я., ДАН СССР, 127, 812 (1959).
622. Щербаков С. А., Семенов Г. А., Францева К. Е., ДАН СССР, 145, 119 (1962).
623. Щукарев С. А., Ж. общ. хим., 28, 845 (1958).
624. Щукарев С. А., Ария С. М., Лахтин Г. А., Вестн. ЛГУ, № 2, 121 (1953).
625. Щукарев С. А., Василькова И. В., Дроздова В. М., Ж. неорг. хим., 3, 2651 (1958).
626. Щукарев С. А., Василькова И. В., Дроздова В. М., Мартынова Н. С., Ж. неорг. хим., 4, 33 (1959).
627. Щукарев С. А., Василькова И. В., Дроздова В. М., Францева К. Е., Ж. неорг. хим., 4, 39 (1959).
628. Щукарев С. А., Василькова И. В., Зайцева Н. Д., Вестн. ЛГУ, № 22, 127 (1961).
629. Щукарев С. А., Василькова И. В., Корольков Д. В., Ж. неорг. хим., 9, 1810 (1964).
630. Щукарев С. А., Василькова И. В., Корольков Д. В., Никольский С. С., Вестн. ЛГУ, № 4, 148 (1962).
631. Щукарев С. А., Василькова И. В., Мартынова Н. С., Мальцев Ю. Г., Ж. неорг. хим., 3, 2647 (1958).
632. Щукарев С. А., Василькова И. В., Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 3, 2642 (1958).
- 632а. Щукарев С. А., Василькова И. В., Оранская М. А., Цинциус В. М., Субботина Н. А., Вестн. ЛГУ, № 16, 125 (1961).
633. Щукарев С. А., Василькова И. В., Перфильева И. Л., Черных Л. В., Ж. неорг. хим., 7, 1509 (1962).
634. Щукарев С. А., Василькова И. В., Шарупин Б. Н., Вестн. ЛГУ, № 10, 112 (1960).
635. Щукарев С. А., Василькова И. В., Шарупин Б. Н., Вестн. ЛГУ, № 22, 130 (1961).
636. Щукарев С. А., Вольф Э., Морозова М. П., Ж. общ. хим., 24, 1925 (1954).
637. Щукарев С. А., Гроссман Г., Морозова М. П., Ж. общ. хим., 25, 633 (1955).
638. Щукарев С. А., Коковин Г. А., Ж. неорг. хим., 5, 507 (1960).
639. Щукарев С. А., Коковин Г. А., Ж. неорг. хим., 9, 1309 (1964).
640. Щукарев С. А., Коковин Г. А., Ж. неорг. хим., 9, 1565 (1964).
641. Щукарев С. А., Колбин Н. И., Рябов А. Н., Ж. неорг. хим., 3, 1721 (1958).
642. Щукарев С. А., Колбин Н. И., Рябов А. Н., Ж. неорг. хим., 6, 1013 (1961).
643. Щукарев С. А., Колбин Н. И., Рябов А. Н., Вестн. ЛГУ, № 4, 100 (1961).
644. Щукарев С. А., Курбанов А. Р., Вестн. ЛГУ, № 10, 144 (1962).
645. Щукарев С. А., Курбанов А. Р., Изв. АН ТаджССР, Отд. геол.-хим. и техн. н., № 1(7), 56 (1962).
646. Щукарев С. А., Морозова М. П., Бортникова М. М., Ж. общ. хим., 28, 3289 (1958).
647. Щукарев С. А., Морозова М. П., Кан Хо-ын, Ж. общ. хим., 27, 289 (1957).
648. Щукарев С. А., Морозова М. П., Кан Хо-ын, Шаров В. Т., Ж. общ. хим., 27, 290 (1957).
649. Щукарев С. А., Морозова М. П., Ли Мяо-сю, Ж. общ. хим., 29, 2465 (1959).
650. Щукарев С. А., Морозова М. П., Ли Мяо-сю, Ж. общ. хим., 29, 3142 (1959).
651. Щукарев С. А., Морозова М. П., Пронь Г. Ф., Ж. общ. хим., 32, 2069 (1962).
652. Щукарев С. А., Морозова М. П., Сапожников Ю. П., Ж. общ. хим., 26, 304 (1956).
653. Щукарев С. А., Морозова М. П., Столярова Т. А., Ж. общ. хим., 31, 1773 (1961).
654. Щукарев С. А., Новиков Г. И., Василькова И. В., Суворов А. В., Андреева Н. В., Шарупин Б. Н., Баев А. К., Ж. неорг. хим., 5, 1650 (1960).
655. Щукарев С. А., Оранская М. А., Ж. общ. хим., 24, 1926 (1954).
656. Щукарев С. А., Оранская М. А., Толмачева Т. А., Ваничева Л. Л., Ж. неорг. хим., 3, 1478 (1958).

657. Щукарев С. А., Оранская М. А., Толмачева Т. А., Ильинский Ю. С., Ж. неорг. хим., 5, 8 (1960).
658. Щукарев С. А., Оранская М. А., Цинциус В. М., Ж. неорг. хим., 1, 881 (1956).
659. Щукарев С. А., Оранская М. А., Шемякина Т. С., Ж. неорг. хим., 1, 17 (1956).
660. Щукарев С. А., Оранская М. А., Шемякина Т. С., Ж. неорг. хим., 5, 2135 (1960).
661. Щукарев С. А., Рябов А. Н., Ж. неорг. хим., 5, 1931 (1960).
662. Щукарев С. А., Семенов Г. А., Ратьковский И. А., Ж. неорг. хим., 6, 1973 (1961).
663. Щукарев С. А., Семенов Г. А., Ратьковский И. А., Ж. неорг. хим., 7, 469 (1962).
664. Щукарев С. А., Семенов Г. В., Ратьковский И. А., Перовщиков В. А., Ж. общ. хим., 31, 2090 (1961).
665. Щукарев С. А., Семенов Г. А., Францева К. Е., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., № 5, 691 (1962).
666. Щукарев С. А., Смирнова Е. К., Василькова И. В., Боровкова Н. И., Ж. неорг. хим., 7, 1213 (1962).
667. Щукарев С. А., Смирнова Е. К., Василькова И. В., Котова М. С., Вестн. ЛГУ, № 22, 174 (1963).
668. Щукарев С. А., Смирнова Е. К., Василькова И. В., Лаппо Л. И., Вестн. ЛГУ, № 16, 113 (1960).
669. Щукарев С. А., Смирнова Е. К., Курбанов А. Р., ДАН ТаджССР, 5, № 4, 14 (1962).
671. Щукарев С. А., Суворов А. В., Ж. неорг. хим., 6, 1488 (1961).
672. Щукарев С. А., Толмачева Т. А., Оранская М. А., Ж. общ. хим., 24, 2093 (1954).
673. Щукарев С. А., Толмачева Т. А., Оранская М. А., Командровская Л. В., Ж. неорг. хим., 1, 8 (1956).
674. Щукарев С. А., Толмачева Т. А., Пазухина Ю. Л., Ж. неорг. хим., 9, 2507 (1964).
675. Щукарев С. А., Толмачева Т. А., Цинциус В. М., Ж. неорг. хим., 7, 679 (1962).
676. Щукарев С. А., Шемякина Т. С., Ж. неорг. хим., 5, 2135 (1960).
677. Эйтель В., Термохимия силикатов, Промстройиздат, 1957.
678. Эпельбаум В. А., Старостина М. И., Труды конференции по химии бора и его соединений, Госхимиздат, 1958, стр. 97.
679. Юдин Б. В., Хачкурузов Г. А., Труды ГИПХ, 42, 132 (1959).
680. Юнгман В. С., Гурвич Л. В., Квливидзе В. А., Ртищева Н. П., Труды ГИПХ, 46, 15 (1960).
681. Юнгман В. С., Гурвич Л. В., Ртищева Н. П., Труды ГИПХ, 49, 20 (1963).
682. Ягфаров М. Ш., ДАН СССР, 127, 615 (1959).
683. Якерсон В. И., Изв. АН СССР, сер. хим., № 6, 1003 (1963).
684. Яковлева Р. А., Резухина Т. Н., Ж. физ. хим., 34, 819 (1960).
685. Якубян Е. С., Бухалова Г. А., Хлиян Т. М., Ж. неорг. хим., 10, 258, 1965.
686. Герасимов Я. И., Никольская А. В., Сборник «Вопросы металлургии и физики полупроводников», Изд. АН СССР, 1961, стр. 30.
687. Янь Гуи-фань, Ли Шао-чжун, Новиков Г. И., Ж. неорг. хим., 8, 89 (1963).
688. Япринцева А. А., Финкельштейн А. В., Труды Сибирского технологического ин-та, 36, 75 (1963).
- 688а. Яцимирский К. Б., ДАН СССР, 58, 1407 (1947).
689. Яцимирский К. Б., Изв. АН СССР, ОХН, № 5, 453 (1947).
690. Яцимирский К. Б., Изв. АН СССР, ОХН, № 6, 590 (1948).
691. Яцимирский К. Б., Изв. АН СССР, ОХН, № 6, 648 (1949).
692. Яцимирский К. Б., Термохимия комплексных соединений, Изд. АН СССР, 1951.
693. Яцимирский К. Б., Ж. общ. хим., 26, 2376 (1956).
694. Яцимирский К. Б., Ж. неорг. хим., 3, 2244 (1958).
695. Яцимирский К. Б., Изв. высш. уч. зав., Химия и хим. технол., 2, 480 (1959).
696. Яцимирский К. Б., Ж. неорг. хим., 6, 518 (1961).
697. Яцимирский К. Б., Асташева А. А., ДАН СССР, 69, 381 (1949).
698. Яцимирский К. Б., Крестов Г. А., Ж. физ. хим., 34, 2263 (1960).
- ✓ 699. Яцимирский К. Б., Крестов Г. А., Ж. физ. хим., 34, 2448 (1960).
700. Abraham B. M., Davidson N. R., Westrum E. F., Natl. Nucl. Energy Ser., Div. IV, 14B, The Transuranium Elements, 1949, p. 60.
701. Abraham B. M., Flotow H. E., J. Am. Chem. Soc., 77, 1446 (1955).

702. Abraham B. M., Osborne D. W., Flotow H. E., Marcus R. B., J. Am. Chem. Soc., 82, 1064 (1960).
703. Adami L. H., Kelley K. K., Rept. Invest. Bur. Mines U. S. Dept. Interior, № 6260, 1963.
704. Adami L. H., King E. G., Rept. Invest. Bur. Mines U. S. Dept. Interior, № 6495, 1964.
705. Adams G. B., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., 74, 4788 (1952).
706. Adams G. B., Johnston H. L., Kerr E. C., J. Am. Chem. Soc., 74, 4784 (1952).
707. Ahlberg, Blanchard, Lundberg, J. Chem. Phys., 5, 539 (1937).
708. Ahluwalia J. C., Cobble J. W., J. Am. Chem. Soc., 86, 5377 (1964).
709. Aia M. A., Mathers J. E., Mooney R. W., J. Chem. Eng. Data, 9, 355 (1964).
- 709a. Akers L. K., Ph. D. Thesis, Vanderbilt Univ., 1955; цит. по [2068a].
710. Albright L. F., Galagar W. C., Innes K. K., J. Am. Chem. Soc., 76, 6017 (1954).
711. Aldred A. T., Filby J. D., Pratt J. N., Trans. Faraday Soc., 55, 2030 (1959).
712. Aldred A. T., Pratt J. N., J. Chem. Eng. Data, 8, 429 (1963).
713. Aldred A. T., Pratt J. N., J. Chem. Phys., 38, 1085 (1963).
714. Allen T. L., J. Am. Chem. Soc., 78, 5476 (1956).
715. Allen T. L., Yost D. M., J. Chem. Phys., 22, 855 (1954).
716. Altman R. L., J. Chem. Phys., 31, 1035 (1959).
717. Altman R. L., J. Chem. Phys., 32, 615 (1960).
718. Altman R. L., J. Chem. Eng. Data, 8, 534 (1963).
719. Altman R. L., J. Phys. Chem., 67, 366 (1963).
720. Altman R. L., J. Phys. Chem., 68, 3425 (1964).
721. Altman D., Farber M., Mason D. M., J. Chem. Phys., 25, 531 (1956).
722. Altshuller A. P., J. Chem. Phys., 23, 761 (1955).
723. Altshuller A. P., J. Am. Chem. Soc., 77, 3480 (1955).
724. Alshuller A. P., J. Am. Chem. Soc., 77, 5455 (1955).
725. Altshuller A. P., J. Am. Chem. Soc., 77, 6187 (1955).
726. Altshuller A. P., J. Am. Chem. Soc., 78, 4220 (1956).
727. Altshuller A. P., J. Phys. Chem., 61, 251 (1957).
728. Altshuller A. P., J. Chem. Phys., 28, 1254 (1958).
729. Ananthanarayanan V., J. Sci. a. Ind. Res., B21, 89 (1962).
730. Ancey-Moret M. F., Olette M., Richardson F. D., Mém. Sci. Rev. métallurgie, 61, 169 (1964).
731. Andon R. J. L., Biddiscombe D. P., Cox J. D., Handley R., Harrop D., Herrington E. F. G., Martin J. F., J. Chem. Soc., 1960, 5246.
732. Andon R. J. L., Counsell J. F., Herrington E. F. G., Martin J. F., Trans. Faraday Soc., 259, 830 (1946).
733. Andon R. J. L., Counsell J. F., Martin J. F., Trans. Faraday Soc., 59, 1555 (1963).
734. Andon R. J. L., Counsell J. F., McKerrell H. M., Martin J. F., Trans. Faraday Soc., 59, 2702 (1963).
735. Andon R. J. L., Counsell J. F., Martin J. F., Hedger H. J., Trans. Faraday Soc., 60, 1030 (1964).
736. Angell C. L., J. Chem. Eng. Data, 9, 341 (1964).
737. Anous M. M. T., Rec. trav. chim., 78, 104 (1959).
738. Armstrong G. T., J. Phys. Chem., 67, 2888 (1963).
739. Armstrong G. T., Jessup R. S., J. Res. Nat. Bur. Stand., 64A, 49 (1960).
740. Armstrong G. T., Marantz S., Частное сообщ., 1961.
741. Armstrong G. T., Marantz S., J. Chem. Phys., 38, 169 (1963).
742. Armstrong G. T., Marantz S., Coyle C. F., J. Am. Chem. Soc., 81, 3798 (1959).
743. Arnold H., Z. phys. Chem. (DDR), 225, 45 (1964).
744. Arnold M., Z. phys. Chem. (DDR), 226, 146 (1964).
745. Arumugam K., Radhakrishnan M., Z. phys. Chem. (BDR), 39, 262 (1963).
746. Ashcroft S. J., Carson A. S., Carter W., Laye P. G., Trans. Faraday Soc., 61, 225 (1965).
747. Ashcroft S. J., Carson A. S., Pedley J. B., Trans. Faraday Soc., 59, 2713 (1963).
748. Ashmore P. G., Tyler B. J., J. Chem. Soc., 1961, 1017.
749. Aston J. G., Eidinoff M. L., Forster W. S., J. Am. Chem. Soc., 61, 1539 (1939).
750. Aston J. G., Finke H. L., Janz G. J., Russel K. E., J. Am. Chem. Soc., 73, 1939 (1951).

751. Aston J. G., Isser O. W., Szasz G. J., Kennedy R. M., J. Chem. Phys., **12**, 336 (1944).
752. Aston J. G., Sagenkahn M., J. Am. Chem. Soc., **66**, 1171 (1944).
753. Aston J. G., Wills P. E., Zolki T. P., J. Am. Chem. Soc., **77**, 3939 (1955).
754. Aurivillias K., Heidenstam O. v., Acta chem. scand., **15**, 1993 (1961).
755. Austin J. M., Mair A. D., J. Phys. Chem., **66**, 519 (1962).
756. Babeliowsky T. P. J., Physica, **28**, 1160 (1962).
757. Babeliowsky T. P. J., J. Chem. Phys., **38**, 2035 (1963).
758. Babeliowsky T. P. J., Boerboom A. J. H., Advances Mass-Spectrum, vol. 2, Oxford—London—New York—Paris, Pergamon Press, 1963, 135; Babeliowsky T. P. J., Boerboom A. J. H., Kistemaker J., Physica, **28**, 1155 (1962).
759. Badoche, Bull. Soc. chim. France, **8**, 212 (1941).
760. Baker G., Littlefair J. H., Shaw R., Thynne J. C. J., J. Chem. Soc., **1965**, 6970.
760. Baker J. W., Tweed W. T., J. Chem. Soc., **1941**, 796.
761. Baldrey M., Lotzsgesell J. A., Style D. W. C., частное сообщ., цит. по [1358].
762. Baldwin, Maccoll A., Miller S. I., J. Am. Chem. Soc., **86**, 4498 (1964).
763. Balesdent D., Compt. rend., **240**, 1884 (1955).
764. Banerjee S. C., Bigg D. C., Doraiswamy L. K., J. Chem. Eng. Data, **9**, 688 (1964).
765. Banerjee S. C., Doraiswamy L. K., Brit. Chem. Eng., **9**, 311 (1964).
766. Barber C. M., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **67**, 2373 (1963).
767. Barrow, J. Chem. Phys., **20**, 1739 (1952).
768. Bank J. F., Garrett A. B., J. Electrochem. Soc., **106**, 612 (1959).
769. Baranowski B., Bocheńska K., Z. phys. Chem. (BDR), **45**, 140 (1965).
770. Barany R., Bur. Mines Rept. Investig., 5466, U. S. Dept. Interior, Washington, 1959.
771. Barany R., Bur. Mines Rept. Investig., № 5900, U. S. Dept. Interior, Washington, 1962.
772. Barany R., Bur. Mines Rept. Investig., № 6143, U. S. Dept. Interior, Washington, 1962.
773. Barany R., Bur. Mines Berkeley Thermodynam. Lab., Berkeley, California, 1963.
774. Barany R., Bur. Mines Rept. Investig., № 6356, U. S. Dept. Interior, Washington, 1964.
775. Barany R., Kelley K. K., Bur. Mines Rept. Investig., 5825, U. S. Dept. Interior, Washington, 1961.
776. Barany R., King E. G., Todd S. S., J. Am. Chem. Soc., **79**, 3639 (1957).
777. Barany R., Pankratz L. B., Weller W. W., Bur. Mines Rept. Investig., 6513, U. S. Dept. Interior, Washington, 1964.
778. Barieau R. E., Giauque W. F., J. Am. Chem. Soc., **72**, 5676 (1950).
779. Barker C. K., Cordes A. W., Margrave J. L., J. Phys. Chem., **69**, 334 (1965).
780. Barrett P., Guenebaut-Thevenot N., Bull. Soc. chim. France, № 3, 409 (1957).
781. Barron T. H. K., Berg W. T., Morrison J. A., Proc. Roy. Soc., **A250**, 70 (1959).
782. Barrow R. F., Proc. Roy. Soc., **75**, 933 (1950).
783. Barrow R. F., Caunt A. D., Proc. Roy. Soc., **A219**, 120 (1953).
784. Barrow R. F., Dodsworth P. G., Downie A. R., Jeffries E. A. N. S., Pugh A. C. P., Smith F. J., Swinstead J. M., Trans. Faraday Soc., **51**, 1354 (1955).
785. Barrow R. F., Dodsworth P. G., Drummond G., Jeffries E. A. N. S., Trans. Faraday Soc., **51**, 1480 (1955).
786. Barrow R. F., Jeffries E. A. N. S., Swinstead J. M., Trans. Faraday Soc., **51**, 1650 (1955).
787. Barrow R. F., Johns J. W. C., Smith E. J., Trans. Faraday Soc., **52**, 913 (1956).
788. Barrow R. F., Pugh A. C. P., Smith F. J., Trans. Faraday Soc., **51**, 1657 (1955).
789. Bartky J. R., Giauque W. F., J. Am. Chem. Soc., **81**, 4169 (1959).
790. Barton L., Watson S. K., Porter R. F., J. Phys. Chem., **69**, 3160 (1965).
- 790a. Bastius H., Lissner A., Z. phys. Chem. (DDR), **207**, 111 (1957).
791. Bauder A., Günthard H. H., Helv. chim. Acta, **45**, 1698 (1962).
792. Bauer S. H., J. Am. Chem. Soc., **80**, 294 (1958).

793. Bauer S. H., Ino T., Porter R. F., J. Chem. Phys., 33, 685 (1960).
794. Bauer S. H., Shepp A., McCoy R. E., J. Am. Chem. Soc., 75, 1003 (1953).
795. Bauer T. W., Dorland R. M., Can. J. Res., 30, 76 (1952).
796. Bauer T. W., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., 75, 2217 (1953).
797. Bauer T. W., Johnston H. L., Kerr E. C., J. Am. Chem. Soc., 72, 5174 (1950).
798. Baughan E. C., Quart. rev., 7, 116 (1953).
799. Baur A., Lecocq A., Compt. rend., 257, 1445 (1963).
800. Bautista R. G., Margrave J. L., J. Phys. Chem., 67, 2411 (1963).
801. Bear I. J., Turnbull A. G., J. Phys. Chem., 69, 2828 (1965).
802. Becker G., Roth W. A., Ber., 67B, 627 (1934).
803. Becker E. D., Charnley E., Anno T., J. Chem. Phys., 42, 942 (1965).
- 803a. Beckwith W. F., Fahien R. W., Chem. Eng. Progr. Sympos., Ser. 44, 75 (1963).
804. Bedford A. F., Beezer A. E., Mortimer C. T., J. Chem. Soc., 1963, 2039.
805. Bedford A. F., Beezer A. E., Mortimer C. T., Springell H. D., J. Chem. Soc., 1963, 3823.
806. Bedford A. F., Carey J. G., Millar J. T., Mortimer C. T., Springell H. D., J. Chem. Soc., 1962, 3895.
807. Bedford A. F., Edmondson P. B., Mortimer C. T., J. Chem. Soc., 1962, 2927.
808. Bedford A. F., Heinekey D. M., Ian Millar T., Mortimer C. T., J. Chem. Soc., 1962, 2932.
809. Bedford A. F., Mortimer C. T., J. Chem. Soc., 1960, 1622.
810. Beezer A. E., Mortimer C. T., J. Chem. Soc., 1964, 2727.
811. Beezer A. E., Mortimer C. T., Springell H. D., Sondheimer F., Wolovsky R., J. Chem. Soc., 1965, 216.
812. Beezer A. E., Mortimer C. T., Tyler E. G., J. Chem. Soc., 1965, 447.
813. Bell W. E., Dickley, Rust, Vaughan, Ind. Eng. Chem., 41, 2597 (1949).
814. Bell W. E., Garrison M. C., Merten U., J. Phys. Chem., 64, 145 (1960).
815. Bell W. E., Garrison M. C., Merten U., J. Phys. Chem., 65, 517 (1961).
816. Bell W. E., Tagami M., J. Phys. Chem., 67, 2432 (1963).
817. Bell W. E., Tagami M., Merten U., J. Phys. Chem., 66, 490 (1962).
818. Benaymins E., Westrum E. F., J. Am. Chem. Soc., 79, 287 (1957).
819. Bender P., Farber J., J. Am. Chem. Soc., 74, 1450 (1952).
820. Berkowitz J., Chupka W. A., Blue D. G., Margrave J. L., J. Phys. Chem., 63, 644 (1959).
821. Bennett J. E., Skinner H. A., J. Chem. Soc., 1961, 2472.
822. Bennett J. E., Skinner H. E., J. Chem. Soc., 1962, 2150.
823. Benson S. W., J. Am. Chem. Soc., 86, 3922 (1964).
824. Benson S. W., J. Chem. Phys., 43, 2044 (1965).
825. Benson S. W., Amano A., J. Chem. Phys., 36, 3464 (1962).
826. Benson S. W., Amano A., J. Chem. Phys., 37, 197 (1962).
- 826a. Benson S. W., Buss J. H., J. Chem. Phys., 29, 546 (1958).
827. Benton A., J. Chem. Eng. Data, 9, 198 (1964).
828. Berg W. T., Scott D. W., Hubbard W. N., Todd S. S., Messerly J. F., Hosenlopp I. A., Osborn A., Douslin D. R., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 65, 1425 (1961).
829. Berkowitz J., Shupka W. A., J. Chem. Phys., 40, 287 (1964).
830. Berkowitz J., J. Chem. Phys., 36, 2533 (1962).
831. Berkowitz-Mattuck J. B., Büchler A., J. Phys. Chem., 67, 1386 (1963).
832. Berman H. A., J. Res. Nat. Bur. Stand., 69A, 407 (1965).
833. Berman H. A., Newman E. S., J. Res. Nat. Bur. Stand., 65A, 197 (1960).
834. Berman H. A., Newman E. S., J. Res. Nat. Bur. Stand., 67A, 1 (1963).
835. Berman N. S., McKetta J. J., J. Phys. Chem., 66, 1444 (1962).
- 835a. Bernecker R. R., Long F. A., J. Phys. Chem., 65, 1565 (1961).
836. Bernstein H. J., частное сообщ.; цит по [1199].
837. Bernstein R. B., Katz J. J., J. Phys. Chem., 56, 885 [1952].
838. Bernstein R. B., Zietlow J. P., Cleveland F. F., J. Chem. Phys., 21, 1778 (1953).
839. Besenbruch G., Kanáan A. S., Margrave J. L., J. Phys. Chem., 69, 3174 (1965).
840. Besson J., Chevallier J., Compt. rend., 258, 5888 (1964).

841. Beynon E. T., McKetta J. J., *J. Phys. Chem.*, **67**, 2761 (1963).
842. Bichowsky F. R., Rossini F. D., *Thermochemistry of the chemical substances*, New York, 1936.
843. Biddiscombe D. P., Handley R., Harrop D., Head A. J., Lewis G. B., Martin J. F., Sprake C. H. S., *J. Chem. Soc.*, 1963, 5764.
844. Biegański Z., Staliński B., *Bull. Acad. polon. sci., Ser. sci. chim.*, **9**, 367 (1961).
845. Bills J. L., Cotton F. A., *J. Phys. Chem.*, **64**, 1477 (1960).
846. Bills G. L., Cotton F. A., *J. Phys. Chem.*, **68**, 802 (1964).
847. Bills J. L., Cotton F. A., *J. Phys. Chem.*, **68**, 806 (1964).
848. Binder J. L., *J. Chem. Phys.*, **17**, 499 (1949).
849. Binder J. L., *J. Chem. Phys.*, **18**, 77 (1950).
850. Birky M. M., Hepler L. G., *J. Phys. Chem.*, **64**, 686 (1960).
851. Birr K.-H., *Z. anorg. allg. Chem.*, **311**, 92 (1961).
852. Birr K.-H., *Z. anorg. allg. Chem.*, **315**, 175 (1962).
853. Birr K.-H., Safaridis Ch., *Z. anorg. allg. Chem.*, **311**, 97 (1961).
854. Bisbee W. R., Hamilton J. V., Rushworth R., Gerhauer J. M., Houser T. J., *AIAA Bull.*, **2**, 114 (1965).
855. Bjellerup L., «Thermodynamics», *Proc. of the Symp. on thermod.*, Aug., 1959, London, Butterworth, 1961, p. 45.
856. Bjellerup L., *Acta chem. scand.*, **15**, 231 (1961).
857. Blackburn P. E., Hoch M., Johnston H. L., *J. Phys. Chem.*, **62**, 769 (1958).
858. Blauer J., Farber M., *J. Chem. Phys.*, **39**, 158 (1963).
859. Blauer J. A., Farber M., *J. Phys. Chem.*, **68**, 2357 (1964).
860. Blauer J., Farber M., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 301 (1964).
861. Blauer J., Greenbaum M. A., Farber M., *J. Phys. Chem.*, **68**, 2332 (1964).
862. Blauer J. A., Greenbaum M. A., Farber M., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1069 (1965).
863. Blocher J. N., Hall E. H., *J. Phys. Chem.*, **63**, 127 (1959).
864. Blocher J. N., Rolsten R. F., Vilgel N. D., Campbell I. E., Batelle Memorial Inst., Report of July 1, 1955 to ONR; цит. по [2243].
865. Blue G. D., Green J. W., Bautista R. G., Margrave J. L., *J. Phys. Chem.*, **67**, 877 (1963).
866. Blukis U., Myers R. J., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1154 (1965).
867. Boerboom A. J. H., Reyn H. W., Kistemaker J., *Physica*, **30**, 254 (1964).
868. Boerboom A. J. H., Reyn H. W., Vugts H. F., Kistemaker J., *Physica*, **30**, 2137 (1964).
869. Bolling G. F., *J. Chem. Phys.*, **33**, 305 (1960).
870. Boned M. L., Colomina M., Pérez-Ossorio R., Turrión C., *An. Real. soc. esp. fis. y. quim.*, **B60**, 459, 1964.
871. Bonino, Manzoni—Ansideri, *Rolla, Ricerta sci.*, **8**, 5 (1937).
872. Bousquet J., Pétrachon G., *Compt. rend.*, **256**, 694 (1963).
873. Bousquet J., Remy J.-C., *Bull. Soc. chim. France*, № 2, 211 (1964).
874. Boyd G. E., Cobble J. W., Smith W. T., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 5783 (1953).
875. Boyd G. E., Vaslow F., *J. Chem. Eng. Data*, **7**, 237 (1962).
876. Boyd R. H., *J. Chem. Phys.*, **38**, 2529 (1963).
- 876a. Boyd R. H., Christensen R. L., Pua R., *J. Am. Chem. Soc.*, **87**, 3554 (1965).
877. Boyer W. M., Bernstein R. B., *J. Chem. Phys.*, **18**, 1073 (1950).
878. Boyle B. J., King E. G., Conway K. C., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 3835 (1954).
879. Bradley R. S., *Proc. Roy. Soc.*, **A205**, 553 (1951).
880. Bradley J. C., Haar L., Friedman A. S., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **56**, 197 (1956).
881. Brady A. P., Myers O. E., Clauss J. K., *J. Phys. Chem.*, **64**, 588 (1960).
882. Braun M., Kohlhaas R., *Z. Naturforsch.*, **19A**, 663 (1964).
883. Braune H., Peter S., Neveling V., *Z. Naturforsch.*, **6A**, 32 (1951).
884. Breazeale J. D., United Techn. Corp. Res. and Advanced Technol. Div. Sunnyvale California, 1963.
885. Brebrick R. F., *J. Chem. Phys.*, **41**, 1140 (1964).
886. Brewer L., *Natl. Nuclear Energie Ser., Div. IV, 19B. The Chemistry and Metallurgy of Miscellaneous Materials*, Ed. L. L. Quill. New York, Toronto, London, 1950, p. 60.
887. Brewer L., *Chem. Rev.*, **52**, 1 (1953).

888. Brewer L., Bromley L., Gilles P. W., Lofgren N. L., *Natl. Nuclear Energie Ser., Div. IV, 14B. The Transuranium Elements, Research Papers*. Ed. G. T. Seaborg, J. J. Katz, W. M. Manning, Pt. II N.—Y., Toronto, London, 1949, p. 861.
889. Brewer L., Bromley L., Gilles P. W., Lofgren N. L., *Natl. Nuclear Energie Ser., Div. IV, 19B, Chemistry and Metallurgy of Miscellaneous Materials*. Ed. L. L. Quill, New York, Toronto London, 1950, p. 40.
890. Brewer L., Bromley L., Gilles P. W., Lofgren N. L., *Natl. Nuclear Energie Ser., Div. IV, 19B, Chemistry and Metallurgy of Miscellaneous Materials*. Ed. L. L. Quill, New York, Toronto, London, 1950, p. 76.
891. Brewer L., Edwards R. K., *J. Phys. Chem.*, **58**, 351 (1954).
892. Brewer L., Haraldsen H., *J. Electrochem. Soc.*, **102**, 399 (1955).
893. Brewer L., Krikorian O., *J. Electrochem. Soc.*, **103**, 38 (1956).
894. Brewer L., Margrave J. L., Porter R. F., Wieland K., *J. Phys. Chem.*, **65**, 1913 (1961).
895. Brewer L., Mastick D. F., *J. Chem. Phys.*, **19**, 834 (1951).
896. Brewer L., Searcy A. W., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 5308 (1951).
897. Brewer L., Searcy A. W., *Ann. Rev. Phys. Chem.*, **7**, 259 (1956).
898. Brickwedde F. G., Moskow M., Aston J. G., *L. Res. Nat. Bur. Stand.*, **37**, 263 (1946).
899. Brietenbach, Derkosch, *Monatsh.*, **81**, 689 (1950).
900. Brietenbach, Derkosch, *Monatsh.*, **82**, 177 (1951).
901. Brimm E. O., Humphrey H. M., *J. Phys. Chem.*, **61**, 829 (1957).
902. Brisi C., Abbatista F., *Ricerca Sci.*, **29**, 1402 (1959).
903. Brisi C., Abbatista F., *Ann. chimica*, **50**, 165 (1960).
904. Briske C., Hartshorne N. H., Stranks D. R., *J. Chem. Soc.*, **1960**, 1200.
905. Brodale G., Giauque W. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **80**, 2042 (1958).
906. Brooks A. A., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 2464 (1953).
907. Brunauer S., Kantro D. L., Weise C. H., *J. Phys. Chem.*, **60**, 771 (1956).
908. Buck T. M., Wallage W. E., Rulon R. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 136 (1954).
909. Bues W., Wartenberg H. von, *Z. anorg. allg. Chem.*, **266**, 281 (1951).
910. Burdese A., *Ann. chimica*, **49**, 1879 (1959).
911. Burdese A., Abbatista F., *Atti Acad. sci. Toronto*, **93**, 1958—1959.
912. Burney G. A., *Doct. Dissert., Univ. Michigan*, 1953; цит. по [913].
- 912a. Burney G. A., *Dissert. Abstr.*, **14**, 1027 (1954); цит. по [2270].
913. Burney G. A., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **65**, 349 (1961).
914. Burow F., *Dissert., Univ. Kiel*, 1956; цит. по [1746].
915. Burton, *Biochem. J.*, **59**, 44 (1955); цит. по [1177].
916. Burus W. C., Bernstein H. J., *J. Chem. Phys.*, **18**, 1669 (1950).
917. Burus J. H., Osborne D. W., Westrum E. F., *J. Chem. Phys.*, **33**, 387 (1960).
918. Busey R. H., *J. Am. Chem. Soc.*, **78**, 3263 (1956).
919. Busey R. H., *J. Phys. Chem.*, **69**, 3179 (1965).
920. Busey R. H., Bevan R. B., Gilbert R. A., *J. Phys. Chem.*, **69**, 3471 (1965).
921. Busey R. H., Dearman H. H., Bevan R. B., *J. Phys. Chem.*, **66**, 82 (1961).
922. Busey R. H., Giauque W. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 3157 (1952).
923. Busey R. H., Giauque W. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 4443 (1952).
924. Busey R. H., Giauque W. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 806 (1953).
925. Busey R. H., Giauque W. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 1791 (1953).
926. Busfield W. R., Mackle H., O'Hara P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1054 (1961).
927. Busfield W. K., Ivin K. J., Mackle H., O'Hara P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1054 (1961).
928. Busfield W. K., Ivin K. J., Mackle H., O'Hara P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1058 (1961).
929. Busfield W. K., Ivin K. J., Mackle H., O'Hara P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1064 (1961).
930. Butera R. A., Craig R. S., *J. Chem. Eng. Data*, **10**, 38 (1965).
931. Calder G. V., Giauque W. F., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2443 (1965).
932. Camin D. L., Rossini F. D., *J. Phys. Chem.*, **60**, 1446 (1956).
933. Carlson H. G., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1524 (1965).
934. Carlson H. G., Westrum E. F., *J. Chem. Eng. Data*, **10**, 134 (1965).
935. Carney R. A., Piotrowski E. A., Carter A. G., Braun J. H., Cleveland F. F., *J. Molec. Spectr.*, **7**, 209 (1961).
936. Carpenter J. H., Searcy A. W., *J. Phys. Chem.*, **67**, 2144 (1963).
937. Carrera N. J., Walker R. F., Plaute E. R., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **68A**, 325 (1964).

938. Carson A. S., Carson B. M., Wilmhurst B., *Nature*, **170**, 320 (1952).
939. Carson A. S., Cooper R., Stranks D. R., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 2125 (1962).
940. Carson A. S., Cooper R., Stranks D. R., «Radioisotopes in the physical sciences and industries», vol. 3, Vienna, 1965, p. 495.
941. Carson A. S., Skinner H. A., *J. Chem. Soc.*, 1949, 936.
942. Caruso R., Loprest F. J., Lum A., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1716 (1965).
943. Casey D. W. H., Fordham S., *J. Chem. Soc.*, 1951, 2513.
944. Cass R. C., Fletcher S. E., Mortimer C. T., Quincey P. G., Springall H. D., *J. Chem. Soc.*, 1958, 2595.
945. Cass R. C., Fletcher S. E., Mortimer C. T., Springall H. D., White T. R., *J. Chem. Soc.*, 1958, 1406.
946. Castle P., Stoesser R., Westrum E. F., *J. Phys. Soc.*, **68**, 49 (1964).
947. Catalano E., Stout J. W., *J. Chem. Phys.*, **23**, 1284 (1955).
948. Catalano E., Stout J. W., *J. Chem. Phys.*, **23**, 1803 (1955).
- 948a. Cater D., Lee T. E., Johnson E. W., Rauh E. G., Eick H. A., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2684 (1965).
949. Cater E. D., Gilles P. W., Thorn R. J., *J. Chem. Soc.*, **35**, 608 (1961).
950. Caunt A. D., Barrow R. F., *Trans. Faraday Soc.*, **46**, 154 (1950).
951. Cavell R. G., Clark H. C., *J. Chem. Soc.*, 1963, 3890.
952. Cavell R. G., Clark H. C., *Trans. Faraday Soc.*, **59**, 2706 (1963).
953. Cavell R. G., Clark H. C., *J. Chem. Soc.*, 1965, 444.
954. Celin R., Drowart J., *J. Phys. Soc.*, **68**, 428 (1964).
955. Černý C., Erdős E., *Chem. Listy*, **47**, 1742 (1953).
956. Černý C., Erdős E., *Chem. Listy*, **47**, 1745 (1953).
957. Čhan J. P., Giauque W. F., *J. Phys. Chem.*, **68**, 3053 (1964).
958. Chang Shu-Sing, Westrum E. F., *J. Chem. Phys.*, **36**, 2420 (1962).
959. Chang Shu-Sing, Westrum E. F., *J. Chem. Phys.*, **36**, 2571 (1962).
960. Chang Shu-Sing, Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **66**, 524 (1962).
- 960a. Chang Y. A., Hultgren R., *J. Phys. Chem.*, **69**, 4162 (1965).
961. Chao J., Rossini F. D., *J. Chem. Eng. Data*, **10**, 374 (1965).
962. Chappel, Haare, *Trans. Faraday Soc.*, **54**, 367 (1958).
963. Charlu T. V., Rao M. R. A., *Proc. Indian Acad. Sci.*, **A60**, 31 (1964).
964. Charnley T., Skinner H. A., *J. Chem. Soc.*, 1953, 450.
965. Chartier P., *Ber. Bunsenges. phys. Chem.*, **68**, 404 (1964).
966. Cheek C. H., Swinnerton J. W., *J. Phys. Chem.*, **68**, 1427 (1964).
- 967a. Chernick C. L., Skinner H. A., *J. Chem. Soc.*, 1956, 1401.
- 967b. Chernick C. L., Skinner H. A., Mortimer C. T., *J. Chem. Soc.*, 1955, 3936.
968. Chiche R., *Ann. Chimica*, **7**, 361 (1952).
969. Chiche R., *Compt. rend.*, **234**, 830 (1952).
970. Chikara Hirayama, *J. Chem. Eng. Data*, **9**, 65 (1964).
971. Child W. C., Hay A. J., *J. Am. Chem. Soc.*, **86**, 182 (1964).
972. Chiotti P., Kilp G. R.; ит. no [2315].
973. Chisholm R. C., Stout J. W., *J. Chem. Soc.*, **36**, 972 (1962).
974. Christensen J. J., Izatt R. M., Hale J. D., Pack R. T., Watt G. D., *Inorg. Chem.*, **2**, 337 (1963).
975. Chupka W. A., Argonic Natl. Lab., частное сообщ., 1957; ит. no [1185].
976. Chupka W. A., Inghram M. G., *J. Phys. Chem.*, **59**, 100 (1955).
977. Claassen H. H., Weinstock B., Malm J. G., *J. Chem. Phys.*, **28**, 285 (1958).
978. Clark C. J., *J. Chem. Eng. Data*, **8**, 532 (1963).
979. Clark T. H., Stegeman G., *J. Am. Chem. Soc.*, **61**, 1726 (1939).
980. Clarke E. C., Ford R. W., Glew D. N., *Can. J. Chem.*, **42**, 2027 (1964).
- 980a. Claydon A. P., Fowell P. A., Mortimer C. T., *J. Chem. Soc.*, 1960, 3284.
981. Claydon A. P., Mortimer C. T., *J. Chem. Soc.*, 1962, 3212.
982. Cleveland F. F., Klein M., *J. Chem. Phys.*, **20**, 337 (1952).
983. Clever H. L., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1214 (1965).
984. Clever H. L., Wong Wen-kuei, Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1209 (1965).
985. Clever H. L., Wong Wen-kuei, Wulff C. A., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **68**, 1967 (1964).
986. Clifton D. G., *J. Chem. Phys.*, **41**, 3656 (1964).
987. Clifton D. G., MacWood G. E., *J. Phys. Chem.*, **60**, 309 (1956).
988. Clifton D. G., MacWood G. E., *J. Phys. Chem.*, **60**, 311 (1956).

1089. Cloupart, Soc. Sci. Fennica, Commentations Phys.—Mat., 6, 1 (1932).
990. Clusius K., Franzosini P., Z. phys. Chem. (BDR), 16, 194 (1958).
991. Clusius K., Franzosini P., Z. Naturforsch., 14a, 99 (1959).
992. Clusius K., Franzosini P., Z. Naturforsch., 17a, 522 (1962).
993. Clusius K., Franzosini P., Gazz. chim. ital., 93, 221 (1963).
994. Clusius K., Franzosini P., Piesbergen U., Z. Naturforsch., 15a, 728 (1959).
995. Clusius K., Goldman J., Perlick A., Z. Naturforsch., 4a, 424 (1949).
996. Clusius K., Losa C. G., Z. Naturforsch., 10a, 545 (1955).
997. Clusius K., Losa C. G., Z. Naturforsch., 10a, 939 (1955).
998. Clusius K., Schahinger L., Z. Naturforsch., 7a, 185 (1952).
999. Clusius K., Schahinger L., Z. angew. Phys., 4, 442 (1952).
1000. Clusius K., Sperandio A., Piesbergen U., Z. Naturforsch., 14a, 793 (1959).
1001. Coats F. H., Anderson R. C., J. Am. Chem. Soc., 79, 1340 (1957).
1002. Cobble J. W., Oliver G. D., Smith W. T., J. Am. Chem. Soc., 75, 5786 (1953).
1003. Cochran C. N., Foster L. M., J. Electrochem. Soc., 109, 144 (1962).
1004. Cochran C. N., Foster L. M., J. Phys. Chem., 66, 380 (1962).
1005. Coel N. S., Singh R. P., Indian Pure a. Appl. Phys., 1, 343 (1963).
1006. Cole A. G., Hutchens J. O., Stout J. W., J. Phys. Chem., 67, 1852 (1963).
1007. Cole A. G., Hutchens J. O., Stout J. W., J. Phys. Chem., 67, 2245 (1963).
1008. Cole L. G., Elverum G. W., J. Chem. Phys., 20, 1543 (1952).
1009. Cole L. G., Farber M., Elverum G. W., J. Chem. Phys., 20, 586 (1952).
1010. Cole L. G., Gilbert E. C., J. Am. Chem. Soc., 73, 5423 (1951).
1011. Coleman C. F., De Vries Th., J. Am. Chem. Soc., 71, 2839 (1949).
1012. Colin R., Drowart J., J. Chem. Phys., 37, 1120 (1962).
1013. Colin R., Drowart J., Trans. Faraday Soc., 60, 673 (1964).
1014. Colin R., Goldfinger P., Jeunehomme M., Nature, 187, 408 (1960).
1015. Colin R., Goldfinger P., Jeunehomme M., Trans. Faraday Soc., 60, 306 (1964).
1016. Colomina M., Cambeiro, Pérez-Ossorio R., Latore C., Ann. real Soc. españ. fis. y. quim., 6, 509 (1956).
1017. Colomina M., Latore C., Pérez-Ossorio R., Bull. Chem. Thermodynamics I. U. P. A. C., № 1, A19, 1958.
1018. Colomina M., Latore C., Pérez-Ossorio R., «Thermodynamics», Proc. of the Symp. on thermod., 1959. L., Butterworth, 1961, p. 133.
1019. Colomina M., Nicolas J., Ann. real. Soc. españ. fis. y. quim., 458, 137 (1949).
1020. Colomina M., Pell, частное сообщ.; цит по [2150].
1021. Colomina M., Pérez-Ossorio R., Boned M. L., Bull. Chem. Thermodynamics, I. U. P. A. C., № 2, 27 (1959).
1022. Colomina M., Pérez-Ossorio R., Boned M. L., Bull. Chem. Thermodynamics, I. U. P. A. C., № 3, 21 (1960).
1023. Colomina M., Pérez-Ossorio R., Boned M. L., Panea M., Turrión C., Ann. real. Soc. españ. fis. y. quim., B57, 665 (1961).
1024. Colomina M., Pérez-Ossorio R., Turrión C., Boned M. L., Ann. real. Soc. españ. fis. y. quim., B60, 627 (1964).
1025. Colomina M., Turrión C., Boned M. L., Panea M., Ann. real. Soc. españ. fis. y. quim., B90, 619, 1964.
1026. Conn J. B., Kistiakowsky G. B., Roberts R. M., Smith E. A., J. Am. Chem. Soc., 64, 1747 (1942).
1027. Conn R. E., Chia Yuan-tsam, J. Am. Chem. Soc., 81, 1260 (1959).
1028. Conn R. E., McVey W. H., J. Am. Chem. Soc., 73, 798 (1951).
1029. Cooper W. J., Masi J. F., J. Phys. Chem., 64, 682 (1960).
1030. Coops J., Adriance N., Nes K. van, Rec. trav. chim., 75, 237 (1956).
- 1030a. Coops J., Hoijsink G. J., Rec. trav. chim., 69, 358 (1950).
- 1030b. Coops J., Hoijsink G. J., Kramer Th. J. E., Rec. trav. chim., 72, 793 (1953).
- 1030c. Coops J., Hoijsink G. J., Kramer Th. J. E., Faber A. C., Rec. trav. chim., 72, 765 (1953).
- 1030e. Coops J., Hoijsink G. J., Kramer Th. J. E., Faber A. C., Rec. trav. chim., 72, 781 (1953).
- 1030f. Coops J., Mulder D., Dienske J. W., Smittenberg J., Rec. trav. chim., 72, 785 (1953).

1031. Coops J., Van Kamp H., Lambregts W. A., Visser B. J., Dekker H., *Rec. trav. chim.*, **79**, 1226 (1960).
1032. Corbett J. D., Gregory N. W., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 1446 (1954).
1033. Cordes H., Cammenga H., *Z. phys. Chem.*, (BDR), **45**, 196 (1965).
1034. Cordes H. F., Fetter N. F., *J. Phys. Chem.*, **62**, 1340 (1958).
1035. Cordes H., Witschel W., *Z. phys. Chem.*, Neue Folge, **46**, 35 (1965).
1036. Cordfunke E. H. P., *J. Phys. Chem.*, **68**, 3353 (1964).
1037. Cordfunke E. H. P., Aling P., *Trans. Faraday Soc.*, **61**, 50 (1965).
1038. Cordfunke E. H. P., Meyer G., *Rec. trav. chim.*, **81**, 495 (1962).
1039. Cordfunke E. H. P., Meyer G., *Rec. trav. chim.*, **81**, 670 (1962).
1040. Cosgrove L. A., Snyder P. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 1227 (1953).
1041. Cosgrove L. A., Snyder P. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 3102 (1953).
1042. Cotton F. A., Fischer A. K., Wilkinson G., *J. Am. Chem. Soc.*, **78**, 5168 (1956).
1043. Cotton F. A., Fischer A. K., Wilkinson G., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 800 (1959).
1044. Cottrell T. L., Gill J. E., *J. Chem. Soc.*, **1951**, 1798.
1045. Coughlin J. P., Heat and free energies of formation of inorganic oxides. Contribution to the data on theoretical metallurgy. XII, Washington, 1954, Bur. Mines, Bull. 542.
1046. Coughlin J. P., *J. Am. Chem. Soc.*, **78**, 5479 (1956).
1047. Coughlin J. P., *J. Am. Chem. Soc.*, **79**, 2397 (1957).
1048. Coughlin J. P., *J. Am. Chem. Soc.*, **80**, 1802 (1958).
1049. Coughlin J. P., *J. Phys. Chem.*, **62**, 419 (1958).
1050. Coulter L. V., Sinclair J. R., Cole A. G., Roper G. C., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 2986 (1959).
1051. Counsell J. F., Green J. H. S., Hales J. L., Martin J. F., *Trans. Faraday Soc.*, **61**, 212 (1965).
1052. Counsell J. F., Hales J. L., Merton J. F., *Trans. Faraday Soc.*, **61**, 1869 (1965).
1053. Cox J. D., «Thermodynamics», *Proc. of the Symp. on thermod.*, 1959, London, Butterworth, 1961, p. 125.
1054. Cox J. D., Challoner A. R., Meetham A. D., *J. Chem. Soc.*, **1954**, 265.
1055. Cox J. D., Gundry H. A., Head A. J., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 653 (1964).
1056. Cox J. D., Gundry H. A., Head A. J., *Trans. Faraday Soc.*, **61**, 1594 (1965).
1057. Cox J. D., Harrop D., *Trans. Faraday Soc.*, **61**, 1328 (1965).
1058. Cox W. P., Hornung E. W., Giauque W. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **77**, 3935 (1955).
1059. Craig R. S., Krier C. A., Coffey L. W., Bates E. A., Wallace W. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 238 (1954).
1060. Crog, Hunt, *J. Phys. Chem.*, **46**, 1162 (1942).
- 1060a. Crowder G. A., Gorin G., Kruse F. H., Scott D. W., *J. Molec. Spectrosc.*, **16**, 115 (1965).
1061. Csejka D. A., Martinez F., Wojtowicz J. A., Zaslowsky J. A., *J. Phys. Chem.*, **68**, 3878 (1964).
1062. Cubicciotti D., *J. Phys. Chem.*, **64**, 791 (1960).
1063. Cubicciotti D., *J. Phys. Chem.*, **64**, 1506 (1960).
1064. Cubicciotti D., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1410 (1965).
- 1064a. Cubicciotti D., Eding H., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2743 (1965).
1065. Cubicciotti D., Eding H., *J. Phys. Chem.*, **69**, 3621 (1965).
1066. Cubicciotti D., Withers G. L., *J. Phys. Chem.*, **69**, 4030 (1965).
1067. Cuffel R. F., Kozicki W., Sage B. H., *Can. J. Chem. Eng.*, **41**, 19 (1963).
1068. Culver R. V., Hamdorf C. J., *J. Appl. Chem.*, **5**, 383 (1955).
1069. Cunningham B. B., *Proc. Intern. Conf. Peaceful Uses Atomic Energy*, Geneva, **7**, 225 (1956).
1070. Curtis R. W., Chiotti P., *J. Phys. Chem.*, **67**, 1061 (1963).
1071. Daasch W., Liang C. Y., Nielsen J. K., *J. Chem. Phys.*, **22**, 1293 (1954).
1072. Dacre B., Wyatt P. A., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1281 (1961).
1073. Dainton F. S., Kimberley H. M., *Trans. Faraday Soc.*, **46**, 912 (1950).
1074. Daniele G., *Gazz. chim. ital.*, **90**, 1587 (1960).
1075. Daniele G., *cazz. Chim. ital.*, **90**, 1597 (1960).
1076. Darnell A. J., *J. Inorg. Nucl. chem.*, **15**, 359 (1960).
1077. Darnell A. J., McCollum W. A., Milne T. A., *J. Phys. Chem.*, **64**, 341 (1960).
1078. Darnell A. J., Yosim J., *J. Phys. Chem.*, **63**, 1813 (1959).
1079. Dauphinee T. M., Martin D. L., Preston-Thomas H., *Proc. Roy. Soc.*, **233**, 214 (1955).

1080. Davies J., Lacher J. R., Park J. D., *Trans. Faraday Soc.*, **61**, 2413 (1965).
1081. Davies J. V., Pope A. E., Skinner H. A., *Trans. Faraday Soc.*, **59**, 2233 (1963).
1082. Davies J. V., Sunner S., *Acta chem. scand.*, **16**, 1870 (1962).
1083. Davies M., Jenkin D. G., *J. Chem. Soc.*, **1954**, 2374.
1084. Davies M. L., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **65**, 338 (1961).
- 1084a. Davis A., Cleveland F. F., Meister A. G., *J. Chem. Phys.*, **20**, 454 (1952).
1085. Davis S. G., Anthrop D. F., Searsy A. W., *цит. по* [2353].
1086. Davis S. G., Anthrop D. F., Searcy A. W., *J. Chem. Phys.*, **34**, 659 (1961).
1087. Dawson J. K., Elliot M., Hurst R., Truswell A. E., *J. Chem. Soc.*, **1954**, 558.
- 1087a. Daykin P. N., Sundaram S., *Z. phys. Chem.*, (BDR), **32**, 222 (1962).
1088. Dean D., Kay A. E., Lowthian B. W., Powell R. F., Dempsey E.; *цит. по* [63].
1089. Dear D. J. A., Eley D. D., *J. Chem. Soc.*, **1954**, 4684.
1090. Decker C. E., Meister A. G., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **19**, 784 (1951).
1091. Decker C. E., Meister A. G., Cleveland F. F., Bernstein R. B., *J. Chem. Phys.*, **21**, 1781 (1953).
1092. De Maria G., Burns R. P., Drowart J., Inghram M. C., *J. Chem. Phys.*, **32**, 1373 (1960).
1093. De Maria G., Drowart J., Inghram M. G., *J. Chem. Phys.*, **31**, 1076 (1959).
1094. De Maria G., Guido M., Malapina L., *Ann. chimica*, **53**, 1044 (1963).
1095. D'Entremant J. C., Chipman J., *J. Phys. Chem.*, **67**, 499 (1963).
1096. De Sorbo W., *J. Chem. Phys.*, **21**, 876 (1953).
1097. De Sorbo W., *J. Chem. Phys.*, **21**, 1144 (1953).
1098. De Sorbo W., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 1825 (1953).
1099. De Sorbo W., *Acta metallurg.*, **1**, 503 (1953).
1100. De Sorbo W., *J. Phys. Chem.*, **62**, 965 (1958).
1101. Destrian M., Sériot J., *Compt. rend.*, **254**, 2982 (1962).
1102. Dewing E. W., Richardson F. D., *Trans. Faraday Soc.*, **54**, 679 (1958).
1103. D'Hont M., Jungers J. C., *Bull. Soc. chim. belg.*, **58**, 196 (1949).
1104. Dibeler V. H., Reese R. M., Franklin J. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **83**, 1813 (1961).
1105. Dickson D. S., Myers J. R., Saxer R. K., *J. Phys. Chem.*, **69**, 4044 (1965).
1106. Ditzel E. F., Meister A. G., Piotrowski E. A., Cleveland F. F., Sarma Y. A., Sundaram S., *Can. J. Chem.*, **42**, 2841 (1964).
1107. Donovan T. M., Shomate C. H., Joyner T. B., *J. Phys. Chem.*, **64**, 378 (1960).
1108. D'Orazio L. A., Wood R. H., *J. Phys. Chem.*, **67**, 1435 (1963).
1109. D'Orazio L. A., Wood R. H., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2550 (1965).
1110. Douglas T. B., *J. Am. Chem. Soc.*, **68**, 1072 (1946).
1111. Douglas T. B., *J. Am. Chem. Soc.*, **70**, 2001 (1948).
1112. Douglas T. B., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **67A**, 403 (1963).
1113. Douglas T. B., Dever J. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 4824 (1954).
1114. Douglas T. B., Dever J. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 4826 (1954).
1115. Douglas T. B., Epstein L. F., Dever J. L., Howland W. H., *J. Am. Chem. Soc.*, **77**, 2144 (1955).
1116. Douglas T. B., Harman A. W., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **60**, 117 (1958).
1117. Douglas T. B., Victor A. C., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **61**, 13 (1958).
1118. Douslin D. R., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **63**, 1704 (1946).
1119. Dowling J. M., *J. Chem. Phys.*, **23**, 700 (1955).
1120. Dowling J. M., Meister A. G., *J. Chem. Phys.*, **22**, 1042 (1954).
1121. Dowling J. M., Paranik P. G., Meister A. G., *J. Phys. Chem.*, **26**, 233 (1957).
1122. Dows D. A., Pimentel G. C., *J. Chem. Phys.*, **23**, 1258 (1955).
1123. Dreger L. H., Dadape V. V., Margrave J. L., *J. Phys. Chem.*, **66**, 1556 (1962).
1124. Dreger L. H., Margrave J. L., *J. Phys. Chem.*, **64**, 1323 (1960).
1125. Dreger L. H., Margrave J. L., *J. Phys. Chem.*, **65**, 2106 (1961).
1126. Droege J. W., Lemmon A. W., Filbert R. B., Barrele Memorial Institute Report, BMI-1313, ed. by A. B. Tripler, 1959, p. 38; *цит. по* (1578).

1127. Drowart J., Degréve F., Verhaegan G., Colin R., Trans. Faraday Soc., **61**, 1072 (1965).
1128. Drowart J., De Maria G., Burns R. P., Inghram M. G., J. Chem. Phys., **32**, 1366 (1960).
1129. Drowart J., De Maria G., Inghram M. G., J. Chem. Phys., **29**, 1015 (1958).
1130. Drowart J., Honig R., Bull. Soc. chim. belg., **66**, 411 (1957).
1131. Drowart J., Pattoret A., Smees S., J. Nucl. Mater., **12**, 319 (1964).
1132. Duncan N. E., Janz G. J., J. Chem. Phys., **20**, 1644 (1952).
1133. Duncan N. E., Janz G. J., J. Chem. Phys., **23**, 434 (1955).
- 1133a. Dunker H., Marx G., Abhandl. Dtsch. Akad. Wissenschaften, Berlin. Kl. Math., Phys. und Techn., № 6, 101 (1964).
1134. Du Pont's Information Bull. «Sulfur tetrafluoride technical»; цит по ст. A. G. Streng, J. Am. Chem. Soc., **85**, 1380 (1963).
1135. Duquesnoy A., Marion F., Compt. rend., **258**, 5657 (1964).
- 1135a. Duus H. C., E. I. du Pont de Nemours & Co., Wilmington. Del., presented at the Meeting of Am. Chem. Soc. in New York, 15. 9 1954; цит. по [1629].
1136. Duus H. C., Ind. Eng. Chem., **47**, 1445 (1955).
1137. Duus H. C., Mydtyńsk D. P., Symp. on thermoch. and termod., Lund. 1963; цит. по [1217].
1138. Dworjanyń L. O., Austral. J. Chem., **13**, 175 (1960).
1139. Dworkin A. S., Sasmor D. J., van Artsdalen E. R., J. Chem. Phys., **22**, 837 (1954).
1140. Dworkin A. S., Sasmor B. J., van Artsdalen E. R., J. Am. Chem. Soc., **77**, 1304 (1955).
1141. Eachern D. M., Kilpatrick J. E., J. Chem. Phys., **41**, 3127 (1964).
1142. Eckstein P. H., van Artsdalen E. R., J. Am. Chem. Soc., **80**, 1352 (1958).
1143. Edgell W. F., Wilson W. E.; цит. по [1797].
1144. Eding H., Cubicciotti D., J. Chem. Eng. Data, **9**, 524 (1964).
1145. Edwards J. W., Kingston G. L., Trans. Faraday Soc., **58**, 1323 (1962).
1146. Edwards J. W., Kingston G. L., Trans. Faraday Soc., **58**, 1334 (1962).
1147. Egan C. J., J. Chem. Eng. Data, **8**, 532 (1963).
- 1147a. Egan E. P., Luff B. B., J. Phys. Chem., **65**, 523 (1961).
1148. Egan E. P., Wakefield Z. T., J. Am. Chem. Soc., **78**, 4245 (1956).
1149. Egan E. P., Wakefield Z. T., J. Am. Chem. Soc., **79**, 558 (1957).
1150. Egan E. P., Wakefield Z. T., J. Phys. Chem., **61**, 1500 (1957).
1151. Egan E. P., Wakefield Z. T., J. Phys. Chem., **64**, 1953 (1960).
1152. Egan E. P., Wakefield Z. T., J. Chem. Eng. Data, **8**, 182 (1963).
1153. Egan E. P., Wakefield Z. T., J. Chem. Eng. Data, **9**, 541 (1964).
1154. Egan E. P., Wakefield Z. T., Elmore K. L., J. Am. Chem. Soc., **73**, 5579 (1951).
1155. Egan E. P., Wakefield Z. T., Elmore K. L., J. Am. Chem. Soc., **73**, 5581 (1951).
1156. Egan E. P., Wakefield Z. T., Elmore K. L., J. Am. Chem. Soc., **78**, 1811 (1956).
1157. Egan E. P., Wakefield Z. T., Farr T. D., J. Chem. Eng. Data, **10**, 138 (1965).
1158. Egan E. P., Wakefield Z. T., Luff B. B., J. Phys. Chem., **65**, 1265 (1961).
1159. Egan E. P., Wakefield Z. T., Luff B. B., J. Phys. Chem., **65**, 1609 (1961).
1160. Egan E. P., Wakefield Z. T., Luff B. B., J. Chem. Eng. Data, **8**, 184 (1963).
1161. Egan J. J., J. Phys. Chem., **68**, 978 (1964).
1162. Egan J. J., McCoy W., Bracker J., Thermodynamics of nuclear materials, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 163.
1163. Ehlert T. C., Margrave J. L., J. Chem. Phys., **41**, 1066 (1964).
1164. Ehlert T. C., Margrave J. L., J. Am. Chem. Soc., **86**, 390 (1964).
1165. Ehrlich P., Framm E., Z. Naturforsch., **9b**, 326 (1954).
- 1165a. Ehrlich P., Koknat F. W., Seifert H.-J., Z. anorg. allg. Chem., **341**, 281 (1965).
1166. Ehrlich P., Peik K., Koch E., Z. anorg. allg. Chem., **324**, 113 (1963).
1167. Eichenauer W., Liebscher D., Z. Naturforsch., **20a**, 160 (1965).
1168. Eichenauer W., Schulze M., Z. Naturforsch., **14a**, 28 (1959).
1169. Eisenlohr, Metzger, Z. phys. Chem., **A178**, 339 (1937).
1170. Emons H.-H., Roewer G., Z. phys. Chem. (DDR), **222**, 65 (1963).
1171. Epstein M. B., Barrow G. M., Pitzer K. S., Rossini F. D., J. Res. Nat. Bur. Stand., **48**, 245 (1945).
1172. Erdős E., Coll. Czech. Chem. Comm., **27**, 1428 (1962).

1173. Espenscheid W. F., Kerker M., Matijević E., *J. Phys. Chem.*, **68**, 3093 (1964).
1174. Estermann J., Weertman J. R., *J. Chem. Phys.*, **20**, 272 (1952).
1175. Euler R. D., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **65**, 132 (1961).
1176. Evans D. F., Richards R. E., *J. Chem. Soc.*, **1952**, 1292.
1177. Evans D. M., Haare F. E., Melia T. P., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 1511 (1962).
1178. Evans F. W., Skinner H. A., *Trans. Faraday Soc.*, **55**, 260 (1959).
1179. Evans J. C., *J. Chem. Phys.*, **22**, 1228 (1954).
1180. Evans J. C., Bernstein H. J., *Can. J. Chem.*, **34**, 1083 (1956).
1181. Evans J. C., Bernstein H. J., *Can. J. Chem.*, **33**, 1171 (1955).
1182. Evans J. P., Mardon P. G., *Phys. a. Chem. Solids*, **10**, 311 (1959).
1183. Evans M. W., *Natl. Nuclear Energy Ser., Div. IV*, **14B**, The Transuranium Elements, Research Papers, Pt. I, 1949, p. 282.
1184. Evans M. W., *Natl. Nuclear Energy Ser., Div. IV*, **19B**, The Chemistry and Metallurgy of Miscellaneous Materials. Ed. L. L. Quill, New York, Toronto, London, 1950, p. 312.
1185. Evans W. H., Jacobson R., Munson T. R., Wagman D. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **55**, 83 (1955).
1186. Evans W. H., Munson T. R., Wagman D. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **55**, 147 (1955).
1187. Evans W. H., Prosen E. J., Wagman D. D., *Thermodynamic and transport properties of gases, liquids and solids*. Am. Soc. Mech. Eng., New York, 1959, p. 226.
1188. Evans W. H., Wagman D. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **49**, 141 (1952).
1189. Eyring L., Lohr H. R., Cunningham B. B., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 1186 (1952).
1190. Eyring L. R., Westrum E. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **72**, 5555 (1950).
1191. Eyring L. R., Westrum E. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 4802 (1953).
1192. Faktor M. M., *J. Phys. Soc.*, **66**, 1003 (1962).
1193. Farber M., *J. Phys. Chem.*, **66**, 661 (1962).
1194. Farber M., *J. Phys. Chem.*, **66**, 1101 (1962).
1195. Farber M., Blauer J., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 2090 (1962).
1196. Farber M., Darnell A., *J. Phys. Chem.*, **59**, 156 (1955).
1197. Farber M., Darnell A., *J. Chem. Phys.*, **23**, 1460 (1955).
1198. Farber M., Petersen H. L., *Trans. Faraday Soc.*, **59**, 836 (1963).
1199. Farmer J. B., Henderson J. H. S., Lossing F. P., Marsden D. H., *J. Chem. Phys.*, **24**, 348 (1956).
1200. Farr J. D., Huber E. T., Head E. L., Holley C. E., *J. Phys. Chem.*, **63**, 1455 (1959).
1201. Fasolino L. G., *J. Chem. Eng. Data*, **9**, 68 (1964).
1202. Fasolino L. G., *J. Chem. Eng. Data*, **10**, 371 (1965).
1203. Fasolino L. G., *J. Chem. Eng. Data*, **10**, 373 (1965).
1204. Feder H. M., Hubbard W. N., Wise S. S., Margrave J. L., *J. Phys. Chem.*, **67**, 1148 (1963).
1205. Fehér F., Jansen G., Rohmer H., *Angew. Chem.*, **75**, 859 (1963).
1206. Fehér F., Jansen G., Rohmer H., *Z. anorg. allg. Chem.*, **329**, 31 (1964).
1207. Fehér F., Séyfried K., *Z. anorg. allg. Chem.*, **322**, 1955 (1963).
1208. Fehér F., Sträter F., *Z. anorg. allg. Chem.*, **322**, 172 (1963).
1209. Fehér F., Winkhaus G., *Z. anorg. allg. Chem.*, **292**, 210 (1957).
1210. Fenlon P. F., Cleveland F. F., Meister A. G., *J. Chem. Phys.*, **19**, 1561 (1951).
1211. Ferigle S. M., Cleveland F. F., Boyer W. M., Bernstein R. B., *J. Chem. Phys.*, **18**, 1075 (1950).
1212. Ferigle S. M., Weber A., *J. Chem. Phys.*, **20**, 1654 (1952).
1213. Feschotte P., Kubaschewski O., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 1941 (1964).
1214. Field F. H., Franklin J. L., *Electron impact phenomena and the properties of gaseous ions*, New York, 1957.
1215. Filby J. D., Martin D. L., *Proc. Roy. Soc.*, **284**, 83 (1965).
1216. Finch A., *Rec. trav. chim.*, **83**, 1325 (1964).
1217. Finch A., *Rec. trav. chim.*, **84**, 424 (1965).
1218. Finch A., Gardner P. J., *J. Chem. Soc.*, **1964**, 2985.
1219. Finch A., Gardner P. J., Hyams I. J., *Trans. Faraday Soc.*, **61**, 649 (1965).
1220. Finch A., Gardner P. J., Wood J. H., *J. Chem. Soc.*, **1965**, 40.
1221. Finch A., Gardner P. J., Wood J. H., *J. Chem. Soc.*, **1965**, 746.
1222. Finke H. L., Gross M. E., Waddington G., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 333 (1954).
1223. Finke H. L., Messerly J. F., Todd S. S., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2094 (1965).

1224. Finke H. L., Scott D. W., Gross M. E., Messerly J. F., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., 78, 5469 (1956).
1225. Finke H. L., Scott D. W., Gross M. E., Waddington G., Huffman H. M., J. Am. Chem. Soc., 74, 2804 (1952).
1226. Fischer A. K., Cotton F. A., Wilkinson G., J. Am. Chem. Soc., 79, 2044 (1957).
1227. Fischer A. K., Cotton F. A., Wilkinson G., J. Phys. Chem., 63, 154 (1959).
1228. Fischer E. O., Reckziegel A., Chem. Ber., 94, 2204 (1962).
1229. Fischer E. O., Schreiner S., Chem. Rev., 91, 2213 (1958).
1230. Fitzgibbon G. C., Holley C. E., Wadsö I., J. Phys. Chem., 69, 2464 (1965).
1231. Flay D. C., Ph. D. Thesis, Univ. of California, Radiation Laboratory. Declassified Report UCRL-2546, 1957; ит. по [1069].
1232. Fleischer D., Freiser H., J. Phys. Chem., 66, 392 (1962).
1233. Fletcher S. E., Mortimer C. T., Springall H. D., Bull. Chem. Thermodynamics I. U. P. A. C., № 1, A17 (1958).
1234. Flotow H. E., Lohr H. P., J. Phys. Chem., 64, 904 (1960).
1235. Flotow H. E., Lohr H. R., Abraham E. M., Osborne D. W., J. Am. Chem. Soc., 81, 3529 (1959).
1236. Flotow H. E., Osborne D. W., J. Chem. Phys., 34, 1418 (1961).
1237. Flotow H. E., Osborne D. W., Otto K., J. Chem. Phys., 36, 866 (1962).
1238. Flotow H. E., Osborne D. W., Otto K., Abraham B. M., J. Chem. Phys., 38, 2620 (1963).
1239. Flubacher P., Leadbetter A. J., Morrison J. A., Phil. Mag., 4, 273 (1959).
1240. Foley W. T., Gignère P. A., Can. J. Chem., 29, 895 (1951).
1241. Foner S. N., Hudson R. L., J. Chem. Phys., 28, 719 (1958).
1242. Fonteyne R., Acta chimica, 1, 65 (1944).
- 1242a. Forbes G. S., Anderson H. H., J. Am. Chem. Soc., 62, 761 (1940).
1243. Fowell P., Lacher J. R., Park J. D., Trans. Faraday Soc., 61, 1324 (1965).
1244. Fowell P. A., Mortimer C. T., J. Chem. Soc., 1961, 3793.
1245. Franck E. U., Meyer F., Z. Elektrochem., 63, 571 (1959).
- 1245a. Frank G., Ber. Bunsen Gesellschaft phys. Chem., 69, 119 (1965).
1246. Franklin J. L., Lumpkin H. E., J. Am. Chem. Soc., 74, 1023 (1952).
1247. Frankosky M., Aston J. G., J. Phys. Chem., 69, 3126 (1965).
1248. Franzen H. F., Gilles P. W., J. Chem. Phys., 42, 1033 (1965).
1249. Franzosini P., Ricerca sci., P. 2, sez. A, 3, 365 (1963).
1250. Franzosini P., Clusius K., Z. Naturforsch., 18a, 1243 (1963).
1251. Franzosini P., Clusius K., Z. Naturforsch., 19a, 1430 (1964).
1252. Franzosini P., Losa C. G., Z. Naturforsch., 19a, 1348 (1964).
1253. Fraser F. M., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 54, 143 (1955).
1254. Frederickson D. R., Nuttall R. L., Flotow H. E., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., 67, 1506 (1963).
1255. Frey M. B., Gregory N. W., J. Am. Chem. Soc., 82, 1068 (1960).
1256. Friedman A. S., Haar L., J. Chem. Phys., 22, 2051 (1954).
1257. Friedman H. L., Kahweit M., J. Am. Chem. Soc., 78, 4243 (1956).
1258. Frish M. A., Barker C., Margrave J. L., Newman M. S., J. Am. Chem. Soc., 85, 2356 (1963).
1259. Frisch M. A., Bautista R. G., Margrave J. L., Parsons Ch. G., Wotiz J. H., J. Am. Chem. Soc., 86, 335 (1964).
1260. Frisch M. A., Greenbaum M. A., Farber M., J. Phys. Chem., 69, 3001 (1965).
1261. Frisch M. A., Margrave J. L., J. Phys. Chem., 69, 3863 (1965).
1262. Frisch C. J., Thurmond C. D., J. Phys. Chem., 66, 877 (1962).
1263. Fuger J., Gunningham B. B., J. Inorg. Nucl. Chem., 25, 1423 (1963).
1264. Fuhrer H., Günthard H. H., Helv. chim. acta, 42, 1298 (1959).
1265. Fujishiro S., Gokcen N. A., J. Phys. Chem., 65, 161 (1961).
1266. Fujishiro S., Gokcen N. A., Trans. Metallurg. Soc., AIME, 321, 275 (1961).
1267. Fujishiro S., Gokcen N. A., J. Electrochem. Soc., 109, 835 (1962).
1268. Furukawa G. T., Douglas T. B., McCoskey R. E., Ginnings D. C., J. Res. Nat. Bur. Stand., 57, 67 (1956).
1269. Furukawa G. T., Douglas T. B., Saba W. G., Victor A. C., J. Res. Nat. Bur. Stand., 69A, 423 (1965).
1270. Furukawa G. T., Ginnings D. C., McCoskey R. E., Nelson R. A., J. Res. Nat. Bur. Stand., 46, 195 (1951).
1271. Furukawa G. T., McCoskey R. E., Reilly M. L., Harman A. W., J. Res. Nat. Bur. Stand., 55, 201 (1955).

1272. Furukawa G. T., Park R. P., J. Res. Nat. Bur. Stand., **55**, 255 (1955).
1273. Furukawa G. T., Reilly M. L., Piccirelli L. H., J. Res. Nat. Bur. Stand., **68A**, 381 (1964).
1274. Furukawa G. T., Reilly M. L., Piccirelli J. H., J. Res. Nat. Bur. Stand., **68A**, 651 (1964).
1275. Furukawa G. T., Reilly M. L., Piccirelli J. H., Tenenbaum M., J. Res. Nat. Bur. Stand., **68**, 367 (1964).
1276. Furukawa G. T., Saba W. G., J. Res. Nat. Bur. Stand., **69A**, 13 (1965).
1277. Galbraith H. J., J. Chem. Phys., **22**, 1461 (1954).
1278. Gallagher K., Brodale G., Hopkins T. E., J. Phys. Chem., **64**, 687 (1960).
1279. Gamsjäger H., Stuber H. U., Schindler P., Helv. chim. acta, **48**, 723 (1965).
1280. Gancy A. B., J. Chem. Eng. Data, **8**, 301 (1963).
1281. Gardner D. M., Grigger J. C., J. Chem. Eng. Data, **8**, 73 (1963).
1282. Gardner T. Estelle, Taylor A. R., Bur. Mines Rept. of Investig., **6435** (1964).
1283. Gattow G., цит. по [2313], p. 121.
1284. Gattow G., Naturwis., **45**, 623 (1958).
1285. Gattow G., Naturwis., **46**, 72 (1959).
1286. Gattow G., Angew. Chem., **68**, 521 (1960).
1287. Gattow G., Z. anorg. allg. Chem., **317**, 245 (1962).
1288. Gattow G., Heinrich G., Z. anorg. allg. Chem., **331**, 256 (1964).
1289. Gattow G., Heinrich G., Z. anorg. allg. Chem., **331**, 275 (1964).
1290. Gattow G., Krebs B., Angew. Chem., **74**, 29 (1962).
1291. Gattow G., Krebs B., Z. anorg. allg. Chem., **322**, 113 (1963).
1292. Gattow G., Schneider A., Angew. Chem., **67**, 306 (1955).
1293. Gattow G., Schneider A., Z. anorg. allg. Chem., **286**, 296 (1956).
1294. Gattow G., Schneider A., Angew. Chem., **68**, 520 (1956).
1295. Gaunt J., Ainscough J. B., Spectrochim. acta, **10**, 52 (1957).
1296. Gaunt J., Ainscough J. B., Spectrochim. acta, **10**, 57 (1957).
1297. Geballe T. H., Giaque W. F., J. Am. Chem. Soc., **74**, 2363 (1952).
1298. Geed W. D., J. Phys. Chem., **66**, 380 (1962).
1299. Geiseler G., Rätzsch M., Z. phys. Chem., (DDR), **207**, 138 (1957).
1300. Geiseler G., Thierfelder W., Z. phys. Chem., (BDR), **29**, 248 (1961).
1301. Gelles E., Pitzer K. S., J. Am. Chem. Soc., **75**, 5259 (1953).
1302. Gerkin R. E., Pitzer K. S., J. Am. Chem. Soc., **84**, 2662 (1962).
1303. Gerstein B. C., Griffel M., Jennings L. D., Miller R. E., Skochdopole R. E., Spedding F. H., J. Chem. Phys., **27**, 394 (1957).
1304. Gerstein B. C., Mallaly J., Phillips E., Miller R. E., Spedding F. H., J. Chem. Phys., **41**, 883 (1964).
1305. Gerstein B. C., Penney C. J., Spedding F. H., J. Chem. Phys., **37**, 2610 (1962).
1306. Giaque W. F., Hornung E. W., Kunzler J. E., Rubin T. R., J. Am. Chem. Soc., **82**, 62 (1960).
1307. Giaque W. E., Ott J. B., J. Am. Chem. Soc., **82**, 2689 (1960).
1308. Gibb T. R. P., McSharry J. J., Braydon R. W., J. Am. Chem. Soc., **73**, 1751 (1951).
1309. Gibson G., Gruen D. M., Katz J. J., J. Am. Chem. Soc., **74**, 2103 (1952).
1310. Giguère P.—A., Can. J. Res., **28**, 485 (1950).
1311. Giguère P.—A., Liu J. D., J. Am. Chem. Soc., **77**, 6477 (1955).
1312. Gilbert R. L., Piotrowski E. A., Dowling J. M., Cleveland F. F., J. Chem. Phys., **31**, 1633 (1959).
1313. Gilles P. W., Kalsky H. G., J. Chem. Phys., **22**, 232 (1954).
1314. Gilles P. W., Margrave J. L., J. Phys. Chem., **60**, 1333 (1956).
1315. Gilles P. W., Wheatley Q. L., de J. Chem. Phys., **19**, 129 (1951).
1316. Gilliland A. A., J. Res. Nat. Bur. Stand., **A66**, 447 (1962).
1317. Gilliland A. A., Johnson W. H., J. Res. Nat. Bur. Stand., **65A**, 67 (1961).
1318. Gilliland A. A., Wagman D. D., J. Res. Nat. Bur. Stand., **69A**, 1 (1965).
1319. Ginnings D. C., Corruccini, Ind. Eng. Chem., **40**, 1990 (1948).
1320. Gleiser M., Chipman J., J. Phys. Chem., **66**, 1539 (1962).
1321. Glemser O., Schröder H., Z. anorg. allg. Chem., **271**, 293 (1953).
1322. Glew D. N., Can. J. Chem., **38**, 208 (1960).
1323. Gloor M., Wieland K., Helv. chim. acta, **44**, 1098 (1961).
1324. Goel N. S., Singh R. P., Indian J. Pure & Appl. Phys., **1**, 343 (1963).
1325. Gokcen N. A., Metals, **7**, 1019 (1953).
- 1325a. Golden D. M., Walsh R., Benson S. W., J. Am. Chem. Soc., **87**, 4053 (1965).

1326. Goldstein H. W., Nielson E. F., Walsh P. N., White D., J. Phys. Chem., 63, 1445 (1959).
1327. Goldstein H. W., Trulson O. C., «Condensation and evaporation of solids», New York—London, 1964, p. 319.
1328. Goldstein H. W., Walsh P. N., White D., J. Phys. Chem., 65, 1400 (1961).
1329. Good W. D., Douslin D. R., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 67, 1312 (1963).
1330. Good W. D., Fairbrother D. M., Waddington G., J. Phys. Chem., 62, 853 (1958).
1331. Good W. D., Lacina J. L., De Prater B. L., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 68, 579 (1964).
1332. Good W. D., Lacina J. L., McCullough J. P., J. Am. Chem. Soc., 82, 5589 (1960).
1333. Good W. D., Lacina J. L., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 65, 2229 (1961).
1334. Good W. D., Lacina J. L., Scott D. W., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 66, 1529 (1962).
1335. Good W. D., Scott D. W., Bur. of Mines, Thermod. Labor., Bartlesville, Okla., USA. Неопубл. дан.; цит. по Good W. D., Scott D. W., «Thermodynamics», Proc. of the Symp. on thermod., Aug., 1959, L., Butterworth, 1961, p. 77.
1336. Good W. D., Scott D. W., Lacina J. L., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 63, 1139 (1959).
1337. Good W. D., Scott D. W., Waddington G., J. Phys. Chem., 61, 1080 (1956).
1338. Good W. D., Todd S. S., Messerly J. F., Lacina J. L., Dawson J. P., Scott D. W., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 67, 1306 (1963).
1339. Gordon J. S., J. Chem. Phys., 29, 889 (1958).
1340. Gordon J. S., ARS Journal, 29, 445 (1959).
1341. Gordon J. S., J. Chem. Eng. Data, 7, 82 (1962).
1342. Gordon J. S., J. Chem. Eng. Data, 8, 294 (1963).
1343. Gordon J. S., Coland D., J. Chem. Phys., 27, 1223 (1957).
1344. Goton, Whalley, Can. J. Chem., 34, 1506 (1956).
1345. Gotoo K., Naito K., J. Phys. Chem. Solids, 26, 1673 (1965).
1346. Gottschal A. J., J. Soc. Afric. Chem. Inst., 11, 45 (1958).
1347. Goy C. A., Pritchard H. O., J. Phys. Chem., 69, 3040 (1965).
1348. Gozzo F., Patrick C. R., Nature, 202, 80 (1964).
1349. Graham R. L., Hepler L. G., J. Am. Chem. Soc., 78, 4846 (1956).
1350. Graham R. L., Hepler L. G., J. Am. Chem. Soc., 80, 3538 (1958).
1351. Graham R. L., Hepler L. G., J. Phys. Chem., 63, 723 (1959).
- 1351a. Gray P., Trans. Faraday Soc., 52, 344 (1956).
1352. Gray P., Trans. Faraday Soc., 55, 408 (1959).
- 1352a. Gray P., Quart. Rev., 17, 441 (1963).
- 1352b. Gray P., Pratt M. W. T., Larkin, M. J., J. Chem. Soc., 1956, 210.
1353. Gray P., Pratt M. W. T., J. Chem. Soc., 1957, 2163.
1354. Gray P., Pratt M. W. T., J. Chem. Soc., 1958, 3403.
1355. Gray P., Smith P. L., J. Chem. Soc., 1953, 2380.
- 1355a. Gray P., Smith P. L., J. Chem. Soc., 1954, 769.
1356. Gray P., Waddington T. C., Proc. Roy. Soc., A235, 106 (1956).
1357. Gray P., Waddington T. C., Proc. Roy. Soc., A235, 461 (1956).
1358. Gray P., Williams A., Chem. Rev., 59, 239 (1959).
1359. Green J. H. S., Chem. a. Ind., 1960, 1215.
1360. Green J. H. S., Quart. Rev., 15, 125 (1961).
1361. Green J. H. S., J. Chem. Soc., 1961, 2236.
1362. Green J. H. S., J. Chem. Soc., 1961, 2241.
1363. Green J. H. S., Chem. a. Ind., 1961, 369.
1364. Green J. H. S., Trans. Faraday Soc., 57, 2133 (1961).
1365. Green J. H. S., J. Appl. Chem., 11, 397 (1961).
1366. Green J. H. S., Chem. a. Ind., 1962, 1575.
1367. Green J. H. S., Trans. Faraday Soc., 59, 1559 (1963).
1368. Green J. H. S., Holden D. J., J. Chem. Soc., 1962, 1513.
1369. Green J. H. S., Kynaston W., Paisley H. M., J. Chem. Soc., 1963, 473.
1370. Green J. W., Blue G. D., Ehler T. C., Margrave J. L., J. Chem. Phys. 41, 2245 (1964).
- 1370a. Greenbank J. C., Argent B. B., Trans. Faraday Soc., 61, 655 (1965).
1371. Greenbaum M. A., Arin M. L., Farber M., J. Phys. Chem., 67, 1191 (1963).
1372. Greenbaum M. A., Arin M. L., Wong M., Farber M., J. Phys. Chem., 68, 791 (1964).

1373. Greenbaum M. A., Blauer J. A., Arshadi M. R., Farber M., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 1592 (1964).
1374. Greenbaum M. A., Foster J. N., Arin M. L., Farber M., *J. Phys. Chem.*, **67**, 36 (1963).
1375. Greenbaum M. A., Foster J. N., Arin M. L., Farber M., *J. Phys. Chem.*, **67**, 703 (1963).
1376. Greenbaum M. A., Hon Chang Ko, Wong M., Farber M., *J. Phys. Chem.*, **68**, 965 (1964).
1377. Greenbaum M. A., Yates R., Arin M. L., Arshadi M., Weiner J., Farber M.; неопубл. данные; цит. по [1374].
1378. Greenbaum M. A., Yates R. E., Farber M., *J. Phys. Chem.*, **67**, 1802 (1963).
1379. Greenberg E., Natke C. A., Hubbard W. N., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2089 (1965).
1380. Greenberg E., Settle J. L., Feder H. M., Hubbard W. N., *J. Phys. Chem.*, **65**, 1168 (1961).
1381. Greenberg E., Settle J. L., Hubbard W. N., *J. Phys. Chem.*, **66**, 1345 (1962).
1382. Greenberg E., Westrum E. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **78**, 4526 (1956).
1383. Greenberg E., Westrum E. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **78**, 5144 (1956).
1384. Greenberg S. A., Copeland L. E., *J. Phys. Chem.*, **64**, 1057 (1960).
1385. Greenshields, Rossini F. D., *J. Phys. Chem.*, **62**, 271 (1958).
1386. Greenwood N. N., Perkins P. G., *J. Chem. Soc.*, 1960, 356.
1387. Greenwood N. N., Perkins P. G., «Thermodynamics», *Proc. of the Symp. on thermod.*, Aug. 1959, L., Butterworth, 1961, p. 55.
1388. Greenwood N. N., Perkins P. G., Wade K., *J. Chem. Soc.*, 1957, 4345.
1389. Gregor L. V., Pitzer K. S., *J. Am. Chem. Soc.*, **84**, 2664 (1962).
1390. Gregor L. V., Pitzer K. S., *J. Am. Chem. Soc.*, **84**, 2671 (1962).
1391. Gregory N. W., Burton T. R., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 6054 (1953).
1392. Gregory N. W., McLaren R. O., *J. Phys. Chem.*, **53**, 110 (1951).
1393. Gregory N. W., Thackrey B. A., *J. Am. Chem. Soc.*, **72**, 3176 (1950).
1394. Grenier G., Westrum E. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **78**, 6226 (1956).
1395. Grenier G., Westrum E. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **79**, 1802 (1957).
1396. Grey N. R., Staveley L. A. K., *Molec. Phys.*, **7**, 83 (1963—1964).
1397. Griffel M., Skochdopole R. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 5250 (1953).
1398. Griffel M., Skochdopole R. E., Spedding F. H., *Phys. Rev.*, **93**, 657 (1954).
1399. Griffel M., Skochdopole R. E., Spedding F. H., *J. Chem. Phys.*, **25**, 75 (1956).
1400. Griffiths R. C., *J. Electrochem. Soc.*, **105**, 398 (1958).
1401. Griffiths R. C., *J. Electrochem. Soc.*, **106**, 418 (1959).
1402. Griffiths J. E., Srivastava T. N., Onyszchuk M., *Can. J. Chem.*, **40**, 579 (1962).
1403. Grisard J. W., Bernhardt H. A., Oliver G. D., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 5725 (1951).
1404. Grjotheim K., Herstad O., Petrucci S., Scarbø R., Tøguri J., *Rev. Chim. Acad. RPR*, **7**, 217 (1962).
1405. Grönvold F., Thorman-Mee T., *Acta chem. scand.*, **14**, 634 (1960).
1406. Grönvold F., Thorman-Mee T., *J. Phys. Chem.*, **35**, 1665 (1961).
1407. Grönvold F., Westrum E. F., *Acta chem. scand.*, **13**, 241 (1959).
1408. Grönvold F., Westrum E. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 1780 (1959).
1409. Grönvold F., Westrum E. F., *Inorg. Chem.*, **1**, 36 (1962).
1410. Grönvold F., Westrum E. F., *Z. anorg. allg. Chem.*, **328**, 272 (1964).
1411. Grönvold F., Westrum E. F., Chou Chien, *J. Chem. Phys.*, **30**, 528 (1959).
- 1411a. Gross M. E., Oliver G. D., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 2801 (1953).
1412. Gross P., Campbell C. S., Kent P. J. C., Levi D. L., *Disc. Faraday Soc.*, **4**, 206 (1948).
1413. Gross P., Hayman C., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 45 (1964).
1414. Gross P., Hayman C., Clayton H., *Thermodynamics of nuclear materials*, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 653.
1415. Gross P., Hayman C., Levi D. L., *Trans. Faraday Soc.*, **50**, 477 (1954).
1416. Gross P., Hayman C., Levi D. L., *Trans. Faraday Soc.*, **51**, 626 (1955).
1417. Gross P., Hayman C., Levi D. L., *Trans. Faraday Soc.*, **53**, 1285 (1957).
1418. Gross P., Hayman C., Levi D. L., *Trans. Faraday Soc.*, **53**, 1601 (1957).
1419. Gross P., Hayman C., Levi D. L., Stuart M. C., Fulmer Research Institute Report № R146/4/23, 1960; цит. по [2696].
1420. Gross P., Hayman C., Levi D. L., Wilson G. L., *Trans. Faraday Soc.*, **56**, 318 (1960).

1421. Gross P., Hayman C., Levi D. L., Wilson G. L., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 890 (1962).
1422. Gross P., Levi D. L., *Inter. Congr. Pure a. Appl. Chem.*, Paris, 1957, цит. по [1773].
1423. Groves W. O., Hoch M., Johnston H. L., *J. Phys. Chem.*, **59**, 127 (1955).
1424. Grube G., Flad M.; цит. по [1773].
1425. Grube G., Speidel H., *Z. Elektrochem.*, **53**, 341 (1949).
1426. Gruen D. M., Katz J. J., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 3772 (1953).
1427. Gudzinowicz B. J., Campbell R. H., Adams J. S., *J. Chem. Eng. Data*, **8**, 201 (1963).
1428. Guérin H., Adam-Gironne J., *Bull. Soc. chim. France*, **1949**, 607.
1429. Gugnère P. A., Savoie R., *J. Am. Chem. Soc.*, **85**, 287 (1963).
1430. Gundry H. A., Head A. J., Lewis G. B., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 1309 (1962).
1431. Gunn S. R., *Noble gas compounds*. Ed. H. H. Hyman, Univ. of Chicago, Press Chicago, Ill., 1963, p. 149; цит. по [1432].
1432. Gunn S. R., *J. Am. Chem. Soc.*, **87**, 2290 (1965).
1433. Gunn S. R., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1010 (1965).
1434. Gunn S. R., Cunningham B. B., *J. Am. Chem. Soc.*, **79**, 1563 (1957).
1435. Gunn S. R., Green L. G.-R., *J. Am. Chem. Soc.*, **80**, 4782 (1958).
1436. Gunn S. R., Green L. G.-R., *J. Phys. Chem.*, **64**, 61 (1960).
1437. Gunn S. R., Green L. G.-R., *J. Phys. Chem.*, **65**, 178 (1961).
- 1437a. Gunn S. R., Green L. G.-R., *J. Phys. Chem.*, **65**, 779 (1961).
1438. Gunn S. R., Green L. G.-R., *J. Phys. Chem.*, **65**, 2173 (1961).
1439. Gunn S. R., Green L. G.-R., *J. Chem. Phys.*, **36**, 1118 (1962).
1440. Gunn S. R., Green L. G.-R., *J. Phys. Chem.*, **68**, 946 (1964).
1441. Gunn S. R., Green L. G.-R., Egidy A. I. von, *J. Phys. Chem.*, **63**, 1787 (1959).
1442. Gunn S. R., Jolley W. L., Green L. G.-R., *J. Phys. Chem.*, **64**, 1334 (1964).
1443. Gunn S. R., Sanborn R. H., *J. Chem. Phys.*, **33**, 955 (1960).
1444. Gunn S. R., Williamson S. M., *Science*, **140**, 177 (1963).
1445. Günthard H. H., Heilbronner E., *Helv. chim. acta*, **31**, 2128 (1948).
1446. Günthard H. H., Kovatz E., *Helv. chim. acta*, **35**, 1190 (1952).
1447. Günthard H. H., Mesikommer, Kohler, *Helv. chim. acta*, **33**, 1809 (1950).
- 1447a. Gupta R. P., Dayal B., *Phys. Status Solidi*, **9**, 87 (1965).
1448. Gupta S. R., Hills G. J., Ives D. J. G., *Trans. Faraday Soc.*, **59**, 1874 (1963).
1449. Gupta S. R., Hills G. J., Ives D. J. G., *Trans. Faraday Soc.*, **59**, 1886 (1963).
1450. Guthrie G. B., Scott D. W., Hubbard W. N., Katz C., McCullough J. P., Gross M. E., Williamson K. D., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 4662 (1952).
1451. Guthrie G. B., Scott D. W., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 2795 (1952).
1452. Guthrie G. B., Scott D. W., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 1488 (1954).
1453. Gwinn W. D., Pitzer K. S., *J. Chem. Phys.*, **16**, 303 (1948).
1454. Haar L., Bradley J. C., Friedman A. S., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **55**, 285 (1955).
1455. Haar L., Friedman A. S., *J. Chem. Phys.*, **23**, 869 (1955).
1456. Haberman C. E., Daane A. H., *J. Chem. Phys.*, **41**, 2818 (1964).
1457. Hadzi, *Compt. rend.*, **239**, 349 (1954).
1458. Hagemann R., *Compt. rend.*, **255**, 1102 (1962).
1459. Hahn H., Burow F., *Angew. Chem.*, **68**, 382 (1956).
1460. Hahn H., Gilbert E., *Z. anorg. allg. Chem.*, **258**, 77 (1949).
1461. Hahn H., Konrad A., *Z. anorg. allg. Chem.*, **264**, 181 (1951).
- 1461a. Halford J. O., *J. Chem. Phys.*, **9**, 859 (1941).
1462. Hall E. H., Blocher J. M., *J. Electrochem. Soc.*, **105**, 40 (1958).
1463. Hall E. H., Blocher J. M., *J. Phys. Chem.*, **63**, 1525 (1959).
1464. Hall E. H., Blocher J. M., Campbell J. E.; цит. по [1773].
1465. Halle F., *Z. phys. Chem.*, (BDR), **32**, 267 (1962).
1466. Halle F., *Monatsch. Chem.*, **93**, 946 (1962).
1467. Hallett N. C., Johnston H. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 1496 (1953).
1468. Halverson F., Francel R. J., *J. Chem. Phys.*, **17**, 694 (1949).
1469. Halverson F., Stamm R. F., Whalen J. J., *J. Chem. Phys.*, **16**, 808 (1948).
1470. Hammer R. R., Pask J. A., *J. Am. Ceram. Soc.*, **47**, 264 (1964).
1471. Hampson R. F., Walker R. F., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **65A**, 289 (1961).

1472. Hampson R. F., Walker R. F., J. Res. Nat. Bur. Stand., **66A**, 177 (1962).
1473. Hancock, Watson, Gilby, J. Phys. Chem., **58**, 127 (1954).
1474. Hansen W. N., Griffel M., J. Chem. Phys., **28**, 902 (1958).
1475. Harmony M. D., Myers R. J., J. Chem. Phys., **37**, 636 (1962).
1476. Harness J. B., Matthews J. C., Morton N., Brit. J. Appl. Phys., **15**, 963 (1964).
1477. Harris, Proc. Roy. Soc., **A173**, 126 (1939).
1478. Harrison A. G., Lossing F. P., J. Am. Chem. Soc., **82**, 519 (1960).
1479. Harrison R. H., Kobe K. A., Chem. Eng. Progr., **49**, 349 (1953).
1480. Hart D., J. Phys. Chem., **56**, 202 (1952).
- 1480a. Hartley D. B., Albright, Wilson; цит. по (4209).
1481. Hartley D. B., Benson S. W., J. Chem. Phys., **39**, 132 (1963).
1482. Hartley S. B., McCoubrey J. C., Nature, **198**, 476 (1963).
- 1482a. Hartley S. B., Holmes W. S., Jacques J. K., Mole M. F., McCoubrey J. C., Quart. Rev., **17**, 204 (1963).
1483. Hartley S. B., Paddock N. L., Searle H. T., J. Chem. Soc., **1961**, 430.
1484. Hartley K., Pritchard H. O., Skinner H. A., Trans. Faraday Soc., **46**, 1019 (1950).
1485. Hartley K., Pritchard H. O., Skinner H. A., Trans. Faraday Soc., **47**, 254 (1951).
1486. Hartmann H., Rink G., Z. phys. Chem. (BDR), **11**, 211 (1957).
1487. Hartmann H., Wagner G., Abhandl. Braunschweig. wiss. Ges., **14**, 13 (1962).
1488. Haskell R. W., De Vries R. C., J. Am. Ceram. Soc., **47**, 202 (1964).
1489. Hastings S. H., Nicholson D. E., J. Phys. Chem., **61**, 730 (1956).
1490. Harton W. E., Hildebrand D. L., Sinke G. C., Stull D. R., J. Am. Chem. Soc., **81**, 5028 (1959).
1491. Hatten W. E., Hildebrand D. L., Sinke G. C., Stull D. R., J. Chem. Eng. Data, **7**, 229 (1962).
1492. Hawkins D. T., Onillon M., Orr R. L., J. Chem. Eng. Data, **8**, 628 (1963).
1493. Hawkins D. T., Orr R. L., J. Chem. Eng. Data, **9**, 505 (1964).
1494. Hawkins N. J., Carpenter D. R., J. Chem. Phys., **23**, 1700 (1955).
1495. Hawkins N. J., Matraw H. C., Sabol N. W., Carpenter D. R., J. Chem. Phys., **23**, 2422 (1960).
1496. Hawkins N. J., Pole S. R., Wilson M. K., J. Chem. Phys., **21**, 1122 (1953).
1497. Hayek E., Recher T., Frank A., Monatsch. Chem., **82**, 575 (1951).
1498. Head R. B., Austral. J. Chem., **13**, 332 (1960).
1499. Hepler L. G., J. Am. Chem. Soc., **80**, 6181 (1958).
1500. Hepler L. G., Sweet J. R., Jesser R. A., J. Am. Chem. Soc., **82**, 304 (1960).
1501. Herold A., Compt. rend., **228**, 686 (1949).
1502. Herron J. T., Dibeler V. H., J. Am. Chem. Soc., **82**, 1555 (1960).
1503. Herren J. T., Dibeler V. H., J. Res. Nat Bur. Stand., **65A**, 405 (1961).
1504. Hess G. G., Lampe F. W., Sommer J. H., J. Am. Chem. Soc., **86**, 3174 (1964).
1505. Hicks W. T., J. Chem. Phys., **38**, 1873 (1963).
1506. Higgins T. L., Dissert. Abstracts, **17**, 1231 (1957); цит. по [742].
1507. Higgins T. L., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **65**, 830 (1961).
1508. Hildenbrand D. L., Giaque W. F., J. Am. Chem. Soc., **75**, 2811 (1953).
1509. Hildenbrand D. L., Hall W. F., J. Phys. Chem., **66**, 754 (1962).
1510. Hildenbrand D. L., Hall W. F., J. Phys. Chem., **67**, 888 (1963).
1511. Hildenbrand D. L., Hall W. F., «Condensation and evaporation of solids», New York, London, 1964, p. 400.
1512. Hildenbrand D. L., Hall W. F., J. Phys. Chem., **68**, 989 (1964).
1513. Hildenbrand D. L., Hall W. F., Potter N. D., J. Chem. Phys., **40**, 2882 (1964).
1514. Hildenbrand D. L., Kramer W. R., McDonald R. A., Stull D. R., J. Am. Chem. Soc., **80**, 4129 (1958).
1515. Hildenbrand D. L., Kramer W. R., Stull D. R., J. Phys. Chem., **62**, 958 (1958).
1516. Hildenbrand D. L., McDonald R. A., J. Phys. Chem., **63**, 1521 (1959).
1517. Hildenbrand D. L., Murad E., J. Chem. Phys., **43**, 1400 (1965).
1518. Hildenbrand D. L., Potter N. D., J. Phys. Chem., **67**, 2231 (1963).
1519. Hildenbrand D. L., Sinke G. C., McDonald R. A., Kramer W. R., Stull D. R., J. Chem. Phys., **31**, 650 (1959).

1520. Hildenbrand D. L., Theard L. P., Aeronutron. Newport Beach, California, 1963.
1521. Hildenbrand D. L., Theard L. P., J. Chem. Phys., **42**, 3231 (1965).
1522. Hildenbrand D. L., Theard L. P., Saul A. M., J. Chem. Phys. **39**, 1973 (1963).
1523. Hill R. A. W., Williamson J. F., J. Chem. Soc., **1957**, 2417.
1524. Hill R. W., Smith P. L., Phil. Mag., **44**, 636 (1953).
1525. Hirayama C., J. Phys. Soc., **66**, 1563 (1962).
1526. Hirayama C., J. Electrochem. Soc., **110**, 88 (1963).
1527. Hirayama C., Ichikawa Y., De Roo A. M., J. Phys. Chem., **67**, 1039 (1963).
1528. Hobrock B. G., Kiser R. W., J. Phys. Chem., **66**, 1551 (1962).
1529. Hoch M., J. Appl. Phys., **29**, 1588 (1958).
1530. Hoch M., Dingle D. P., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., **77**, 304 (1955).
1531. Hoch M., Hinga K. S., J. Chem. Phys., **35**, 451 (1961).
1532. Hoch M., White D., ASTIA Unclas. Rep. 142616, Oct. 29, 1956; Techn. Res. Rep. MCC-1023-TR-216, Ohio State Univ., Res. Foundat., Oct. 29, 1956; цит. по [1123].
1533. Hiemann E., Bommer H., Z. anorg. allg. Chem., **248**, 383 (1941).
1534. Holcomb D. E., Dorsey C. L., Ind. Eng. Chem., **41**, 2788 (1949).
1535. Holley C. E., Huber E. G., J. Am. Chem. Soc., **73**, 5577 (1951).
1536. Holley C. E., Huber E. J., Meierkord E. H., J. Am. Chem. Soc., **74**, 1084 (1952).
1537. Holmes W. S., Trans. Faraday Soc., **58**, 1916 (1962).
1538. Hon Chung Ko, Greenbaum M. A., Blauer J. A., Farber M., J. Phys. Chem., **69**, 2311 (1965).
1539. Honig R. E., J. Chem. Phys., **22**, 1610 (1954).
1540. Honig R. E., R. C. A. Rev. a. thechn. J., **28**, 195 (1957); цит. по [402].
1541. Hopkins H. P., Wulff C. A., J. Phys. Chem., **69**, 6 (1965).
1542. Hopkins H. P., Wulff C. A., J. Phys. Chem., **69**, 9 (1965).
1543. Hörbe R., Knacke O., Z. Erzbergbau u. Metallhüttenwesen, **12**, 321 (1959).
1544. Hornung E. W., Giauque W. F., J. Am. Chem. Soc., **77**, 2983 (1955).
1545. Hough E. W., Mason D. M., Sage B. H., J. Am. Chem. Soc., **72**, 5775 (1950).
1546. Howlett K. E., J. Chem. Soc., **1955**, 1784.
1547. Hoy Y. C., Martin J. J., A. I. Ch. E. Journal, **5**, 125 (1959).
- 1547a. Hrostowski H. J., Pimentel G. C., J. Am. Chem. Soc., **75**, 539 (1953).
1548. Hu J. H., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., **73**, 4550 (1951).
1549. Hu J. H., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., **74**, 4771 (1952).
1550. Hu J. H., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., **75**, 2471 (1953).
1551. Hu J. H., White D., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., **75**, 1232 (1953).
1552. Hubbard W. N., Douslin D. R., McCullough J. P., Scott D. W., Todd S. S., Messerly J. F., Hassenlopp I. A., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., **80**, 3547 (1958).
1553. Hubbard W. N., Finke H. L., Scott D. W., McCullough J. P., Katz C., Gross M. E., Messerly J. F., Pennington R. E., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., **74**, 6025 (1952).
1554. Hubbard W. N., Frow F. R., Waddington G., J. Phys. Chem., **65**, 1326 (1961).
1555. Hubbard W. N., Good W. D., Waddington G., J. Phys. Chem., **62**, 614 (1958).
1556. Hubbard W. N., Katz C., Waddington G., J. Phys. Chem., **58**, 142 (1954).
1557. Hubbard W. N., Knowlton J. W., Huffman H. M., J. Phys. Chem., **58**, 396 (1954).
1558. Hubbard W. N., Scott D. W., Frow F. R., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., **77**, 5855 (1955).
1559. Hubbard W. N., Waddington G., Rec. trav. chim., **73**, 910 (1954).
1560. Huber E. J., Fitzgibbon G. C., Head E. L., Holley C. E., J. Phys. Chem., **67**, 1731 (1963).
1561. Huber E. J., Fitzgibbon G. C., Holley C. E., J. Phys. Chem., **68**, 2720 (1964).
1562. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., J. Phys. Chem., **60**, 1457 (1956).
1563. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., J. Phys. Chem., **60**, 1582 (1956).
1564. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., J. Phys. Chem., **61**, 497 (1957).

1565. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., *J. Phys. Chem.*, **61**, 1021 (1957).
1566. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., *J. Phys. Chem.*, **64**, 379 (1960).
1567. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., *J. Phys. Chem.*, **64**, 1768 (1960).
1568. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., *J. Phys. Chem.*, **67**, 1730 (1963).
1569. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., *J. Phys. Chem.*, **68**, 3040 (1964).
1570. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E.; цит. по [1800].
1571. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., Bowman A. L., *J. Phys. Chem.*, **67**, 793 (1963).
1572. Huber E. J., Head E. L., Holley C. E., Storms E. K., Krikorian N. H., *J. Phys. Chem.*, **65**, 1846 (1961).
1573. Huber E. J., Holley C. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 5530 (1952).
1574. Huber E. J., Holley C. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 3645 (1953).
1575. Huber E. J., Holley C. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 5594 (1953).
1576. Huber E. J., Holley C. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **77**, 1444 (1955).
1577. Huber E. J., Holley C. E., *J. Phys. Chem.*, **60**, 498 (1956).
1578. Huber E. J., Holley C. E., Thermodynamics of nuclear materials, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 581.
1579. Huber E. J., Holley C. E., Meierkord E. H., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 3406 (1952).
1580. Huber E. J., Matthews C. O., Holley C. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **77**, 6493 (1955).
1581. Huff G., Squitieri E., Snyder P. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **70**, 3380 (1948).
1582. Huff V. N., Gordon S., Morrell V. E., Natl. Advisory Comm. Aeronaut., Rept. № 1037, 1952.
1583. Huffman H. M., Ellis E. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **57**, 41 (1935).
1584. Huffman H. M., Ellis E. L., Borsook H., *J. Am. Chem. Soc.*, **62**, 297 (1940).
1585. Huffman H. M., Ellis H. L., Fox S. W., *J. Am. Chem. Soc.*, **58**, 1728 (1936).
1586. Huffman H. M., Fox S. W., *J. Am. Chem. Soc.*, **60**, 1400 (1938).
1587. Huffman H. M., Gross M. E., Scott D. W., McCullough J. P., *J. Phys. Chem.*, **65**, 495 (1961).
1588. Hugus Z. Z., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 5459 (1951).
1589. Hultgren R., Orr R. L., Anderson P. D., Kelley K. K., Selected values of thermodynamic properties of metals and alloys. Departm. of Mineral Technology Univ. of California, Berkeley, 1963.
1590. Humphrey G. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 1587 (1951).
1591. Humphrey G. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 2261 (1951).
1592. Humphrey G. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 2806 (1953).
1593. Humphrey G. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 978 (1954).
1594. Humphrey G. L., King E. G., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 2041 (1952).
1595. Humphrey G. L., King E. G., Kelley K. K., U. S. Bur. Mines Rept. Investig., № 4870, 1952; цит. по [1045].
1596. Humphrey G. L., O'Brien C. J., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 2805 (1953).
1597. Humphrey G. L., Todd S. S., Coughlin J. P., King E. G., U. S. Bur. Mines Rept. Investig., № 4883, 1952; цит. по [1045].
1598. Hutchens J. O., Cole A. G., Stout J. W., *J. Am. Chem. Soc.*, **82**, 4813 (1960).
1599. Hutchens J. O., Cole A. G., Scott J. W., *J. Phys. Chem.*, **67**, 1128 (1963).
1600. Inani S. H., Rosser W. A., Wise H., *J. Phys. Chem.*, **67**, 1077 (1963).
1601. Inter. Thermochemical Tables. U. S. Joint Army—Navy—Air Force Thermochemical Panel. Tables prepared at Thermal Laboratory, Dow Chemical Co., Midland, Michigan.
1602. Irmaun F., *Helv. chim. acta*, **31**, 1584, 2263 (1948).
1603. Irving R. J., Wadsö J., *Acta chem. scand.*, **18**, 195 (1964).
- 1603a. Ismat Abu-Isa, Dole M., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2668 (1965).
1604. Ivash E. V., Li C. M., Pitzer K. S., *J. Chem. Phys.*, **23**, 1814 (1955).
1605. Ivin K. J., Keith W. A., Mackle H., *Trans. Faraday Soc.*, **55**, 262 (1959).
1606. Jackson D. D., Barton G. W., Krikorian O. H., Newbury R. S., Thermodynamics of nuclear materials, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 529.
1607. Jackson D. D., Barton G. W., Krikorian O. H., Newbury R. S., *J. Phys. Chem.*, **68**, 1516 (1964).
1608. Jacobs C. J., Parks G. S., *J. Am. Chem. Soc.*, **56**, 1513 (1934).

1609. Jacques J. K., J. Chem. Soc., 1963, 3820.
1610. Jacques J. K., J. Chem. Soc., 1963, 4297.
- 1610a. Jacques, Roberts, Szwarc; int. no [1482a].
1611. Jaffe L., Prosen E. J., Szwarc, J. Chem. Phys., 27, 416 (1957).
1612. Jain D. V. S., Kapoor M. M., Proc. Nat. Inst. Sci. India, A27, 101 (1961).
1613. Jain D. V. S., Kapoor M. M., Proc. Nat. Inst. Sci. India, A27, 106 (1961).
1614. Jakes J., Papoušek D., Coll. Czech. Chem. Comm., 26, 2110 (1961).
1615. Jakuszcwski B., Koztoaski Z., Soc. Sci. Lodz. acta chim., 3, 5 (1958).
1616. Jakuszcwski B., Soc. Sci. Lodz. acta chim., 4, 5 (1960).
1617. Jakuszcwski B., Badecka-Jedrzejska J., Rochn. chemii, 39, 907 (1965).
1618. JANAF thermochemical Tables, The Dow Chemical Co., Midland, Michigan, 1960, int. no Streng A. G., J. Chem. Soc., 85, 1380 (1963).
- 1618a. JANAF Thermochemical Tables, PB-168370, Clearinghouse, U. S. Depart. of Commerce (Nat. Bur. Stand.), Aug., 1965.
1619. Jangg G., Grölli W., Z. Metallkunde, 56, 232 (1965).
1620. Janz G. J., Kelly F. J., J. Phys. Chem., 67, 2848 (1963).
1621. Janz L. J., J. Chem. Phys., 22, 751 (1954).
1622. Jeffes J. H. E., Richardson F. D., Pearson J., Trans. Faraday Soc., 50, 354 (1954).
1623. Jekel E. C., Criss M., Cobble J. W., J. Am. Chem. Soc., 86, 5464 (1964).
1624. Jellinek H. H. G., Trans. Faraday Soc., 40, 1 (1944).
1625. Jennings L. D., Hill E. D., Spedding F. H., J. Chem. Phys., 31, 1240 (1959).
1626. Jennings L. D., Hill E., Spedding F. H., J. Chem. Phys., 34, 2082 (1961).
1627. Jennings L. D., Miller R. E., Spedding F. H., J. Chem. Phys., 33, 1849 (1960).
1628. Jennings L. D., Stanton R. M., Spedding F. H., J. Chem. Phys., 27, 909 (1957).
1629. Jessup R. S., McCoskey R. E., Nelson R. A., J. Am. Chem. Soc., 77, 244 (1955).
1630. Johnson F. A., Colburn Ch. B., Inorg. Chem., 2, 24 (1963).
1631. Johnson R. G., Hudson D. E., Caldwell W. C., Spedding F. H., Savage W. R., J. Chem. Phys., 25, 917 (1956).
1632. Johnson W. H., Ambrose J. R., J. Res. Nat. Bur. Stand., 67A, 427 (1963).
1633. Johnson W. H., Gilliland A. A., J. Res. Nat. Bur. Stand., 65A, 59 (1961).
1634. Johnson W. H., Gilliland A. A., J. Res. Nat. Bur. Stand., 65A, 63 (1961).
1635. Johnson W. H., Gilliland A. A., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 63A, 161 (1959).
1636. Johnson W. H., Gilliland A. A., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 64A, 515 (1960).
1637. Johnson W. H., Jaffe J., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 65A, 71 (1961).
1638. Johnson W. H., Kilday M. V., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 64A, 521 (1960).
1639. Johnson W. H., Kilday M. V., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 65A, 215 (1961).
1640. Johnson W. H., Miller R. G., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 62, 213 (1959).
1641. Johnson W. H., Nelson R. A., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 62, 49 (1959).
1642. Johnson W. H., Prosen E. J., Rossini F. D., J. Res. Nat. Bur. Stand., 36, 463 (1946); 37, 51 (1946).
1643. Johnson W. H., Schumm R. H., Wilson J. H., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., 65A, 97 (1961).
1644. Johnson W. H., Sunner S., Acta chem. scand., 17, 1916 (1963).
1645. Johnston H. L., Bauer T. W., J. Am. Chem. Soc., 73, 1119 (1951).
1646. Johnston H. L., Berlin H. J., J. Am. Chem. Soc., 81, 6402 (1959).
1647. Johnston H. L., Hallet N. C., J. Am. Chem. Soc., 75, 1467 (1953).
1648. Johnston H. L., Hersch H. N., Kerr E. C., J. Am. Chem. Soc., 73, 1112 (1951).
1649. Johnston H. L., Hu J. H., Horton W. S., J. Am. Chem. Soc., 75, 3922 (1953).
1650. Johnston H. L., Kerr E. C., J. Am. Chem. Soc., 72, 4333 (1950).
1651. Jolly W. L., Latimer W. M., J. Am. Chem. Soc., 74, 5757 (1952).
1652. Jolly W. L., Latimer W. M., J. Am. Chem. Soc., 74, 5757 (1952).

1653. Jones L. H., *J. Chem. Phys.*, **25**, 1069 (1956).
1654. Jones L. H., McDowell R. S., *J. Molec. Spectrosc.*, **3**, 632 (1959).
- 1654a. Jones M. M., Yow B. J., May W. R., *Inorg. Chem.*, **1**, 166 (1962).
1655. Jones W. A., *J. Chem. Phys.*, **16**, 1077 (1948).
1656. Jones W. M., Gordon J., Long E. A., *J. Chem. Phys.*, **20**, 695 (1952).
1657. Jungers J. C., *Bull. Soc. chim. belg.*, **58**, 196 (1949).
1658. Justice B. H., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **67**, 339 (1963).
1659. Justice B. H., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **67**, 345 (1963).
1660. Juza R., Laurer P., *Z. anorg. allg. Chem.*, **275**, 79 (1953).
1661. Juza R., Uphoff W., *Z. anorg. allg. Chem.*, **287**, 113 (1956).
1662. Juza R., Wainhoff G., Uphoff W., *Z. anorg. allg. Chem.*, **296**, 157 (1958).
1663. Kaarsemaker S., Coops J., *Rec. trav. chim.*, **71**, 261, 1952.
- 1663a. Kangro W., *Chem. Eng. Data*, **7**, 618 (1961).
1664. Kangro W., Petersen E., *Z. anorg. allg. Chem.*, **264**, 157 (1950).
1665. Kangro W., Waingärtner T., *Z. Elektrochem.*, **58**, 504 (1954).
1666. Karasz F. E., Bair H. E., O'Reilly J. M., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2657 (1965).
- 1666a. Karnes H. A., Kybett B. D., Wilson M. H., Margrave J. L., Newman M. S., *J. Am. Chem. Soc.*, **87**, 5554 (1965).
1667. Karo A. M., *J. Chem. Phys.*, **31**, 1489 (1960).
1668. Karo A. M., *J. Chem. Phys.*, **33**, 7 (1961).
1669. Kaschio W., *J. Inorg. Nucl. Chem.*, **27**, 750 (1965).
1670. Kaufman E. D., Reed J. F., *J. Phys. Chem.*, **67**, 896 (1963).
- 1670a. Kavelis, Vilniaus Univ. Mokslo Darbai, *Chem.*, **28**, 110 (1959); цит. по [1482a].
1671. Kawasaki Y., Tanaka T., Okawara R., *Technol. Repts. Osaka Univ.*, **13**, 217 (1963).
1672. Kay A. E., Loasby R. G., *Phil. Mag.*, **9**, 37 (1964).
1673. Keffler L. J. P., *J. Phys. Chem.*, **41**, 715 (1937).
1674. Keffler L. J. P., Guthrie G. B., *J. Phys. Chem.*, **31**, 65 (1927).
1675. Kelley H. H., *Trans. Metallurg. Soc. AIME*, **230**, 1622 (1964).
1676. Kelley K. K., *J. Am. Chem. Soc.*, **51**, 1145 (1929).
1677. Kelley K. K., *J. Am. Chem. Soc.*, **51**, 1400 (1929).
1678. Kelley K. K., *Bull. U. S. Bur. Mines*, № 406 (1937).
1679. Kelley K. K., *Bull. U. S. Bur. Mines*, № 476 (1940).
1680. Kelley K. K., *Bull. U. S. Bur. Mines*, № 477 (1950).
1681. Kelley K. K., *Bur. Mines Rept. of Invest.*, 5901, Wash., 1962.
1682. Kelley K. K., Adams L. H., King E. G., *Bur. Mines Rept. of invest.*, 6197, Washington, 1963.
1683. Kelley K. K., Anderson C. T., *Bull. U. S. Bur. Mines*, № 384 (1935).
1684. Kelley K. K., Barany R., King E. G., Christensen A. U., *Bur. Mines Rept. of Invest.*, 5436, 1959; цит. no [1681].
- ✓ 1685. Kelley K. K., King E. G., Contribution to the data on theoretical metallurgy. XIV. Entropies of the elements and inorganic compounds. *Bur. Mines Bull.*, 592, Wash., 1961.
1686. Kelley K. K., Mah A. D., *Metallurgical thermochemistry of titanium. Bur. Mines Rept. of Invest.*, 5490, Wash., 1959.
1687. Kelley K. K., Todd S. S., Orr R. L., King E. G., Bonnickson K. R., *Bur. Mines Rept. of Invest.*, 4955, Wash., 1953.
1688. Kelley K. K., Weller W. W., *Bur. Mines Rept. of Invest.*, 5810, Wash., 1961; цит. no [775].
1689. Kelly J. C. R., Snyder P. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 4114 (1951).
1690. Kendall W. B., *J. Chem. Eng. Data*, **7**, 540, (1962).
1691. Kendall W. B., L'Orr R., Hultgren R., *J. Chem. Eng. Data*, **7**, 516 (1962).
1692. Kennedy S. M., Sagenkahn M., Aston J. G., *J. Am. Chem. Soc.*, **63**, 2267 (1941).
1693. Kennelley J. A., Varwig J. W., Myers H. W., *J. Phys. Chem.*, **64**, 703 (1960).
1694. Keneshea F. J., Cubicciotti D. D., *J. Chem. Phys.*, **40**, 1778 (1964).
1695. Keneshea F. J., Cubicciotti D. D., *J. Phys. Chem.*, **69**, 3910 (1965).
1696. Kerr A. A., Calvert J. G., *J. Phys. Chem.*, **69**, 1022 (1955).
1697. Kerr E. C., Hallett N. C., Johnston H. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 1117 (1951).
1698. Kerr E. C., Hersch H. N., Johnston H. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **72**, 4738 (1950).
1699. Kerr E. C., Johnston H. L., Hallett N. C., *J. Am. Chem. Soc.*, **72**, 4710 (1950).
1700. Ketchen E. E., Wallage W. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 5810 (1951).
1701. Ketchen E. E., Wallage W. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 4736 (1954).
1702. Kihira A., *Res. Repts. Fac. Eng. Nagoja Univ.*, **3**, 39 (1950).

1703. Kilday M. V., Johnson W. H., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., **65A**, 101 (1961).
1704. Kilday M. V., Johnson W. H., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., **65A**, 435 (1961).
1705. Kilday M. V., Prosen E. J., J. Am. Chem. Soc., **82**, 5508 (1960).
1706. Kilday M. V., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., **68A**, 127 (1964).
1707. Kilpatrick J. E., Beckett C. W., Prosen E. J., Pitzer K. S., Rossini F. D., J. Res. Nat. Bur. Stand., **42**, 225 (1949).
1708. Kilpatrick J. E., Pitzer K. S., J. Res. Nat. Bur. Stand., **37**, 163 (1946).
- 1708a. Kilpatrick J. E., Pitzer K. S., J. Am. Chem. Soc., **68**, 1066 (1946).
1709. Kilpatrick J. E., Prosen E. J., Pitzer K. S., Rossini F. D., J. Res. Nat. Bur. Stand., **36**, 559 (1946).
1710. Kilpatrick J. E., Werner H. G., Beckett C. W., Pitzer K. S., Rossini F. D., J. Res. Nat. Bur. Stand., **39**, 523 (1947).
1711. King E. G., Ind. Eng. Chem., **41**, 1298 (1949).
1712. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **73**, 656 (1951).
1713. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **74**, 4446 (1952).
1714. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **76**, 3289 (1954).
1715. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **76**, 5849 (1954).
1716. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **77**, 2150 (1955).
1717. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **77**, 2192 (1955).
1718. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **77**, 3189 (1955).
1719. King E. G., J. Phys. Chem., **59**, 218 (1955).
1720. King E. G., J. Phys. Chem., **60**, 410 (1956).
1721. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **79**, 2056 (1957).
1722. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **79**, 2399 (1957).
1723. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **79**, 5437 (1957).
1724. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **80**, 1799 (1958).
1725. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **80**, 2400 (1958).
1726. King E. G., J. Am. Chem. Soc., **81**, 799 (1959).
1727. King E. G.; цит. no [677].
1728. King E. G., Christensen A. U., J. Phys. Chem., **62**, 499 (1958).
1729. King E. G., Christensen A. U., Bur. Mines Report of Investig., 5510, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1959; цит. no [2648].
1730. King E. G., Lippincott E. R., J. Am. Chem. Soc., **78**, 4192 (1956).
1731. King E. G., Orr R. L., Bonnickson K. R., J. Am. Chem. Soc., **76**, 4320 (1954).
1732. King E. G., Todd S. S., J. Am. Chem. Soc., **75**, 3023 (1953).
1733. King E. G., Weller W. W., Bur. Mines Report of Investig., 5571, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1960.
1734. King E. G., Weller W. W., Bur. Mines Report of Investig., 5590, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1960.
1735. King E. G., Weller W. W., Bur. Mines Report of Investig., 5855, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1961.
1736. King E. G., Weller W. W., Bur. Mines Report of Investig., B6001, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1962.
1737. King E. G., Weller W. W., Christensen A. U., Bur. Mines Report of Investig., 5664, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1960.
1738. King E. G., Weller W. W., Pankratz L. B., Bur. Mines Report of Investig., 5857, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1961.
1739. King J. P., Cobble J. W., J. Am. Chem. Soc., **82**, 2111 (1960).
- 1739a. Kirkbride F. W., J. Appl. Chem., **6**, 11 (1956).
1740. Kirkbride F. W., Davidson F. G., Nature, **174**, 79 (1954).
1741. Kirkwood D. H., Chipman J., J. Phys. Soc., **65**, 1682 (1961).
1742. Kirschenbaum A. D., Grosse A. V., Aston J. G., J. Am. Chem. Soc., **81**, 6398 (1959).
1743. Kirschning H. J., Plieth K., Stranski J. N., Z. Kristallogr., **106**, 172 (1954).
1744. Kistiakowsky G. B., Rice W. W., J. Chem. Phys., **8**, 610 (1940).
1745. Kistiakowsky G. B., Stauffer C. H., J. Am. Chem. Soc., **59**, 165 (1937).
1746. Klanberg F., Spandau H., J. Inorg. Nucl. Chem., **19**, 180 (1962).
1747. Kleppa O. J., J. Am. Chem. Soc., **77**, 897 (1955).
1748. Knopp J. A., Linkell W. S., Child W. C., J. Phys. Chem., **66**, 1513 (1962).
- 1748a. Knowlton J. W., Huffman H. M., J. Am. Chem. Soc., **66**, 1492 (1944).
1749. Ko H. C., Heppler L. G., J. Chem. Eng. Data, **8**, 59 (1963).
1750. Kobe K. A., Harrison R. H., Petr. Refiner, **36**, 155 (1957).
1751. Kobe K. A., Harrison R. H., Pennington R. E., Petr. Refiner, **30**, 119 (1951).
1752. Koehler M. F., Coughlin J. P., J. Phys. Chem., **63**, 605 (1959).

1753. Koehler Mary F., Pankratz L. B., Barany R., Bur. Mines Report of Invesig., 5973, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1962.
1754. Koerner W. E., Daniels F., J. Chem. Phys., **20**, 113 (1952).
1755. Kohlhaas R., Braun M., Villmer O., Z. Naturforsch., **20a**, 1077 (1965).
1756. Kokichi Sano, Sci. Repts. Tohoku Univ., **37**, Ser. 1, № 1, 1 (1953).
1757. Kolsky H. G., Gilles P. W., J. Chem. Phys., **22**, 232 (1954).
1758. Kolsky H. G., Gilles P. W., J. Chem. Phys., **24**, 828 (1956).
1759. Kothari L. S., Tewary V. K., J. Chem. Phys., **38**, 417 (1963).
1760. Kothan C. W., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., **75**, 3101 (1953).
1761. Krieve W. F., Vango S. P., Mason D. M., J. Chem. Phys., **25**, 519 (1956).
1762. Krikorian O. H., Univ. of California Radiation Labor. Report, UCRL-2888, 1955; цит. по [1578].
1763. Krikorian O. H., Univ. of California Radiation Labor. Report. UCRL-6785, 1962; цит. по [472].
1764. Krikorian O. H., J. Phys. Chem., **67**, 1586 (1963).
- 1764a. Krikorian O. H., Carpenter J. H., J. Phys. Chem., **69**, 4399 (1965).
1765. Krishna Pillai M. G., Perumal A., Bull. Soc. chim. belg., **74**, 29 (1964).
1766. Kröger C., Janetzko W., Z. anorg. allg. Chem., **284**, 83 (1956).
1767. Kruger O. L., Savage H., J. Chem. Phys., **40**, 3324 (1964).
1768. Kruis A., Z. Naturforsch., **3a**, 596 (1948).
1769. Kuan Pan, J. Chinese Soc. (Taiwan), Ser. II, 1, 1, 16, 26 (1954); цит. по Chem. Abstr., **49**, 7419g, 1955.
1770. Kubaschewski O., Z. Elektrochem., **54**, 275 (1950).
1771. Kubaschewski O., Angew. Chem., **72**, 255 (1960).
1772. Kubaschewski O., Catterall J. A., Thermodynamic data of alloys. Pergamon Press, London, New York, 1956.
- 1772a. Kubaschewski O., Dench W. A., Acta Metallurg., **3**, 339 (1955).
1773. Kubaschewski O., Evans E. L., Metallurgical Thermochemistry, Pergamon Press, London, New York, Paris, Los Angeles, 3, ed, 1958.
1774. Kubaschewski O., Villa H., Z. Elektrochem., **53**, 32 (1949).
1775. Kubaschewski O., Villa H., Dench W. A., Trans. Faraday Soc., **52**, 214 (1956).
1776. Kučirek J., Papoušek D., Coll. Czech. Chem. Comm., **25**, 31 (1960).
1777. Kučirek J., Papoušek D., Coll. Czech. Chem. Comm., **26**, 1458 (1961).
1778. Kury J. W., U. S. Atomic Energy Comm., Tech. Inform. Service, Oak Ridge Tenn. UCRL-2271, 1953; цит. по Chem. Abstr., **48**, 3833c, 1954.
1779. Kury J. W., Zielen A. J., Latimer W. M., J. Electrochem. Soc., **100**, 468 (1953).
1780. Kybett B. D., Johnson G. K., Barker C. K., Margrave J. L., J. Phys. Chem., **69**, 3603 (1965).
1781. Labbauf A., Rossini F. D., J. Phys. Chem., **65**, 476 (1961).
1782. Labowitz L. C., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **65**, 403 (1961).
1783. Labowitz L. C., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **65**, 408 (1961).
1784. Lacher J. R., Casali L., Park J. D., J. Phys. Chem., **60**, 608 (1956).
1785. Lacher J. R., Emery E., Bohmfalk E., Park J. D., J. Phys. Chem., **60**, 492 (1956).
1786. Lacher J. K., Kianpour A., Montgomery P., Knedler H., Park J. D., J. Phys. Chem., **61**, 1125 (1957).
1787. Lacher J. R., Kianpour A., Oetting F., Park J. D., Trans. Faraday Soc., **52** (11), 1500 (1956).
1788. Lacina J. L., Good W. D., McCullough J. P., J. Phys. Chem., **65**, 1026 (1961).
1789. Ladd M. F. C., Lee W. H., J. Inorg. Nucl. Chem., **13**, 218 (1960).
- 1789a. Ladd M. F. C., Lee W. H., J. Inorg. Nucl. Chem., **21**, 216 (1961).
1790. Lagemann R. T., Knowles C. H., J. Chem. Phys., **32**, 561 (1960).
1791. Landrieu, Baylocq, Johnson, Bull. Soc. chim. France, **45**, 36 (1929).
1792. Lane M. R., Linnett J. W., Oswin H. G., Proc. Roy. Soc., **A216**, 361 (1953).
1793. Larman J. P., Martire D. E., Pollara L. Z., J. Chem. Eng. Data, **6**, 330 (1961).
1794. Latimer W. M., J. Am. Chem. Soc., **73**, 1480 (1951).
1795. Laubengauer A. W., Sears D. C., J. Am. Chem. Soc., **67**, 164 (1945).
1796. Leach H. F., Roberts H. L., J. Chem. Soc., **1960**, 4693.
1797. Leadbetter A. J., Spice J. E., Can. J. Chem., **37**, 1923 (1959).
1798. Lehmann H., Chem. Techn., **14**, 132 (1962).
1799. Leman, Lepoutre, Compt. rend., **226**, 1976 (1948).
1800. Leitnaker J. M., Bowman M. G., Gilles P. W., J. Electrochem., **109**, 441 (1962).

1801. Leitnaker J. M., Witteman W. G., J. Chem. Phys., **36**, 1445 (1962).
1802. Leverne P. F., Hepler L. G., J. Phys. Chem., **53**, 110 (1959).
1803. Levitin N. E., Westrum E. F., Carter J. C., J. Am. Chem. Soc., **81**, 3547 (1959).
1804. Li J. C. M., J. Am. Chem. Soc., **78**, 1081 (1956).
1805. Li J. C. M., Gregory N. M., J. Am. Chem. Soc., **74**, 4670 (1952).
1806. Li J. C. M., Pitzer K. S., J. Am. Chem. Soc., **78**, 1077 (1956).
1807. Lifshitz C., Long F. A., J. Phys. Chem., **69**, 3731 (1965).
1808. Lippincott E. R., Tobin M. C., J. Am. Chem. Soc., **75**, 4141 (1953).
1809. Loehman R. E., Kent R. A., Margrave J. L., J. Chem. Eng. Data, **10**, 296 (1965).
1810. Lohr H. R., Cunningham B. B., J. Am. Chem. Soc., **73**, 2025 (1951).
1811. Lohr H. R., Osborne D. W., Westrum E. F., J. Am. Chem. Soc., **76**, 3837 (1954).
1812. Long L. H., Quart. Rev., **7**, 134 (1953).
1813. Long L. H., Sackman J. F., Trans. Faraday Soc., **53**, 1606 (1957).
1814. Long L. H., Sackman J. F., Trans. Faraday Soc., **54**, 1797 (1958).
1815. Long L. H., Sackman J. F., J. Inorg. Nucl. Chem., **25**, 93 (1963).
1816. Lonsdall H. K., Graves J. N., Thermodynamics of nuclear materials, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 601.
1817. Lord G., Woolf A. A., J. Chem. Soc., **1954**, 2546.
- 1817a. Lord R. C., Steese C. M., J. Chem. Phys., **22**, 542 (1954).
1818. Lorenzelli V., Compt. rend., **253**, 2052 (1961).
1819. Lovejoy R. W., Colwell J. H., Eggers D. F., Hasley G. D., J. Chem. Phys., **36**, 612 (1962).
1820. Low D. J. R., Moelwyn-Hughes E. A., Proc. Roy. Soc., **A267**, 384 [1962].
- 1820a. Lowe, Topley, Albright, Wilson; цит. по [1482a].
1821. Ludwig J. R., Cooper W. J., J. Chem. Eng. Data, **8**, 76 (1963).
1822. Luft N. W., J. Chem. Phys., **21**, 1900 (1953).
- 1822a. Luft N. W., J. Chem. Phys., **22**, 155 (1954).
1823. Luft N. W., J. Phys. Chem., **58**, 928 (1954).
- 1823a. Luft N. W., J. Chem. Phys., **23**, 973 (1955).
1824. Luft N. W., Kharbanda O. P., J. Chem. Phys., **22**, 956 (1954).
1825. Lundin C. E., Blackledge J. P., J. Electrochem. Soc., **109**, 838 (1962).
1826. Lungu S. N., Studii și cercetări fiz. Acad. RPR, **13**, 29 (1962).
1827. Lynds L., Bass C. D., Inorg. Chem., **3**, 1147 (1964).
1828. Lyon T. F., «Condensation and evaporation of solids», New York, London, 1964, p. 435.
1829. Lyons V. J., Silvestry V. J., J. Phys. Chem., **64**, 266 (1960).
1830. McBride J., Heimerl S., Ehlers J. G., Gordon S., Thermodynamic properties to 6000°K for 210 substances involving the first 18 elements. NASASP-3001, Washington, 1963.
1831. McCauley R. E., Roddy J. W., Inorg. Chem., **3**, 60 (1964).
1832. McClellan A. G., Pimentel G. C., J. Chem. Phys., **23**, 245 (1955).
1833. McCormack J. M., Myers J. R., Saxed R. K., J. Chem. Eng. Data, **10**, 319 (1965).
1834. McCullough J. P., Douslin D. R., Messerly J. F., Hosenlopp I. A., Kincheloe T. C., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., **79**, 4289 (1957).
1835. McCullough J. P., Finke H. L., Gross M. E., Messerly J. F., Waddington G., J. Phys. Chem., **61**, 289 (1957).
1836. McCullough J. P., Finke H. L., Hubbard W. N., Good W. D., Pennington R. E., Messerly J. F., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., **76**, 2661 (1954).
1837. McCullough J. P., Finke H. L., Hubbard W. N., Todd S. S., Messerly J. F., Douslin D. R., Waddington G., J. Phys. Chem., **65**, 784 (1961).
1838. McCullough J. P., Finke H. L., Messerly J. F., Todd S. S., Kinchelee J. C., Waddington G., J. Phys. Chem., **61**, 1105 (1957).
1839. McCullough J. P., Finke H. L., Scott D. W., Gross M. E., Messerly J. F., Pennington R. E., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., **76**, 4796 (1954).
1840. McCullough J. P., Finke H. L., et. al., J. Am. Chem. Soc., **77**, 6119 (1955).
1841. McCullough J. P., Finke H. L., et. al., J. Am. Chem. Soc., **80**, 4786 (1958).
1842. McCullough J. P., Good W. P., J. Phys. Chem., **65**, 1430 (1961).
1843. McCullough J. P., Hubbard W. N., Frow F. R., Hosenlopp I. A., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., **79**, 561 (1957).

1844. McCullough J. P., Messerly J. F., Moore R. T., Todd S. S., *J. Phys. Chem.*, **67**, 677 (1963).
1845. McCullough J. P., Scott D. W., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 1331 (1959).
1846. McCullough J. P., Scott D. W., Finke H. L., Gross M. E., Williamson K. D., Pennington R. E., Waddington G., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 2801 (1952).
1847. McCullough J. P., Scott D. W., Finke H. L., Hubbard W. N., Gross M. E., Katz C., Pennington R. E., Messerly J. F., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 1818 (1953).
1848. McCullough J. P., Scott D. W., Pennington R. E., Hosseiniopp J. A., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 4791 (1954).
1849. McCullough J. P., Sunner S., Finke H. L., Hubbard W. N., Gross M. E., Pennington R. E., Messerly J. F., Good W. D., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 5075 (1953).
1850. McDonald J. E., Cobble J. W., *J. Phys. Chem.*, **65**, 2014 (1961).
1851. McDonald J. E., Cobble J. W., *J. Phys. Chem.*, **66**, 791 (1962).
1852. McDonald J. E., King J. P., Cobble J. W., *J. Phys. Chem.*, **64**, 1345 (1960).
1853. McDonald R. A., Oetting F. L., *J. Phys. Chem.*, **69**, 3839 (1965).
1854. McDonald R. A., Sinke G. C., Stull D. R., *J. Chem. Eng. Data*, **7**, 83 (1962).
1855. McDonald R. A., Stull D. R., *J. Chem. Eng. Data*, **6**, 609 (1961).
1856. McDonald R. A., Stull D. R., *J. Phys. Chem.*, **65**, 1918 (1961).
1857. McDonald R. A., Stull D. R., *J. Chem. Eng. Data*, **7**, 84 (1962).
1858. McDougall L. A., Kilpatrick J. E., *J. Chem. Phys.*, **42**, 2307 (1965).
1859. McDougall L. A., Kilpatrick J. E., *J. Chem. Phys.*, **42**, 2311 (1965).
1860. McDowell R. S., Asprey L. B., *J. Chem. Phys.*, **37**, 165 (1962).
1861. McDowell R. S., Kruse F. H., *J. Chem. Eng. Data*, **8**, 547 (1963).
1862. McEwan W. C., Williams M. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 2182 (1954).
1863. McGee P. R., Cleveland F. E., Meister A. G., Decker C. E., *J. Chem. Phys.*, **21**, 242 (1953).
1864. Macharáček K., Zacharov A. I., Aljošina L. A., *Chem. Prům.*, **12**, 23 (1962).
1865. Machlan G. R., Stubblefield C. T., Eyring L., *J. Am. Chem. Soc.*, **77**, 2975 (1955).
1866. Mackle H., *Ann. Reports*, **54**, 71 (1957).
1867. Mackle H., *Tetrahedron*, **19**, 1159 (1963).
1868. Mackle H., McClean R. T. B., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 895 (1962).
1869. Mackle H., McClean R. T. B., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 609 (1964).
1870. Mackle H., McClean R. T. B.; цит. по [1879].
1871. Mackle H., Mayrick R. G., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 33 (1962).
1872. Mackle H., Mayrick R. G., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 230 (1962).
1873. Mackle H., Mayrick R. G., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 238 (1962).
1874. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1070 (1961).
1875. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1521 (1961).
1876. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1873 (1961).
1877. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 2119 (1961).
1878. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **58**, 1912 (1962).
1879. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Tetrahedron*, **19**, 961 (1963).
1880. Mackle H., O'Hare P. A. G.; цит. по [1879].
1881. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **59**, 309 (1963).
1882. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **59**, 2693 (1963).
1883. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Tetrahedron*, **20**, 611 (1964).
1884. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 506 (1964).
1885. Mackle H., O'Hare P. A. G., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 666 (1964).
1886. McLaren R. O., Gregory N. W., *J. Phys. Chem.*, **59**, 77, 184 (1955).
1887. McLellan R. B., Shuttleworth R., *Z. Metallkunde*, **51**, 143 (1960).
1888. Madigan J. R., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **19**, 119 (1951).
1889. Magee E. M., *J. Inorg. Nucl. Chem.*, **22**, 155 (1961).
1890. Magnus A., *Z. phys. Chem. (BDR)*, **9**, 141 (1956).
- 1890a. Magnus A., Harlmann H., Becker F., *Z. phys. Chem. (Lpz)*, **197**, 75 (1951).
1891. Mah A. D., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 3363 (1954).
1892. Mah A. D., *J. Phys. Chem.*, **61**, 1572 (1957).
1893. Mah A. D., *J. Am. Chem. Soc.*, **80**, 2954 (1958).
1894. Mah A. D., *J. Am. Chem. Soc.*, **80**, 3872 (1958).
1895. Mah A. D., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 1582 (1959).
1896. Mah A. D., *Bur. Mines Report of Invest.*, 5600, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1959.

1897. Mah A. D., Bur. Mines Report of Investig., 5965, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1962.
1898. Mah A. D., Bur. Mines Report of Investig., 5972, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1962.
1899. Mah A. D., Adami L. H., Bur. Mines Report of Investig., 6034, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1962.
1900. Mah A. D., Bur. Mines Report of Investig., 6171, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1963.
1901. Mah A. D., Bur. Mines Report of Investig., 6177, U. S. Dept. of Interior, Washington, 1963.
1902. Mah A. D., Bur. Mines Berkeley Thermodyn. Lab. Berkeley, California, 1963, 12 pp.
1903. Mah A. D., Bur. Mines Report of Investig., № 6337, U. S. Dept. of Interior, Washington, 1963.
1904. Mah A. D., Bur. Mines Report of Investig., № 6415, U. S. Dept. of Interior, Washington, 1964.
1905. Mah A. D., Bur. Mines Report of Investig., № 6518, U. S. Dept. of Interior, Washington, 1964.
1906. Mah A. D., Boyle B. J., J. Am. Chem. Soc., **77**, 6512 (1955).
1907. Mah A. D., Gellert N. L., J. Am. Chem. Soc., **78**, 3261 (1956).
1908. Maier C. E., Fasolino L. G., Thalmeyer C. E., J. Am. Chem. Soc., **77**, 4524 (1955).
1909. Majer J. R., Patrick C. R., Nature, **201**, 1022 (1964).
1910. Mann D. E., J. Chem. Phys., **22**, 762 (1954).
1911. Mann D. E., Acquesta N., Plyler E. K., J. Res. Nat. Bur. Stand., **52**, 67 (1954).
1912. Mann D. E., Meal J. H., Plyler E. K., J. Chem. Phys., **24**, 1018 (1956).
1913. Mann D. E., Plyler E. K., J. Chem. Phys., **23**, 1989 (1955).
1914. Mann K. H., Tickner A. W., J. Phys. Chem., **64**, 251 (1960).
1915. Mannchen W., Bornkessel K., Z. Naturforsch., **14a**, 925 (1959).
1916. Mannchen W., Jacobi G., Z. Naturforsch., **206**, 178 (1965).
1917. Mansson M., Sunner S., Acta chem. scand., **16**, 1863 (1962).
1918. Mansson M., Sunner S., Acta chem. scand., **17**, 723 (1963).
1919. Manzoni-Ansidei, Storto, Atti Acad. naz. Lincei, Renet. Classe Sci. fis. mat. nat., **1**, 465 (1940).
1920. Margrave J. L., J. Phys. Chem., **66**, 1209 (1962).
1921. Margrave J. L., Nature, **197**, 376 (1963).
1922. Margrave J. L., Frisch M. A., Bautista R. G., Clarke R. L., Johnson W. S., J. Am. Chem. Soc., **85**, 546 (1963).
1923. Margrave J. L., Kanaan A. S., J. Phys. Chem., **66**, 1200 (1962).
1924. Markin T. L., Roberts D. E. J., Thermodynamics of nuclear materials, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 693.
1925. Markley, «Fatty Acids», International Publishers Inc., New York, 1947.
1926. Markowitz M. M., Harris R. F., Stewart H., J. Phys. Chem., **63**, 1325 (1959).
1927. Maronny G., Electrochem. Acta, **1**, 58 (1959).
1928. Maronny G., Valensi G., Intern. Comm. Electrochem., Thermod. and Kinetics, London, 1957, 1958.
1929. Marshall J. G., Staveley L. A. K., Hart K. R., Trans. Faraday Soc., **52**, 19 (1956).
1930. Martin D. L., Can. J. Phys., **38**, 25 (1960).
1931. Martin D. L., Proc. Roy. Soc., **A254**, 433 (1960).
1932. Martin D. L., Proc. Roy. Soc., **A254**, 443 (1960).
1933. Martin J. J., J. Chem. Eng. Data, **7**, 68 (1962).
1934. Martin J. J., Campbell J. A., Seidel E. M., J. Chem. Eng. Data, **8**, 560 (1963).
1935. Mashiko Yoichiro, J. Chem. Soc. Japan, Pure Chem. Sec., **79**, 963 (1958).
1936. Mashiko Yoichiro, Pitzer K. S., J. Phys. Chem., **62**, 367 (1958).
1937. Masi J. F., J. Am. Chem. Soc., **74**, 4738 (1952).
1938. Massazza F., Ann. chimica, **51**, 898 (1961).
1939. Massazza F., Ann. chimica, **52**, 51 (1962).
1940. Massazza F., Cannas M., Ann. chimica, **51**, 904 (1961).
1941. Massazza F., Fadda R., Ann. chimica, **54**, 95 (1964).
1942. Mathews J. F., McKetta J. J., J. Phys. Chem., **65**, 758 (1961).
1943. Mattraw H. C., Pachucki C. F., Hawkins N. J., J. Chem. Phys., **22**, 1117 (1954).
1944. Mayer J. R., Patrick C. R., Robb J. C., Trans. Faraday Soc., **57**, 14 (1961).
1945. Mayer S. W., Owens B. B., Rutherford T. H., Serrins R. B., J. Phys. Chem., **64**, 911 (1960).

1946. Mayo D. W., Opitz H. E., Peake J. S., *J. Chem. Phys.*, **23**, 1344 (1955).
1947. Meadowcroft T. R., Richardson F. D., *Trans. Faraday Soc.*, **59**, 1564 (1963).
1948. Mears W., Stahl R., *Thermochem. Bull.*, **2**, 5 (1956); илт. по [679].
1949. Mel H. C., Hugus Z. Z., Latimer W. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **78**, 1822 (1956).
1950. Mel H. C., Jolley W. L., Latimer W. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 3827 (1953).
1951. Melia T. P., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 1286 (1964).
1952. Meshi D. J., Chupka W. A., Berkowitz J., *J. Chem. Phys.*, **33**, 530 (1960).
1953. Meschi D. J., Searcy A. W., *J. Phys. Chem.*, **63**, 1175 (1959).
1954. Messer C. E., Fasolino L. G., Thalmayer C. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **77**, 4524 (1955).
1955. Messerly J. F., Todd S. S., Finke H. L., *J. Phys. Chem.*, **69**, 353 (1965).
- 1955a. Messerly J. F., Todd S. S., Finke H. L., *J. Phys. Chem.*, **69**, 4304 (1965).
1956. Metlay M., Kimball G. E., *J. Chem. Phys.*, **16**, 774 (1948).
1957. Mezaki R., Thesis M. S., Univ. of Wisconsin, 1961; илт. no [1958].
1958. Mezaki R., Margrave J. L., *J. Phys. Chem.*, **66**, 1713 (1962).
1959. Mezaki R., Tilleux E. W., Barnes D. W., Margrave J. L., *Thermodynamics of nuclear materials*, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 775.
- 1959a. Mikawa Yukio, *J. Chem. Soc. Japan, Pure Chem. Sec.*, **81**, 1512 (1960).
1960. Mikus F. F., Carlyon S. J., *J. Am. Chem. Soc.*, **72**, 2295 (1950).
- 1960a. Miles, Hunt, *J. Phys. Chem.*, **45**, 1346 (1941).
1961. Miller A. R., Searcy A. W., *J. Phys. Chem.*, **67**, 2400 (1963).
1962. Miller A. R., Searcy A. W., *J. Phys. Chem.*, **69**, 3826 (1965).
1963. Miller G. A., *J. Chem. Eng. Data*, **8**, 69 (1963).
1964. Miller G. A., *J. Phys. Chem.*, **67**, 1363 (1963).
1965. Milligan D. E., Becker E. D., Pitzer K. S., *J. Am. Chem. Soc.*, **78**, 2707 (1956).
1966. Milligan D. E., Jacox M. E., *J. Chem. Phys.*, **39**, 712 (1963).
1967. Millikan R. C., Pitzer K. S., *J. Chem. Phys.*, **27**, 1305 (1957).
1968. Milne T. A., Gilles P. W., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 6115 (1959).
1969. Mirata H., Kawai K., *J. Chem. Phys.*, **28**, 516 (1958).
1970. Mitacek P., Aston J. G., *J. Am. Chem. Soc.*, **85**, 137 (1963).
1971. Mitsutani A., *J. Chem. Soc. Japan*, **80**, 888 (1959).
1972. Miyazawa T., Pitzer K. S., *J. Am. Chem. Soc.*, **80**, 60 (1958).
1973. Mole M. F., McCoubrey J. C., *Nature*, **202**, 450 (1964).
1974. Monchamp R. R., Cotton F. A., *J. Chem. Soc.*, **1960**, 1438.
1975. Montgomery R. L., *Bur. Mines Report of Investig.*, 5445, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1959.
1976. Montgomery R. L., *Bur. Mines Report of Investig.*, 5468, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1959.
1977. Montgomery R. L., Hubert T. D., *Bur. Mines Report of Investig.*, 5525, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1959.
1978. Moore C. B., Pimentel G. C., *J. Chem. Phys.*, **38**, 2816 (1963).
1979. Moore G. E., Renquist M. L., Parks G. S., *J. Am. Chem. Soc.*, **62**, 1505 (1940).
- 1979a. Moreau H., Dode M., *Bull. Soc. chim. France*, **4**, 637 (1937).
1980. Morfee R. G. S., Staveley L. A. K., Walters S. T., Wigley D. L., *Phys. a. Chem. Solids*, **13**, 132 (1960).
1981. Mori M., Tsuchiya R., *Bull. Chem. Soc. Japan*, **32**, 467 (1959).
1982. Mori M., Tsuchiya R., Okano Y., *Bull. Chem. Soc. Japan*, **32**, 462 (1959).
1983. Morris D. F. C., *Phys. a. Chem. Solids*, **5**, 264 (1958).
1984. Morris D. F. C., *Rec. trav. chim.*, **78**, 150 (1959).
1985. Morsy T. E., *Ber. Bunsenges. phys. Chem.*, **68**, 277 (1964).
1986. Mortimer C. T., «Thermodynamics», *Proc. of the Symp. on thermod.*, Aug. 1959, L., Butterworth, 1961, p. 71.
1987. Mortimer C. T., Sellers P. W., *J. Chem. Soc.*, **1963**, 1978.
1988. Mortimer C. T., Sellers P. W., *J. Chem. Soc.*, **1964**, 1965.
1989. Moureu, Dode, *Bull. Soc. chim. France*, **4**, 637 (1937).
1990. Muhlhoff F. C., *Rec. trav. chim.*, **82**, 822 (1963).
1991. Mukaibo T., Naito K., *J. Atomic Energy Soc. Japan*, **5**, 601 (1963).
1992. Mukaibo T., Naito K., Sato K., Uchima T., *Thermodynamics of nuclear materials*, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 645.
1993. Mukaibo T., Naito K., Sato K., Uchima T., *Thermodynamics of nuclear materials*, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 723.

1994. Mulder H. D., Schmidt F. C., J. Am. Chem. Soc., **73**, 5575 (1951).
1995. Muldrow C. N., Hepler L. G., J. Am. Chem. Soc., **78**, 5989 (1956).
1996. Muldrow C. N., Hepler L. G., J. Am. Chem. Soc., **79**, 4045 (1957).
1997. Muldrow C. N., Hepler L. G., J. Phys. Chem., **62**, 982 (1958).
1998. Mulford R. N. R., Ford J. O., Hoffman J. G., Thermodynamics of nuclear materials, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 517.
1999. Mulford R. N. R., Holley C. E., J. Phys. Chem., **59**, 1222 (1955).
2000. Mulford R. N. R., Sturdy G. E., J. Am. Chem. Soc., **77**, 3449 (1955).
2001. Mulford R. N. R., Wiewandt T. A., J. Phys. Chem., **69**, 1641 (1965).
2002. Mulliken R. C., Pitzer K. S., J. Chem. Phys., **27**, 1305 (1957).
2003. Munir Z. A., Searcy A. W., J. Electrochem. Soc., **111**, 1170 (1964).
2004. Munson M. S. B., Franklin J. L., J. Phys. Chem., **68**, 3191 (1964).
2005. Münster A., Rinck G., Ruppert W., Z. phys. Chem. (BDR), **9**, 228 (1956).
2006. Murad E., Inghram M. G., J. Chem. Phys., **41**, 404 (1964).
2007. Murgulescu I. G., Tomus E., Ann. Univ. «C. I. Parhon», Ser. stiint. natur., **9**, 913 (1960).
2008. Murphy G. M., Rubin E., J. Phys. Chem., **20**, 1179 (1952).
2009. Murphy G. M., Vance J. E., J. Chem. Phys., **18**, 1514 (1950).
2010. Mursh L. E., Giauque W. F., J. Phys. Chem., **66**, 2052 (1962).
2011. Musgrave M. J. P., Phys. Letters, **5**, 97 (1963).
2012. Mustajoki A., Suomalais. tiedeakat. toimituks. Sar., AVI, № 9, 175.
2013. Myers C. E., J. Phys. Chem., **65**, 2111 (1961).
2014. Myers C. E., Brady A. P., J. Phys. Chem., **64**, 591 (1960).
2015. Nachtrieb N. H., Clement N., J. Phys. Chem., **62**, 876 (1958).
2016. Nagarajan G., Current Sci., **30**, 377 (1961).
2017. Nagarajan G., Z. phys. Chem., (BDR), **31**, 347 (1962).
2018. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. belg., **71**, 65 (1962).
2019. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. belg., **71**, 77 (1962).
2020. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. belg., **71**, 240 (1962).
2021. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. belg., **71**, 324 (1962).
2022. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. Belg., **71**, 337 (1962).
2023. Nagarajan G., Sci. a. Cult., **28**, 140 (1962).
2024. Nagarajan G., J. Sci. a. Ind. Res., **B21**, 356 (1962).
2025. Nagarajan G., J. Sci. a. Ind. Res., **B21**, 463 (1962).
2026. Nagarajan G., Z. Naturforsch., **17a**, 702, 1962; Bull. Soc. chim. belg., **71**, 73 (1962).
2027. Nagarajan G., Z. Naturforsch., **17a**, 871 (1962).
2028. Nagarajan G., Austral. J. Chem., **15**, 566 (1962).
2029. Nagarajan G., Austral. J. Chem., **16**, 908 (1963).
2030. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. belg., **72**, 5 (1963).
2031. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. belg., **72**, 346 (1963).
2032. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. belg., **72**, 351 (1963).
2033. Nagarajan G., Bull. Soc. chim. belg., **72**, 524 (1963).
2034. Nagarajan G., Z. phys. Chem. (DDR), **223**, 27 (1963).
2035. Nagarajan G., Z. phys. Chem. (DDR), **224**, 256 (1963).
2036. Nagarajan G., Indian J. Pure Appl. phys., **2**, 179 (1964).
2037. Nagarajan G., J. chim. phys. et phys.-chim. biol., **61**, 338 (1964).
2038. Nagarajan G., Lippincott E. R., Stutman J. M., Z. Naturforsch., **20a**, 786 (1965).
2039. Neale E., Williams L. T. D., J. Chem. Soc., **1954**, 2156.
- 2039a. Neale E., Williams L. T. D., J. Chem. Soc., **1955**, 4535.
- 2039b. Neale E., Williams L. T. D., Moores V. T., J. Chem. Soc., **1956**, 422.
2040. Nelson R. A., Johnson W. H., Prosen E. J., J. Res. Nat. Bur. Stand., **62**, 67 (1959).
2041. Nelson T., Moss C., Hepler L. G., J. Phys. Chem., **64**, 376 (1960).
2042. Neugebauer C. A., Dissert. Abstr., **17** (7), 1478 (1957); цит. по [679].
2043. Neugebauer C. A., Margrave J. L., J. Phys. Chem., **60**, 1318 (1956).
2044. Neugebauer C. A., Margrave J. L., J. Am. Chem. Soc., **79**, 1338 (1957).
2045. Neugebauer C. A., Margrave J. L., J. Phys. Chem., **61**, 1429 (1957).
2046. Neugebauer C. A., Margrave J. L., Z. anorg. allg. Chem., **290**, 82 (1957).
2047. Neugebauer C. A., Margrave J. L., J. Phys. Chem., **62**, 1043 (1958).
2048. Neumann B., Kröger C., Kunz H., Z. anorg. allg. Chem., **218**, 379 (1934).
2049. Neuvonen K. J., Am. J. Sci., Bowen, pt. II, 1952, p. 373.
2050. Newman E. S., J. Res. Nat. Bur. Stand., **61**, 75 (1958).
2051. Newman E. S., J. Res. Nat. Bur. Stand., **62**, 207 (1959).
2052. Newman E. S., J. Res. Nat. Bur. Stand., **A68**, 645 (1964).
2053. Newman E. S., Hoffman R., J. Res. Nat. Bur. Stand., **56**, 313 (1956).

2054. Nicholson G. R., J. Chem. Soc., 1957, 2431.
2055. Nicholson G. R., J. Chem. Soc., 1960, 2377.
2056. Nicholson G. R., J. Chem. Soc., 1960, 2378.
2057. Nicholson G. R., Szwarc M., Taylor J. W., J. Chem. Soc., 1954, 2767.
2058. Nickerson J. R., Kobe K. A., McKetta J. J., J. Phys. Chem., 65, 1037 (1961).
2059. Nickerson J. K., McKetta J. J., Bull. Chem. Thermodynamics, I. U. P. A. C., № 3, 47 (1960); Nickerson J. K., Ph. D. thesis, Univ. of Texas, 1960.
2060. Nielsen J. R., Claassen H. H., Smith D. C., J. Chem. Phys., 18, 1471 (1950).
2061. Nielsen J. P., Liang C. Y., Daasch L. W., J. Optic. Soc. Am., 43, 1071 (1953).
2062. Nielsen J. R., Theimer R., J. Chem. Phys., 30, 103 (1959).
2063. Niwa K., J. Fac. Sci. Hokkaido Univ., 2, 201 (1938); 3, 17, 75 (1940); цит. по [1773].
2064. Nogareda C., Rodriguez de la Torre W., Ann. Real. Soc. españ fis. y. quim., B60, 145 (1964).
2065. Nölling J., Ber. Bunsenges. phys. Chem., 67, 172 (1963).
2066. Nomura S., J. Phys. Chem. Japan, 16, 1352 (1962).
2067. O'Brien C. J., Kelley K. K., J. Am. Chem. Soc., 79, 5616 (1957).
2068. O'Dwyer M. F., J. Molec. Spectrosc., 2, 144 (1958).
- 2068a. O'Hare P. A. G., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., 69, 4358 (1965).
2069. Oetting F. L., J. Phys. Chem., 67, 2757 (1963).
2070. Oetting F. L., J. Chem. Phys., 41, 149 (1964).
2071. Oetting F. L., J. Chem. Eng. Data, 10, 122 (1965).
2072. Oetting E. L., Gregory N. W., J. Phys. Chem., 65, 173 (1961).
2073. Oetting F. L., McDonald R. A., J. Phys. Chem., 67, 2737 (1963).
2074. Oliver G. D., Grisard J. W., J. Am. Chem. Soc., 74, 2705 (1952).
2075. Oliver G. D., Grisard J. W., Cunningham C. W., J. Am. Chem. Soc., 73, 5719 (1951).
- 2075a. Olofsson G., Acta chem. scand., 19, 2155 (1965).
2076. Olson W. M., Mulford R. N. R., J. Phys. Chem., 68, 1048 (1964).
2077. Ortner M. H., J. Chem. Phys., 34, 556 (1961).
2078. Osborne D. W., Westrum E. F., J. Chem. Phys., 21, 1884 (1953).
2079. Osborne D. W., Westrum E. F., Lohr H. R., J. Am. Chem. Soc., 77, 2737 (1955).
2080. Osborne D. W., Westrum E. F., Lohr H. R., J. Am. Chem. Soc., 79, 529 (1957).
2081. Ott J. B., Giaque W. F., J. Am. Chem. Soc., 82, 1308 (1960).
2082. Otto E. M., J. Electrochem. Soc., 111, 88 (1964).
2083. Overend J., Evans J. C., Trans. Faraday Soc., 55, 1817 (1959).
2084. Owens B. B., Mayer S. W., J. Inorg. Nucl. Chem., 26, 501 (1964).
2085. Pace E. L., Bobka R. J., J. Chem. Phys., 35, 454 (1961).
2086. Pace E. L., Mosser J. S., J. Chem. Phys., 39, 154 (1963).
2087. Pace E. L., Turnbull B. F., J. Chem. Phys., 43, 1953 (1965).
2088. Palm A., Kilpatrik M., J. Chem. Phys., 23, 1562 (1955).
2089. Palma E. E., Piotrowski E. A., Sundaram S., Cleveland F. F., J. Molec. Spectrosc., 13, 119 (1964).
2090. Panish M. B., J. Chem. Eng. Data, 6, 592 (1961).
2091. Panish M. B., Morton B., Reif L., J. Chem. Phys., 37, 128 (1962).
2092. Panish M. B., Reif L., J. Chem. Phys., 38, 253 (1963).
2093. Panish M. B., Reif L., J. Chem. Phys., 34, 1915 (1961).
2094. Pankratz L. B., Kelley K. K., Bur. Mines Report Investig., 6241, U. S. Dept. of Interior, Washington, 1963.
2095. Pankratz L. B., King E. G., Bur. Mines Report of Investig., 6175, U. S. Dept. of Interior, Washington, 1963.
2096. Pankratz L. B., Weller W. W., Kelley K. K., Bur. Mines Report of Investig., 6287, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1963.
2097. Pankratz L. B., Weller W. W., Kelley K. K., Bur. Mines Report of Investig., 6446, U. S. Dept. of Interior, Washington, 1964.
2098. Papadopoulos M. N., Giaque W. F., J. Am. Chem. Soc., 77, 2740 (1955).
2099. Papadopoulos M. N., Giaque W. F., J. Phys. Chem., 66, 2049 (1962).
2100. Pape R. de, Ravez J., Compt. rend., 254, 4171 (1962).
2101. Pape R. de, Ravez J., Compt. Rend., 259, 3549 (1964).
2102. Papescu I., Stud. cercetări știint. Acad. RPR, Fil. Jasi, Chim., 10, 25 (1959).
2103. Papoušek D., Z. phys. Chem., 211, 361 (1959).
2104. Papoušek D., Coll. Czech. Chem. Comm., 26, 1909 (1961).
2105. Papoušek D., Trans. Faraday Soc., 57, 884 (1961).

2106. Papoušek D., Coll. Czech. Chem. Comm., 27, 1 (1962).
2107. Papoušek D., Valentová M., Coll. Czech. Chem. Comm., 26, 1458 (1961).
2108. Papoušek D., Valentová M., Coll. Czech. Chem. Comm., 26, 3157 (1961).
2109. Parkinson D. H., Simon F. E., Spedding F. H., Proc. Roy Soc., A207, 137 (1951).
2110. Parks G. S., Chem. Rev., 27, 75 (1940).
2111. Parks G. S., Huffman H. M., J. Am. Chem. Soc., 52, 4381 (1930).
2112. Parks G. S., Huffman H. M., Barmore, J. Am. Chem. Soc., 55, 2733 (1933).
2113. Parks G. S., Kelley K. K., Huffman H. M., J. Am. Chem. Soc., 51, 1969 (1929).
2114. Parks G. S., Kennedy W. D., Gates R. R., Mosley J. R., Moore G. E., Renquist M. L., J. Am. Chem. Soc., 78, 56 (1956).
2115. Parks G. S., Light D. W., J. Am. Chem. Soc., 56, 1511 (1934).
2116. Parks G. S., Manchester K. E., Thermochem. Bull., I. U. P. A. C., № 2, 8 (1956).
2117. Parks G. S., Manchester K. E., Vaugman L. M., J. Chem Phys., 22, 2089 (1954).
- 2117a. Parks G. S., Moore G. E., J. Chem. Phys., 7, 1066 (1939).
2118. Parks G. S., Mosher H. P., J. Chem. Phys., 37, 919 (1962).
2119. Parks G. S., Mosley J. R., J. Am. Chem. Soc., 72, 1850 (1950).
2120. Parks G. S., Mosley J. R., Peterson P. V., J. Chem. Phys., 18, 152 (1950).
2121. Parks G. S., Thomas S. B., Light D. W., J. Chem. Phys., 4, 64 (1936).
2122. Parks G. S., Todd S. S., Moore W. A., J. Am. Chem. Soc., 58, 398 (1936).
2123. Parks G. S., Vaughan L. M., J. Am. Chem. Soc., 73, 2380 (1951).
2124. Parks G. S., West T. J., Naylor B. F., Fujii P. S., McClaine L. A., J. Am. Chem. Soc., 68, 2524 (1946).
2125. Parris M., Raybin P. S., Labowitz L. C., J. Chem. Eng. Data, 9, 221 (1964).
2126. Pasaglia E., Kevorkian H. K., J. Appl. Phys., 34, 90 (1963).
2127. Paule R. C., Margrave J. L., J. Phys. Chem., 67, 1368 (1963).
2128. Paule R. C., Margrave J. L., J. Phys. Chem., 67, 1896 (1963).
2129. Payne D. H., Westrum E. F., J. Phys. Chem., 66, 748 (1962).
2130. Pearce M. L., McCabe N. R., J. Inorg. Nucl. Chem., 27, 1876 (1965).
2131. Pedley J. B., Skinner H. A., Trans. Faraday Soc., 55, 544 (1959).
2132. Pedley J. B., Skinner H. A., Chernik C. L., Trans. Faraday Soc., 53, 1612 (1957).
2133. Pehlke R. D., Elliott J. F., Trans. Metallurg. Soc. AIME, 215, 781, 1959 (1960).
2134. Pell A. S., Pilcher G., Trans. Faraday Soc., 61, 71 (1965).
2135. Pemberton R. C., Parsonage N. G., Trans. Faraday Soc., 61, 2112 (1965).
2136. Pennington R. E., Finke H. L., Hubbard W. N., Messerly J. F., Frow F. R., Hossenlopp I. A., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., 78, 2055 (1956).
2137. Pennington R. E., Cobe R. A., J. Am. Chem. Soc., 79, 300 (1957).
2138. Pennington R. E., Scott D. W., Finke H. L., McCullough J. P., Messerly J. F., Hossenlopp I. A., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., 78, 3266 (1956).
2139. Peppler R. B., Newman E. S., J. Res. Nat. Bur. Stand., 47, 439 (1951).
2140. Perros T. P., Munson T. R., Naeser C. R., J. Chem. Educ., 30, 402 (1953).
2141. Peterson W. B., Pimentel G. C., J. Am. Chem. Soc., 75, 532 (1953).
2142. Peterson D. T., Rexer J., J. Inorg. Nucl. Chem., 24, 519 (1962).
2143. Petrakis L., J. Phys. Chem., 66, 433 (1962).
2144. Pflugmacher A., Schwarz R., Rabben H. J., Z. anorg. allg. Chem., 264, 204 (1953).
2145. Pierre G. St., Chipman J., J. Am. Chem. Soc., 76, 4787 (1954).
2146. Piesbergen U., Z. Naturforsch., 18a, 141 (1963).
2147. Piesbergen U., Z. Naturforsch., 19a, 1075 (1964).
2148. Pigon K., Helv. chim. acta, 44, 30 (1961).
2149. Pilcher G.; unpubl. no [1360].
2150. Pilcher G., Pell A. S., Coleman D. J., Trans. Faraday Soc., 60, 499 (1964).
2151. Pilcher G., Skinner H. A., Pell A. S., Trans. Faraday Soc., 59, 316 (1963).
2152. Pilcher G., Phil. Trans., 258, 23 (1955).

2153. Pilcher G., Sutton L. E., *J. Chem. Soc.*, **1956**, 2695.
2154. Pillai M. G. K., *Z. phys. Chem. (DDR)*, **218**, 334 (1961).
2155. Pillai M. G. K., Cleveland F. F., *J. Molec. Spectrosc.*, **5**, 212 (1961).
2156. Pitzer K. S., Gerkin R. E., Gregor L. V., Rao C. N. R.; *cm.* [2313], p. 211.
2157. Pitzer K. S., Guttman L., Westrum E. F., *J. Am. Chem. Soc.*, **68**, 2209 (1946).
2158. Pitzer K. S., Hollenberg J. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **75**, 2219 (1953).
2159. Pitzer K. S., Hollenberg J. L., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 1493 (1954).
2160. Pitzer K. S., Kilpatrick J. E., *Chem. Rev.*, **39**, 435 (1946).
2161. Pitzer K. S., Weltner W., *J. Am. Chem. Soc.*, **71**, 2842 (1949).
2162. Platteeuw J. C., Meyer G., *Trans. Faraday Soc.*, **52**, 1066 (1956).
2163. Pollock B. D., *J. Phys. Chem.*, **63**, 587 (1959).
2164. Pollock B. D., *J. Phys. Chem.*, **65**, 731 (1961).
2165. Polo S. R., Palm A., Voelz F. L., Cleveland F. F., Meister A. G., Beanstein R. B., Sherman R. H., *J. Chem. Phys.*, **23**, 833 (1955).
2166. Polo S. R., Wilson M. K., *J. Chem. Phys.*, **21**, 1129 (1953).
2167. Pontarelli D., Meister A. G., Cleveland F. F., Voelz F. L., *J. Chem. Phys.*, **20**, 1949 (1952).
2168. Pope A. E., Skinner H. A., *J. Chem. Soc.*, **1963**, 3704.
2169. Pope A. E., Skinner H. A., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 1402 (1964).
2170. Pope A. E., Skinner H. A., *Trans. Faraday Soc.*, **60**, 1404 (1964).
2171. Porte H. A., Greenberg E., Hubbard W. N., *J. Phys. Chem.*, **69**, 2308 (1965).
2172. Porter R. F., Gupta S. R., *J. Phys. Chem.*, **68**, 280 (1964).
2173. Porter R. F., Gupta S. K., *J. Phys. Chem.*, **68**, 2732 (1964).
2174. Porter R. F., Schiesselp., Inghram M. G., *J. Chem. Phys.*, **23**, 339 (1955).
2175. Porter R. F., Shollette W. P., *J. Chem. Phys.*, **37**, 198 (1963).
2176. Porter R. F., Cady G. H., *J. Am. Chem. Soc.*, **79**, 5628 (1957).
2177. Potter R. L., *J. Chem. Phys.*, **17**, 957 (1949).
2178. Potter R. L., *J. Chem. Phys.*, **26**, 394 (1957).
2179. Potter R. J., *J. Chem. Phys.*, **31**, 1100 (1959).
2180. Pottier R. F., *J. Chem. Phys.*, **42**, 2607 (1965).
2181. Prescher K.-E., Schrödter W., *Z. Erzbergbau Metallhüttenw.*, **16**, 352 (1963).
2182. Pritchard H. O., *Chem. Rev.*, **52**, 529 (1953).
2183. Pritchard H. O., Skinner H. A., *J. Chem. Soc.*, **1950**, 272.
2184. Pritchard H. O., Skinner H. A., *J. Chem. Soc.*, **1950**, 1099.
2185. Prophet H., *J. Chem. Phys.*, **38**, 2345 (1963).
2186. Prophet H., Stull D. R., *J. Chem. Eng. Data*, **8**, 78 (1963).
2187. Prosen E. J., Johnson W. H., Pergiel F. V., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **61**, 247 (1958).
2188. Prosen E. J., Johnson W. H., Pergiel F. V., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **62**, 43 (1959).
2189. Prosen E. J., Johnson W. H., Rossini F. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **36**, 455 (1946).
2190. Prosen E. J., Johnson W. H., Rossini F. D., *J. Am. Chem. Soc.*, **72**, 626 (1950).
2191. Prosen E. J., Maron F. W., Rossini F. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **46**, 106 (1951).
2192. Prosen E. J., Rossini F. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **34**, 263 (1945).
2193. Puranik P. G., Rao E. V., *Indian J. Phys.*, **35**, 177 (1961).
2194. Puranik P. G., Rao E. V., *Proc. Indian Acad. Sci.*, **A56**, 233 (1962).
2195. Purnell J. H., Quinn C. P., *J. Chem. Soc.*, **1964**, 4049.
2196. Putnam W. E., Kilpatrick J. E., *J. Chem. Phys.*, **27**, 1075 (1957).
2197. Putnam W. E., McEachern D. M., Kilpatrick J. E., *J. Chem. Phys.*, **42**, 749 (1965).
2198. Radhakrishnan M., *J. chim. phys. et phys.-chim. biol.*, **60**, 1084 (1963).
2199. Radhakrishnan M., *Z. Naturforsch.*, **18a**, 103 (1963).
- 2199a. Raley J. H., Rust F. F., Vaughan W. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **70**, 88 (1948).
2200. Raman C. V., *Proc. Indian Acad. Sci.*, **A57**, 1 (1963).
2201. Ramaswamy K., Sathianandan K., Cleveland F. F., *Molec. Spectrosc.*, **11**, 14 (1962).
2202. Rambusch U. K., Barho W., Ernst G., Schaber A., Straub D., *Atompraxis*, **8**, 339 (1962).
2203. Ramette R. W., Broman R. F., *J. Phys. Chem.*, **67**, 942 (1963).
2204. Ramette R. W., Dratz E. A., *J. Phys. Chem.*, **67**, 940 (1963).
2205. Ramsey J. N., Caplan D., Burr A. A., *J. Electrochem. Soc.*, **103**, 135 (1956).

2206. Rand M. H., Kubaschewski O., United Kingdom Atomic Energy Research Establishment Report AERE-R3487, 1960; цит. no [1578].
2207. Rand M. H., Kubaschewski O., The thermochemical properties of uranium compounds. Oliver a. Boyd, Edunburgh a. London, 1963.
2208. Randall S. P., Margrave J. L., J. Inter. Nucl. Chem., **16**, 29 (1960).
2209. Rao R. V. G., Giaque W. F., J. Phys. Chem., **69**, 1273 (1965).
2210. Rathjens G. W., Freeman J. N. R., Gwinn W. D., Pitzer K. S., J. Am. Chem. Soc., **75**, 5634 (1953).
2211. Rauher H., Chem.-Ing.-Techn., **2**, 331 (1950).
2212. Ray J. D., Gershon A. A., J. Phys. Chem., **66**, 1750 (1962).
2213. Ray J. D., Ogg R. A., J. Phys. Chem., **61**, 1087 (1957).
2214. Ray J. D., Ogg R. A., J. Chem. Phys., **31**, 168 (1959).
2215. Ray J. D., Ogg R. A., J. Phys. Chem., **63**, 1522 (1959).
2216. Raley J. H., Rust F. E., Vaughan W. E., J. Am. Chem. Soc., **70**, 88 (1948).
2217. Raziunas V., Macur G. J., Katz S., J. Chem. Phys., **39**, 1161 (1963).
2218. Rebbert R. E., Laidler K. J., J. Chem. Phys., **20**, 574 (1952).
2219. Redmond R. E., Lones J., U. S. Atomic Energy Comm. Nat. Sci. Foundat., Washington, D. S., OR 1 V I 1342, 3—20, 1952.
2220. Rein R. H., Chipman V., J. Phys. Chem., **67**, 839 (1963).
2221. Renner T., Solid State Electronics, **1**, 39 (1960).
2222. Rentzepis P., White D., Walsh P. N., J. Phys. Chem., **64**, 1784 (1960).
2223. Richards A. W., Trans. Faraday Soc., **51**, 1193 (1955).
2224. Richards A. W., J. Appl. Chem., **9**, 142 (1959).
- 2224a. Richards R. E., J. Chem. Soc., **1948**, 1931.
2225. Richards R. R., Gregory N. W., J. Phys. Chem., **68**, 3089 (1964).
2226. Richardson F. D., J. Iron Steel Inst., **175**, 33 (1953).
2227. Richardson F. D., Jeffes J. H. E., J. Iron Steel Inst., **171**, 165 (1952).
2228. Richardson F. D., Jeffes J. H. E., Withers G., J. Iron Steel Inst., **166**, 213 (1950).
2229. Rideal, Proc. Roy. Soc., **A99**, 153 (1921).
2230. Robertson A. J., Trans. Faraday Soc., **48**, 228 (1952).
2231. Robie R. A., Stout J. W., J. Phys. Chem., **67**, 2252 (1963).
2232. Robins D. A., Jenkins J., Acta Metallurg., **3**, 598 (1955).
2233. Robson H. E., Gilles P. W., J. Phys. Chem., **68**, 983 (1964).
2234. Rock P. A., Powell R. E., Inorg. Chem., **3**, 1953 (1964).
2235. Rockenfeller J. D., Rossini F. D., J. Phys. Chem., **65**, 267 (1961).
2236. Rocquet P., Ancey-Moret M. F., Bull. Soc. chim. france, **1954**, 1038.
2237. Rodewald H. J., Helv. chim. acta, **43**, 878 (1960).
2238. Rosenblatt G. M., Birchenall C. E., J. Chem. Phys., **35**, 788 (1961).
2239. Rosenquist T., J. Iron Steel Inst., **176**, 37 (1954).
2240. Ross L. W., Haynie F. H., Hochman R. F., J. Chem. Eng. Data, **9**, 339 (1964).
2241. Rossini F. D., J. Res. Nat. Bur. Stand., **3**, 189 (1934).
2242. Rossini F. D., Cowie P. A.; цит. no [2243].
2243. Rossini F. D., Cowie P. A., Ellison F. O., Brown C. C., Properties of titanium compounds and related substances (with an Appendix by M. C. Arsen). ONR Report ACR-17. Washington, Oct., 1956.
2244. Rossini F. D., Pitzer K. S., Arnett R. L., Braun R. M., Pimental G. C., Selected values of physical and thermodynamic properties of hydrocarbons and related compounds Pittsburg, 1953.
2245. Rossini F. D., Wagman D. D., Ewans W. H., Levine S., Jaffe J., Selected values of chemical thermodynamic properties, Circ. Nat. Bur. Stand., **500**, 1952.
2246. Roth J., J. Chem. Phys., **30**, 596 (1959).
2247. Roth W. A., FIAT Reports of German Sci. 1939—1946. Inorg. Chem., **4**, 214 (1948).
2248. Roth W. A., Meyer, Z. Elektrochem., **39**, 35 (1933).
2249. Roth W. A., Troitzsch H., Z. anorg. allg. Chem., **260**, 337 (1949).
2250. Rubin T. R., Giaque W. F., J. Am. Chem. Soc., **74**, 800 (1952).
2251. Rudzitis E., Feder H. M., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., **67**, 2388 (1963).
2252. Rudzitis E., Feder H. M., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., **68**, 2978 (1964).
2253. Rudzitis E., Feder H. M., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., **69**, 2305 (1965).
2254. Rudzitis E., Terry R., Feder H. M., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., **68**, 617 (1964).
2255. Ruehrwein R. A., Powell T. M., J. Am. Chem. Soc., **68**, 1063 (1946).

2256. Rulon R. M., Mason L. S., J. Am. Chem. Soc., 73, 5491 (1951).
2257. Russel A. S., Martin K. E., Cochran C. N., J. Am. Chem. Soc., 74, 1466 (1951).
- 2257a. Russell H., Golding D. R. V., Yost D. M., J. Am. Chem. Soc., 66, 16 (1944).
2258. Ruther F., J. Chem. Eng. Data, 7, 398 (1962).
2259. Saalfeld F. E., Svec H. J., Inorg. Chem., 2, 46 (1963).
2260. Saalfeld F. E., Svec H. J., Inorg. Chem., 2, 50 (1963).
2261. Saba W. G., Wallage W. E., J. Chem. Phys., 35, 689 (1961).
2262. Saba W. J., Wallage W. E., Sandmo H., Craig R. S., J. Chem. Phys., 35, 2148 (1961).
2263. Saegusa F., Sci. Rep. Tohoku Univ., 34, 55 (1950).
2264. Saegusa F., Sci. Rep. Tohoku Univ., Ser. I, 34, 104 (1950).
2265. Sahara T. G., Torgeson D. R., Bur. Mines Report of Investig., 4408, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1949; цит. no [1681].
2266. Sakamoto Y., J. Sci. Hirashima Univ., A18, 95 (1954).
2267. Salkind A. J., Bruins P. F., J. Electrochim. Soc., 109, 356 (1962).
2268. Sandenaw Th. A., J. Phys. Chem. Solids, 16, 329 (1960).
2269. Sandenaw Th. A., J. Nucl. Mater., 10, 165 (1963).
2270. Sandenaw Th. A., Gibney R. B., Progress in nuclear energy, 1 (V), 1956, p. 384; цит. no [63].
2271. Sanderson B. S., McWood G. E., J. Phys. Chem., 60, 314, 316 (1956).
2272. Sanderson T. A., J. Phys. Chem. Solids, 26, 1075 (1965).
2273. Sato Shunichi, Bull. Inst. Phys. Chem. Res., Tokyo, 21, 127 (1942).
2274. Saville, Gundry, Trans. Faraday. Soc., 55, 2063 (1959).
2275. Sawage W. P., Hudson D. E., Spedding F. H., J. Chem. Phys., 30, 221 (1959).
2276. Scaife D. E., Turnbull A. G., Wylie A. W., J. Chem. Soc., 1965, 1432.
2277. Scarpiello D. A., Cooper W. J., J. Chem. Eng. Data, 9, 364 (1964).
2278. Schäfer H., Breil G., Pfeiffer G., Z. anorg. allg. Chem., 276, 325 (1954).
2279. Schäfer H., Dohmann K.—D., Z. anorg. allg. Chem., 299, 197 (1959).
2280. Schäfer H., Heinz H., Z. anorg. allg. Chem., 332, 25 (1964).
2281. Schäfer H., Heitland H.—J., Z. anorg. allg. Chem., 304, 249 (1960).
2282. Schäfer H., Hornle R., Z. anorg. allg. Chem., 263, 261 (1950).
2283. Schäfer H., Kahlenberg F., Z. anorg. allg. Chem., 294, 242 (1958).
2284. Schäfer H., Kahlenberg F., Z. anorg. allg. Chem., 305, 178 (1960).
2285. Schäfer H., Kahlenberg F., Z. anorg. allg. Chem., 305, 291 (1960).
2286. Schäfer H., Kahlenberg F., Z. anorg. allg. Chem., 305, 327 (1960).
2287. Schäfer H., Liedmeier F., Z. anorg. allg. Chem., 329, 225 (1964).
2288. Schäfer H., Nickl J., Z. anorg. allg. Chem., 274, 250 (1953).
2289. Schäfer H., Schneidereit G., Gerhardt W., Z. anorg. allg. Chem., 319, 327 (1963).
2290. Schäfer H., Sibbing E., Z. anorg. allg. Chem., 305, 341 (1960).
2291. Schäfer H., Tebben A., Z. anorg. allg. Chem., 305, 317 (1960).
2292. Schäfer H., Tebben A., Gerhardt W., Z. anorg. allg. Chem., 321, 41 (1963).
2293. Schäfer H., Wartenpfehl F., Z. anorg. allg. Chem., 308, 282 (1961).
2294. Schäfer H., Wartenpfehl F., Weise E., Z. anorg. allg. Chem., 295, 268 (1958).
2295. Schäfer H., Wiedemeier H., Z. anorg. allg. Chem., 296, 241 (1958).
2296. Schäfer H., Wittig F. E., Jori M., Z. anorg. allg. Chem., 287, 61 (1956).
2297. Schäfer H., Wittig F. E., Wilborn W., Z. anorg. allg. Chem., 297, 48 (1958).
2298. Schäfer H., Zeppernick F., Z. anorg. allg. Chem., 272, 274 (1953).
2299. Scheer M. D., J. Chem. Phys., 20, 924 (1952).
2300. Scheer M. D., Fine J., J. Chem. Phys., 36, 1647 (1962).
2301. Scheibe H., Ermischer W., Kernenergie, 6, 178 (1963).
2302. Schick H. L., Chem. Rev., 60, 331 (1960).
2303. Schindler P., Helv. chim. acta, 42, 577 (1959).
2304. Schindler P., Helv. chim. acta, 42, 2736 (1959).
2305. Schindler P., Althaus H., Feitknecht W., Gazz. chim. ital., 93, 168 (1963).
2306. Schissel P. O., Trulson O. C., J. Phys. Chem., 66, 1492 (1962).
2307. Schissel P., Williams W., Bull. Am. Phys. Soc., 4, 139 (1959).
2308. Schjånberg E., Z. phys. Chem., A172, 197 (1935).
- 2308a. Schjånberg E., Z. phys. Chem., A175, 342 (1936).
- 2308b. Schjånberg E., Z. phys. Chem., A181, 430 (1938).

2309. Schläfer H. L., Schmidtke H. H., *Z. phys. Chem.*, (BDR), 11, 297 (1957).
2310. Schneider A., *Z. anorg. allg. Chem.*, 277, 37 (1954).
2311. Schneider A., Gattow G., *Z. anorg. allg. Chem.*, 277, 41 (1954).
2312. Schneider A., Klotz H., *Z. Naturforsch.*, 4b, 141 (1959).
2313. Schneider A., Klotz H., Stendel J., Strauss G., «Thermodynamics», *Proc. of the Symp. on thermodyn.*, Aug., 1959, London, Butterworths, 1961, p. 13.
2314. Schneider A., Zintl G., *Z. anorg. allg. Chem.*, 308, 290 (1961).
2315. Schneider B., Štork J., *Coli. Czech. Chem. Comm.*, 28, 1221 (1961).
2316. Schoonmaker R. C., «Condensation and evaporation of solids», New York, 1964, p. 379.
2317. Schottky W. F., Bever M. B., *Acta Metallurg.*, 6, 320 (1958).
2318. Schröder K., *Phys. Rev.*, 125, 1209 (1962).
2319. Schultz D. A., Searcy A. W., *J. Phys. Chem.*, 67, 103 (1963).
2320. Schuman S. C., Aston J. G., *J. Chem. Phys.*, 6, 485 (1938).
2321. Schütza H., Eucken M., Nämsch W., *Z. anorg. allg. Chem.*, 261, 293 (1957).
2322. Schwabe K., Wagner W., *Chem. Ber.*, 91, 686 (1958).
2323. Schwabe K., Wagner W., *Z. Elektrochem.*, 65, 812 (1961).
2324. Schwiete H. E., Hummel C., *Forschungsber. Wirtsch.-u. Verkerminster Nordrhein Westfalen*, № 515, 1105 (1958); Hummel C., Schwiete H. E., *Glastechn. Ber.*, 32, 327, 413 (1959).
2325. Schwiete H. E., Ziegler G., *Z. anorg. allg. Chem.*, 298, 42 (1959).
2326. Scott D. W., Douslin D. R., Finke H. L., Hubbard W. N., Messerly J. F., Hossenlopp I. A., McCullough J. P., *J. Phys. Chem.*, 66, 1334 (1962).
2327. Scott D. W., Douslin D. R., Gross M. E., Oliver G. D., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, 74, 883 (1952).
- 2327a. Scott D. W., Finke H. L., Gross M. E., Guthrie G. B., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, 72, 2424 (1950).
2328. Scott D. W., Finke H. L., Hubbard W. N., McCullough J. P., Gross M. E., Williamson K. D., Waddington G., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, 72, 4664 (1950).
2329. Scott D. W., Finke H. L. and coll., *J. Am. Chem. Soc.*, 74, 2804 (1952).
2330. Scott D. W., Finke H. L., Hubbard W. N., McCullough J. P., Oliver G. D., Gross M. E., Katz C., Williamson K. D., Waddington G., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, 74, 4656 (1952).
2331. Scott D. W., Finke H. L., Hubbard W. N., McCullough J. P., Katz C., Gross M. E., Messerly J. F., Pennington R. E., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, 75, 2795 (1953).
2332. Scott D. W., Finke H. L., McCullough J. P., Gross M. E., Pennington R. E., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, 74, 2477 (1952).
- 2332a. Scott D. W., Finke H. L., McCullough J. P., Gross M. E., Messerly J. F., Pennington R. E., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, 77, 4993 (1955).
2333. Scott D. W., Finke H. L., McCullough J. P., Gross M. E., Williamson K. D., Waddington G., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, 73, 261 (1951).
2334. Scott D. W., Finke H. L., McCullough J. P., Messerly J. F., Pennington R. E., Hossenlopp I. A., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, 79, 1064 (1957).
2335. Scott D. W., Good W. D., Guthrie G. B., Todd S. S., Hossenlopp I. A., Osborn A. G., McCullough J. P., *J. Phys. Chem.*, 67, 685 (1963).
2336. Scott D. W., Good W. D., Todd S. S., Messerly J. F., Berg W. T., Hossenlopp I. A., Lacina J. L., Osborn A. G., McCullough J. P., *J. Chem. Phys.*, 36, 406 (1962).
2337. Scott D. W., Good W. D., Waddington G., *J. Am. Chem. Soc.*, 77, 245 (1955).
2338. Scott D. W., Good W. D., Waddington G., *J. Phys. Chem.*, 66, 1090 (1956).
2339. Scott D. W., Gross M. E., Oliver G. D., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, 71, 1634 (1949).
2340. Scott D. W., Guthrie G. B., Messerly J. F., Todd S. S., Berg W. T., Hossenlopp I. A., McCullough J. P., *J. Phys. Chem.*, 66, 911 (1962).
2341. Scott D. W., Hubbard W. N., Messerly J. F., Todd S. S., Hossenlopp I. A., Good W. D., Douslin D. R., McCullough J. P., *J. Phys. Chem.*, 67, 680 (1963).

2342. Scott D. W., McCullough J. P., The chemical thermodynamic properties of hydrocarbons and related substances. Properties of 100 linear alkane thiols, sulfides, and symmetrical disulfides in the ideal gas state from 0° to 1000°K. Bull. 595 Bur. Mines, U. S. Dept. of Interior, Washington, 1961. См. также Айвазов Б. В., Петров С. М., Хайруллина В. Р., Япрынцева В. Г., Физико-химические константы сераорганических соединений, Изд. «Химия», 1964.
2343. Scott D. W., McCullough J. P., Good W. D., Messerly J. F., Pennington R. E., Kincheloe T. C., Hossenlopp I. A., Douslin D. R., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., 78, 5457 (1956).
2344. Scott D. W., McCullough J. P., Hubbard W. N., Messerly J. F., Hossenlopp I. A., Frow F. R., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., 78, 5463 (1956).
2345. Scott D. W., McCullough J. P., Messerly J. F., Pennington R. E., Hossenlopp I. A., Finke H. L., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., 80, 55 (1958).
- 2345a. Scott D. W., McCullough J. P., Williamson K. D., Waddington G., J. Am. Chem. Soc., 73, 1707 (1951).
2346. Scott D. W., Messerly J. F., Todd S. S., Guthrie G. B., Hossenlopp I. A., Moore R. T., Osborn A., Berg W. T., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 65, 1320 (1961).
2347. Scott D. W., Messerly G. F., Todd S. S., Hossenlopp I. A., Osborn A., McCullough J. P., J. Chem. Phys., 38, 532 (1963).
2348. Scott D. W., Oliver G. D., Gross M. E., Hubbard W. N., Huffman H. M., J. Am. Chem. Soc., 71, 2293 (1949).
- 2348a. Scott D. W., Waddington G., Smith J. C., Huffman H. M., J. Am. Chem. Soc., 71, 2767 (1949).
2349. Seaborg G. T., Katz J. J., Natl. Nuclear Energy Soc., Div. IV, 14A, The actinide elements, 1954.
2350. Searcy A. W., J. Am. Ceram. Soc., 40, 431 (1957).
2351. Searcy A. W., McNees R. A., J. Am. Chem. Soc., 75, 1578 (1953).
2352. Searcy A. W., Myers C. E., J. Phys. Chem., 61, 957 (1957).
2353. Searcy A. W., Sharp A. G., J. Phys. Chem., 64, 1539 (1960).
2354. Seel F., Göllitz D., Z. anorg. allg. Chem., 327, 28 (1964).
2355. Šeha Z., Chem. Listy, 49, 1569 (1955).
2356. Šeha Z., Coll. Czech. Chem. Comm., 26, 2435 (1961).
2357. Šehon A. H., J. Am. Chem. Soc., 74, 4722 (1952).
2358. Selected of chemical thermodynamic properties. P. 1. Tables for the first twenty—three elements in the standard order of arrangement. Wagman D. D., Evans W. H., Halow J., Parker V. B., Bailey S. M., Schumm R. H., Nat. Bur. Stand., Technical Note 270—1, issued October 1, 1965.
2359. Selig H., Malm J. G., J. Inorg. Nucl. Chem., 24, 641 (1962).
2360. Sellers P., Sunner S., Acta chem. scand., 16, 46 (1962).
2361. Senftleben H., Z. angew. Phys., 17, 86 (1964).
2362. Settle J. L., Feder H. M., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., 65, 1337 (1961).
2363. Settle J. L., Feder H. M., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., 67, 1892 (1963).
2364. Shanon T. W., Harrison A. G., Can. J. Chem., 39, 1392 (1961).
2365. Shenkel R. G., Hobrock B. G., Kiser R. W., J. Phys. Chem., 66, 2074 (1962).
2366. Sherman R. H., Giauque W. F., J. Am. Chem. Soc., 75, 2007 (1953).
2367. Sherman R. H., Giauque W. F., J. Am. Chem. Soc., 77, 2154 (1955).
2368. Shimazaki E., Matsumoto N., Niwa K., Bull. Chem. Soc. Japan, 30, 969 (1957).
2369. Shimizu K., Murata H., Bull. Chem. Soc. Japan, 32, 1158 (1959).
2370. Shimizu K., Murata H., J. Molec. Spectrosc., 4, 214 (1960).
2371. Shirley D. A., J. Am. Chem. Soc., 82, 3841 (1960).
2372. Shirley D. A., Giauque W. F., J. Am. Chem. Soc., 81, 4778 (1959).
2373. Sholette W. P., Porter R. F., J. Phys. Chem., 67, 177 (1963).
2374. Shomate H., J. Am. Chem. Soc., 69, 218 (1957).
2375. Siemonsen H., Z. Elektrochem., 55, 327 (1951).
2376. Siemonsen H., Siemonsen U., Z. Elektrochem., 56, 643 (1952).
2377. Silbert L. S., Daubert B. F., Mason L. S., J. Phys. Chem., 69, 2887 (1965).
2378. Simon A., Schuering H. G., Wöhrle H., Schäfer H., Z. anorg. allg. Chem., 339, 155 (1965).
2379. Singh D., J. Sci. Res. Banares Hindu Univ., 6, 131 (1955—1956).
2380. Sinke G. C., J. Phys. Chem., 63, 2063 (1959).
2381. Sinke G. C., De Vries Th., J. Am. Chem. Soc., 75, 1815 (1953).
2382. Sinke G. C., Hildenbrand D. L., J. Chem. Eng. Data, 7, 74 (1962).
2383. Sinke G. C., Oetting F. L., J. Phys. Chem., 68, 1354 (1964).

2384. Sinke G. C., Stull D. R., J. Phys. Chem., 62, 397 (1958).
2385. Skinner G. B., Johnston H. L., J. Am. Chem. Soc., 75, 4549 (1951).
2386. Skinner G. B., Ruehrwein R. A., J. Phys. Chem., 59, 113 (1955).
2387. Skinner H. A., Roy. Inst. Chem. Lectures Monogr. a. Reports, № 3, 1958, pp. 1—52.
- 2387a. Skinner H., цит. no J. Am. Chem. Soc., 87, 5554 (1965).
2388. Skinner H. A., Bennett J. E., Pedley J. B., «Thermodynamics», Proc. of the Symp. on thermod., Aug., 1959, L., Butterworth, 1961, p. 17.
2389. Skinner H. A., Fairbrother, цит. no [1353].
2390. Skinner H. A., Smith N. B., Trans. Faraday Soc., 49, 601 (1953).
2391. Skinner H. A., Smith N. B., J. Chem. Soc., 1954, 3930.
2392. Skinner H. A., Smith N. B., Trans. Faraday Soc., 51, 19 (1955).
2393. Skinner H. A., Snelson A., Trans. Faraday Soc., 56, 1776 (1960).
2394. Skita, Faust, Ber., B64, 2878 (1931).
2395. Skita, Faust, Ber., B72, 1127 (1939).
2396. Skochdopole R. E., Iowa State Coll. J. Sci., 29, 499 (1955).
2397. Skochdopole R. E., Griffel M., Spedding F. H., J. Chem. Phys., 23, 2258 (1955).
2398. Skuratov S. M., Kozina, Prevalova, Kamkina, Zuko. Bull. Chem. Thermodynamics, I. U. P. A. C., № 1, A21 (1958).
2399. Skuratov S. M., Kozina, Shtecher, Varushenko, Thermochem. Bull., I. U. P. A. C., № 3, 25 (1957).
2400. Smiltenis J., J. Phys. Chem., 64, 368 (1940).
2401. Smisko J., Mason L. S., J. Am. Chem. Soc., 72, 3679 (1950).
2402. Smith, Trans. Am. Inst. Chem. Eng., 42, 983 (1946).
- 2402a. Smith D. F., Brown D., Dworkin A. S., Sasmor D. J., van Artsdalen E. R., J. Am. Chem. Soc., 78, 1533 (1956).
2403. Smith D. F., Dworkin A. S., van Artsdalen E. R., J. Am. Chem. Soc., 77, 2654 (1955).
2404. Smith F. J., Barrow R. F., Trans. Faraday Soc., 51, 1478 (1955).
2405. Smith J. F., «Thermodynamics of nuclear materials», International Atomic Energy Agency, Vienna, 1962, p. 271.
2406. Smith J. F., Christian J. L., Acta Metallurg., 8, 249 (1960).
2407. Smith J. F., Smith R. L., Acta Metallurg., 7, 261 (1959).
2408. Smith L., Bjellerup L., Krook S., Westermark H., Acta chem. scand., 7, 65 (1953).
2409. Smith M. B., Bass G. E., J. Chem. Eng. Data, 8, 342 (1963).
2410. Smith N. K., Gorin G., Good W. D., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 68, 940 (1964).
2411. Smith N. K., Scott D. W., McCullough J. P., J. Phys. Chem., 68, 934 (1964).
2412. Smith P., J. Chem. Phys., 29, 683 (1958).
2413. Smith W. T., Cobble J. W., Boyd G. E., J. Am. Chem. Soc., 75, 5777 (1953).
2414. Smith W. T., Oliver G. D., Cobble J. W., J. Am. Chem. Soc., 75, 5785 (1953).
2415. Smithells C. J., Metals Reference Book, Butterworth, London, 1949.
2416. Smuthy E. J., Bondi A., J. Phys. Chem., 65, 546 (1961).
2417. Snelson A., Skinner H. A., Trans. Faraday Soc., 57, 2125 (1961).
2418. Soulen J. R., Margrave J. L., J. Am. Chem. Soc., 78, 2911 (1956).
2419. Soulen J. R., Sthapitanouda P., Margrave J. L., J. Phys. Chem., 59, 132 (1955).
2420. Spangenberg H. J., Kriegsmann H., Z. Chem. 3, 270 (1963).
2421. Spangenberg H. J., Kriegsmann H., Z. phys. Chem. (DDR), 224, 273 (1963).
2422. Spedding F. H., Flynn J. P., J. Am. Chem. Soc., 76, 1474 (1954).
2423. Spedding F. H., McKeown J. J., Daane A. H., J. Phys. Chem., 64, 289 (1960).
2424. Spedding F. H., Miller C. F., J. Am. Chem. Soc., 74, 4195 (1952).
2425. Speiser R., Blachburn R., Johnston H. L., J. Electrochem. Soc., 106, 52 (1959).
2426. Spenser J. G., Hepler L. G., J. Phys. Chem., 64, 499 (1960).
2427. Spice J. E., Staveley L. A. K., Harrow G. A., J. Chem. Soc., 1955, 100.
2428. Springall H. D., Mortimer C. T., Fletcher, Thermochem. Bull., I. U. P. A. C., N 3, 12 (1957).
- 2428a. Springall H. D., White T. R., Research (London), 2, 296 (1949).
2429. Springall H. D., White T. R., J. Chem. Soc., 1954, 2764.
2430. Stack W. F., Nash G. A., Skinner H. A., Trans. Faraday Soc., 61, 2122 (1965).
2431. Staliński B., Biegański Z., Bull. Acad. Polon. Sci. Ser. Sci. chim., 8, 243 (1960).
2432. Staliński B., Biegański Z., Roczn. Chem., 35, 273 (1961).

2433. Staliński B., Biegański Z., Bull. Acad. Polon. Sci., Ser. sci. chim., 10, 247 (1962).
2434. Staliński B., Biegański Z., Bull. Acad. Polon. sci., Ser. sci. chim., 12, 331 (1964).
2435. Staliński B., Niemiec J., Biegański Z., Bull. Acad. Polon. sci., Ser. sci. chim., 11, 267 (1963).
2436. Stamenković J., «B. Kidrič», Inst. Nucl. Sci., 15, 293 (1964).
2437. Stamm R. F., Halverson F., Whalen J. J., J. Chem. Phys., 17, 104 (1949).
2438. Stamper J. G., Barrow R. F., Trans. Faraday Soc., 54, 1592, (1958).
2439. Stampfer J. F., Holley C. E., Suttle J. F., J. Am. Chem. Soc., 82, 3504 (1960).
2440. Staskiewicz B. A., Tucker J. R., Snyder P. E., J. Am. Chem. Soc., 77, 2987 (1955).
2441. Stathis, Egerton, Trans. Faraday Soc., 36, 606 (1940).
2442. Staveley L. A. K., Grey N. R., Layzell M. J., Z. Naturforsch., 18a, 148 (1963).
2443. Steacie E. W. R., Atomic and free radical reactions, New York, 1954.
2444. Steele W. C., Stone F. G. A., J. Am. Chem. Soc., 84, 3599 (1962).
2445. Stein L., J. Phys. Chem., 66, 288 (1962).
2446. Steinkopf H., Hüttig W., Kernenergie, 6, 178 (1963).
2447. Stephenson C. C., Bentz D. R., Stevenson D. A., J. Am. Chem. Soc., 77, 2161 (1955).
2448. Stephenson C. C., Berets D. J., J. Am. Chem. Soc., 74, 882 (1952).
2449. Stephenson C. C., Hopkins H. P., Wulff C. A., J. Phys. Chem., 68, 1427 (1964).
2450. Stephenson C. C., Lundell O. R., J. Phys. Chem., 66, 787 (1962).
2451. Stephenson C. C., Morrow J. C., J. Am. Chem. Soc., 78, 275 (1956).
2452. Stephenson C. C., Wulff C. A., Lundell O. R., J. Chem. Phys., 40, 967 (1964).
2453. Stephenson C. V., Jones E. A., J. Chem. Phys., 20, 135 (1952).
2454. Stephenson C. V., Jones E. A., J. Chem. Phys., 20, 1830 (1952).
2455. Stern J. H., Dorer F. H., J. Phys. Chem., 66, 97 (1962).
2456. Stern J. H., Jasnosz J. J., J. Chem. Eng. Data, 9, 534 (1964).
2457. Stern J. H., Parker R., Peak L. S., Volland W. V., J. Chem. Eng. Data, 8, 40 (1963).
2458. Sterrett K. F., Saba W. G., Craig R. S., J. Am. Chem. Soc., 81, 5278 (1959).
2459. Sterrett K. F., Wallace W. E., J. Am. Chem. Soc., 80, 3176 (1958).
2460. Steudel R., Schenk P. W., Z. phys. Chem. (BDR), 43, 33 (1964).
2461. Steunenbergh R. K., Vogel R. C., J. Am. Chem. Soc., 79, 1320 (1957).
2462. Steven J. H., Passchier A. A., J. Phys. Chem., 66, 752 (1962).
2463. Stevens C. G., Turkdovan E. T., Trans. Faraday Soc., 51, 356 (1955).
2464. Stevenson D. P., Yost D. M., J. Chem. Phys., 9, 403 (1941).
2465. Stout J. W., Catalano E., J. Chem. Phys., 23, 2013 (1955).
2466. Stout J. W., Chrisholm R. C., J. Chem. Phys., 66, 979 (1962).
2467. Stout J. W., Robie R. A., J. Phys. Chem., 27, 2248 (1963).
2468. Sträter F., Beiträge zur Kenntnis der Thermochemie der Chlorsulfane, Köln, 1961.
2469. Strittmatter R. C., Pearson G. J., Danielson G. C., Proc. Iowa Acad. Sci., 64, 466 (1957).
2470. Stroh H.—H., Fincke C.—R., Z. Chem. 3, 265 (1963).
2471. Strubell W., J. prakt. Chem., 26, 319 (1964).
2472. Stubblefield C. T., Eick H., Eyring L., J. Am. Chem. Soc., 78, 3018 (1956).
2473. Stubblefield C. T., Eick H., Eyring L., J. Am. Chem. Soc., 78, 3877 (1956).
2474. Stubblefield C. T., Ratledge J. L., Phillips R., J. Phys. Chem., 69, 991 (1965).
2475. Stubbles J. R., Richardson F. D., Trans. Faraday Soc., 56, 1460 (1960).
2476. Stubbs M. F., Schufle J. A., Thomson A. J., J. Am. Chem. Soc., 74, 6201 (1952).
2477. Stull D. K., J. Am. Chem. Soc., 59, 2726 (1937).
2478. Stull D. R., Bull. Chem. Thermodynamics, I. U. P. A. C., № 2, 6 (1959).
2479. Stull D. R., Sinke G. C., Thermodynamic properties of the elements. Advances in chemistry. Ser. № 18, Washington, 1956.
2480. Stull D. R., Sinke G. C., McDonald R. A., Hatton W. E., Hildenbrand D. L., «Thermodynamics», Proc. of the Symp. on thermod., Aug., 1959, L., Butterworth, 1961, p. 315.
2481. Sudo K., Sci. Repts. Res. Inst., Tohoku Univ., Ser., A2, 513 (1950).
2482. Sundaram S., Can. J. Phys., 39, 370 (1961).

2483. Sundaram S., *Z. phys. Chem.*, **34**, 225 (1962).
2484. Sundaram S., *Z. phys. Chem. (BDR)*, **34**, 233 (1962).
2485. Sundaram S., *Z. phys. Chem. (BDR)*, **36**, 376 (1963).
2486. Sundaram S., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **32**, 166 (1960).
2487. Sundaram S., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **32**, 1554 (1960).
2488. Sundaram S., Cleveland F. F., *J. Molec. Spectrosc.*, **5**, 61 (1961).
2489. Sundaram S., Suszek F., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **32**, 251 (1960).
2490. Sunner S., Thesis, Lund, 1949; *Svensk. Kem. Tidskr.*, **58**, 71 (1946).
2491. Sunner S., *Acta chem. scand.*, **9**, 837 (1955).
2492. Sunner S., *Acta chem. scand.*, **9**, 847 (1955).
2493. Sunner S., *Acta chem. scand.*, **11**, 1766 (1957).
2494. Sunner S., *Acta chem. scand.*, **13**, 825 (1959).
2495. Sunner S., *Acta chem. scand.*, **17**, 728 (1963).
2496. Sunner S., цит. no [1879].
2497. Sunner S., Lundin B., цит. no [1558].
2498. Sunner S., Thorén S., *Acta chem. scand.*, **18**, 1528 (1964).
2499. Sunner S., Wadsöhl I., *Trans. Faraday Soc.*, **53**, 455 (1957).
2500. Suzuki S., *J. Chem. Soc. Japan*, **73**, 278 (1952).
2501. Suzuki S., *Sci. Repts. Res. Inst., Tohoku Univ.*, Ser. 1, **37**, 15 (1953).
2502. Suzuki S., *J. Chem. Soc. Japan*, **74**, 219 (1953); цит. no. *Chem. Abstr.*, **47**, 10970b.
2503. Suzuki S., *J. Chem. Soc. Japan*, **74**, 269 (1953).
2504. Svec H. J., Flesch G. D., *Science*, **142**, 954 (1963).
2505. Swain H. A., Silbert L. S., Miller J. G., *J. Am. Chem. Soc.*, **86**, 2562 (1964).
2506. Swanson M. L., *Can. J. Phys.*, **40**, 719 (1962).
2507. Swift R. M., White D., *J. Am. Chem. Soc.*, **79**, 3641 (1957).
2508. Sykes K. W., *J. Chem. Soc.*, **1958**, 2053.
2509. Sykes K. W., Townshend S., *J. Chem. Soc.*, **1955**, 2528.
2510. Szwarc M., Sehon A., *Ann. Rev. Phys. Chem.*, **8**, 439 (1957).
2511. Szwarc M., Taylor J. W., *J. Chem. Phys.*, **23**, 2310 (1955).
2512. Szwarc R., Plante E. R., Diamond J. J., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **69A**, 417 (1956).
- 2512a. Taft R. W., Riesz P., *J. Am. Chem. Soc.*, **77**, 902 (1955).
2513. Takahashi Y., Westrum E. F., *J. Chem. Eng. Data*, **10**, 244 (1965).
2514. Takahashi Y., Westrum E. F., *J. Phys. Chem.*, **69**, 3618 (1965).
2515. Tanaka T., *Bull. Chem. Soc. Japan*, **32**, 1258 (1959).
2516. Taylor A. R., Gardner E. T., Smith D. F., *Bur. Mines Report of Investig.*, 6157, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1963.
2517. Taylor A. R., Gardner T. E., Smith D. F., *Bur. Mines Report of Investig.*, 6240, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1963.
2518. Taylor A. R., Smith D. F., *Bur. Mines Report of Investig.*, 5967, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1962.
2519. Taylor R. D., Kilpatrick J. E., *J. Chem. Phys.*, **23**, 1232 (1955).
2520. Taylor R. C., Vidale G. L., *J. Chem. Phys.*, **26**, 122 (1957).
- 2520a. Taylor R. D., Johnson B. H., Kilpatrick J. E., *J. Chem. Phys.*, **23**, 1225 (1955).
2521. Taylor R. E., Finch R. A., *J. Less-Common Metals*, **6**, 283 (1964).
2522. Taylor W. J., Wagman D. D., Williams M. G., Pitzer K. S., Rossini F. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **37**, 95 (1946).
2523. *Techn. Repts. Ser. Internat. Atomic Energy Agency*, № 14, 44 (1963).
2524. Ten Hu, Hepler L. G., *J. Chem. Eng. Data*, **7**, 58 (1962).
2525. Teranishi H., Benson S. W., *J. Am. Chem. Soc.*, **85**, 2887 (1963).
2526. Terpilowski J., Trzebiatowski W., *Acad. Polon. sci., Ser. sci. chim.*, **8**, 95 (1960).
2527. Terpilowski J., Zaleska E., Gawel W., *Roczn. chem.*, **39**, 1367, (1965).
- 2527a. The uranium — carbon and plutonium — carbon systems, *Technical Reports № 14*, IAEA (Vienna, 1963), цит. no [1131].
2528. Theard L. P., Hildebrand D. L., *J. Chem. Phys.*, **41**, 3416 (1964).
- 2528a. Thermodynamic and transport properties of uranium dioxide and related phases, *Technical Reports, Ser. N 39*, International Atomic Energy Agency, Vienna, 1965.
2529. Theimer R., Nielsen J. R., *J. Chem. Phys.*, **27**, 264 (1957).
- 2529a. Theimer R., Nielsen J. R., *J. Chem. Phys.*, **26**, 1374 (1957).
2530. Theimer R., Nielsen J. R., *J. Chem. Phys.*, **30**, 98 (1959).
2531. Thompson A. J., Stubbs M. F., Schuffe J. A., *J. Am. Chem. Soc.*, **76**, 341 (1954).
2532. Thompson C. J., Sinke G. C., Stall D. R., *J. Chem. Eng. Data*, **7**, 380 (1962).
2533. Thorn R. J., *Argonic Nat. Labor.*, 1957, цит. no [96].

2534. Thorn R. J., Winslow G. H., J. Phys. Chem., **65**, 1297 (1961).
2535. Thyagarajan G., Cleveland F. F., J. Molec. Spectrosc., **5**, 210 (1960).
2536. Thyagarajan G., Cleveland F. F., J. Molec. Spectrosc., **5**, 210 (1961).
2537. Thyagarajan G., Sundaram S., Cleveland F. F., J. Molec. Spectrosc., **5**, 307 (1960).
- 2537a. Tiensv., Thesis (Cornell Univ., 1962); цит. по [1219].
2538. Tjebbes J., Acta chem. scand., **14**, 180 (1960).
2539. Tjebbes J., «Thermodynamics», Proc. of the Symp. on thermod., Aug., 1959, L., Butterworth, 1961, p. 129.
2540. Tjebbes J., Acta chem. scand., **16**, 253 (1962).
2541. Tjebbes J., Acta chem. scand., **16**, 916 (1962).
2542. Todd S. S., J. Am. Chem. Soc., **72**, 2914 (1950).
2543. Todd S. S., J. Am. Chem. Soc., **73**, 3277 (1951).
2544. Todd S. S., J. Am. Chem. Soc., **74**, 4669 (1952).
2545. Todd S. S., J. Am. Chem. Soc., **74**, 4742 (1952).
2546. Todd S. S., J. Am. Chem. Soc., **75**, 1229 (1953).
2547. Todd S. S., J. Am. Chem. Soc., **75**, 3035 (1953).
2548. Todd S. S., цит. по [677].
2549. Todd S. S., Bonnickson R. R., J. Am. Chem. Soc., **73**, 3894 (1951).
2550. Todd S. S., Coughlin J. P., J. Am. Chem. Soc., **73**, 4184 (1951).
2551. Todd S. S., Coughlin J. P., J. Am. Chem. Soc., **74**, 525 (1952).
2552. Todd S. S., Kelley K. K., Bur. Mines Report of Investig., 5193, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1956.
2553. Todd S. S., King E. G., J. Am. Chem. Soc., **75**, 4547 (1953).
2554. Todd S. S., Lorensen R. E., J. Am. Chem. Soc., **74**, 2043 (1952).
2555. Todd S. S., Lorensen R. E., J. Am. Chem. Soc., **74**, 3764 (1952).
2556. Todd S. S., Oliver G. D., Huffman H. M., J. Am. Chem. Soc., **69**, 1519 (1947).
2557. Tomasch W. J., Phys. Rev., **123**, 510 (1961).
2558. Tombs N., Welch A., J. Iron Steel Inst., **172**, 69 (1952).
2559. Tomlinson J. R., Domash L., Hay R. G., Montgomery C. W., J. Am. Chem. Soc., **77**, 909 (1955).
2560. Topol L. E., Ransom L. D., J. Phys. Chem., **64** 1339 (1960).
- 2560a. Torkington P., Trans. Faraday Soc., **46**, 894 (1950).
2561. Toshio Yokokawa, Masumishi Koizumi, Mitsuo Shimoji, Kichiro Niwa, J. Am. Chem. Soc., **79**, 3365 (1957).
2562. Trowbridge J. C., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **67**, 2381 (1963).
2563. Trowbridge J. C., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **68**, 42 (1964).
2564. Trowbridge J. C., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **68**, 255 (1964).
2565. Trowbridge J. C., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **67**, 2381 (1964).
2566. Trulson O. C., Goldstein H. W., J. Phys. Chem., **69**, 2531 (1960).
2567. Tschuikow-Roux E., J. Phys. Chem., **66**, 1636 (1962).
2568. Tschuikow-Roux E., J. Phys. Chem., **69**, 1075 (1965).
2569. Turnbull A. G., J. Phys. Chem., **65**, 1652 (1961).
2570. Turnbull A. G., Austral. J. Chem., **17**, 1063 (1964).
2571. Turnbull A. G., Watts J. A., Austral. J. Chem., **16**, 947 (1963).
2572. Uhlíř A., Uhlířová J., Kolinský J., Ružička V., Pašek J., Chem. Prům., **14**, 470 (1964).
2573. Usitalo E., Suomen Kem., **31**, B228 (1958).
2574. Valentin F. H. H., J. Chem. Soc., **1950**, 498.
2575. Valentine R. H., Giaque W. F., J. Phys. Chem., **66**, 392 (1962).
2576. Valentine R. H., Jambois T. F., Margrave J. L., J. Chem. Eng. Data, **9**, 184 (1964).
2577. Van Artsdalen E. R., Dworkin A. S., J. Am. Chem. Soc., **74**, 3401 (1952).
2578. Vanderzee C. E., Myers R. A., J. Phys. Chem., **65**, 153 (1961).
2579. Vanderzee C. E., Swanson J. A., J. Phys. Chem., **67**, 285 (1963).
2580. Vaughn J. D., Muetterties E. L., J. Phys. Chem., **64**, 1787 (1960).
2581. Venkateswarlu K., Rajalakshmi K. V., Acta phys. polon., **22**, 417 (1962).
2582. Venkateswarlu K., Rajalakshmi K. V., Indian J. Pure Appl. Phys., **1**, 62 (1963).
2583. Venkateswarlu K., Sathanandan K., Z. phys. Chem., (DDR), **218**, 318 (1961).
2584. Venkateswarlu K., Tagatheesan S., Rajalakshmi K. V., Proc. Indian Acad. Sci., **A58**, 373 (1963).
2585. Venkateswarlu K., Thanalakshmi R., Acta phys. polon., **22**, 423 (1962).

2586. Verhaegen J. L., Robbrecht G. O., Bruynosghe W. N., *Appl. Sci. Res., Sect. B*, **8**, 128 (1960).
2587. Verhaegen G., Drowart J., *J. Chem. Phys.*, **37**, 1367 (1962).
2588. Verkade P. E., Coops J., *Rec. trav. chim.*, **47**, 608 (1928).
2589. Verkade P. E., Coops J., *Rec. trav. chim.*, **52**, 747 (1933).
2590. Verkade P. E., Coops J., Maan C. J., Verkade-Sandbergen A., *Ann.*, **467**, 217 (1928).
2591. Verkade P. E., Hartman, *Rec. trav. chim.*, **52**, 945 (1933).
2592. Verkade P. E., Hartmann, Coops J., *Rec. trav. chim.*, **45**, 373 (1926).
- 2592a. Versteegen J. M. P. J., Ketelaar J. A. A., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 91 (1961).
2593. Victor A. C., *J. Chem. Phys.*, **36**, 1902 (1962).
2594. Victor A. C., Douglas Th. B., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **A65**, 105 (1961).
2595. Victor A. C., Douglas Th. B., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **A67**, 325 (1963).
2596. Voelz F. L., *J. Chem. Phys.*, **20**, 1662 (1952).
2597. Voelz F. L., Meister A. G., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **19**, 1084 (1951).
- 2597a. Voelz F. L., Meister A. G., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **20**, 1498 (1952).
2598. Volger, J. Philips Res. Repts., **7**, 21 (1952); цит. по [2243].
2599. Vozzella P. A., Miller A. D., DeCrescente M. A., *J. Chem. Phys.*, **41**, 589 (1964).
2600. Waddington G., Knowlton J. W., Scott D. W., Oliver G. D., Todd S. S., Hubbard W. N., Smith J. C., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **71**, 797 (1949).
- 2600a. Waddington G., Smith J. C., Scott D. W., Huffman H. M., *J. Am. Chem. Soc.*, **71**, 3902 (1949).
2601. Waddington G., Smith J. C., Williamson K. D., Scott D. W., *J. Phys. Chem.*, **66**, 1074 (1962).
2602. Waddington T. C., *Trans. Faraday Soc.*, **55**, 1531 (1959).
- 2602a. Wadsö I., *Acta chem. scand.*, **19**, 1079 (1965).
2603. Wagman D. D., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 5463 (1951).
2604. Wagman D. D., Kilpatrick J. E., Pitzer K. S., Rossini F. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **35**, 467 (1945).
2605. Wagman D. D., Kilpatrick J. E., Taylor W. J., Pitzer K. S., Rossini F. D., *J. Res. Nat. Bur. Stand.*, **34**, 143 (1945).
2606. Wagman D. D., Muson T. R., Ewans W. H., Orosen E. J., *Nat. Bur. Stand., Report 3456*, Aug. 30, 1954.
2607. Wagner H., Neumann K., *Z. phys. Chem. (BDR)*, **28**, 51 (1961).
2608. Wagner J. B., Wagner C., *J. Electrochem. Soc.*, **104**, 509 (1957).
2609. Wallace D. C., *Phys. Rev.*, **120**, 84 (1960).
2610. Wallace D. C., Sides P. H., Danielson G. C., *J. Appl. Phys.*, **31**, 168 (1960).
2611. Walfafen G. E., Dodd D. M., *Trans. Faraday Soc.*, **57**, 1286 (1961).
2612. Walsh P. N., Art E. W., White D., *J. Phys. Chem.*, **66**, 1546 (1962).
2613. Walsh P. N., Dever D. F., White D., *J. Phys. Chem.*, **65**, 1410 (1961).
2614. Ward Ch. R., Ward C. H., *J. Molec. Spectrosc.*, **12**, 289 (1964).
2615. Ward Ch. R., Singleton, *J. Phys. Chem.*, **56**, 696 (1952).
2616. Waring W., *Chem. Rev.*, **51**, 171 (1952).
2617. Wartenberg H. v., *Z. anorg. allg. Chem.*, **244**, 337 (1940); **249**, 100 (1942); **252**, 136 (1943).
2618. Wartenberg H. v., *Z. anorg. allg. Chem.*, **253**, 356 (1949).
2619. Wartenberg H. v., *Z. anorg. allg. Chem.*, **299**, 227 (1959).
2620. Wartenberg H. v., Scheifer J., *Z. anorg. allg. Chem.*, **278**, 326 (1955).
2621. Watanabe M., Yoshida T., *Sci. Repts. Inst. Tohoku Univ.*, No 1, 62 (1959).
2622. Weber L. A., Kilpatrick J. E., *J. Chem. Phys.*, **36**, 83 (1962).
2623. Weber L. A., Kilpatrick J. E., *J. Phys. Chem.*, **36**, 829 (1962).
2624. Weber A., Meister A. G., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **21**, 930 (1953).
2625. Weibke F., Kubaschewski O., *Thermochemie der Legierungen*, Springer, B., 1943.
2626. Weigel F., Hang H., *Chem. Ber.*, **94**, 1548 (1961).
2627. Weinstock B., Claasen H. H., Malm J. G., *J. Chem. Phys.*, **32**, 181 (1960).
2628. Weinstock B., Weaver E. E., Malm J. G., *Inorg. Nucl. Chem.*, **11**, 104 (1959).
- 2628'. Weiser K., *J. Phys. Chem.*, **61**, 513 (1957).
- 2628a. Weiss P., *Erzmetall.*, **7**, 190 (1954).

- 2628b. Weissman H. B., Bernstein R. B., Rosser S. E., Meister A. G., *J. Chem. Phys.*, **23**, 544 (1955).
2629. Weissman H. B., Meister A. G., Cleveland F. F., *J. Chem. Phys.*, **29**, 72 (1958).
2630. Weller W. W., Kelley K. K., *Bur. Mines Report of Investig.*, 6343, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1963.
2631. Weller W. W., Kelley K. K., *Bur. Mines Report of Investig.*, 6357, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1964.
2632. Weller W. W., Kelley K. K., *Bur. Mines Report of Investig.*, 6511, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1964.
2633. Weller W. W., King E. G., *Bur. Mines Report of Investig.*, 6147, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1963.
2634. Weltner W., *J. Am. Chem. Soc.*, **77**, 3941 (1955).
2635. Weltner W., Pitzer K. S., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 2606 (1951).
2636. Welty J. R., Wicks C. E., Boren H. O., *Bur. Mines Report of Investig.*, 6155, U. S. Dept. of Interior, Wash., 1963.
- 2636a. Wendlandt W., *Science*, **122**, 831 (1955).
2637. Wendlandt W., George T. D., *J. Inorg. Nucl. Chem.*, **19**, 245 (1961).
2638. West E. D., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 29 (1959).
2639. Westmore J. B., Mann H. H., Tickner A. W., *J. Phys. Chem.*, **68**, 606 (1964).
2640. Westrum E. F., *Natl. Nuclear Energy Ser., Div. IV, 14B, The Transuranium Elements, Research Papers*. Ed. G. T. Seaborg, J. T. Katz, W. M. Manning, Pt. II, New York, Toronto, London, 1949, p. 926.
2641. Westrum E. F.; цит. по [2689].
2642. Westrum E. F., *Thermodynamic and transport properties of gases, liquids and solids*. *Am. Soc. Mech. Eng.*, New York, 1959, p. 275.
2643. Westrum E. F., «Thermodynamics», *Proc. of the Symp. on thermod.*, Aug., 1959, L., Butterworth, 1961, p. 241.
2644. Westrum E. F., *J. Chem. Eng. Data*, **10**, 140 (1965).
2645. Westrum E. F., цит. по [735].
2646. Westrum E. F.; цит. по [1959].
2647. Westrum E. F., Beale A. F., *J. Phys. Chem.*, **65**, 353 (1961).
2648. Westrum E. F., Beale A. F., *J. Chem. Phys.*, **34**, 1087 (1961).
2649. Westrum E. F., Burney G. A., *J. Phys. Chem.*, **65**, 344 (1961).
2650. Westrum E. F., Carlson H. G., Grönvold F., Kjekshus A., *J. Chem. Phys.*, **18**, 1670 (1959).
2651. Westrum E. F., Chou C., *J. Chem. Phys.*, **30**, 761 (1959).
2652. Westrum E. F., Chou C., Machol R. E., Grönvold F., *J. Chem. Phys.*, **28**, 497 (1958).
2653. Westrum E. F., Clay G. A., *J. Phys. Chem.*, **67**, 2385 (1963).
2654. Westrum E. F., Eyring L., *Natl. Nuclear Energy Ser., Div. IV, 14B, The Transuranium Elements, Research Papers*. Ed. G. T. Seaborg, J. T. Katz, W. M. Manning, Pt. II, New York, Toronto, London, 1949, p. 908.
2655. Westrum E. F., Eyring L. R., *J. Am. Chem. Soc.*, **73**, 3396 (1951).
2656. Westrum E. F., Eyring L. R., *J. Am. Chem. Soc.*, **74**, 2045 (1952).
2657. Westrum E. F., Feick G., *J. Chem. Eng. Data*, **8**, 176 (1963).
2658. Westrum E. F., Feick G., *J. Chem. Eng. Data*, **8**, 193 (1963).
2659. Westrum E. F., Grenier G., *J. Am. Chem. Soc.*, **79**, 1799 (1957).
2660. Westrum E. F., Grimes D. M., *Phys. a. Chem. Solids*, **3**, 44 (1957).
2661. Westrum E. F., Grönvold F., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 1777 (1959).
2662. Westrum E. F., Grönvold F., «Thermodynamics of nuclear materials», *International Atomic Energy Agency, Vienna*, 1962, p. 3.
2663. Westrum E. F., Grönvold F., «Thermodynamics of nuclear materials», *International Atomic Energy Agency, Vienna*, 1962, p. 71.
2664. Westrum E. F., Grönvold F., *J. Phys. a. Chem. Solids*, **23**, 39 (1962).
2665. Westrum E. F., Hatcher J. B., Osborne D. W., *J. Chem. Phys.*, **21**, 419 (1953).
2666. Westrum E. F., Justice B. H., *J. Phys. Chem.*, **67**, 659 (1963).
2667. Westrum E. F., Levitin N. E., *J. Am. Chem. Soc.*, **81**, 3544 (1959).
2668. Westrum E. F., Robinson H. P., *Natl. Nuclear Energy Ser., Div. IV, 14B, The Transuranium Elements, Research Papers*. Ed. G. T. Seaborg, J. T. Katz, W. M. Manning. Pt. II, New York, Toronto, London, 1949, p. 914.
2669. Westrum E. F., Robinson H. P., *Natl. Nuclear Energy Ser., Div. IV, 14B, The Transuranium Elements, Research Papers*. Ed. G. T. Seaborg, J. T. Katz, W. M. Manning. Pt. II, New York, Toronto, London, 1949, p. 930.
2670. Westrum E. F., Shu-sing Chang, Levitin N. E., *J. Phys. Chem.*, **64**, 1553 (1960).

2671. Westrum E. F., Takahashi Y., Stout N. D., J. Phys. Chem., **69**, 1520 (1965).
2672. Westrum E. F., Takahashi Y., Grönvold F., J. Phys. Chem., **69**, 3192 (1965).
2673. Westrum E. F., Terwilliger D. H., цит. по [1045].
2674. Wheeler W. H., Whittaker H., Pike H. H. M., J. Inst. Fuel, **20**, 137 (1957).
2675. Whiffen D. H., J. Chem. Soc., **1956**, 1350.
2676. White D., цит. по [1930].
2677. White D., Seshadri K. S., Dever D. F., Mann D. E., Linevsky M. J., J. Chem. Phys., **39**, 2463 (1963).
2678. White D., Walsh P. N., Goldstein H. W., Dever D. F., J. Phys. Chem., **65**, 1404 (1961).
2679. White D., Walsh P. N., Ames L. L., Goldstein H. W., Techn. Repts. Internat. Atomic Energy Agency, № 14, 1963, p. 417.
2680. Wiberg K. B., Bartley W. J., J. Am. Chem. Soc., **84**, 3981 (1962).
2681. Wicke H., Nachr. Acad. Wissensch. Götting., math. — phys. Klasse, **89**, 1946.
2682. Widemeyer H., Z. anorg. allg. Chem., **326**, 225 (1964).
2683. Wilcox D. E., Bromley L. A., Ind. Eng. Chem., **55**, 32 (1963).
2684. Wilhoit R. C., Leil, J. Chem. Eng. Data, **10**, 166 (1965).
2685. Wilhoit R. C., Shiao D., J. Chem. Eng. Data, **9**, 595 (1964).
2686. Wilkins L., Altman R. L., J. Chem. Phys., **31**, 337 (1959).
2687. Willa H., J. Soc. Chem. Ind., **1950**, 59.
2688. Williams W. S., J. Phys. Chem., **65**, 2213 (1961).
- 2688a. Williamson K. D., Harrison R. H., J. Chem. Phys., **26**, 1109 (1957).
2689. Wilson L. E., Gregory N. W., J. Phys. Chem., **62**, 433 (1958).
2690. Wilson M. K., Polo S. K., J. Chem. Phys., **20**, 1716 (1952).
2691. Wirth H. E., Droege J. W., Wood J. H., J. Phys. Chem., **63**, 152 (1959).
2692. Wirth H. E., Wood J. H., Droege J. W., J. Phys. Chem., **63**, 149 (1959).
2693. Wise S. S., Margrave L., Altman R. L., J. Phys. Chem., **64**, 915 (1960).
2694. Wise S. S., Margrave J. L., Feder H. M., J. Phys. Chem., **66**, 381 (1962).
2695. Wise S. S., Margrave J. L., Feder H. M., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., **67**, 815 (1963).
2696. Wise S. S., Stephen S., Margrave J. L., Feder H. M., Hubbard W. N., J. Phys. Chem., **65**, 2157 (1961).
2697. Witt W. P., Barrow R. F., Trans. Faraday Soc., **55**, 730 (1959).
2698. Wöhler L., Jochum N., Z. phys. Chem., **A167**, 169 (1933).
2699. Wolf E., Z. anorg. allg. Chem., **313**, 228 (1961).
2700. Wolf E., Stahn W., Schönherr M., Z. anorg. allg. Chem., **319**, 168 (1962).
2701. Wollam J. S., Wallage W. E., J. Phys. a. Chem. Solids, **13**, 212 (1960).
2702. Wood R. H., J. Am. Chem. Soc., **80**, 2038 (1958).
2703. Wood J. L., Jones M. M., J. Phys. Chem., **67**, 1049 (1963).
2704. Wood R. H., D'Orazio L. A., J. Phys. Chem., **69**, 2562 (1965).
2705. Woolf A. A., J. Chem. Soc., **1951**, 231.
2706. Woolf A. A., J. Chem. Soc., **1954**, 4694.
2707. Woolf A. A., J. Inorg. Nucl. Chem., **14**, 21 (1960).
2708. Worrell W. L., J. Phys. Chem., **68**, 952 (1964).
2709. Worrell W. L., J. Phys. Chem., **68**, 954 (1964).
2710. Worrell W. L., Chipman J., J. Phys. Soc., **68**, 860 (1964).
2711. Wösten W. J., J. Phys. Chem., **65**, 1949 (1961).
2712. Wösten W. J., Geers M. G., J. Phys. Chem., **66**, 1252 (1962).
2713. Wu Ching-Hsien, Birky M. M., Hepler L. G., J. Phys. Chem., **67**, 1203 (1963).
2714. Wulff C. A., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **67**, 2376 (1963).
2715. Wulff C. A., Westrum E. F., J. Phys. Chem., **68**, 430 (1964).
2716. Wunderlich B., J. Phys. Chem., **69**, 2078 (1965).
2717. Wuyts J., Jungers J. C., Bull. Soc. chim. belg., **58**, 80 (1949).
2718. Wydeven Th., Gregory N. W., J. Phys. Chem., **68**, 3249 (1964).
2719. Wyss H.-R., Günthard H. H., Helv. chim. acta, **44**, 625 (1961).
2720. Yates R. E., Greenbaum M. A., Farber M., J. Phys. Chem., **68**, 2682 (1964).
2721. Yokokawa T., Kleppa O. J., Inorg. Chem., **3**, 954 (1964).
2722. Yokokawa T., Koizumi M., Shimoji M., Niwa K., J. Am. Chem. Soc., **79**, 3365 (1957).
2723. Zagac V., Jaderna energije, № 6, 200 (1960).

- 2724. Zavitsanos P. D., J. Phys. Chem., 68, 2899 (1964).
- 2725. Zeise H., Z. Elektrochem., 48, 476 (1942).
- 2726. Zeise H., Z. Elektrochem., 48, 693 (1942).
- 2727. Ziegler W. T., Mullins J. C., Cryogenics, 4, 39 (1964).
- 2728. Zihlman F. A., унт. no [2218].
- 2729. Zimmer M. F., Baroody E. E., Schwartz M., McAllister M. P., J. Chem. Eng. Data, 9, 527 (1964).
- 2730. Ziomek J. S., Piotrowski E. A., J. Chem. Phys., 34, 1087 (1961).
- 2731. Zoubov N. de, Deltombe F., Rapp. Techn., № 26 (1955).
- 2732. Zürcher, Günthard H. H., Helv. chim. acta, 38, 849 (1955).
- 2733. Zürcher, Günthard H. H., Helv. chim. acta, 40, 89 (1957).

ЭЛЕМЕНТЫ

Азот	N	162	Кремний	Si	246
Актиний	Ac	7	Криптон	Kr	136
Алюминий	Al	10	Ксенон	Xe	292
Америций	Am	20	Кюрий	Cm	74
Аргон	Ar	21			
Астат	At	24			
			Лантан	La	136
Барий	Ba	36	Литий	Li	138
Бериллий	Be	41	Лютеций	Lu	146
Берклий	Bk	50			
Бор	B	26	Магний	Mg	146
Бром	Br	50	Марганец	Mn	154
			Медь	Cu	85
Ванадий	V	285	Молибден	Mo	159
Висмут	Bi	46	Мышьяк	As	21
Вольфрам	W	288			
Водород	H	108	Натрий	Na	176
			Неодим	Nd	189
Гадолиний	Gd	104	Неон	Ne	190
Галлий	Ga	102	Нептуний	Np	195
Гафний	Hf	112	Никель	Ni	191
Гелий	He	112	Ниобий	Nb	185
Германий	Ge	105			
Гольмий	Ho	119	Олово	Sn	254
			Осмий	Os	199
Диспрозий	Dy	90			
			Палладий	Pd	211
Европий	Eu	92	Платина	Pt	216
			Плутоний	Pu	218
Железо	Fe	95	Полоний	Po	213
			Празеодим	Pr	214
Золото	Au	25	Прометий	Pm	213
			Протактиний	Pa	206
Индий	In	124	Радий	Ra	219
Иридий	Ir	126	Радон	Rn	226
Иттербий	Yb	294	Рений	Re	224
Иттрий	Y	292	Родий	Rh	225
Иод	I	120	Ртуть	Hg	113
			Рубидий	Rb	221
Кадмий	Cd	63	Рутений	Ru	226
Калий	K	127	Самарий	Sm	252
Калифорний	Cf	74	Свинец	Pb	207
Кальций	Ca	56	Селен	Se	243
Кислород	O	196	Серебро	Ag	7
Кобальт	Co	74	Сера	S	227
			Скандий	Sc	242
			Стронций	Sr	257
			Сурьма	Sb	238

Таллий	Tl	276
Тантал	Ta	261
Теллур	Te	264
Тербий	Tb	263
Технеций	Tc	264
Титан	Ti	268
Торий	Th	266
Тулий	Tu	279

Углерод	C	53, 305
Уран	U	279

Фосфор	P	199
--------	---	-----

Франций	Fr	107
Фтор	F	93

Хлор	Cl	69
Хром	Cr	78

Цезий	Cs	81
Церий	Ce	67
Цинк	Zn	295
Цирконий	Zr	298

Эрбий	Er	91
-------	----	----

ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

1,I	305
1,II	309
1,III	319
1,IV	325
2,I	326
2,II	328
2,III	337
2,IV	340
3,I	340
3,II	341
3,III	344
3,IV	345
4,I	345
4,II	346
4,III	352
4,IV	354
5,I	354
5,II	355
5,III	360
5,IV	361
6,I	361
6,II	362
6,III	367
6,IV	368
7,I	369

7,II	371
7,III	374
7,IV	375
8,I	375
8,II	377
8,III	382
8,IV	382
9,I	382
9,II	384
9,III	386
9,IV	386
10,I	388
10,II	389
11,I	390
11,II	391
12,I	391
12,II	392
12,III	394
13,I	394
13,II	394
13,III	395
14,I	395
14,II	396
14,III	397

15,I	397
15,II	398
16,I	398
16,II	399
16,III	400
17,I	401
17,II	401
17,III	402
18,I	402
18,II	402
18,III	403
19,I	404
19,II	404
20,I	405
20,II	405
21,I	406
21,II	406
21,III	406
22,I	407
22,II	407
24,II	407
24,IV	408
32,II	408
34,II	408
34,III	408

СОДЕРЖАНИЕ

Предисловие	3
Введение	5
Неорганические вещества	6
Органические вещества	304
Литература	409
Указатель	469

КАРАПЕТЬЯНЦ МИХАИЛ ХРИСТОФОРОВИЧ
КАРАПЕТЬЯНЦ МАРИЯ ЛЕОНИДОВНА

ОСНОВНЫЕ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ КОНСТАНТЫ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ И ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

М., Издательство «Химия», 1968 г.

472 с.

УДК 536.7.081.(083) : 546/517

Редакторы Ю. В. Левинский, Б. И. Щеголева
Художник А. Я. Михайлов
Техн. редактор В. В. Коган

Т15871 Подписано к печати 21/XI 1968 г.
Формат бумаги 70×108¹/₁₆ Печ. л. 29,5
Усл. печ. л. 41,30 Уч.,-изд. л. 47,9
БЗ-№ 20-1968 г.-№ 1 Бум. тип. № 1
Заказ 1172 Цена 2 р. 74 к. Тираж 15000 экз.

Московская типография № 21 Главполиграфпрома
Комитета по печати при Совете Министров СССР.
Москва, 88. Угрешская, 12.

ЗАМЕЧЕННЫЕ ОПЕЧАТКИ

Стр.	Строка	Напечатано	Следует читать
13	12 сверху	-149,2 ²¹	-149,2
13	13 сверху	-165*	-165* ²¹
31	1 снизу	$^{29}\Delta H_0^\circ$	$^{29}\Delta H_0^\circ = -68; -65$
51	21 сверху	(-3,518) ¹¹	(3,518) ¹¹
55	5 сверху	-25,0	25,0
79	1 снизу	$t = 300^\circ\text{C}.$	$t = 300^\circ\text{C}$ (из окислов).
104	13, 14 снизу	Цифры из столбца 3 переместить в столбец 4	
123	3 снизу	13,40	-13,40
128	8 сверху	-353,08	-338,08
137	5 снизу	66*	-66*
153	13 снизу	-25100 ¹⁴	-22,3 ¹⁴
181	3 снизу	68,615	-68,615
185	8 снизу	$\text{Na}_6\text{P}_3\text{O}_{10}$	$\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$
197	16 снизу	г поднять на 1 строчку	
201	12 сверху	(73,3)	(-73,3)
205	9 снизу	(-233,5)	(-226,7)
247	13 снизу	73,571*	73,751*
254	1, 2 снизу	Цифры из столбца 5 переместить в столбец 4	
259	2 снизу	$(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{S}_2\text{F}_2}$	$(\Delta H_{298}^\circ)_{\text{SrF}_2}$
262	4, 8 снизу	относятся к процессам сублимации	
275	8 сверху	[1686]	[686]
313	1 снизу	-18,51	-18,751
325	3 снизу	36*	-36*
331	7 снизу	75,41	-75,41
338	1 сверху	[2663]	[2683]
340	11 снизу	-34,0	34,0
341	4 снизу	-3,60	-5,60
344	7 снизу	ж	к
353	7 сверху	Цифры из столбцов 6 и 7 переместить в столбцы 5 и 6	
392	15 сверху	2', 4'-Дифтордифенил	4,4'-Дифтордифенил