

Вещество	$-\Delta H_{298}^0, \frac{\text{кДж}}{\text{моль}}$	$S_{298}^0, \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}$	$c_p = a + bT + c'T^{-2}$		
			a	$b \cdot 10^3$	$c' \cdot 10^{-5}$
CaF ₂ (ТВ)	1220,5 [1]	68,91 [1]	59,87 [1]	30,48 [1]	1,97 [1]
CaO (ТВ)	635,51 [1]	39,77 [1]	49,65 [1]	4,52 [1]	-6,95 [1]
F ₂ (Г)	0	202,85 [1]	34,71 [1]	1,84 [1]	-3,35 [1]
FeF ₃ (ТВ)	1043,31 [2]	98,47 [2]	75,36 [3]	46,05 [3]	-
Fe ₂ O ₃ (ТВ)	822,7 [1]	87,5 [1]	98,35 [1]	77,87 [1]	-14,86 [1]
GeF ₄ (ТВ)	1176,49 [3]	303,59 [3]	92,1 [3]	12,56 [3]	-8,37 [3]
GeO ₂ (ТВ)	538,4 [3]	52,3 [3]	43,5 [3]	8,9 [3]	-2,1 [3]
H ₂ (Г)	0	130,66 [1]	27,30 [1]	3,27 [1]	0,50 [1]
HF (Г)	270,9 [1]	173,79 [1]	26,92 [1]	3,43 [1]	1,09 [1]
H ₂ O (Ж)	286,02 [1]	70,0 [1]	52,96 [1]	47,65 [1]	7,24 [1]
LaF ₃ (ТВ)	1762,6 [3]	113,04 [3]	84,57 [3]	37,68 [3]	-
La ₂ O ₃ (ТВ)	1794,5 [3]	152,8 [3]	120,83 [3]	12,88 [3]	-13,71 [3]
MoF ₆ (Ж)	1695,6 [3]	326,57 [3]	104,7 [3]	20,93 [3]	-
MoO ₃ (ТВ)	754,9 [3]	78,28 [3]	56,9 [3]	56,5 [3]	-
NaF (ТВ)	574,01 [1]	51,33 [1]	43,54 [1]	16,24 [1]	-1,38 [1]
Na ₂ O (ТВ)	418,26 [1]	75,09 [1]	65,73 [1]	22,61 [1]	-
O ₂ (Г)	0	205,17 [1]	29,98 [1]	4,2 [1]	-1,7 [1]
SF ₆ (Г)		291,92 [2]	-	-	-
	1210,91 [4]	292,13 [4]	-	-	-
	1222,0	291,6	78,5	63,02	-
SO ₂ (Г)	297,10 [1]	248,24 [1]	178,11 [1]	10,63 [1]	-5,94 [1]
SO ₃ (Г)	396,11 [1]	256,86 [1]	57,36 [1]	26,88 [1]	-13,06 [1]
SiF ₄ (Г)	1616,02 [1]	282,2 [1]	91,52 [1]	13,27 [1]	-19,68 [1]
SiO ₂ (ТВ)	911,55 [1]	41,87 [1]	46,98 [1]	34,33 [1]	-11,30 [1]
TiF ₄ (Ж)	1549,1 [3]	159,1 [3]	96,71 [3]	40,19 [3]	-
TiN (ТВ)	323,2 [1]	30,35 [1]	49,86 [1]	3,93 [1]	-12,39 [1]
UF ₄ (ТВ)	1898,7 [1]	152,0 [1]	107,6 [1]	29,31 [1]	-0,25 [1]
UF ₆ (Г)	2138,49 [1]	376,82 [1]	151,14 [1]	5,44 [1]	-20,39 [1]
UO ₂ (ТВ)	1086,5 [1]	78,0 [1]	80,39 [1]	6,78 [1]	-16,58 [1]
UO ₂ F ₂ (ТВ)	1638,3 [1]	135,6 [1]	122,97 [1]	8,62 [1]	-19,93 [1]
U ₃ O ₈ (ТВ)	3577,2 [1]	282,75 [1]	282,6 [1]	36,97 [1]	-49,99 [1]
WO ₃ (ТВ)	840,88 [3]	83,32 [3]	72,56 [3]	17,33 [3]	-
WF ₆ (Г)	1256,0 [3]	372,6 [3]	133,977 [3]	-	-
ZnF ₂ (ТВ)	764,9 [1]	73,73 [1]	62,34 [1]	11,37 [1]	-
ZnO (ТВ)	347,79 [1]	43,67 [1]	49,03 [1]	5,11 [1]	-9,13 [1]

Литература

- 1 Рябин В. А., Остроумов М. А., Свит Т. Ф. Термодинамические свойства веществ. Справочник. – Л., Химия, 1977.
- 2 Основные свойства неорганических фторидов. Справочник. / Под ред. Н. П. Галкина. – М., Атомиздат, 1975, 400 с.
- 3 Верятин У. Д. и др. Термодинамические свойства неорганических веществ. Справочник. / Под ред. А.П. Зефирова. – М., Атомиздат, 1965.
- 4 Карапетьянц М. Х., Карапетьянц М. Л. Основные термодинамические константы неорганических и органических веществ. – М.: Химия, 1968.