

ЭНЕРГЕТИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА РАСТВОРОВ

Изменение энтальпии при образовании водных растворов

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ И СОЛЕЙ ОРГАНИЧЕСКИХ КИСЛОТ

Приводится изменение энтальпии ΔH (кдж и ккал) при образовании раствора из 1 моль вещества и n моль воды. $\Delta H = H - nH_0 - H_1$, где H — энтальпия раствора, кдж или ккал; H_0 — энтальпия воды, кдж/моль или ккал/моль; H_1 — энтальпия растворенного вещества, кдж/моль или ккал/моль.

Принятые сокращения: г. — газообразное, ж. — жидкое, тв. — твердое состояние.

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
AgCH ₃ COO	тв.	120	10	18	4,3
AgClO ₃	тв.	600	18	31,5	7,52
AgClO ₄	тв.	1000	12	-9,08	-2,17
AgF	тв.	400	10	-18	-4,3
AgF (аморфн. красн.)	тв.	400	16	-18	-4,3
AgNO ₃	тв.	400	18	22,90	5,472
	тв.	200	18	22,77	5,44
Ag ₂ SO ₄	тв.	1400	18	18,7	4,48
Ag ₂ S ₂ O ₆ · 2H ₂ O	тв.	400	18	43,35	10,36
AlBr ₃	тв.	3000	9	-357	-85,3
	тв.	27,60	20	-370	-88,5
AlCl ₃	тв.	2500—4700	20	-326,8	-78,09
	тв.	1250	18	-321,6	-76,84
	тв.	960	9	-319,3	-76,3
AlCl ₃ · 6H ₂ O	тв.	450	16	-54,8	-13,1
AlI ₃	тв.	2200	9	-372,0	-88,89
AuBr ₃	тв.	2000	18	15,69	3,752
AuCl ₃	тв.	900	18	-18,59	-4,444
AuCl ₃ · 2H ₂ O	тв.	600	18	7,07	1,69
BBr ₃	ж.	400	18	-349,9	-83,63
B ₂ O ₃ (стеклообразн.)	тв.	∞	19	-32,8	-7,85
BaBr ₂			См. стр. 628		
BaBr ₂ · 2H ₂ O	тв.	400	18	17,5	4,182
Ba(CH ₃ COO) ₂	тв.	600	11	-22,0	-5,26
Ba(CH ₃ COO) ₂ · 3H ₂ O	тв.	800	18	4,81	1,15
Ba(CHOO) ₂	тв.	500	8	10,2	2,44
BaCl ₂			См. стр. 628		
BaCl ₂ · 2H ₂ O	тв.	400	18	20,59	4,922
Ba(ClO ₃) ₂	тв.	∞	18	28,2	6,74
	тв.	600	10	28,0	6,69

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
Ba(ClO ₃) ₂ · 2H ₂ O	тв.	600	18	47,0	11,23
Ba(ClO ₄) ₂	тв.	∞	18	11,9	2,84
	тв.	800	10	7,0	1,67
Ba(ClO ₄) ₂ · 3H ₂ O	тв.	877	8	42,06	10,05
BaF ₂	тв.	∞	18	13,1	3,14
	тв.	1 600	18	15	3,5
Ba(H ₂ PO ₂) ₂ · H ₂ O	тв.	400	18	1,20	0,287
BaJ ₂			См. стр. 628		
BaJ ₂ · 7H ₂ O	тв.	500	18	28,9	6,85
Ba(N ₃) ₂	тв.	700	19,8	33	7,8
Ba(NO ₂) ₂	тв.	800	12	23,80	5,687
Ba(NO ₂) ₂ · H ₂ O	тв.	800	12	36,0	8,60
Ba(NO ₃) ₂	тв.	∞	18	42,52	10,16
	тв.	550 000	18	42,56	10,172
	тв.	21 200	18	42,67	10,195
	тв.	5 500	18	42,55	10,167
	тв.	1 900	18	42,11	10,061
	тв.	1 380	18	41,95	10,025
	тв.	800	18	41,23	9,851
	тв.	400	18	40,3	9,63
	тв.	200	18	37,7	9,00
BaO	тв.	600	15	-150,0	-35,84
Ba(OH) ₂	тв.	∞	18	-49,30	-11,78
	тв.	600	18	-48,55	-11,60
	тв.	400	18	-48,25	-11,53
Ba(OH) ₂ · 8H ₂ O	тв.	660	15	60,7	14,5
	тв.	400	18	63,66	15,21
Ba[PtCl ₆]	тв.	5 000	19	-38,0	-9,08
Ba[PtCl ₆] · 6H ₂ O	тв.	4 000	16	4,44	1,06
BaS ₂ O ₆ · 2H ₂ O	тв.	400	18	29,0	6,93
BaS ₂ O ₈ · 4H ₂ O	тв.	1 600	12	49,4	11,8
BeCl ₂	тв.	1 367	20	-214	-51,1
BeSO ₄ · 4H ₂ O	тв.	400	18	-4,6	-1,10
BiCl ₃	тв.	1 600	18	-32,8	-7,83
CaBr ₂			См. стр. 628		
CaBr ₂ · 6H ₂ O	тв.	400	18	-4,56	-1,09
Ca(CH ₃ COO) ₂	тв.	440	16	-29,1	-6,95
Ca(CH ₃ COO) ₂ · H ₂ O	тв.	440	17	-24,5	-5,86
Ca(C ₆ H ₅ COO) ₂	тв.	200	15	19	4,6
Ca(CHOO) ₂	тв.	360	17	-2,80	-0,669
CaCl ₂ *	тв.	6	18	-56,9	-13,6
CaCl ₂ · H ₂ O	тв.	400	18	-49,0	-11,7
	тв.	400	18	-41,9	-10,0
CaCl ₂ · 6H ₂ O	тв.	400	18	19,10	4,564
Ca(ClO ₄) ₂	тв.	600	18	-59,43	-14,20
CaJ ₂			См. стр. 628		
Ca(NO ₂) ₂	тв.	800	18	-6,31	-1,52
Ca(NO ₃) ₂ *	тв.	4	18	-60,5	-14,26

* См. также стр. 628.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
Ca(NO ₃) ₂ · 4H ₂ O	ТВ.	400	18	34,0	8,13
CaO	ТВ.	2500	18	-76,71	-18,33
Ca(OH) ₂	ТВ.	∞	18	-12,8	-3,06
	ТВ.	2500	18	-11,7	-2,79
	ТВ.	800	18	-11,3	-2,7
CaSO ₄	ТВ.	∞	18	-21,5	-5,14
	ТВ.	6400	18	-19,1	-4,57
	ТВ.	3200	18	-18,7	-4,46
	ТВ.	1600	18	-18,2	-4,35
	ТВ.	800	18	-18,0	-4,31
CaSO ₄ · 2H ₂ O	ТВ.	800	18	3,5	0,84
CdBr ₂	ТВ.	400	18	-1,8	-0,43
CdBr ₂ · 4H ₂ O	ТВ.	400	18	30,5	7,29
CdCl ₂			См. стр. 628		
CdCl ₂ · 2,5H ₂ O	ТВ.	400	18	12,29	2,939
Cd(NO ₃) ₂	ТВ.	400	18	-161,8	-38,67
Cd(NO ₃) ₂ · 4H ₂ O	ТВ.	400	19	21,10	5,042
CdSO ₄	ТВ.	400	18	-44,69	-10,68
	ТВ.	200	18	-43,86	-10,48
	ТВ.	100	18	-43,23	-10,333
	ТВ.	50	18	-42,39	-10,132
	ТВ.	30,6	18	-40,21	-9,608
	ТВ.	20,6	18	-38,81	-9,274
	ТВ.	15,6	18	-37,28	-8,908
	ТВ.	13,6	18	-33,37	-7,974
CdSO ₄ · H ₂ O	ТВ.	400	18	27,2	6,05
CdSO ₄ · 8/3H ₂ O	ТВ.	400	15	10,62	2,539
Cl ₂ O	Г.	800	18	-39,50	-9,439
CoCl ₂	ТВ.	400	18	-77,21	-18,45
CoCl ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	11,9	2,85
Co(NO ₃) ₂	ТВ.	300	18	-50,01	-11,95
Co(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	20,8	4,97
CoSO ₄	ТВ.	400	18	-62,8	-15,0
	ТВ.	200	18	-62,35	-14,9
CoSO ₄ · 7H ₂ O	ТВ.	800	19	14,90	3,560
CrO ₃	ТВ.	80	18	-10,5	-2,5
	ТВ.	50	18	-10,3	-2,45
	ТВ.	25	18	-9,83	-2,35
	ТВ.	10	18	-7,5	-1,8
	ТВ.	4	18	-5,69	-1,36
	ТВ.	3,3	18	-4,27	-1,02
CsBr			См. стр. 628		
Cs ₂ CO ₃	ТВ.	∞	18	-49,47	-11,82
	ТВ.	2000	18	-49,30	-11,78
	ТВ.	220	15	-49,51	-11,83
	ТВ.	7,59	18	-49,47	-11,82
CsF	ТВ.	800	18	-35,7	-8,52
	ТВ.	200	18	-35,6	-8,51
	ТВ.	100	18	-35,7	-8,51
CsHCO ₃	ТВ.	200	15	18	4,30
CsHF ₂	ТВ.	110	18	15,1	3,62

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
CsHSO ₄	ТВ.	220	15	15,60	3,728
CsJ			См. стр. 628		
CsNO ₃ *	ТВ (β)	400	18	40,8	9,74
Cs ₂ O	ТВ.	3400	18	-348	-83,2
	ТВ.	600	18	-348,0	-83,15
CsOH	ТВ.	110	18	-69,30	-16,56
	ТВ.	2,16	18	-55,07	-13,16
Cs ₂ SO ₄			См. стр. 629		
CuBr ₂	ТВ.	400	20	-34,50	-8,244
Cu(CH ₃ COO) ₂	ТВ.	320	16	-10,0	-2,39
Cu(CH ₃ COO) ₂ · H ₂ O	ТВ.	400	18	-0,699	-0,167
Cu(CHOO) ₂	ТВ.	600	15	-2,21	-0,526
Cu(CHOO) ₂ · 4H ₂ O	ТВ.	500	10	-33,0	-7,89
Cu ₂ Cl ₂	ТВ.	500	25	53,90	12,88
CuCl ₂ **	ТВ.	30	18	-35,8	-8,56
CuCl ₂ · 2H ₂ O	ТВ.	200	18	-15,50	-3,704
Cu(NO ₃) ₂	ТВ.	200	18	-43,1	-10,3
	ТВ.	100	18	-43,31	-10,35
	ТВ.	50	18	-43,86	-10,48
	ТВ.	20	18	-43,98	-10,51
	ТВ.	15	18	-43,19	-10,32
	ТВ.	12	18	-42,01	-10,04
	ТВ.	10	18	-40,05	-9,57
Cu(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	44,80	10,70
CuSO ₄	ТВ.	800	18	-66,54	-15,90
	ТВ.	200	18	-66,37	-15,86
	ТВ.	100	18	-66,04	-15,78
	ТВ.	60	18	-65,87	-15,74
CuSO ₄ · 5H ₂ O	ТВ.	800	18	11,70	2,796
Cu ₂ O ₈ · 5H ₂ O	ТВ.	400	18	20,5	4,89
Dy ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	ТВ.	1200	18	-26,4	-6,3
Er(CH ₃ COO) ₃ · 4H ₂ O	ТВ.	1500	18	-3	-0,7
FeCl ₂	ТВ.	400	18	-74,9	-17,90
FeCl ₂ · 4H ₂ O	ТВ.	400	18	-11,50	-2,748
FeCl ₃	ТВ.	2000	18	-132	-31,6
	ТВ.	1000	18	-133	-31,7
	ТВ.	200	18	-128	-30,7
	ТВ.	100	18	-124	-29,7
	ТВ.	50	18	-112	-26,7
	ТВ.	20	18	-27	-6,4
FeCl ₃ · 2,5H ₂ O	ТВ.	1200	18	-87,9	-21,0
FeCl ₃ · 6H ₂ O	ТВ.	1200	21	-23,9	-5,73
Fe(NO ₃) ₃ · 9H ₂ O	ТВ.	150	18	38,0	9,08
FeSO ₄	ТВ.	110	14	-62,36	-14,901
FeSO ₄ · 4H ₂ O	ТВ.	110	14	-6,70	-1,60
FeSO ₄ · 7H ₂ O	ТВ.	400	18	18,9	4,51
	ТВ.	200	14	18,1	4,32
H ₃ AsO ₄	ТВ.	300	18	1,70	0,406

* См. также стр. 628.

** См. также стр. 629.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
H[AuBr ₄] · 5H ₂ O	тв.	1000	18	47,71	11,40
H[AuCl ₄] · 3H ₂ O	тв.	400	18	14,85	3,55
H[AuCl ₄] · 4H ₂ O	тв.	400	18	24,4	5,83
H ₃ BO ₃	тв.	400	18	22,60	5,401
HBr *	г.	3	18	-66,29	-15,84
	г.	2	18	-55,03	-13,15
	г.	1	18	-43,31	-10,35
	ж.	100	18	-0,4	-0,1
HCN	г.	4	18	-60,18	-14,38
HCl **	г.	3	18	-55,95	-13,37
	г.	2	18	-48,13	-11,50
	г.	1	18	-26,11	-6,24
HClO ₄	ж.	500	19	-84,95	-20,3
HF	г.	600	18	-48,96	-11,70
	г.	200	18	-48,38	-11,56
	г.	12	18	-48,38	-11,56
	г.	6	18	-47,96	-11,46
	г.	2,2	18	-46,50	-11,11
	г.	1,7	18	-44,94	-10,74
	г.	0,5	18	-39,8	-9,5
	ж.	200	18	-19,3	-4,60
H ₄ Fe(CN) ₆	тв.	200	10	-1,70	-0,406
HJ *	г.	3	18	-61,94	-14,80
	г.	2	18	-52,3	-12,5
H ₅ JO ₆	тв.	2000	12	5,78	1,38
HNO ₃ *	ж.	3	18	-23,9	-5,71
	ж.	2	18	-17,9	-4,28
	ж.	1	18	-13,8	-3,29
	ж.	200	18	-1,93	-0,46
H ₂ O ₂	ж.	6,3	18	-1,84	-0,44
	ж.	2,6	18	-1,80	-0,43
	ж.	1,0	18	-0,8	-0,2
	тв.	150	19	0,698	0,167
H ₃ PO ₂	ж.	450	18	-10,1	-2,41
	ж.	250	18	-9,21	-2,20
	ж.	220	18	-9,08	-2,17
	ж.	110	18	-7,11	-1,70
	ж.	55	18	-6,07	-1,45
H ₃ PO ₃	тв.	150	19	-0,497	-0,119
	ж.	150	19	-12,30	-2,939
H ₃ PO ₄	тв.	150	19	-11,30	-2,700
	ж.	400	18	-22,2	-5,31
	ж.	200	18	-22,0	-5,25
	ж.	150	18	-21,8	-5,22
	ж.	100	18	-21,6	-5,17
	ж.	50	18	-21,2	-5,07
	ж.	20	18	-20,25	-4,84

* См. также стр. 629.

** См. также стр. 629 и 634.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
H ₃ PO ₄	ж.	9	18	-18,5	-4,41
	ж.	3	18	-13,4	-3,20
	ж.	1	18	-6,86	-1,64
H ₂ [PtCl ₆] · 6H ₂ O	тв.	500	18	-18,20	-4,349
H ₂ SO ₄ *	ж.	20 000	18	-87,84	-20,99
	ж.	15 000	18	-87,01	-20,79
	ж.	10 000	18	-86,34	-20,63
	ж.	8 000	18	-85,42	-20,41
	ж.	6 000	18	-84,41	-20,17
	ж.	4 000	18	-82,91	-19,81
	ж.	2 000	18	-80,40	-19,21
	ж.	1 000	18	-78,09	-18,66
	ж.	30	18	-71,90	-17,18
	ж.	4	18	-53,65	-12,82
	ж.	3	18	-52,81	-12,62
	ж.	2	18	-40,84	-9,76
	ж.	1,5	18	-36,8	-8,79
	ж.	1	18	-28,1	-6,71
	ж.	0,5	18	-15,7	-3,75
H ₂ S ₂ O ₇	тв.	1 650	18	-225,7	-53,92
HSO ₃ Cl	ж.	200	18	-168,7	-40,3
H ₂ SeO ₄	тв.	∞	18	-67,6	-16,15
	тв.	4 000	18	-60,05	-14,35
	тв.	1 200	18	-56,71	-13,55
	тв.	800	18	-55,87	-13,35
	тв.	400	18	-54,19	-12,95
	тв.	200	18	-52,94	-12,65
	тв.	1	18	-47,50	-11,35
	ж.	400	18	-69,9	-16,7
H ₂ SeO ₄ · H ₂ O	тв.	800	15	-31,2	-7,45
	ж.	800	15	-50,30	-12,02
H ₂ TeO ₄ · 2H ₂ O	тв.	600	14	14,0	3,35
Hg(CH ₃ COO) ₂	тв.	440	18	17	4,0
HgCl ₂	тв.	300	18	13,90	3,321
InCl ₃	тв.	4 600 — ∞	20	-97,33	-23,25
J ₂ O ₅	тв.	1 500	18	7,49	1,79
	тв.	200	18	8,20	1,96
K[Ag(CN) ₂]	тв.	500	18	34,7	8,3
KAl(SO ₄) ₂	тв.	600	18	-203,1	-48,53
KAl(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	тв.	1 200	18	42,31	10,11
KBr				См. стр. 629	
KBrO ₃				См. стр. 629	
KCH ₃ COO				См. стр. 629	
KCHOO	тв.	320	18	2,76	0,66
K ₂ C ₄ H ₄ O ₆ (виннокислый)	тв.	400	18	11,90	2,844
	тв.	100	15	15,1	3,6
K ₂ C ₄ H ₄ O ₆ · 0,5H ₂ O (виннокислый)	тв.	400	18	25,70	6,141
	тв.	100	15	23,4	5,6

* См. также стр. 629.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
KC ₆ H ₅ COO	тв.	200	15	6,3	1,5
KCN	тв.	200	18	12,5	3,0
	тв.	63	18	12,2	2,92
KCNO	тв.	440	18	21,9	5,24
K ₂ CO ₃			См. стр. 629		
K ₂ CO ₃ · 1,5H ₂ O	тв.	400	18	1,59	0,38
K ₂ C ₂ O ₄	тв.	400	18	19,1	4,56
K ₂ C ₂ O ₄ · H ₂ O	тв.	800	18	31,5	7,52
KCl *	тв.	15	18	16,23	3,878
	тв.	12	18	15,84	3,786
KClO ₃			См. стр. 629		
KClO ₄	тв.	1600	18	52,61	12,57
	тв.	800	18	51,39	12,28
	тв.	400	18	49,13	11,74
	тв.	200	18	45,53	10,88
K ₂ CrO ₄	тв.	2185	18	20,4	4,87
	тв.	1945	18	20,6	4,91
	тв.	1722	18	20,8	4,96
	тв.	540	18	21,97	5,25
	тв.	440	18	22,6	5,4
	тв.	21,47	18	27,6	6,6
K ₂ Cr ₂ O ₇	тв.	1600	18	74,5	17,8
	тв.	800	18	72,19	17,25
	тв.	400	18	69,9	16,7
	тв.	200	18	67,63	16,16
	тв.	100	18	65,41	15,63
KCr(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	тв.	800	18	40,0	9,56
KF **	тв.	4	18	-11,66	-2,785
	тв.	3	18	-9,29	-2,22
	тв.	200	18	8,21	1,96
KF · 2H ₂ O			См. стр. 629		
KF · HF					
K ₃ [Fe(CN) ₆]	тв.	400	13	59,9	14,3
K ₄ [Fe(CN) ₆]	тв.	1000	17	51,9	12,4
K ₄ [Fe(CN) ₆] · 3H ₂ O	тв.	1000	17	69,1	16,5
KFe(SO ₄) ₂ · 12H ₂ O	тв.	1000	15	66,9	16,0
KH ₂ AsO ₄	тв.	800	18	-20	-4,8
KHCO ₃	тв.	2000	18	21,5	5,13
	тв.	220	15	27,19	6,499
KHC ₂ O ₄	тв.	200	15	40,2	9,60
KH ₂ PO ₄	тв.	180	18	-19,7	-4,7
KHS **	тв.	4	18	-5,06	-1,21
	тв.	3	18	-3,9	-0,93
KHSO ₄			См. стр. 630		
K[HgBr ₃]	тв.	4600	18	24,9	5,94
K ₂ [HgBr ₄]	тв.	4800	18	6,19	1,48
	тв.	660	18	40,79	9,749
	тв.	300	18	40,9	9,78

* См. также стр. 629.

** См. также стр. 630.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
K ₂ [Hg(CN) ₄]	тв.	650	18	57,75	13,8
K[HgCl ₃]	тв.	770	18	39,8	9,5
K[HgCl ₃] · H ₂ O	тв.	800	18	47,50	11,35
K ₂ [HgCl ₄]	тв.	1 000	14	62,90	15,03
	тв.	930	18	62,27	14,88
	тв.	300	18	57,67	13,78
K ₂ [HgCl ₄] · H ₂ O	тв.	800	18	68,97	16,48
	тв.	600	18	68,59	16,39
K ₂ [HgI ₄]	тв.	900	18	41,4	9,88
K ₂ [IrCl ₆]	тв.	5 400	15,6	54,8	13,1
K ₃ [IrCl ₆]	тв.	5 800	10	33	7,9
KJ *	тв.	15	18	17,67	4,223
	тв.	8	18	15,32	3,660
	тв.	6	18	14,17	3,385
KJO ₃			См. стр. 630		
KJO ₃ · HJO ₃	тв.	1 600	18	47,42	11,33
	тв.	840	18	47,3	11,3
	тв.	500	18	43,5	10,4
KMnO ₄			См. стр. 630		
KNO ₃					
KNaC ₄ H ₄ O ₆ (виннокис- лый)	тв.	100	15	7,9	1,9
KNaC ₄ H ₄ O ₆ · 4H ₂ O (вин- нокислый)	тв.	100	15	51,5	12,3
K ₂ O	тв.	300	17	-314,0	-75,03
KOH *	тв.	6	18	49,72	11,88
	тв.	4	18	45,91	10,97
	тв.	3	18	-42,18	-10,08
KOH · H ₂ O	тв.	200	18	14,0	3,35
KOH · 2H ₂ O	тв.	200	18	0,54	0,13
K ₂ [PdCl ₄]	тв.	800	18	57,08	13,64
K ₂ [PtBr ₄]	тв.	800	18	44,28	10,58
K ₂ [PtBr ₆]	тв.	2 000	18	51,10	12,21
K ₂ [PtCl ₄]	тв.	600	18	50,85	12,15
KReO ₄	тв.	14 200	18	58,13	13,89
	тв.	7 200	18	58,21	13,91
	тв.	3 600	18	58,09	13,88
K ₂ S *	тв.	8	18	-52,44	-12,53
	тв.	7	18	-55,49	-13,26
K ₂ S · 5H ₂ O	тв.	900	18	21,6	5,16
K ₂ S ₄	тв.	1 140	18	5,61	1,34
KSCN *	тв.	4	18	14,7	3,51
	тв.	3	18	13,5	3,23
	тв.	2	18	12,13	2,90
	тв.	350	18	-7,5	-1,8
K ₂ SO ₃			См. стр. 630		
K ₂ SO ₄					
K ₂ S ₂ O ₃	тв.	1 000	18	18,8	4,5
K ₂ S ₂ O ₅	тв.	500	18	46,0	11,0
K ₂ S ₂ O ₅ · 0,5H ₂ O	тв.	500	18	42,7	10,2
K ₂ S ₂ O ₆	тв.	500	18	54,45	13,01

* См. также стр. 630.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
K ₂ S ₂ O ₇	ТВ.	500	18	16	3,8
K ₂ S ₂ O ₈	ТВ.	3300	18	57,3	13,7
K ₂ S ₃ O ₆	ТВ.	500	18	52,10	12,45
K ₂ S ₄ O ₆	ТВ.	500	17	54,99	13,14
K ₂ S ₅ O ₆ · 1,5H ₂ O	ТВ.	2000	18	52,7	12,6
K ₂ Se	ТВ.	1800	18	-37	-8,8
K ₂ Se · 8H ₂ O	ТВ.	3000	18	80,3	19,2
K ₂ Se · 14H ₂ O	ТВ.	4000	18	86,2	20,6
K ₂ Se · 19H ₂ O	ТВ.	3400	18	124	29,7
K ₂ [SnCl ₄] · H ₂ O	ТВ.	600	18	56,33	13,46
K ₂ [SnCl ₆]	ТВ.	400	18	13,8	3,30
LaCl ₃	ТВ.	1200	19	-131,0	-31,3
La ₂ (SO ₄) ₃ · 8H ₂ O	ТВ.	2400	18	-17,0	-4,06
LiBr *	ТВ.	4	18	-38,0	-9,07
	ТВ.	3	18	-32,3	-7,71
LiBr · H ₂ O	ТВ.	200	18	-22,1	-5,27
LiBr · 2H ₂ O	ТВ.	200	18	-8,45	-2,02
Li ₂ CO ₃	ТВ.	∞	18	-15,3	-3,66
	ТВ.	2000	18	-14,2	-3,40
	ТВ.	220	18	-13,2	-3,15
LiCl *	ТВ.	4	18	-25,0	-5,98
	ТВ.	3	18	-20,5	-4,89
LiCl · H ₂ O	ТВ.	200	18	-17,9	-4,28
LiCl · 2H ₂ O	ТВ.	200	18	-3,76	-0,90
LiClO ₄	ТВ.	223	18	-26,1	-6,24
LiClO ₄ · 3H ₂ O	ТВ.	223	18	33,33	7,965
LiF			См. стр. 630		
LiJ			См. стр. 630		
LiJ · H ₂ O	ТВ.	200	18	-28,6	-6,83
LiJ · 2H ₂ O	ТВ.	200	18	-13,9	-3,33
LiJ · 3H ₂ O	ТВ.	200	18	-1,13	-0,27
LiNO ₃ **	ТВ.	3	18	-0,22	-0,052
Li ₂ O	ТВ.	220	15	-131	-31,3
LiOH			См. стр. 631		
LiOH · H ₂ O	ТВ.	400	18	-3,6	-0,87
	ТВ.	200	18	-3,2	-0,77
Li ₂ SO ₄			См. стр. 631		
Li ₂ SO ₄ · H ₂ O	ТВ.	400	18	-13,8	-3,30
Li ₂ Se	ТВ.	500	18	-43,5	-10,4
Li ₂ Se · 9H ₂ O	ТВ.	3000	18	51,1	12,2
MgBr ₂			См. стр. 631		
MgCl ₂			См. стр. 631		
MgCl ₂ · 2H ₂ O	ТВ.	400	18	-85,4	-20,4
MgCl ₂ · 4H ₂ O	ТВ.	400	18	-41,8	-10,0
MgCl ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	-12,31	-2,94
Mg(ClO ₄) ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	496	18	-6,098	-1,457
MgJ ₂			См. стр. 631		

* См. также стр. 630.

** См. также стр. 631.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
Mg(NO ₃) ₂	ТВ.	∞	18	-91,40	-21,84
	ТВ.	550 000	18	-91,32	-21,82
	ТВ.	62 000	18	-91,19	-21,79
	ТВ.	11 300	18	-90,86	-21,71
	ТВ.	5 500	18	-90,69	-21,67
	ТВ.	2 460	18	-90,44	-21,61
	ТВ.	1 375	18	-90,27	-21,57
	ТВ.	555	18	-90,02	-21,51
	ТВ.	400	18	-89,98	-21,50
	ТВ.	200	18	-89,77	-21,45
	ТВ.	100	18	-89,73	-21,44
	ТВ.	50	18	-89,90	-21,48
	ТВ.	20	18	-89,94	-21,49
	ТВ.	15	18	-89,38	-21,34
	ТВ.	12	18	-88,22	-21,08
Mg(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	17,7	4,22
Mg(OH) ₂	ТВ.	∞	18	9,2	2,2
MgSO ₄			См. стр. 631		
MgSO ₄ · H ₂ O	ТВ.	400	18	-55,7	-13,3
MgSO ₄ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	0,42	0,10
MgSO ₄ · 7H ₂ O	ТВ.	400	18	16,1	3,85
MgS ₂ O ₆ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	12,43	2,97
Mn(CH ₃ COO) ₂	ТВ.	500	17	-51,1	-12,2
Mn(CH ₃ COO) ₂ · 4H ₂ O	ТВ.	600	16	-6,99	-1,67
Mn(CHOO) ₂	ТВ.	500	24	-18,0	-4,30
Mn(CHOO) ₂ · 2H ₂ O	ТВ.	500	24	-12	-2,9
MnCl ₂	ТВ.	400	18	-67,0	-16,0
	ТВ.	350	18	-66,96	-16,00
	ТВ.	100	18	-65,3	-15,6
MnCl ₂ · 2H ₂ O	ТВ.	300	18	-34,3	-8,20
MnCl ₂ · 4H ₂ O	ТВ.	400	18	-6,40	-1,53
Mn(NO ₃) ₂	ТВ.	400	18	-54,0	-12,9
	ТВ.	300	18	-56,88	-12,69
	ТВ.	6	18	-45,2	-10,8
	ТВ.	3	18	-42,7	-10,2
Mn(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	25,70	6,141
MnSO ₄	ТВ.	400	18	-57,8	-13,8
	ТВ.	200	18	-57,63	-13,77
	ТВ.	100	18	-57,33	-13,70
	ТВ.	50	18	-56,58	-13,52
	ТВ.	20	18	-54,36	-12,99
MnSO ₄ · H ₂ O	ТВ.	400	18	-32,6	-7,80
MnSO ₄ · 5H ₂ O	ТВ.	400	18	-0,16	-0,04
MnSO ₄ · 7H ₂ O	ТВ.	насыщ. раствор	18	14,5	3,47
MnS ₂ O ₆ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	-8,08	-1,93
NH ₂ OH · HCl	ТВ.	450	18	15,3	3,65
NH ₂ OH · HNO ₃	ТВ.	300	11,1	24,8	5,93
(NH ₂ OH) ₂ · H ₂ SO ₄	ТВ.	900	13	24,3	5,80

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
NH ₃ *	г.	4	18	-33,8	-8,07
	г.	2,33	18	-33,35	-7,97
	г.	1,5	18	-31,34	-7,49
	г.	1,0	18	-27,6	-6,6
NH ₄ Br	тв.	200	18	18,6	4,45
NH ₄ CH ₃ COO **	тв.	2	18	6,15	1,47
NH ₄ CH ₃ COO · UO ₂ (CH ₃ COO) ₂ · 6H ₂ O	тв.	1000	18	15,9	3,8
NH ₄ C ₆ H ₅ COO	тв.	200	15	11,3	2,7
NH ₄ C ₆ H ₅ (NO ₂) ₃ O (пикрат)	тв.	100	15	36	8,7
NH ₄ CHO	тв.	140	10	12,3	2,94
NH ₄ CHO	тв.	400	18	18,20	4,349
NH ₄ CN	тв.				
(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄	тв.	345—690	15	33,5	8,01
(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄ · H ₂ O	тв.	345—790	15	48,1	11,5
NH ₄ Cl **	тв.	1000	18	16,16	3,861
	тв.	500	18	16,24	3,881
	тв.	200	18	26,6	6,36
(NH ₄) ₂ CrO ₄	тв.	700	18	24,0	5,73
	тв.	500	18	24,3	5,80
(NH ₄) ₂ CrO ₇	тв.	550	16	54,0	12,9
NH ₄ HCO ₃	тв.	1200	18	28,5	6,8
	тв.	400	18	28,5	6,81
	тв.	200	18	28,1	6,71
	тв.	100	18	27,6	6,6
	тв.	40	18	26,9	6,42
	тв.	660	15	17,9	4,28
	тв.	660	15	14,40	3,44
NH ₄ H ₂ PO ₄					
(NH ₄) ₂ HPO ₄					
NH ₄ HSO ₄					
NH ₄ J	тв.	200	18	14,9	3,56
NH ₄ N ₃	тв.	600	17	28,2	6,74
NH ₄ NO ₂	тв.	400	12	19,90	4,755
NH ₄ NO ₃ **	тв.	1000	18	26,97	6,446
	тв.	500	18	26,9	6,42
	тв.	3	18	17,3	4,14
	тв.	2,5	18	15,9	3,81
(NH ₄) ₃ PO ₄	тв.	660	18	33,6	8,50
(NH ₄) ₂ SO ₃	тв.	350	8	6,45	1,54
(NH ₄) ₂ SO ₄ **	тв.	30	18	7,6	1,81
(NH ₄) ₂ S ₂ O ₅	тв.	400	8	26,4	6,3
(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈	тв.	1000	17	38,5	9,2
(NH ₄) ₂ SiF ₆	тв.	1200	7	35,2	8,4
N ₂ H ₄ · HCl	тв.	500	17	22,7	5,44
N ₂ H ₄ · 2HCl	тв.	500	19	25,9	6,20
N ₂ H ₄ · H ₂ O	тв.	400	18	-8,03	-1,92
N ₂ O ₅	тв.	400	10	-69,81	-16,68
Na ₃ AsO ₄	тв.	500	18	-69,68	-16,65
Na ₃ AsO ₄ · 12H ₂ O	тв.	660	18	52,7	12,6
Na ₂ B ₄ O ₇	тв.	900	18	-42	-10
Na ₂ B ₄ O ₇ · 10H ₂ O	тв.	1600	18	108	25,8

* См. также стр. 631 и 634.

** См. также стр. 631.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
NaBr *	тв.	8	18	-1,71	-0,409
	тв.	6	18	-1,81	-0,432
NaBr · 2H ₂ O	тв.	200	18	19,21	4,59
NaCH ₃ COO *	тв.	4	18	-11,07	-2,645
	тв.	3	18	-9,98	-2,385
NaCH ₃ COO · 3H ₂ O	тв.	200	18	20,3	4,85
NaC ₆ H ₅ COO	тв.	200	15	-3,3	-0,8
NaC ₆ H ₅ (NO ₂) ₃ O (пикрат)	тв.	100	15	26,8	6,4
NaCHO	тв.	200	15	2,1	0,50
	тв.	150	18	1,72	0,41
Na ₂ C ₄ H ₄ O ₆ (виннокислый)	тв.	100	15	4,6	1,1
Na ₂ C ₄ H ₄ O ₆ · 2H ₂ O (виннокислый)	тв.	100	15	24,7	5,9
NaCN	тв.	100	18	1,55	0,37
NaCNO	тв.	1600	18	19,7	4,70
Na ₂ CO ₃ **	тв.	15	18	-37,0	-8,84
Na ₂ CO ₃ · H ₂ O	тв.	200	18	-10,5	-2,50
Na ₂ CO ₃ · 7H ₂ O	тв.	200	18	43,9	10,50
Na ₂ CO ₃ · 10H ₂ O	тв.	200	18	66,58	15,91
Na ₂ C ₂ O ₄	тв.	400	18	17,2	4,1
NaCl					
NaClO ₃					
NaClO ₄					
				См. стр. 632	
				См. стр. 632	
	тв.	1600	18	16,1	3,85
	тв.	800	18	14,9	3,55
	тв.	400	18	12,9	3,08
NaClO ₄ · H ₂ O	тв.	258	18	23,0	5,49
Na ₂ CrO ₄	тв.	500	18	-10,5	-2,50
Na ₂ CrO ₄ · 4H ₂ O	тв.	450	18	34,4	7,50
Na ₂ CrO ₄ · 10H ₂ O	тв.	770	18	67,0	16,0
NaF					
3NaF · AlF ₃	тв.	3300	18	-39,0	-9,33
NaH	тв.	200	18	-109,0	-26,05
NaHC ₄ H ₄ O ₆ (виннокислый кислый)	тв.	100	15	23,9	5,7
NaHC ₄ H ₄ O ₆ · H ₂ O (виннокислый кислый)	тв.	100	15	35,6	8,5
NaHCO ₃	тв.	300	18	17,2	4,1
NaHC ₂ O ₄	тв.	400	18	22,2	5,3
NaHC ₂ O ₄ · H ₂ O	тв.	400	18	38,9	9,3
NaHF ₂	тв.	400	18	25	6,0
NaH ₂ PO ₃	тв.	550	18	-3,8	-0,90
NaH ₂ PO ₃ · 2,5H ₂ O	тв.	550	18	22,0	5,26
Na ₂ HPO ₃	тв.	550	18	-38,9	-9,30
Na ₂ HPO ₃ · 5H ₂ O	тв.	550	18	19,0	4,54
Na ₂ HPO ₄	тв.	1600	18	-21,8	-5,21
	тв.	800	18	-22,6	-5,41

* См. также стр. 631.

** См. также стр. 632.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
Na ₂ HPO ₄	ТВ.	400	18	-23,6	-5,65
	ТВ.	200	18	-25,0	-5,97
Na ₂ HPO ₄ · 2H ₂ O	ТВ.	400	18	1,59	0,38
Na ₂ HPO ₄ · 7H ₂ O	ТВ.	400	18	48,5	11,60
Na ₂ HPO ₄ · 12H ₂ O	ТВ.	400	18	95,16	22,74
Na ₂ H ₂ P ₂ O ₇	ТВ.	1200	18	9,2	2,2
NaHS *	ТВ.	4	18	-21,7	-5,19
NaHS · 2H ₂ O	ТВ.	400	18	6,36	1,52
NaHSO ₄			См. стр. 632		
NaJ			См. стр. 632		
NaJ · 2H ₂ O	ТВ.	200	18	16,3	3,90
NaNH ₄ HPO ₄	ТВ.	800	18	45,0	10,75
NaNO ₂	ТВ.	350	18	14,9	3,55
NaNO ₃			См. стр. 632		
Na ₂ O	ТВ.	200	18	-235,6	-56,3
NaOH *	ТВ.	8	18	-42,60	-10,18
	ТВ.	6	18	-44,32	-10,59
	ТВ.	4	18	-49,80	-11,90
	ТВ.	3	18	-56,00	-13,38
NaOH · H ₂ O	ТВ.	200	18	-21,3	-5,09
Na ₃ PO ₄	ТВ.	1600	18	-54,4	-13,0
	ТВ.	800	18	-58,6	-14,0
	ТВ.	400	18	-61,1	-14,6
	ТВ.	200	18	-62,4	-14,9
Na ₃ PO ₄ · 12H ₂ O	ТВ.	660	18	59,68	14,26
Na ₄ P ₂ O ₇	ТВ.	800	18	-49,89	-11,92
Na ₄ P ₂ O ₇ · 10H ₂ O	ТВ.	800	18	48,76	11,65
Na ₂ [PtBr ₆]	ТВ.	800	18	-41,60	-9,940
	ТВ.	600	18	-41,8	-9,99
Na ₂ [PtBr ₆] · 6H ₂ O	ТВ.	800	18	36,0	8,60
	ТВ.	600	19	35,6	8,51
Na ₂ [PtCl ₆]	ТВ.	800	18	-35,5	-8,49
Na ₂ [PtCl ₆] · 2H ₂ O	ТВ.	667	18	0,42	0,10
Na ₂ [PtCl ₆] · 4H ₂ O	ТВ.	900	18	44,23	10,57
Na ₃ [RhCl ₆]	ТВ.	6000	19	-32,8	-7,83
Na ₂ S			См. стр. 632		
Na ₂ S · 5H ₂ O	ТВ.	400	18	27,4	6,54
Na ₂ S · 9H ₂ O	ТВ.	400	18	69,68	16,65
Na ₂ S ₄	ТВ.	600	18	-41,4	-9,9
NaSCN *	ТВ.	4	18	1,3	0,31
	ТВ.	3	18	1,9	0,46
Na ₂ SO ₃	ТВ.	800	18	-11,3	-2,7
Na ₂ SO ₃ · 7H ₂ O	ТВ.	800	18	46,9	11,2
Na ₂ SO ₄			См. стр. 633		
Na ₂ SO ₄ · 10H ₂ O	ТВ.	400	18	78,51	18,76
Na ₂ S ₂ O ₃	ТВ.	400	18	-8,37	-2,00
Na ₂ S ₂ O ₃ · 5H ₂ O	ТВ.	400	18	47,42	11,33
Na ₂ S ₂ O ₅	ТВ.	630	10	21,7	5,2

* См. также стр. 632.

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
Na ₂ S ₂ O ₆	ТВ.	400	18	24,35	5,82
Na ₂ S ₂ O ₆ · 2H ₂ O	ТВ.	400	18	48,88	11,68
Na ₂ S ₃ O ₆ · 3H ₂ O	ТВ.	680	18	40,2	9,6
Na ₂ S ₄ O ₆ · 2H ₂ O	ТВ.	500	18	37,7	9,0
Na ₂ Se	ТВ.	1000	18	-78,7	-18,8
Na ₂ Se · 4,5H ₂ O	ТВ.	2000	18	32,6	7,8
Na ₂ Se · 9H ₂ O	ТВ.	2000	18	44,8	10,7
Na ₂ Se · 16H ₂ O	ТВ.	2000	18	93,3	22,3
NdCl ₃	ТВ.	2000	18	-148,5	-35,5
NdCl ₃ · 6H ₂ O	ТВ.	2000	15	-31,8	-7,6
NdJ ₃	ТВ.	2000	19	-204,6	-48,9
Nd ₂ (SO ₄) ₃	ТВ.	500	18	-152,8	-36,5
NiCl ₂			См. стр. 633		
NiCl ₂ · 2H ₂ O	ТВ.	400	18	-43,1	-10,3
NiCl ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	400	18	-4,85	-1,16
Ni(NO ₃) ₂	ТВ.	280	18	-49,4	-11,8
Ni(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	ТВ.	6	18	-36,4	-8,7
	ТВ.	400	18	-31,3	-7,47
	ТВ.	200	18	-63,2	-15,1
NiSO ₄	ТВ.	400	18	17,78	4,25
NiSO ₄ · 7H ₂ O	ТВ.	400	18	-272,60	-65,138
PCl ₃	Ж.	1000	19	-516,60	-123,44
PCl ₅	ТВ.	1000	22	-149	-35,6
P ₂ O ₅	ТВ.	550	18	-302,10	-72,187
POCl ₃	Ж.	1000	20	42,01	10,04
PbBr ₂	ТВ.	2500	18	31,8	7,6
	ТВ.	400	18	-5,90	-1,41
Pb(CH ₃ COO) ₂	ТВ.	220	11	25,7	6,14
Pb(CH ₃ COO) ₂ · 3H ₂ O	ТВ.	800	18	23,0	5,50
	ТВ.	100	11	25,7	6,15
PbCl ₂	ТВ.	∞	20	27,45	6,56
	ТВ.	1854	20	31,85	7,61
Pb(NO ₃) ₂	ТВ.	400	18	29,65	7,09
	ТВ.	200	18	26,5	6,33
	ТВ.	100	18	21,4	5,11
	ТВ.	40	18	35,7	8,54
PbS ₂ O ₆ · 4H ₂ O	ТВ.	400	18	-140,2	-33,5
PrCl ₃	ТВ.	2500	18	-41,0	-9,8
PtBr ₄	ТВ.	1000	18	7,70	1,84
PtCl ₄ · 5H ₂ O	ТВ.	400	18		
RbBr			См. стр. 633		
Rb ₂ CO ₃	ТВ.	2000	18	-37,2	-8,88
	ТВ.	220	18	-38,2	-9,13
	ТВ.	5,76	18	-33,15	-7,92
RbCl			См. стр. 633		
RbClO ₃	ТВ.	∞	25	47,75	11,41
RbClO ₄	ТВ.	∞	25	56,79	13,57
RbF			См. стр. 633		
RbF · 1,5H ₂ O	ТВ.	110	18	2,34	0,56
RbHCO ₃	ТВ.	220	18	19,3	4,60
	ТВ.	110	15	19,80	4,731
RbJ			См. стр. 633		

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
RbNO ₃			См. стр. 633		
Rb ₂ O	тв.	3 000	18	-334,8	-80,0
RbOH	тв.	200	18	-60,3	-14,4
	тв.	110	15	-59,72	-14,27
	тв.	3,18	18	-48,5	-11,6
Rb ₂ SO ₄			См. стр. 633		
SO ₂	г.	2 000	18	-35,8	-8,56
	г.	1 000	18	-34,4	-8,23
	г.	500	18	-33,0	-7,89
	г.	200	18	-29,8	-7,12
	г.	100	18	-29,8	-7,12
	г.	75	18	-29,25	-6,99
SO ₃	ж.	5 000	18	-172,34	-41,18
	тв.	5 000	18	-168,44	-40,25
SbCl ₅	ж.	1 100	15	-147,3	-35,2
SbF ₃	тв.	200	9	6,7	1,6
SeO ₂	тв.	2 000	18	3,9	0,93
SiBr ₄	ж.	7 000	18	-347	-83,0
	ж.	2 000	9	-82,9	-19,8
SiJ ₄	тв.	12 000	9	-85,8	-20,5
SnBr ₂	тв.	1 080	15	6,7	1,6
	тв.	1 000	15	-64,9	-15,5
SnCl ₂	тв.	300	18	-1,497	-0,358
SnCl ₂ ·2H ₂ O	тв.	200	18	22,1	5,28
SnCl ₄	ж.	720	10,5	-119,3	-28,5
	ж.	250	20	-125,2	-29,92
SrBr ₂			См. стр. 633		
SrBr ₂ ·2H ₂ O	тв.	400	18	-25,9	-6,2
SrBr ₂ ·6H ₂ O	тв.	400	18	23,0	6,45
Sr(CH ₃ COO) ₂	тв.	∞	18	-26,1	-6,23
	тв.	200	12	-23,3	-5,56
Sr(CHOO) ₂	тв.	500	15	-2,6	-0,62
Sr(CN) ₂ ·4H ₂ O	тв.	200	8	17,37	4,15
SrCl ₂			См. стр. 633		
SrCl ₂ ·H ₂ O	тв.	400	17	-25	-6,0
SrCl ₂ ·2H ₂ O	тв.	400	18	-10,50	-2,51
SrCl ₂ ·6H ₂ O	тв.	400	18	31,4	7,51
Sr(ClO ₄) ₂	тв.	840	18	-38,27	-9,145
SrJ ₂			См. стр. 633		
Sr(NO ₃) ₂	тв.	550 000	18	20,07	4,797
	тв.	21 000	18	20,31	4,852
	тв.	5 550	18	20,45	4,887
	тв.	2 000	18	20,49	4,896
	тв.	1 000	18	20,3	4,86
	тв.	400	18	17,07	4,68
	тв.	200	18	18,50	4,42
	тв.	100	18	17,95	4,29
	тв.	50	18	13,81	3,30
	тв.	20	18	8,54	2,04
Sr(NO ₃) ₂ ·4H ₂ O	тв.	400	18	51,5	12,3
SrO	тв.	1 100	15	-125,5	-30,0

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ ВОДНЫХ РАСТВОРОВ
НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Продолжение

Вещество	Состояние	n	t, °C	ΔH	
				кдж	ккал
Sr(OH) ₂	тв.	∞	18	-44,61	-10,66
	тв.	1 100	18	-43,9	-10,5
	тв.	1 100	15	59,72	14,27
Sr(OH) ₂ ·8H ₂ O			См. стр. 633		
SrSO ₄	тв.	400	18	38,7	9,25
SrS ₂ O ₆ ·4H ₂ O	ж.	2 000	18	-242,1	-57,86
TiCl ₄	тв.	500	18	9,42	2,25
TiBr ₃ ·4H ₂ O	тв.	15 000	20	43,1	10,3
TiCl	тв.	4 500	18	42,27	10,1
TiCl ₃	тв.	300	18	-35,2	-8,4
TiCl ₃ ·4H ₂ O	тв.	300	18	8,87	2,12
TiNO ₃	тв.	300	18	41,68	9,96
	тв.	200	18	41,85	10,0
Tl ₂ O	тв.	570	18	12,89	3,08
TiOH	тв.	235	18	13,18	3,15
Tl ₂ SO ₄	тв.	3 200	18	33,3	7,95
	тв.	800	18	32,9	7,85
	тв.	200	18	31,4	7,5
UO ₂ (CH ₃ COO) ₂ ·2H ₂ O	тв.	1 000	18	18,0	4,3
UO ₂ Cl ₂ ·H ₂ O	тв.	1 000	18	-25	-6,0
UO ₂ CrO ₄ ·5,5H ₂ O	тв.	1 000	18	26	6,3
UO ₂ (NO ₃) ₂	тв.	220	12	-79,5	-19,0
UO ₂ (NO ₃) ₂ ·H ₂ O	тв.	220	18	-49,68	-11,87
UO ₂ (NO ₃) ₂ ·2H ₂ O	тв.	230	12	-21,1	-5,05
UO ₂ (NO ₃) ₂ ·3H ₂ O	тв.	220	12	-7,74	-1,85
UO ₂ (NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	тв.	220	12	22,8	5,45
UO ₂ SO ₄ ·3H ₂ O	тв.	1 000	18	-21,3	-5,1
YCl ₃	тв.	200	16	-189,8	-45,36
Y ₂ (SO ₄) ₃ ·8H ₂ O	тв.	1 200	18	-44,8	-10,7
ZnBr ₂	тв.	400	18	-62,8	-15,0
Zn(CH ₃ COO) ₂	тв.	720	18	-41	-9,8
	тв.	200	18	-37	-8,9
	тв.	100	18	-32,9	-7,85
	тв.	50	18	-27,8	-6,65
Zn(CH ₃ COO) ₂ ·2H ₂ O	тв.	500	22,5	-17,6	-4,2
Zn(CHOO) ₂	тв.	300	15	-16,7	-4,0
Zn(CHOO) ₂ ·2H ₂ O	тв.	500	13	-10,0	-2,4
ZnCl ₂ *	тв.	4 000	18	-69,5	-16,6
ZnJ ₂	тв.	650	25	-48,5	-11,6
	тв.	400	18	47,33	11,31
	тв.	400	18	24,5	5,85
Zn(NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	тв.	400	18	-77,59	-18,54
ZnSO ₄	тв.	400	18	-77,55	-18,53
	тв.	200	18	-77,46	-18,51
	тв.	100	18	-77,46	-18,51
	тв.	50	18	-77,25	-18,46
	тв.	20	18	-76,29	-18,23
ZnSO ₄ ·H ₂ O	тв.	400	18	-41,8	-10,0
ZnSO ₄ ·6H ₂ O	тв.	400	18	3,5	0,84
ZnSO ₄ ·7H ₂ O	тв.	400	18	17,9	4,28
ZnS ₂ O ₆ ·6H ₂ O	тв.	400	18	9,37	2,24

* См. также стр. 633.