

Дополнение к таблице „Изменение энтальпии при образовании водных растворов неорганических веществ и солей органических кислот“

В числителе приводится изменение энтальпии ΔH в *кДж/моль*, в знаменателе — в *ккал/моль*. Все данные относятся к температуре 18° С.

Вещество	Состояние	Число молей воды <i>n</i> на 1 моль растворенного вещества												
		∞	6400	3200	1600	800	400	200	100	50	25	20	10	5
BaBr ₂	ТВ.	$\frac{-22,1}{-5,29}$	$\frac{-21,6}{-5,15}$	$\frac{-21,3}{-5,10}$	$\frac{-21,1}{-5,05}$	$\frac{-21,0}{-5,01}$	$\frac{-20,8}{-4,98}$
BaCl ₂	ТВ.	$\frac{-10,2}{-2,45}$	$\frac{-9,63}{-2,29}$	$\frac{-9,37}{-2,24}$	$\frac{-9,12}{-2,18}$	$\frac{-8,87}{-2,12}$	$\frac{-8,66}{-2,07}$	$\frac{-8,45}{-2,02}$	$\frac{-8,336}{-1,992}$	$\frac{-8,487}{-2,028}$
BaJ ₂	ТВ.	$\frac{-43,94}{-10,50}$	$\frac{-43,36}{-10,36}$	$\frac{-43,23}{-10,33}$	$\frac{-43,11}{-10,30}$	$\frac{-42,98}{-10,27}$	$\frac{-42,94}{-10,26}$
CaBr ₂	ТВ.	$\frac{-104,0}{-24,86}$	$\frac{-103,5}{-24,73}$	$\frac{-103,2}{-24,66}$	$\frac{-103,0}{-24,61}$	$\frac{-102,7}{-24,55}$	$\frac{-102,5}{-24,50}$
CaCl ₂	ТВ.	$\frac{-76,811}{-18,354}$	$\frac{-76,577}{-18,298}$	$\frac{-76,31}{-18,235}$	$\frac{-76,045}{-18,171}$	$\frac{-75,70}{-18,088}$	$\frac{-75,3}{-18,0}$	$\frac{-74,941}{-17,907}$	$\frac{-74,338}{-17,763}$	$\frac{-65,08}{-15,55}$
CaJ ₂	ТВ.	$\frac{-117,2}{-28,00}$	$\frac{-116,6}{-27,86}$	$\frac{-116,4}{-27,82}$	$\frac{-116,25}{-27,78}$	$\frac{-116,05}{-27,73}$	$\frac{-115,9}{-27,70}$
Ca(NO ₃) ₂	ТВ.	$\frac{-17,1}{-4,08}$	$\frac{-16,5}{-3,94}$	$\frac{-16,4}{-3,92}$	$\frac{-16,3}{-3,90}$	$\frac{-16,3}{-3,90}$	$\frac{-16,5}{-3,94}$	$\frac{-17,6}{-4,20}$	$\frac{-17,79}{-4,25}$
CdCl ₂	ТВ.	$\frac{-12,9}{-3,09}$	$\frac{-12,2}{-2,92}$	$\frac{-11,6}{-2,76}$	$\frac{-11,0}{-2,63}$	$\frac{-8,54}{-2,04}$	$\frac{-1,6}{-0,40}$
CsBr	ТВ.	$\frac{29,12}{6,958}$	$\frac{29,12}{6,960}$	$\frac{29,12}{6,959}$	$\frac{26,1}{6,95}$	$\frac{28,9}{6,91}$	$\frac{28,5}{6,80}$	$\frac{27,6}{6,60}$
CsCl	ТВ.	$\frac{19,31}{4,614}$	$\frac{19,33}{4,618}$	$\frac{19,32}{4,617}$	$\frac{19,28}{4,608}$	$\frac{19,20}{4,588}$	$\frac{18,91}{4,519}$	$\frac{18,45}{4,408}$	$\frac{17,67}{4,223}$	$\frac{16,29}{3,893}$
CsJ	ТВ.	$\frac{35,60}{8,507}$	$\frac{35,61}{8,508}$	$\frac{35,56}{8,497}$	$\frac{35,34}{8,445}$	$\frac{34,8}{8,33}$	$\frac{34,0}{8,12}$
CsNO ₃	ТВ. (α)	$\frac{41,42}{9,898}$	$\frac{41,39}{9,890}$	$\frac{41,32}{9,873}$	$\frac{41,15}{9,834}$	$\frac{40,77}{9,742}$	$\frac{40,09}{9,579}$	$\frac{38,94}{9,305}$	$\frac{37,09}{8,862}$	$\frac{34,0}{8,12}$

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ

ВОДНЫХ РАСТВОРОВ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Cs ₂ SO ₄	ТВ.	$\frac{21,19}{5,063}$	$\frac{21,2}{5,07}$	$\frac{21,16}{5,055}$	$\frac{20,95}{5,007}$	$\frac{20,5}{4,91}$	$\frac{19,7}{4,70}$
CuCl ₂	ТВ.	$\frac{-46,9}{-11,2}$	$\frac{-46,5}{-11,1}$	$\frac{-44,4}{-10,6}$	$\frac{-42,48}{-10,15}$	$\frac{-39,5}{-9,44}$	$\frac{-32,4}{-7,73}$	$\frac{-25,5}{-6,09}$
HBr	Г.	$\frac{-83,78}{-20,02}$	$\frac{-83,57}{-19,97}$	$\frac{-83,49}{-19,95}$	$\frac{-83,41}{-19,93}$	$\frac{-83,28}{-19,90}$	$\frac{-83,16}{-19,87}$	$\frac{-82,95}{-19,82}$	$\frac{-82,61}{-19,74}$	$\frac{-81,94}{-19,58}$	$\frac{-79,64}{-19,03}$	$\frac{-73,45}{-17,55}$
HCl	Г.	$\frac{-73,769}{-17,627}$	$\frac{-73,602}{-17,587}$	$\frac{-73,526}{-17,569}$	$\frac{-73,43}{-17,546}$	$\frac{-73,287}{-17,512}$	$\frac{-73,091}{-17,465}$	$\frac{-72,840}{-17,405}$	$\frac{-72,492}{-17,322}$	$\frac{-71,969}{-17,197}$	$\frac{-71,028}{-16,972}$	$\frac{-70,56}{-16,86}$	$\frac{-68,17}{-16,29}$	$\frac{-62,94}{-15,04}$
HJ	Г.	$\frac{-80,69}{-19,28}$	$\frac{-81,36}{-19,44}$	$\frac{-80,39}{-19,21}$	$\frac{-80,35}{-19,20}$	$\frac{-80,31}{-19,19}$	$\frac{-80,23}{-19,17}$	$\frac{-80,06}{-19,13}$	$\frac{-79,60}{-19,02}$	$\frac{-79,43}{-18,98}$	$\frac{-77,67}{-18,56}$	$\frac{-72,69}{-17,37}$
HNO ₃	Ж.	$\frac{-31,5}{-7,53}$	$\frac{-31,06}{-7,494}$	$\frac{-31,31}{-7,482}$	$\frac{-31,26}{-7,469}$	$\frac{-31,20}{-7,456}$	$\frac{-31,16}{-7,445}$	$\frac{-31,1}{-7,44}$	$\frac{-31,03}{-7,414}$	$\frac{-31,22}{-7,464}$	$\frac{-31,40}{-7,502}$	$\frac{-31,2}{-7,46}$	$\frac{-30,6}{-7,32}$	$\frac{-27,9}{-6,67}$
H ₂ SO ₄	Ж.	$\frac{-92,28}{-22,05}$	$\frac{-77,42}{-18,50}$	$\frac{-75,70}{-18,09}$	$\frac{-74,28}{-17,75}$	$\frac{-73,41}{-17,54}$	$\frac{-72,69}{-17,37}$	$\frac{-71,31}{-17,04}$	$\frac{-66,46}{-15,88}$	$\frac{-57,54}{-13,75}$
KBr	ТВ.	$\frac{21,58}{5,158}$	$\frac{21,61}{5,163}$	$\frac{21,62}{5,166}$	$\frac{21,61}{5,164}$	$\frac{21,54}{5,147}$	$\frac{21,34}{5,099}$	$\frac{20,95}{5,01}$	$\frac{20,32}{4,855}$	$\frac{19,24}{4,598}$	$\frac{18,8}{4,49}$	$\frac{16,97}{4,056}$
KBrO ₃	ТВ.	$\frac{42,46}{10,144}$	$\frac{42,44}{10,140}$	$\frac{42,37}{10,125}$	$\frac{42,18}{10,08}$	$\frac{41,7}{9,97}$	$\frac{40,9}{9,76}$
KCH ₃ COO	ТВ.	$\frac{-14,68}{-3,508}$	$\frac{-14,62}{-3,493}$	$\frac{-14,53}{-3,473}$	$\frac{-14,41}{-3,444}$	$\frac{-14,25}{-3,404}$	$\frac{-14,03}{-3,353}$	$\frac{-13,73}{-3,281}$	$\frac{-13,28}{-3,174}$	$\frac{-12,62}{-3,016}$	$\frac{-12,33}{-2,946}$	$\frac{-10,76}{-2,571}$	$\frac{-7,453}{-1,781}$
K ₂ CO ₃	ТВ.	$\frac{-27,5}{-6,58}$	$\frac{-27,3}{-6,52}$	$\frac{-27,3}{-6,52}$	$\frac{-27,31}{-6,525}$	$\frac{-27,41}{-6,55}$	$\frac{-27,75}{-6,63}$	$\frac{-28,4}{-6,78}$	$\frac{-29,2}{-6,98}$	$\frac{-30,1}{-7,20}$	$\frac{-30,78}{-7,355}$	$\frac{-31,0}{-7,40}$	$\frac{-30,9}{-7,38}$
KCl	ТВ.	$\frac{18,43}{4,404}$	$\frac{18,57}{4,437}$	$\frac{18,61}{4,446}$	$\frac{18,64}{4,455}$	$\frac{18,67}{4,462}$	$\frac{18,67}{4,462}$	$\frac{18,62}{4,449}$	$\frac{18,38}{4,391}$	$\frac{17,90}{4,276}$	$\frac{17,10}{4,086}$	$\frac{16,75}{4,002}$
KClO ₃	ТВ.	$\frac{43,195}{10,327}$	$\frac{43,218}{10,327}$	$\frac{43,175}{10,317}$	$\frac{42,98}{10,27}$	$\frac{42,56}{10,17}$	$\frac{41,72}{9,97}$	$\frac{40,0}{9,55}$
KF	ТВ.	$\frac{-16,6}{-3,96}$	$\frac{-16,43}{-3,926}$	$\frac{-16,375}{-3,913}$	$\frac{-16,31}{-3,898}$	$\frac{-16,15}{-3,860}$	$\frac{-16,09}{-3,845}$	$\frac{-16,09}{-3,845}$	$\frac{-16,07}{-3,839}$	$\frac{-16,06}{-3,837}$	$\frac{-16,02}{-3,829}$	$\frac{-16,02}{-3,828}$	$\frac{-15,64}{-3,738}$	$\frac{-13,31}{-3,180}$
KF·HF	ТВ.	$\frac{24,3}{5,81}$	$\frac{24,4}{5,83}$	$\frac{24,5}{5,86}$	$\frac{24,67}{5,895}$	$\frac{24,79}{5,925}$	$\frac{24,75}{5,915}$	$\frac{24,34}{5,815}$	$\frac{23,3}{5,56}$

Вещество	Состояние	Число молей воды n на 1 моль растворенного вещества												
		∞	6400	3200	1600	800	400	200	100	50	25	20	10	5
KHS	ТВ.	-3,4 -0,80	-3,4 -0,81	-3,5 -0,83	-3,8 -0,90	-4,35 -1,04	-4,60 -1,10	-5,48 -1,31	-5,57 -1,33
KHSO ₄	ТВ.	13 3,1	14,6 3,48	15,7 3,75	16,2 3,88	16,4 3,92	16,2 3,86	20,2 4,83
KJ	ТВ.	21,9 5,23	22,01 5,258	22,03 5,263	22,03 5,265	22,02 5,261	21,9 5,24	21,73 5,193	21,34 5,098	20,57 4,915	19,20 4,589	18,60 4,445	16,60 3,966
KJO ₃	ТВ.	29,02 6,935	28,96 6,920	28,84 6,890	28,54 6,820	28,06 6,705	27,2 6,51	25,6 6,11
KNO ₃	ТВ.	36,26 8,664	36,25 8,662	36,20 8,651	36,02 8,616	35,75 8,543	35,15 8,400	34,18 8,168	32,43 7,748	29,73 7,103	28,60 6,833
KOH	ТВ.	-53,86 -12,872	-53,81 -12,858	-53,735 -12,840	-53,65 -12,820	-53,18 -12,707	-53,49 -12,78	-53,45 -12,773	-53,45 -12,773	-53,35 -12,748	-53,36 -12,75	-52,31 -12,50	-48,30 -11,54
K ₂ S	ТВ.	-45,87 -10,96	-45,70 -10,92	-45,32 -10,83	-44,61 -10,66	-44,07 -10,53	-44,32 -10,59	-44,32 -10,59
KSCN	ТВ.	25,6 6,11	25,6 6,12	25,59 6,115	25,5 6,10	25,4 6,07	25,1 6,00	24,6 5,88	23,7 5,67	22,22 5,31	21,5 5,14	19,0 4,54	15,8 3,77
K ₂ SO ₄	ТВ.	26,45 6,32	27,0 6,45	27,11 6,477	27,17 6,491	27,14 6,485	26,88 6,423	25,99 6,210	23,81 5,69
LiBr	ТВ.	-48,29 -11,538	-48,14 -11,504	-48,09 -11,494	-48,04 -11,48	-47,96 -11,461	-47,86 -11,435	-47,68 -11,394	-47,47 -11,343	-47,18 -11,273	-46,63 -11,143	-46,37 -11,08	-44,95 -10,74	-40,9 -9,78
LiCl	ТВ.	-36,26 -8,665	-36,10 -8,627	-36,04 -8,612	-35,96 -8,592	-35,84 -8,565	-35,71 -8,533	-35,53 -8,490	-35,30 -8,434	-34,96 -8,353	-34,38 -8,215	-34,09 -8,145	-32,4 -7,74	-27,8 -6,65
LiF	ТВ.	3,18 0,742	3,27 0,782	3,34 0,798	3,43 0,820	3,56 0,851	3,73 0,892	3,96 0,946	4,26 1,018
LiJ	ТВ.	-62,44 -14,92	-62,32 -14,89	-62,27 -14,88	-62,23 -14,87	-62,19 -14,86	-62,10 -14,84	-62,06 -14,83	-61,94 -14,80

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ

LiNO ₃	ТВ.	-1,95 -0,466	-1,80 -0,430	-1,74 -0,417	-1,68 -0,401	-1,59 -0,381	-1,50 -0,358	-1,39 -0,333	-1,29 -0,309	-1,20 -0,286	-1,09 -0,261	-0,95 -0,228
LiOH	ТВ.	-19,8 -4,74	-19,7 -4,70	-19,6 -4,68	-19,5 -4,66	-19,4 -4,63	-19,25 -4,60	-19,0 -4,55	-18,8 -4,49	-18,5 -4,41	-17,95 -4,29
Li ₂ SO ₄	ТВ.	-28,06 -6,706	-27,29 -6,522	-27,02 -6,457	-26,73 -6,386	-26,39 -6,306	-26,10 -6,236	-25,51 -6,096
MgBr ₂	ТВ.	-182,8 -43,67	-182,1 -43,51	-181,4 -43,35	-181,6 -43,39	-181,3 -43,32	-181,0 -43,26
MgCl ₂	ТВ.	-151,9 -36,30	-151,2 -36,13	-151,0 -36,07	-150,7 -36,0	-150,3 -35,92	-149,9 -35,83	-149,5 -35,72	-148,6 -35,51	-147,4 -35,23	-143,6 -34,31	-133,9 -31,99
MgJ ₂	ТВ.	-210,0 -50,17	-209,3 -50,02	-209,1 -49,97	-208,9 -49,91	-208,6 -49,85	-208,5 -49,81
MgSO ₄	ТВ.	-88,22 -21,08	-86,09 -20,57	-85,67 -20,47	-85,17 -20,35	-84,96 -20,30	-84,96 -20,30	-84,66 -20,23	-84,37 -20,16	-84,20 -20,12	-83,03 -19,84
NH ₃	Г.	-35,0 -8,35	-35,0 -8,35	-35,0 -8,36	-35,0 -8,35	-34,8 -8,31	-34,6 -8,27
NH ₄ CH ₃ COO	ТВ.	-1,2 -0,29	-1,05 -0,25	-0,67 -0,16	-0,13 -0,03	0,71 0,17	2,4 0,57	3,85 0,92
NH ₄ Cl	ТВ.	15,98 3,818	16,3 3,89	16,40 3,918	16,45 3,930	16,40 3,919	16,20 3,871	14,1 3,37
NH ₄ HSO ₄	ТВ.	-2,3 -0,56	-1,00 -0,24	0,08 0,02	0,88 0,21	1,34 0,32	1,84 0,44	3,4 0,81
NH ₄ NO ₃	ТВ.	27,1 6,47	26,5 6,32	26,01 6,216	25,06 5,987	23,33 5,574	23,0 5,50	20,95 5,07	18,6 4,45
(NH ₄) ₂ SO ₄	ТВ.	11,5 2,75	10,0 2,40	9,96 2,38	9,67 2,31	9,17 2,19	8,37 2,00	6,53 1,56
NaBr	ТВ.	2,57 0,613	2,60 0,621	2,62 0,627	2,64 0,631	2,62 0,626	2,51 0,601	2,20 0,526	1,61 0,384	0,607 0,145	0,18 0,043	-1,32 -0,315
NaCH ₃ COO	ТВ.	-16,92 -4,042	-16,83 -4,023	-16,74 -4,000	-16,61 -3,970	-16,47 -3,935	-16,31 -3,897	-16,12 -3,852	-15,92 -3,803	-15,59 -3,725	-15,42 -3,685	-14,21 -3,395	-11,86 -2,835

ВОДНЫХ РАСТВОРОВ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Вещество	Состояние	Число молей воды n на 1 моль растворенного вещества												
		∞	6400	3200	1600	800	400	200	100	50	25	20	10	5
Na_2CO_3	ТВ.	$\frac{-23,3}{-5,37}$	$\frac{-22,9}{-5,48}$	$\frac{-22,9}{-5,47}$	$\frac{-22,9}{-5,47}$	$\frac{-23,1}{-5,51}$	$\frac{-23,6}{-5,63}$	$\frac{-24,6}{-5,88}$	$\frac{-26,4}{-6,30}$	$\frac{-29,0}{-6,94}$	$\frac{-32,2}{-7,70}$	$\frac{-33,2}{-7,94}$
NaCl	ТВ.	$\frac{5,018}{1,199}$	$\frac{5,059}{1,209}$	$\frac{5,101}{1,219}$	$\frac{5,127}{1,225}$	$\frac{5,127}{1,225}$	$\frac{5,068}{1,211}$	$\frac{4,850}{1,159}$	$\frac{4,37}{1,044}$	$\frac{3,49}{0,834}$	$\frac{3,10}{0,749}$	$\frac{2,01}{0,480}$
NaClO_3	ТВ.	$\frac{22,6}{5,39}$	$\frac{22,57}{5,393}$	$\frac{22,57}{5,392}$	$\frac{22,5}{5,38}$	$\frac{22,40}{5,352}$	$\frac{22,03}{5,265}$
NaF	ТВ.	$\frac{1,28}{0,307}$	$\frac{1,34}{0,321}$	$\frac{1,41}{0,336}$	$\frac{1,50}{0,358}$	$\frac{1,59}{0,379}$	$\frac{1,67}{0,399}$	$\frac{1,73}{0,414}$
NaHS	ТВ.	$\frac{-19,1}{-4,57}$	$\frac{-19,2}{-4,59}$	$\frac{-19,3}{-4,61}$	$\frac{-19,6}{-4,67}$	$\frac{-20,1}{-4,80}$	$\frac{-21,2}{-5,06}$	$\frac{-21,7}{-5,18}$	$\frac{-23,5}{-5,61}$	$\frac{-23,1}{-5,52}$
NaHSO_4	ТВ.	$\frac{-7,28}{-1,74}$	$\frac{-6,36}{-1,52}$	$\frac{-5,23}{-1,25}$	$\frac{-4,65}{-1,11}$	$\frac{-4,52}{-1,08}$	$\frac{-4,35}{-1,04}$	$\frac{-4,60}{-1,10}$	$\frac{-2,4}{-0,58}$
NaJ	ТВ.	$\frac{-6,44}{-1,539}$	$\frac{-6,41}{-1,531}$	$\frac{-6,38}{-1,525}$	$\frac{-6,37}{-1,523}$	$\frac{-6,41}{-1,531}$	$\frac{-6,55}{-1,565}$	$\frac{-6,86}{-1,640}$	$\frac{-7,533}{-1,800}$	$\frac{-8,71}{-2,081}$	$\frac{-9,22}{-2,204}$	$\frac{-11,15}{-2,664}$	$\frac{-11,73}{-2,803}$
NaNO_3	ТВ.	$\frac{21,26}{5,081}$	$\frac{21,28}{5,085}$	$\frac{21,27}{5,082}$	$\frac{21,21}{5,069}$	$\frac{21,08}{5,036}$	$\frac{20,11}{4,805}$	$\frac{18,96}{4,531}$	$\frac{17,12}{4,091}$	$\frac{16,39}{3,916}$	$\frac{13,94}{3,331}$	$\frac{11,26}{2,691}$
NaOH	ТВ.	$\frac{-42,44}{-10,141}$	$\frac{-42,39}{-10,129}$	$\frac{-42,34}{-10,116}$	$\frac{-42,28}{-10,103}$	$\frac{-42,24}{-10,093}$	$\frac{-42,27}{-10,101}$	$\frac{-42,44}{-10,14}$	$\frac{-42,79}{-10,224}$	$\frac{-43,32}{-10,352}$	$\frac{-43,49}{-10,391}$	$\frac{-43,20}{-10,322}$	$\frac{-46,29}{-11,06}$
Na_2S	ТВ.	$\frac{-63,44}{-15,16}$	$\frac{-63,03}{-15,06}$	$\frac{-63,15}{-15,09}$	$\frac{-63,44}{-15,16}$	$\frac{-63,95}{-15,28}$	$\frac{-64,83}{-15,49}$	$\frac{-66,29}{-15,84}$	$\frac{-68,38}{-16,34}$	$\frac{-69,22}{-16,54}$
NaSCN	ТВ.	$\frac{7,78}{1,86}$	$\frac{7,83}{1,87}$	$\frac{7,83}{1,87}$	$\frac{7,805}{1,865}$	$\frac{7,70}{1,84}$	$\frac{7,512}{1,795}$	$\frac{7,095}{1,695}$	$\frac{6,40}{1,53}$	$\frac{4,98}{1,19}$	$\frac{4,21}{1,07}$	$\frac{2,5}{0,59}$	$\frac{1,3}{0,30}$

ИЗМЕНЕНИЕ ЭНТАЛЬПИИ ПРИ ОБРАЗОВАНИИ

ВОДНЫХ РАСТВОРОВ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Na_2SO_4	ТВ.	$\frac{-1,17}{-0,280}$	$\frac{-0,661}{-0,158}$	$\frac{-0,565}{-0,135}$	$\frac{-0,544}{-0,130}$	$\frac{-0,640}{-0,158}$	$\frac{-1,07}{-0,255}$	$\frac{-2,11}{-0,505}$	$\frac{-4,06}{-0,970}$	$\frac{-6,82}{-1,635}$
NiCl_2	ТВ.	$\frac{-80,48}{-19,23}$	$\frac{-80,23}{-19,17}$	$\frac{-79,77}{-19,06}$	$\frac{-78,93}{-18,86}$	$\frac{-77,63}{-18,55}$	$\frac{-73,15}{-17,48}$
RbBr	ТВ.	$\frac{25,7}{6,14}$	$\frac{25,72}{6,144}$	$\frac{25,73}{6,146}$	$\frac{25,7}{6,14}$	$\frac{25,6}{6,11}$	$\frac{25,2}{6,03}$	$\frac{24,5}{5,86}$
RbCl	ТВ.	$\frac{18,31}{4,376}$	$\frac{18,35}{4,384}$	$\frac{18,37}{4,389}$	$\frac{18,38}{4,392}$	$\frac{18,34}{4,382}$	$\frac{18,19}{4,347}$	$\frac{17,72}{4,233}$
RbF	ТВ.	$\frac{25,02}{5,978}$	$\frac{24,99}{5,971}$	$\frac{24,95}{5,962}$	$\frac{24,90}{5,949}$	$\frac{24,83}{5,933}$	$\frac{24,76}{5,917}$	$\frac{24,73}{5,910}$
RbJ	ТВ.	$\frac{27,78}{6,639}$	$\frac{27,80}{6,642}$	$\frac{27,80}{6,642}$	$\frac{27,77}{6,635}$	$\frac{27,61}{6,598}$	$\frac{27,20}{6,500}$	$\frac{26,37}{6,300}$
RbNO_3	ТВ.	$\frac{37,83}{9,039}$	$\frac{37,81}{9,034}$	$\frac{37,75}{9,02}$	$\frac{37,59}{8,983}$	$\frac{37,25}{8,901}$	$\frac{36,60}{8,745}$	$\frac{35,53}{8,490}$
Rb_2SO_4	ТВ.	$\frac{28,1}{6,72}$	$\frac{28,19}{6,737}$	$\frac{28,19}{6,736}$	$\frac{28,08}{6,710}$	$\frac{27,8}{6,63}$	$\frac{26,9}{6,43}$
SrBr_2	ТВ.	$\frac{-68,55}{-16,38}$	$\frac{-67,92}{-16,23}$	$\frac{-67,76}{-16,19}$	$\frac{-67,55}{-16,14}$	$\frac{-67,34}{-16,09}$	$\frac{-67,21}{-16,06}$
SrCl_2	ТВ.	$\frac{-48,30}{-11,54}$	$\frac{-47,63}{-11,38}$	$\frac{-47,42}{-11,33}$	$\frac{-47,12}{-11,26}$	$\frac{-46,87}{-11,20}$	$\frac{-46,66}{-11,15}$	$\frac{-46,58}{-11,13}$	$\frac{-46,524}{-11,117}$	$\frac{-46,486}{-11,108}$
SrJ_2	ТВ.	$\frac{-86,55}{-20,68}$	$\frac{-85,96}{-20,54}$	$\frac{-85,79}{-20,50}$	$\frac{-85,67}{-20,47}$	$\frac{-85,54}{-20,44}$	$\frac{-85,46}{-20,42}$
SrSO_4	ТВ.	$\frac{-2}{-0,5}$	$\frac{0,4}{0,1}$	$\frac{0,8}{0,2}$	$\frac{1,3}{0,3}$	$\frac{1,7}{0,4}$	$\frac{2}{0,5}$
ZnCl_2	ТВ.	$\frac{-65,79}{-15,72}$	$\frac{-64,16}{-15,33}$	$\frac{-60,68}{-14,50}$	$\frac{-54,4}{-13,0}$	$\frac{-45,28}{-10,82}$	$\frac{-39,8}{-9,51}$	$\frac{-32,0}{-7,65}$