

Tabelle chemischer Potenziale

Zusammengestellt von Dr. Georg Job

Die Tabelle enthält Werte für rund 1300 Stoffe, zusammengestellt aus den im Quellenverzeichnis aufgezählten Quellen.

Die Skala ist definiert durch:

1. $\mu = 0$ für die Elemente in ihrer stabilsten Modifikation (ausser Phosphor) im Normzustand, Kernentropie vernachlässigt;
2. $\mu = 0$ für H_{aq}^+ im Normzustand, Entropie von H_{aq}^+ null gesetzt
3. $\mu = 0$ für e_{Gas} im Normzustand. Daher sind Angaben für gasige und hydratisierte Ionen in dieser Skala nicht ohne weiteres vergleichbar. Wegen der Vernachlässigung der Kernentropie gilt dasselbe auch für Stoffe, deren Kernzusammensetzung von der natürlichen abweicht (Isotope, Ortho-, Parawasserstoff).

Wenn keine weiteren Angaben gemacht sind oder aus Texthinweisen mittelbar hervorgehen, gelten die Daten

1. bei einem gelösten Stoff für den Normwert der Konzentration ($1000\text{mol}/\text{m}^3$),
2. bei einem gasförmigen oder gelösten Stoff für den idealisierten Zustand ohne Wechselwirkung der räumlich verteilten Molekeln untereinander.
3. bei allen Stoffen für die Elemente in ihrer natürlichen Isotopenzusammensetzung

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Ag	gasf	245,68	-172,89	1	225
Ag	gasf	245,69	-172,88	5	9025
Ag	fest	0,00	-42,55	1	224
Ag ⁺	wss.Lsg	77,12	-72,68	1	226
Ag ²⁺ in 4m Perchlorsäure	wss.Lsg	269,03	87,86	1	227
AgBr	fest	-96,90	-107,11	1	231
AgCN	fest	156,90	-107,19	1	245
Ag(CN) ₂ ⁻	wss.Lsg	305,43	-192,46	-1	247
AgCl	fest	-109,80	-96,23	1	228
AgCl	wss.Lsg	-72,80	-153,97	1	229
AgCl ₂ ⁻	wss.Lsg	-215,48	-231,38	1	230
AgJ	fest	-66,19	-115,48	1	232
AgNO ₂	fest	19,08	-128,20	1	241
AgNO ₃	fest	-33,47	-140,92	1	242

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
$\text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+$	wss.Lsg	-17,24	-245,18	1	243
AgN_3	fest	376,14	-104,18	1	240
AgOH	wss.Lsg	-92,05		1	236
$\text{Ag}(\text{OH})^{2-}$	wss.Lsg	-260,24		1	237
Ag_2CO_3	fest	-436,81	-167,36	1	244
Ag_2O	fest	-11,21	-121,34	1	233
Ag_2O_2	fest	27,61	-117,15	1	234
Ag_2O_3	fest	121,34	-100,42	1	235
Ag_2S α , orthoromb.	fest	-40,67	-144,01	1	238
Ag_2SO_4	fest	-618,48	-200,41	1	239
Al	gasf.	285,77	-164,43	1	301
Al	gasf.	285,77	-164,45	2	1003
Al	flüssig	6,61	-35,23	2	1002
Al	fest	0,00	-28,33	1	300
Al	fest	0,00	-28,32	2	1001
Al^{3+}	gasf.	5429,17	-149,84	5	9041
Al^{3+}	wss.Lsg	-485,34	321,75	1	1
$\text{Al}(\text{BH}_4)_3$	flüssig	144,77	-289,11	1	321
AlBr_3	fest	-505,01	-184,10	1	306
$\text{Al}(\text{CH}_3)_3$	flüssig	-10,04	-209,41	1	315
AlCl_3	gasf.	-570,05	-314,29	2	1332
AlCl_3	fest	-628,86	-110,67	1	304
AlCl_3	fest	-630,06	-109,29	2	1331
AlF_3	gasf.	-1192,75	-276,77	2	1005
AlF_3	fest	-1425,07	-66,44	1	302
AlF_3	fest	-1431,15	-66,48	2	1004
AlJ_3	fest	-300,83	-158,09	1	307
AlN	fest	-287,02	-20,17	1	312
$\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	fest	-2203,88	-467,77	1	6
$\text{AlO}(\text{OH})$ Bohemit	fest	-912,95	-48,45	1	2
$\text{Al}(\text{OH})_3$	fest	-1143,91	-70,12	1	3
$\text{Al}(\text{OH})_4^-$	wss.Lsg	-1297,88	-117,15	1	4
AlPO_4 Berlinit	fest	-1601,22	-90,79	1	313
$\text{Al}_2(\text{CH}_3)_6$	gasf.	-9,79	-524,67	1	316
Al_2Cl_6	gasf.	-1220,47	-489,53	1	305
Al_2O_3	flüssig	-1483,14	-99,28	2	1008
Al_2O_3 α , Korund	fest	-1582,39	-50,92	1	308
Al_2O_3 α , Korund	fest	-1581,88	-50,94	2	1006
Al_2O_3 γ	fest	-1563,94	-52,51	2	1007
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	fest	-3100,13	-239,32	1	5
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	fest	-4622,57	-469,03	1	311
Al_2SiO_5 Andalusit	fest	-2597,43	-93,22	1	317
Al_2SiO_5 Cyanit	fest	-2596,17	-83,81	1	318

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Al ₂ SiO ₅ Silimanit	fest	-2625,88	-96,19	1	319
Al ₂ Si ₂ O ₇ * 2H ₂ O Hailoysit	fest	-3759,32	-203,34	1	320
Al ₂ Si ₂ O ₇ * 2H ₂ O Kaolinit	fest	-3778,15	-202,02	1	7
Al ₄ C ₃	fest	-196,23	-88,95	1	314
Al ₆ Si ₂ O ₁₃ Mullit	fest	-6441,94	-274,89	2	1009
Ar	gasf.	0,00	-154,73	1	8
Ar	wss.Lsg	16,32	-59,41	1	9
As	gasf.	261,08	-174,10	1	347
As grau, metallisch	fest	0,00	-35,15	1	346
AsCl ₃	gasf.	-248,95	-327,06	1	353
AsCl ₃	flüssig	-259,41	-216,31	1	352
AsFO ₃ ²⁻	wss.Lsg	-1027,55		1	368
AsFO ₃ H ⁻	wss.Lsg	-1061,06		1	367
AsF ₃	flüssig	-909,14	-181,21	1	351
AsN ₃	fest	-59,41	-213,05	1	354
AsN ₃	gasf.	68,91	-222,67	1	350
AsN	gasf.	167,99	-225,52	1	370
As(OH) ₂ ⁺	wss.Lsg	-400,99		1	359
AsO ₃ H ₂ ⁻	wss.Lsg	-587,22	-110,46	1	362
AsO ₃ H ₃	wss.Lsg	-639,90	-194,97	1	361
AsO ₄ ³⁻	wss.Lsg	-648,52	162,76	1	366
AsO ₄ H ²⁻	wss.Lsg	-714,71	1,67	1	365
AsO ₄ H ₂ ⁻	wss.Lsg	-753,29	-117,15	1	364
AsO ₄ H ₃	wss.Lsg	-766,09	-184,10	1	363
As ₂	gasf.	171,96	-239,32	1	348
As ₂ O ₃ monoklin	fest	-577,02	-117,15	1	356
As ₂ O ₅	fest	-782,41	-105,44	1	357
As ₂ S ₃	fest	-168,62	-163,59	1	369
As ₄	gasf.	92,47	-313,80	1	349
As ₄ O ₆ kubisch	fest	-1152,52	-214,22	1	355
Au	gasf.	326,35	-180,39	1	84
Au	gasf.	326,36	-180,39	5	9030
Au	fest	0,00	-47,40	1	83
AuBr ₂ ⁻	wss.Lsg	-115,02	-219,66	1	519
AuBr ₄ ⁻	wss.Lsg	-167,36	-335,98	1	520
Au(CN) ₂ ⁻	wss.Lsg	285,77	-171,54	1	87
AuCl ₂ ⁻	wss.Lsg	-151,17		1	518
AuCl ₄ ⁻	wss.Lsg	-235,22	-266,94	1	85
Au(OH) ₃ gefällt	fest	-317,02	-189,54	1	86
Au(OH) ₃	wss.Lsg	-283,47		1	521
Au(OH) ₄ ⁻	wss.Lsg	-455,64		1	522
Au(OH) ₅ ²⁻	wss.Lsg	-616,72		1	523
Au ₂ O ₃	fest	164,00		7	9442

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
B	gasf.	518,82	-153,34	1	392
B	gasf.	511,67	-153,34	2	1012
B	flüssig	19,35	-14,78	2	1011
B	fest	0,00	-5,86	1	391
B	fest	0,00	-5,87	2	1010
B ⁺	gasf.	1310,22	-138,43	2	1013
BBr ₃	gasf.	-232,46	-324,13	1	403
BBr ₃	flüssig	-238,49	-229,70	1	402
B(CH ₃) ₃	gasf.	-35,98	-314,64	1	415
BCl ₃	gasf.	-388,74	-289,99	1	398
BCl ₃	gasf.	-387,98	-290,07	2	1014
BCl ₃	flüssig	-387,44	-206,27	1	399
BF ₃	gasf.	-1120,35	-254,01	1	396
BF ₃	gasf.	-1119,02	-254,26	2	1015
BF ₄ ⁻	wss.Lsg	-1486,99	-179,91	1	30
BH ₃	gasf.	110,85	-187,78	2	1017
BH ₄ ⁻	wss.Lsg	114,27	-110,46	1	29
BJ ₃	gasf.	20,75	-349,07	1	404
BN	gasf.	443,99	-212,25	2	1023
BN	fest	-228,45	-14,81	1	412
BN	fest	-225,03	-14,79	2	1022
BO ₂ H monoklin	fest	-723,41	-37,66	1	408
BO ₂ H orthorombisch	fest	-721,74	-50,21	1	409
BO ₃ H ₃	gasf.	-928,43	-295,14	2	1019
BO ₃ H ₃	fest	-969,01	-88,83	1	407
BO ₃ H ₃	fest	-968,61	-88,74	2	1018
BO ₃ H ₃	wss.Lsg	-968,85	-132,34	1	31
B(OCH ₃) ₃	flüssig	-744,75	-283,68	1	416
B(OH) ₄ ⁻	wss.Lsg	-1153,32	-102,51	1	32
B ₂	gasf.	759,22	-201,79	2	1024
B ₂ Cl ₄	gasf.	-460,66	-357,31	1	401
B ₂ Cl ₄	flüssig	-464,84	-232,34	1	400
B ₂ F ₄	gasf.	-1410,43	-317,15	1	397
B ₂ H ₆	gasf.	86,61	-232,00	1	393
B ₂ H ₆	gasf.	91,80	-233,09	2	1025
B ₂ O ₃	gasf.	-822,58	-283,67	2	1028
B ₂ O ₃	flüssig	-1180,37	-78,40	2	1027
B ₂ O ₃	fest	-1193,70	-53,97	1	405
B ₂ O ₃	fest	-1191,29	-53,85	2	1026
B ₂ O ₃	amorph	-1182,40	-77,82	1	406
B ₃ N ₆ H ₆	flüssig	-392,79	-199,58	1	413
B ₄ C	fest	-71,13	-27,11	1	414
B ₄ O ₇ ²⁻	wss.Lsg	-2604,96		1	411

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
B ₅ H ₉	flüssig	171,67	-184,22	1	394
B ₁₀ H ₁₄	fest	192,05	-176,56	1	395
Ba	gasf.	144,77	-170,28	1	11
Ba	gasf.	144,77	-170,13	5	9028
Ba	fest	0,00	-66,94	1	10
Ba ²⁺	gasf.	1612,27	-170,13	5	9040
Ba ²⁺	wss.Lsg	-560,66	-12,55	1	12
BaCO ₃ Witherit	fest	-1138,88	-112,13	1	19
BaCl ₂	fest	-810,86	-125,52	1	14
BaF ₂	fest	-1148,51	-96,23	1	13
BaJ ₂	fest	-598,00		7	9440
Ba(NO ₃) ₂	fest	-794,96	-213,80	1	18
BaO	fest	-528,44	-70,29	1	15
BaS	fest	-461,00		7	9441
BaSO ₄	fest	-1353,11	-132,21	1	17
Be	gasf.	282,84	-136,17	2	372
Be	gasf.	289,66	-136,17	2	1031
Be	flüssig	9,96	-16,54	2	1030
Be	fest	0,00	-9,54	1	371
Be	fest	0,00	-9,54	2	1029
Be ⁺	gasf.	1187,33	-141,93	2	1032
Be ²⁺	gasf.	2944,61	-136,16	5	9009
BeCl ₂	gasf.	-366,10	-251,04	2	1034
BeCl ₂ α	fest	-336,26	-82,68	2	1033
BeF ₂	gasf.	-800,54	-227,44	2	1036
BeF ₂	fest	-979,38	-53,35	2	1035
BeH ₂	gasf.	115,71	-173,22	2	1037
BeO	gasf.	104,22	-197,48	2	1041
BeO	fest	-581,58	-14,10	1	373
BeO	fest	569,53	-14,14	2	1040
Be(OH) ₂	gasf.	-625,37	-247,69	2	1039
Be(OH) ₂ α	fest	-814,51	-49,37	2	1038
Bi	gasf.	168,20	-186,90	1	913
Bi	fest	0,00	-56,74	1	912
Bi ³⁺	wss.Lsg	82,84		1	914
BiClO	fest	-322,17	-120,50	1	916
BiCl ₃	fest	-315,06	-176,98	1	915
BiJ ₃	fest	-175,31		1	917
Bi(NO ₃) ₁	fest	-280,33		1	920
Bi ₂ O ₃	fest	-493,71	-151,46	1	918
Bi ₂ S ₃	fest	-140,58	-200,41	1	919
Br	gasf.	82,43	-174,91	1	419
Br	gasf.	82,42	-174,91	2	1042

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Br ⁻	gasf.	-238,61	-168,38	5	9033
Br ⁻	wss.Lsg	-103,97	-82,42	1	34
BrCl	gasf.	-0,96	-239,99	1	428
BrF	gasf.	-109,16	-228,86	1	423
BrF ₃	gasf.	-229,45	-292,42	1	425
BrF ₃	flüssig	-240,58	-178,24	1	424
BrF ₅	gasf.	-350,62	-320,08	1	427
BrF ₅	flüssig	-351,87	-225,10	1	426
BrH	gasf.	-53,43	-198,59	1	422
BrH	gasf.	-53,49	-198,59	2	1043
BrO ⁻	wss.Lsg	-33,47	-41,84	1	430
BrOH	wss.Lsg	-82,42	-142,26	1	429
BrO ₃ ⁻	wss.Lsg	1,67	-163,18	1	35
Br ₂	gasf.	3,14	-245,35	1	418
Br ₂	gasf.	3,13	-245,38	2	1048
Br ₂	flüssig	0,00	-152,23	1	417
Br ₂	flüssig	0,00	-152,23	2	1047
Br ₂	wss.Lsg	3,93	-130,54	1	33
Br ₃ ⁻	wss.Lsg	-107,07	-215,48	1	420
Br ₅ ⁻	wss.Lsg	-103,76	-316,73	1	421
C	gasf.	671,29	-157,99	1	580
C	gasf.	669,58	-157,99	2	1050
C Diamant	fest	2,90	-2,38	1	98
C Graphit	fest	0,00	-5,74	1	579
C Graphit	fest	0,00	-5,69	2	1049
C ⁻	gasf.	550,66	-151,28	2	1051
C ⁺	gasf.	1757,96	-154,55	5	9010
CBr ₄	gasf.	66,94	-357,94	1	587
CBr ₄ monoklin	fest	47,70	-212,55	1	586
CCl ₂ O Carbonylchlorid	gasf.	-204,60	-283,42	1	591
CCl ₂ O Carbonylchlorid	gasf.	-205,94	-283,74	2	1052
CCl ₂ O Carbonylchlorid	gasf.	-210,52	-289,40	3	3054
CCl ₄	gasf.	-60,63	-309,74	1	100
CCl ₄	gasf.	-53,67	-309,70	2	1053
CCl ₄	flüssig	-65,27	-216,40	1	99
CF ₄	gasf.	-878,64	-261,50	1	585
CF ₄	gasf.	-888,54	-261,31	2	1054
CH	gasf.	560,75	-182,92	2	1055
CHCl ₃ Chloroform	gasf.	-70,41	-295,51	2	1056
CHO ₂ ⁻ Formiat	wss.Lsg	-351,04	-92,05	1	105
CH ₂	gasf.	371,87	-181,04	2	1058
CH ₂ Polyethylen	fest	4,40	-25,34	7	9412
CH ₂ Cl ₂ Dichlormethan	gasf.	-68,97	-270,18	2	1059

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
CH ₂ O Formaldehyd	gasf.	-112,97	-218,66	1	590
CH ₂ O Formaldehyd	gasf.	-109,90	-218,66	2	1060
CH ₂ O Formaldehyd	gasf.	-109,93	-218,80	3	3037
CH ₂ O ₂ Ameisensäure	gasf.	-350,03	-251,60	3	3039
CH ₂ O ₂ Ameisensäure	flüssig	-359,57	-129,00	3	3038
CH ₂ O ₂ Ameisensäure	wss.Lsg	-372,38	-163,18	1	104
CH ₃	gasf.	147,92	-194,05	2	1061
CH ₃ Cl Chlormethan	gasf.	-62,95	-234,26	2	1062
CH ₃ Cl Chlormethan	gasf.	-58,26	-233,50	3	3032
CH ₃ NO ₂ Nitromethan	gasf.	-6,92	-275,00	3	3063
CH ₃ NO ₂ Nitromethan	flüssig	-14,55	-171,90	3	3062
CH ₃ NO ₃ Methylnitrat	flüssig	-40,52	-217,00	3	3064
CH ₄	gasf.	-50,75	-186,15	1	581
CH ₄ Methan	gasf.	-50,81	-186,10	2	1063
CH ₄ Methan	gasf.	-50,89	-186,19	3	3001
CH ₄ N ₂ O Harnstoff	fest	-196,82	-104,60	1	111
CH ₄ N ₂ O Harnstoff	fest	-197,02	-104,60	3	3065
CH ₄ O Methanol	gasf.	-162,52	-239,70	3	3036
CH ₄ O Methanol	flüssig	-166,36	-126,78	1	106
CH ₄ O Methanol	flüssig	-166,34	-126,70	3	3035
CH ₅ N Methylamin	flüssig	35,56	-150,21	1	110
CH ₅ N Methylamin	gasf.	27,52	-241,60	3	3055
CN ⁻	wss.Lsg	172,38	-94,14	1	109
CNH Cyanwasserstoff	gasf.	124,71	-201,71	2	1057
CNH Cyanwasserstoff	gasf.	120,12	-201,90	3	3056
CNH Cyanwasserstoff	flüssig	124,93	-112,84	1	593
CNH Cyanwasserstoff	wss.Lsg	119,66	-124,68	1	108
CNO ⁻ Cyanat	wss.Lsg	-97,49	-106,69	1	595
CNOH Cyansäure	wss.Lsg	-117,15	-144,77	1	594
CNS ⁻ Thiocyanat	wss.Lsg	92,68	-144,35	1	598
CNSH Thiocyansäure	wss.Lsg	97,53		1	597
CNSH Isothiocyansäure	gasf.	112,97	-247,69	1	596
CO	gasf.	-137,15	-197,56	1	588
CO	gasf.	-137,16	-197,53	2	1073
CO ₂	gasf.	-394,36	-213,64	1	589
CO ₂	gasf.	-394,40	-213,68	2	1074
CO ₂	wss.Lsg	-385,99	117,53	7	9443
CO ₂ in Luft	Lösung	-4114,32	-281,21	7	9420
CO ₂ in Arterie	Lösung	-401,75		7	9421
CO ₂ in Vene	Lösung	-401,40		7	9422
CO ₃ ²⁻ Carbonat-Ion	wss.Lsg	-527,90	56,90	1	103
CO ₃ H ⁻ Hydrogencarbonat-Ion	wss.Lsg	-586,85	-91,21	1	102
CO ₃ H ₂	wss.Lsg	-608,25		7	9460

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
CS	gasf.	184,10	-210,46	1	592
S ₂	gasf.	66,91	-237,79	2	1075
CS ₂	flüssig	65,27	-151,34	1	107
C ₂	gasf.	781,72	-199,27	2	1076
C ₂ Cl ₂ Dichlorethin	gasf.	198,41	-271,96	2	1077
C ₂ Cl ₄ Tetrachlorethen	gasf.	21,56	-343,31	2	1078
C ₂ Cl ₆ Hexachlorethan	gasf.	-50,00	-397,77	2	1079
C ₂ H ₂ Ethin	gasf.	209,20	-200,83	1	582
C ₂ H ₂ Ethin	gasf.	209,17	-200,85	2	1080
C ₂ H ₂ Ethin	gasf.	209,24	-200,80	3	3004
C ₂ H ₃ O ₂ ⁻ Essigsäure-Anion	wss.Lsg	-369,41	-86,61	1	114
C ₂ H ₄ Ethene, Ethylen	gasf.	68,12	-219,45	1	583
C ₂ H ₄ Ethene, Ethylen	gasf.	68,36	-219,22	2	1081
C ₂ H ₄ Ethene, Ethylen	gasf.	68,16	-219,40	3	3003
C ₂ H ₄ O Acetaldehyd	gasf.	-132,92	-264,20	3	3044
C ₂ H ₄ O Epoxyethan	gasf.	-11,84	-243,70	3	3045
C ₂ H ₄ O ₂ Essigsäure	gasf.	-378,95	-282,50	3	3048
C ₂ H ₄ O ₂ Essigsäure	flüssig	-389,95	-159,83	1	112
C ₂ H ₄ O ₂ Essigsäure	flüssig	-390,28	-159,80	3	3047
C ₂ H ₄ O ₂ Essigsäure	wss.Lsg	-396,56	-178,66	1	113
C ₂ H ₄ O ₄ Ameisensäure, dimer	gasf.	-713,17	-348,70	3	3040
C ₂ H ₅ Cl Chlorethan	gasf.	-52,95	-274,80	3	3033
C ₂ H ₅ O ₂ N Aminoessigsäure	fest	-367,02	-109,20	3	3066
C ₂ H ₅ O ₃ N Ethylnitrat	flüssig	-44,31	-247,20	3	3067
C ₂ H ₆ Ethan	gasf.	-32,89	-229,49	1	584
C ₂ H ₆ Ethan	gasf.	-32,62	-229,50	3	3002
C ₂ H ₆ O Dimethylether	gasf.	-114,07	-266,60	3	3043
C ₂ H ₆ O Ethanol	gasf.	-168,57	-282,00	3	3042
C ₂ H ₆ O Ethanol	flüssig	-174,89	-160,67	1	115
C ₂ H ₆ O Ethanol	flüssig	174,72	-160,70	3	3041
C ₂ H ₆ O ₂ Ethandiol, Glykol	flüssig	-327,07	-179,50	3	3046
C ₃ H ₄ Propadien	gasf.	202,38	-234,90	3	3008
C ₃ H ₄ Propin	gasf.	194,16	-248,10	3	3009
C ₃ H ₆ Propen	gasf.	74,66	-226,90	3	3006
C ₃ H ₆ Cyclopropan	gasf.	104,11	-237,90	3	3007
C ₃ H ₆ O Propanon, Aceton	gasf.	-151,82	-294,90	3	3050
C ₃ H ₆ O Propanon, Aceton	flüssig	-154,83	-200,00	3	3049
C ₃ H ₈ Propan	gasf.	-23,43	-269,90	3	3005
C ₄ H ₆ Buten(1)	gasf.	72,03	-307,40	3	3012
C ₄ H ₈ Buten(2) cis	gasf.	67,20	-300,80	3	3013
C ₄ H ₈ Buten(2) trans	gasf.	64,16	-296,50	3	3014
C ₄ H ₈ O ₂ Essigsäureethylester	flüssig	-323,19	-259,00	3	3051
C ₄ H ₁₀ Butan	gasf.	-15,62	-310,00	3	3010

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
C ₄ H ₁₀ 2-Methylpropan	gasf.	-17,92	-294,60	3	3011
C ₅ H ₅ N Pyridin	gasf.	190,31	-282,80	3	3058
C ₅ H ₅ N Pyridin	flüssig	181,33	-177,90	3	3057
C ₅ H ₅ N ₅ Adenin	fest	294,63	-151,00	3	3059
C ₅ H ₁₀ Cyclopentan	gasf.	38,67	-292,90	3	3019
C ₅ H ₁₀ Cyclopentan	flüssig	36,49	-204,10	3	3018
C ₅ H ₁₂ Pentan	gasf.	-8,11	-348,40	3	3016
C ₅ H ₁₂ Pentan	flüssig	-9,21	-262,70	3	3015
C ₅ H ₁₂ 2,2-Dimethylpropan	gasf.	-15,18	-306,40	3	3017
C ₆ H ₅ Cl Chlorbenzol	flüssig	93,65	-194,10	3	3034
C ₆ H ₅ NO ₂ Nitrobenzol	flüssig	141,62	-224,30	3	3068
C ₆ H ₆ Benzol	gasf.	129,73	-269,20	3	3024
C ₆ H ₆ O Phenol	fest	-47,50	-142,00	3	3052
C ₆ H ₇ N Aminobenzol, Anilin	gasf.	165,18	-301,00	3	3061
C ₆ H ₇ N Aminobenzol, Anilin	flüssig	147,58	-192,00	3	3060
C ₆ H ₁₀ O ₅ Glykogen	wss.Lsg	-662,49		7	9428
C ₆ H ₁₂ Cyclohexan	gasf.	31,75	-298,20	3	3023
C ₆ H ₁₂ Cyclohexan	flüssig	26,83	-204,10	3	3022
C ₆ H ₁₂ O ₆ Fruchtzucker	wss.Lsg	-915,59		7	9424
C ₆ H ₁₂ O ₆ Traubenzucker	fest	-910,49		7	9423
C ₆ H ₁₂ O ₆ Traubenzucker	wss.Lsg	-917,44		7	9424
C ₆ H ₁₂ O ₆ Traubenzucker, im Blut	Lösung	-931,00		7	9425
C ₆ H ₁₄ Hexan	gasf.	0,30	-386,80	3	3021
C ₆ H ₁₄ Hexan	flüssig	-4,26	-296,00	3	3020
C ₇ H ₈ Methylbenzol, Toluol	gasf.	122,39	-319,70	3	3026
C ₇ H ₈ Methylbenzol, Toluol	flüssig	110,61	-219,00	3	3025
C ₈ H ₁₈ Octan	gasf.	17,44	-463,70	3	3028
C ₈ H ₁₈ Octan	flüssig	6,41	-361,20	3	3027
C ₈ H ₁₈ 2,2,4-Trimethylpentan	gasf.	13,09	-425,20	3	3030
C ₈ H ₁₈ 2,2,4-Trimethylpentan	flüssig	6,32	-330,00	3	3029
C ₁₀ H ₁₅ N ₅ O ₁₀ P ₂ ADP, pH 7	wss.Lsg	-2000,00		7	9452
C ₁₀ H ₁₆ N ₅ O ₁₃ P ₃ ATP, pH 7	wss.Lsg	-2890,00		7	9451
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ Rohrzucker	fest	-1543,52	-360,00	3	3053
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ Rohrzucker	wss.Lsg	-1550,63		7	9437
C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ Rohrzucker	wss.Lsg	-1552,22		7	9427
Ca	gasf.	158,91	-154,78	1	453
Ca	gasf.	145,53	-154,77	2	1085
Ca	flüssig	8,19	-50,65	2	1084
Ca α	fest	0,00	-41,63	1	452
Ca α	fest	0,00	-41,55	2	1082
Ca β	fest	0,22	-42,47	2	1083
Ca ⁺	gasf.	733,03	-160,54	5	9019
Ca ²⁺	gasf.	1883,47	-154,77	5	9020

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Ca ²⁺	wss.Lsg	-553,04	55,23	1	49
CaBr ₂	fest	-656,05	-129,70	1	455
CaCO ₃ Aragonit	fest	-1127,71	-88,70	1	59
CaCO ₃ Caloit	fest	-1128,76	-92,88	1	58
CaC ₂	fest	-67,78	-70,28	1	57
CaCl	gasf.	-130,96	-241,42	2	1086
CaCl ₂	gasf.	-479,18	-289,95	2	1089
CaCl ₂	flüssig	-732,16	-123,88	2	1088
CaCl ₂	fest	-750,19	-113,80	1	959
CaCl ₂	fest	-748,12	-104,60	2	1087
CaCrO ₄	fest	-1277,38	-133,89	1	461
CaF ₂	gasf.	-793,27	-273,68	2	1091
CaF ₂	fest	-1161,90	-68,87	1	454
CaF ₂	fest	-1173,53	-68,58	2	1090
CaH ₂	fest	-149,79	-41,84	1	50
CaJ ₂	fest	-529,69	-142,26	1	456
Ca(NO ₃) ₂	fest	-741,99	-193,30	1	56
CaO	fest	-604,17	-39,75	1	51
Ca(OH) ₂	fest	-896,76	-76,15	1	52
CaPO ₄ H	fest	-1679,88	-57,86	1	460
CaS	fest	-477,39	-56,48	1	53
CaSO ₄ Anhydrit	fest	-1320,30	-98,32	1	54
CaSO ₄ * 2H ₂ O Gips	fest	-1795,73	-193,97	1	55
CaSiO ₃ α -Wollastonit	fest	-1495,36	-87,45	1	60
CaSiO ₃ β -Wollastonit	fest	-1498,71	-82,01	1	61
Ca ₃ N ₂	fest	-368,61	-104,60	1	457
Ca ₃ (PO ₄) ₂ α	fest	-3889,86	-241,00	1	458
Ca ₃ (PO ₄) ₂ β	fest	-3899,49	-235,98	1	459
Cd	gasf.	77,45	-167,64	1	37
Cd	gasf.	77,45	-167,63	5	9026
Cd	fest	0,00	-51,76	1	36
Cd in Hg gesättigt	Lösung	-9,74	-13,16	1	38
Cd ²⁺	wss.Lsg	-77,58	73,22	1	39
CdBr ₂	fest	-296,31	-137,24	1	434
CdBr ₂	wss.Lsg	-302,08		1	435
CdBr ₃ ⁻	wss.Lsg	-407,52		1	436
CdCO ₃	fest	-669,44	-92,47	1	45
Cd(CN) ₂	wss.Lsg	207,94		1	445
Cd(CN) ₃ ⁻	wss.Lsg	354,80		1	446
Cd(CN) ₄ ²⁻	wss.Lsg	507,52		1	447
CdCl ₂	fest	-343,97	-115,27	1	40
CdCl ₂	wss.Lsg	-359,32	-121,75	1	432
CdCl ₃ ⁻	wss.Lsg	-487,02	-202,92	1	433

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
CdF ₂	fest	-647,68	-77,40	1	431
CdJ ₂	fest	-201,38	-161,08	1	437
CdJ ₂	wss.Lsg	-201,25		1	438
CdJ ₃ ⁻	wss.Lsg	-259,41		1	439
CdJ ₄ ²⁻	wss.Lsg	-315,89	-326,35	1	440
CdO	fest	-228,45	-54,81	1	41
Cd(OH)	wss.Lsg	-261,08		1	958
Cd(OH) ₂ gefällt	fest	-473,63	-96,23	1	42
Cd(OH) ₂	wss.Lsg	-442,67		1	441
Cd(OH) ₃ ⁻	wss.Lsg	-600,82		1	443
Cd(OH) ₄ ²⁻	wss.Lsg	-758,56		1	444
CdS	fest	-156,48	-64,85	1	43
CdSO ₄	fest	-822,78	-123,04	1	44
CdSO ₄ * 8/3H ₂ O	fest	-1457,98	-229,70	7	9419
Cl	gasf.	105,70	-165,09	1	465
Cl	gasf.	105,03	-165,10	2	1092
Cl ⁻	gasf.	-240,12	-153,25	2	1094
Cl ⁻	wss.Lsg	-131,26	-56,48	1	294
Cl ⁺	gasf.	1360,32	-167,45	2	1093
ClF	gasf.	-55,94	-217,78	1	467
ClF	gasf.	-52,29	-217,84	2	1099
ClFO ₃	gasf.	48,12	-278,86	1	475
ClF ₃	gasf.	-123,01	-281,50	1	468
ClF ₃	gasf.	-118,90	-281,50	2	1100
ClF ₅	gasf.	-146,77	-310,62	2	1101
ClH	gasf.	-95,30	-186,80	1	466
ClH	gasf.	-95,30	-186,79	2	1102
ClH	wss.Lsg	-96,44		7	9447
ClH ₂ ⁺	wss.Lsg	-39,37		7	9449
ClO ⁻	wss.Lsg	-36,82	-41,84	1	472
ClOH	wss.Lsg	-79,91	-142,26	1	471
ClO ₂	gasf.	120,50	-256,73	1	470
ClO ₂	gasf.	122,31	-257,12	2	1116
ClO ₂ ⁻	wss.Lsg	17,15	-101,25	1	474
ClO ₂ H	wss.Lsg	5,86	-188,28	1	473
ClO ₃ ⁻	wss.Lsg	-3,35	-162,34	1	63
ClO ₄ ⁻	wss.Lsg	-8,62	-182,00	1	64
Cl ₂	gasf.	0,00	-222,96	1	464
Cl ₂	gasf.	0,00	-222,97	2	1117
Cl ₂	wss.Lsg	6,90	-121,34	1	62
Cl ₂ O	gasf.	97,91	-266,10	1	469
Cl ₂ O	gasf.	105,04	-267,86	2	1127
Co	gasf.	380,33	-179,41	1	567

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Co α , hexagonal	fest	0,00	-30,04	1	565
Co β , kubisch-flächenzentriert	fest	0,25	-30,71	1	566
Co ²⁺	wss.Lsg	-54,39	112,87	1	568
Co ³⁺	wss.Lsg	133,89	305,43	1	569
CoCl ₂	fest	-269,87	-109,16	1	571
CoF ₂	fest	-647,26	-81,96	1	570
CoFe ₂ O ₄	fest	-1032,61	-134,72	1	492
Co(NH ₃) ₆ ³⁺	wss.Lsg	-162,76	-167,36	1	578
CoO	fest	-214,22	-52,97	1	572
Co(OH) ₂ rosa, gefällt	fest	-454,38	-79,50	1	574
Co(OH) ₂	wss.Lsg	-421,75		1	575
Co(OH) ₃ ⁻	wss.Lsg	-644,75		1	576
CoSO ₄	fest	-782,41	-117,99	1	577
Co ₃ O ₄	fest	-774,04	-102,51	1	573
Cr	gasf.	351,87	-174,39	1	66
Cr	gasf.	351,87	-174,20	5	9021
Cr	fest	0,00	-23,77	1	65
CrCl ₂	fest	-356,06	-115,31	1	477
CrCl ₂ O ₂ Chromylchlorid	flüssig	-510,87	-221,75	1	478
CrCl ₃	fest	-486,18	-123,01	1	67
CrF ₃	fest	-1087,84	-93,89	1	476
CrO ₄ ²⁻	wss.Lsg	-727,85	-50,21	1	70
CrO ₄ H ⁻	wss.Lsg	-764,84	-184,10	1	69
Cr ₂ O ₃	fest	-1058,13	-81,17	1	68
Cr ₂ O ₇ ²⁻	wss.Lsg	-1301,22	-261,92	1	71
Cs	gasf.	51,21	-175,49	1	449
Cs	gasf.	49,72	-175,49	2	1139
Cs	flüssig	0,03	-92,07	2	1138
Cs	fest	12,55	-82,84	1	448
Cs	fest	0,00	-85,15	2	1137
Cs ⁺	gasf.	420,85	-169,72	2	1140
Cs ⁺	wss.Lsg	-282,04	-133,05	1	46
CsBr	fest	-383,25	-121,34	1	451
CsCl	gasf.	-257,85	-255,96	2	1096
CsCl	fest	-414,37	-101,18	2	1095
CsClO ₄	fest	-306,60	-175,27	1	450
CsF	gasf.	-373,35	-243,09	2	1142
CsF	fest	-525,39	-88,28	2	1141
CsH	gasf.	101,67	-214,43	1	47
CsJ	fest	-333,46	-129,70	1	48
Cs ₂	gasf.	72,39		2	1143
Cu	gasf.	298,61	-166,27	1	603
Cu	gasf.	299,20	-166,29	2	1146

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Cu	flüssig	8,37	-36,25	2	1145
Cu	fest	0,00	-33,15	1	602
Cu	fest	0,00	-33,11	2	1144
Cu in Hg gesättigt	Lösung	-0,99	-18,91	1	116
Cu ⁺	wss.Lsg	50,00	-40,58	1	117
Cu ²⁺	wss.Lsg	65,52	99,58	1	118
CuAl ₂ O ₄	fest	-1863,14		1	619
CuBr	fest	-100,83	-96,11	1	607
CuCN	fest	111,29	-84,52	1	613
CuCNS	fest	69,87		1	617
CuCO ₃ , Cu(OH) ₂ Malachit	fest	-893,70	-186,19	1	127
Cu(CN) ₂ ⁻	wss.Lsg	257,73		1	614
Cu(CNS) ₂	wss.Lsg	229,87		1	618
Cu(CN) ₃ ²⁻	wss.Lsg	403,76		1	615
Cu(CN) ₄ ³⁻	wss.Lsg	566,51		1	616
Cu(CNS) ₄ ³⁻	wss.Lsg	364,01	-644,34	1	974
CuCl	gasf.	63,50	-237,09	2	1098
CuCl	fest	-119,87	-86,19	1	604
CuCl	fest	-120,91	-87,03	2	1097
CuCl ₂	fest	-175,73	-108,07	1	605
CuCl ₂	fest	-161,73	-108,09	2	1118
CuCl ₂	wss.Lsg	-197,90		1	606
CuCl ₂ ⁻	wss.Lsg	-240,16		1	119
CuCl ₃ ²⁻	fest	-376,56		1	970
CuJ	fest	-69,45	-96,65	1	120
Cu(N ₃)	fest	344,76	-100,42	1	612
Cu(NH ₃) ₄ ²⁺	wss.Lsg	-111,29	-273,63	1	126
CuO	gasf.	216,93	-234,60	2	1149
CuO	fest	-129,70	-42,63	1	609
CuO	fest	-128,12	-42,59	2	1148
Cu(OH) ₂	fest	-372,74	-108,37	2	1147
Cu(OH) ₂	wss.Lsg	-249,07	120,92	1	971
Cu(OH) ₃ ⁻	wss.Lsg	-495,80		1	972
Cu(OH) ₄ ²⁻	wss.Lsg	-658,14		1	973
CuS	fest	-53,56	-66,53	1	121
CuSO ₄	fest	-661,91	-108,78	1	122
CuSO ₄	fest	-660,90	-109,24	2	1150
CuSO ₄	wss.Lsg	-692,24		1	611
CuSO ₄ * 2H ₂ O	fest	-918,22	-146,02	1	123
CuSO ₄ * 3H ₂ O	fest	-1400,18	-221,33	1	124
CuSO ₄ * 5H ₂ O	fest	-1880,06	-300,41	1	125
Cu ₂ O	fest	-146,02	-93,14	1	608
Cu ₂ O	fest	-147,69	-92,93	2	1151

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Cu ₂ S α	fest	-86,19	-120,92	1	610
D Deuterium	gasf.	206,52	-123,24	1	270
D Deuterium	gasf.	206,52	-123,24	5	9001
D ₂ normal	gasf.	0,00	-144,86	1	269
D ⁺	gasf.	1519,73	-117,47	5	9003
E Elektronen	gasf.	0,00	-20,87	2	1330
F	gasf.	61,92	-158,64	1	494
F	gasf.	61,83	-158,64	2	1152
F ⁻	gasf.	-267,18	-145,47	2	1153
F ⁻	wss.Lsg	-278,82	13,81	1	299
F ⁺	gasf.	1743,06	-161,61	5	9013
FH	gasf.	-273,22	-173,67	1	495
FH	gasf.	-274,64	-173,67	2	1154
FH	wss.Lsg	-296,85	-88,70	1	82
F ₂	gasf.	0,00	-202,67	1	493
F ₂	gasf.	0,00	-202,71	2	1161
F ₂ H ⁻	wss.Lsg	-578,15	-92,47	1	963
F ₂ O	gasf.	-4,60	-247,32	1	496
F ₂ O	gasf.	41,77	-247,36	2	1164
Fe	gasf.	370,70	-180,38	1	481
Fe	gasf.	370,67	-180,38	2	1173
Fe	flüssig	11,05	-34,29	2	1172
Fe α	fest	0,00	-27,28	1	480
Fe	fest	0,00	-27,32	2	1171
Fe ²⁺	wss.Lsg	-78,87	137,65	1	72
Fe ²⁺ in Eisen	Lösung	893,87		7	9450
Fe ³⁺	wss.Lsg	-4,60	315,89	1	73
FeCO ₃ Siderit	fest	-666,72	-92,88	1	78
Fe(CO) ₅	flüssig	-705,42	-338,07	1	79
Fe(CN) ₆ ³⁻	wss.Lsg	729,27	-270,29	1	81
Fe(CN) ₆ ⁴⁻	wss.Lsg	694,92	-94,98	1	80
FeCl ₂	gasf.	-159,62	-287,48	2	1120
FeCl ₂	fest	-302,34	-117,95	1	482
FeCl ₂	fest	302,38	-117,95	2	1119
FeCl ₃	gasf.	-247,87	-344,10	2	1130
FeCl ₃	fest	-334,05	-142,26	1	483
FeCl ₃	fest	-333,98	-142,34	2	1129
FeCr ₂ O ₄	fest	-1343,90	-146,02	1	479
FeO	gasf.	217,66	-241,84	2	1179
FeO	fest	-245,14	-57,49	1	484
FeO	fest	-251,45	-60,75	2	1178
Fe(OH) ₂	gasf.	-306,63	-282,75	2	1175
Fe(OH) ₂	fest	-492,03	-87,86	2	1174

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Fe(OH) ₂ gefällt	fest	-486,60	-87,96	1	487
Fe(OH) ₂ ⁺	wss.Lsg	-438,06		1	961
Fe(OH) ₃	fest	-705,56	-104,60	2	1176
Fe(OH) ₃ gefällt	fest	-696,64	-106,69	1	489
Fe(OH) ₃	wss.Lsg	-659,40		1	490
Fe(OH) ₃ ⁻	wss.Lsg	-615,05		1	960
Fe(OH) ₄ ²⁻	wss.Lsg	-929,68		1	488
FeS Pyrrhotin	fest	-100,42	-60,29	1	74
FeSO ₄	fest	-820,90	-107,53	1	76
FeSO ₄	fest	-824,98	-120,96	2	1180
FeS ₂ Pyrit	fest	-166,94	-52,93	1	75
Fe ₂ (OH) ₂ ⁴⁺	wss.Lsg	-467,27	355,64	1	962
Fe ₂ O ₃ Hämatit	fest	-742,24	-87,40	1	486
Fe ₂ O ₃	fest	-743,58	-87,40	2	1181
Fe ₂ (SO ₄) ₃	fest	-2263,05	-307,52	2	1182
Fe ₂ SiO ₄ Fayalit	fest	-1379,05	-145,18	1	491
Fe ₃ C Cementit	fest	20,08	-104,60	1	77
Fe ₃ O ₄ Magnetit	fest	-1015,46	-146,44	1	485
Fe ₃ O ₄	fest	-1017,51	-145,27	2	1183
Ga	gasf.	238,91	-168,95	1	498
Ga	fest	0,00	-40,88	1	497
Ga ³⁺	wss.Lsg	-158,99	330,54	1	500
GaBr ₃	fest	-359,82	-179,91	1	503
GaBr ₄ ⁻	wss.Lsg	-550,20	-35,98	1	964
GaCl ₃	fest	-454,80	-142,26	1	502
GaF ₃	fest	-1085,33	-83,68	1	501
Ga(OH) ₁ ⁺	wss.Lsg	-380,33		1	968
Ga(OH) ₂ ⁺	wss.Lsg	-597,48		1	967
Ga(OH) ₃	fest	-831,36	-100,42	1	505
Ga(OH) ₄ ⁻	wss.Lsg	-983,24		1	965
Ga(OH) ₅ ²⁻	wss.Lsg	-1158,97		1	966
Ga(OH) ₆ ³⁻	wss.Lsg	-1330,51		1	506
Ga ₂ O ₃ rhombisch	fest	-998,30	-84,98	1	504
Ge	gasf.	335,98	-167,79	1	508
Ge	fest	0,00	-31,09	1	507
GeSr ₄	flüssig	-331,37	-280,75	1	512
GeCl ₄	gasf.	-457,31	-347,61	1	511
GeCl ₄	flüssig	-462,33	-245,60	1	510
GeH ₄	gasf.	113,39	-217,02	1	509
GeJ ₄	fest	-144,35	-271,12	1	513
GeO braun	fest	-237,23	-50,21	1	514
GeO gelb	fest	-207,11		1	515
GeO ₂ hexagonal	fest	-497,06	-55,27	1	516

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
GeS	fest	-71,55	-71,13	1	517
H	gasf.	203,26	-114,60	1	911
H	gasf.	203,28	-114,61	2	1184
H 1. Anregungsstufe	gasf.	1138,22	-126,13	5	9038
H 2. Anregungsstufe	gasf.	1363,32	-132,87	5	9039
H im Palladium	Lösung	-10,00		7	9444
H ⁻	gasf.	132,14	-108,85	2	1186
H ⁺	gasf.	1517,10	-108,83	2	1185
H ⁺	gasf.	1516,14	-108,83	5	9004
H ⁺	wss.Lsg	0,00	0,00	1	268
H ₂ normal	gasf.	0,00	-130,57	1	910
H ₂ normal	gasf.	0,00	-130,58	2	1206
H ₂	wss.Lsg	18,00	-49,00	7	9445
H ₂ ortho	gasf.	0,71	-128,18	7	9404
H ₂ para	gasf.	3,44	-119,05	7	9403
H ₂ ⁺	gasf.	1485,29	-141,93	5	9031
He	gasf.	0,00	-126,04	1	88
He	wss.Lsg	19,25	-55,65	1	89
He ortho	gasf.	1909,56	-135,17	5	9037
He ⁺	gasf.	2366,96	-131,80	5	9005
He ²⁺	gasf.	7589,95	-126,04	5	9006
HeH ⁺	gasf.	1349,56	-167,99	5	9035
Hg	gasf.	31,85	-174,85	1	713
Hg	gasf.	31,84	-174,87	2	1225
Hg	flüssig	0,00	-76,02	1	712
Hg	flüssig	0,00	-76,03	2	1224
Hg	wss.Lsg	37,23		7	9458
Hg in Benzol	Lösung	28,09		7	9458
Hg ²⁺	wss.Lsg	164,43	32,22	1	182
HgBr ₂	fest	-153,13	-171,54	1	715
Hg(CN) ₂	wss.Lsg	312,13	-156,06	1	718
Hg(CN) ₃ ⁻	wss.Lsg	463,17	-215,06	1	985
Hg(CN) ₄ ²⁻	wss.Lsg	618,40	-297,06	1	986
HgCl ₂	fest	-178,66	-146,02	1	184
HgCl ₂	fest	-184,06	-144,49	2	1121
HgCl ₂	wss.Lsg	-173,22	-154,81	1	185
HgCl ₃ ⁻	wss.Lsg	-309,20	-209,20	1	186
HgCl ₄ ²⁻	wss.Lsg	-446,85	-292,88	1	187
HgJ ₂ rot	fest	-101,67	-179,91	1	189
HgJ ₂	fest	-102,20	-181,33	2	1226
HgJ ₂ gelb	fest	-100,10		7	9439
HgJ ₂	wss.Lsg	-75,31	-175,73	1	717
HgJ ₃ ⁻	wss.Lsg	-148,53	-301,25	1	190

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
HgJ ₄ ²⁻	wss.Lsg	-211,71	-359,82	1	191
Hg(NH ₃) ₄ ²⁺	wss.Lsg	-51,88	-334,72	1	200
HgO rot, orthorombisch	fest	-58,56	-70,29	2	193
HgO	fest	-58,50	-70,27	2	1227
HgO gelb	fest	-58,43	-71,13	1	194
HgO hexagonal	fest	-58,24	-73,64	1	195
Hg(OH) ₂	wss.Lsg	-274,89	-142,26	1	196
Hg(OH) ₃ ⁻	wss.Lsg	-427,60		1	984
HgS rot	fest	-50,63	-82,42	1	197
HgS schwarz	fest	-47,70	-88,28	1	198
Hg ₂ ²⁺	fest	153,55	-84,52	1	183
Hg ₂ Br ₂	fest	-181,08	-217,57	1	716
Hg ₂ CO ₃	fest	-468,19	-179,91	1	201
Hg ₂ Cl ₂	fest	-210,78	-192,46	1	188
Hg ₂ Cl ₂	fest	-210,52	-192,46	2	1122
Hg ₂ F ₂	fest	-435,55		1	714
Hg ₂ J ₂	fest	-111,00	-233,47	1	192
Hg ₂ SO ₄	fest	-625,88	-200,66	1	199
Hf	gasf.	576,56	-186,78	1	525
Hf	fest	0,00	-43,56	1	524
HfCl ₄	fest	-901,32	-190,79	1	527
HfF ₄ monoklin	fest	-1830,50	-112,97	1	526
HfO ₂	fest	-1027,17	-59,33	1	528
In	gasf.	208,74	-173,68	1	530
In	fest	0,00	-57,82	1	529
In ⁺	wss.Lsg	-12,13		1	531
In ³⁺	wss.Lsg	-106,27	-150,62	1	533
InBr	fest	-169,03	-112,07	1	534
InJ	fest	-120,50	-129,70	1	535
In(OH) ₃	fest	-761,49	-104,60	1	537
In ₂ O ₃	fest	-830,73	-104,18	1	536
In ₂ (SO ₄) ₃	fest	-2439,27	-271,96	1	538
Ir	gasf.	617,98	-193,47	1	540
Ir	fest	0,00	-35,48	1	539
IrF ₆	fest	-461,66	-247,69	1	541
J	gasf.	70,28	-180,68	1	544
J	gasf.	70,29	-180,68	2	1228
J ⁻	gasf.	-221,74	-169,15	5	9034
J ⁻	wss.Lsg	-51,59	-111,29	1	91
JBr ₂ ⁻	wss.Lsg	-123,01		1	552
JCl	gasf.	-5,44	-247,44	1	549
JCl ₂ ⁻	wss.Lsg	-161,08		1	550
JCl ₃	fest	-22,34	-167,36	1	551

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [kJ/mol·K]	Ref.	Nr.
JF	gasf.	-118,49	-236,06	1	547
JF ₇	gasf.	-818,39	-346,44	1	548
JF ₇	gasf.	-835,87	-347,61	2	1170
JH	gasf.	1,72	-206,48	1	546
JH	gasf.	1,57	-206,48	2	1187
JO ⁻	wss.Lsg	-38,49	5,44	1	554
JOH	wss.Lsg	-99,16	-95,40	1	553
JO ₃ ⁻	wss.Lsg	-128,03	-118,41	1	92
JO ₃ H	wss.Lsg	-132,63	-166,94	1	555
J ₂	gasf.	19,36	-260,58	1	543
J ₂	gasf.	19,38	-260,58	2	1236
J ₂	flüssig	3,32	-150,36	2	1235
J ₂	fest	0,00	-116,14	1	542
J ₂	fest	0,00	-116,14	2	1234
J ₂	wss.Lsg	16,40	-137,24	1	90
J ₂ in Chloroform	Lösung	4,24		7	9454
J ₃ ⁻	wss.Lsg	-51,46	-239,32	1	545
K	gasf.	61,17	-160,23	1	557
K	gasf.	60,67	-160,23	2	1240
K	flüssig	0,26	-71,45	2	1239
K	fest	0,00	-55,81	1	556
K	fest	0,00	-64,67	2	1238
K ⁺	gasf.	481,20	-154,47	2	1241
K ⁺	gasf.	480,86	-154,46	5	9018
K ⁺	wss.Lsg	-283,26	-102,51	1	296
KAl(SO ₄) ₂	fest	-2235,47	-204,60	1	97
KBF ₄	fest	-1785,00	-133,89	2	1016
KBr	fest	-379,20	-96,44	1	562
KBrO ₃	fest	-243,51	-149,16	1	563
KBrO ₃	fest	-243,51	-149,16	1	563
KCl	gasf.	-22,41	-238,99	2	1107
KCl	flüssig	-395,11	-86,65	2	1106
KCl	fest	-408,32	-82,68	1	560
KCl	fest	-408,78	-82,55	2	1105
KClO ₃	fest	-289,91	-142,97	1	16
KClO ₄	fest	-302,18	-151,04	1	561
KClO ₄	fest	-300,37	-151,04	2	1108
KF	gasf.	-344,80	-226,50	2	1156
KF	fest	-533,13	-66,57	1	558
KF	fest	-538,95	-66,55	2	1155
KF ₂ H	fest	-852,41	-104,27	1	559
KJ	gasf.	-165,90	-258,17	2	1230
KJ	fest	-322,29	-104,35	1	969

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
KJ	fest	-323,03	-106,39	2	1229
KJO ₃	fest	-425,51	-151,46	1	564
KH	gasf.	102,75	-197,92	2	1189
KH	fest	-34,04	-50,21	2	1188
KMnO ₄	fest	-713,79	-171,71	1	96
KNO ₃	fest	-393,13	-132,93	1	94
KOH	gasf.	-235,46	-244,35	2	1192
KOH	flüssig	-371,87	-98,40	2	1191
KOH	fest	-379,05	-79,29	2	1190
K ₂	gasf.	91,22	-249,64	2	1242
K ₂ CO ₃	flüssig	-1049,44	-170,37	2	1065
K ₂ CO ₃	fest	-1064,59	-155,52	2	1064
K ₂ O	fest	-322,11	-94,14	2	1243
K ₂ O ₂	fest	-429,79	-112,97	2	1244
K ₂ PtCl ₆	fest	-1109,18	-333,88	1	95
K ₂ SO ₄	fest	-1316,37	-175,73	1	93
Kr	gasf.	0,00	-163,97	1	599
Kr	wss.Lsg	15,06	-61,50	1	600
Kr ⁺	gasf.	1356,95		1	601
La	gasf.	330,54	-182,30	1	621
La	fest	0,00	-57,32	1	620
La ³⁺	wss.Lsg	-723,41	184,10	1	622
La(OH) ₃	fest	-1308,76		1	623
Li	gasf.	122,13	-138,67	1	625
Li	gasf.	128,04	-138,67	2	1247
Li	flüssig	0,93	-33,94	2	1246
Li	fest	0,00	-28,03	1	624
Li	fest	0,00	-29,10	2	1245
Li ⁺	gasf.	649,99	-132,91	2	1248
Li ⁺	wss.Lsg	-293,80	-14,23	1	128
Li ²⁺	gasf.	7952,99	-138,66	5	9007
Li ³⁺	gasf.	19706,68	-132,90	5	9008
LiCl	gasf.	-217,26	-212,81	2	1110
LiCl	fest	-384,03	-59,30	2	1109
LiF	gasf.	-361,57	-200,16	2	1158
LiF	fest	-584,09	-35,86	1	627
LiF	fest	-588,67	-35,66	2	1157
LiH	fest	-69,96	-24,69	1	626
LiJ	gasf.	-134,22	-232,12	2	1232
LiJ	fest	-269,66	-85,77	2	1231
LiH	gasf.	117,84	-170,80	2	1194
LiH	fest	-68,46	-20,04	2	1193
LiOH	gasf.	-252,42	-217,57	2	1196

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
LiOH	fest	-443,92	-50,21	1	628
LiOH	fest	-438,73	-42,78	2	1195
Li ₂	gasf.	169,53	-196,86	2	1249
Li ₂ CO ₃	fest	-1132,44	-90,37	1	629
Li ₂ CO ₃	fest	-1132,18	-90,17	2	1066
Li ₂ CO ₃	flüssig	-1105,55	-127,29	2	1067
Li ₂ O	gasf.	-187,31	-229,00	2	1251
Li ₂ O	fest	-562,11	-37,89	2	1250
Mg	gasf.	115,48	-148,55	1	631
Mg	gasf.	113,07	-148,55	2	1254
Mg	flüssig	6,10	-42,51	2	1253
Mg	fest	0,00	-32,51	1	630
Mg	fest	0,00	-32,69	2	1252
Mg ⁺	gasf.	848,73	-154,30	5	9016
Mg ²⁺	gasf.	2297,02	-148,54	5	9017
Mg ²⁺	wss.Lsg	-456,01	117,99	1	129
MgCO ₃	fest	-1029,26	-65,69	1	637
MgCO ₃	fest	-1028,18	-65,86	2	1068
MgCO ₃ * 3H ₂ O	fest	-1723,53		7	9456
MgCl ₂	gasf.	-398,80	-276,91	2	1125
MgCl ₂	flüssig	-563,96	-129,49	2	1124
MgCl ₂	fest	-592,33	-89,54	1	633
MgCl ₂	fest	-592,12	-89,63	2	1123
MgF ₂	gasf.	-731,50	-258,30	2	1163
MgF ₂	fest	-1049,35	-57,24	1	632
MgF ₂	fest	-1071,12	-57,24	2	1162
Mg(NO ₃) ₂	fest	-588,40	-164,01	1	130
MgO	gasf.	-21,48	-221,29	2	1257
MgO	flüssig	-502,46	-50,35	2	1256
MgO	fest	-569,57	-26,78	1	634
MgO	fest	-568,96	-26,94	2	1255
Mg(OH) ₂	gasf.	-542,06	-273,63	2	1208
Mg(OH) ₂	fest	-833,75	-63,14	1	635
Mg(OH) ₂	fest	-833,69	-63,18	2	1207
MgS	fest	-341,72	-46,02	2	1261
MgSO ₄	fest	-1173,61	-91,63	1	636
MgSO ₄	fest	-1147,51	-91,40	2	1260
MgSiO ₃	flüssig	-1415,39	-92,52	2	1259
MgSiO ₃	fest	-1462,07	-67,77	2	1258
MgSiO ₄	flüssig	-2003,19	-123,04	2	1263
Mg ₂ SiO ₄ Fosterit	fest	-1923,80	-94,98	1	638
MgSiO ₄	fest	-2057,93	-95,14	2	1262
Mn	gasf.	238,49	-173,59	1	132

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
Mn	gasf.	238,49	-173,60	5	9022
Mn α	fest	0,00	-32,01	1	131
Mn ²⁺	wss.Lsg	-228,03	73,64	1	133
MnCO ₃	fest	-816,72	-85,77	1	143
MnCl ₂	fest	-440,53	-118,24	1	134
MnCl ₃ ⁻	wss.Lsg	-620,07		1	975
MnO	fest	-362,92	-59,71	1	135
MnO ₂	fest	-465,18	-53,05	1	136
MnO(OH) ₁	fest	-560,00		7	9417
Mn(OH) ₂ gefällt	amorph	-615,05	-99,16	1	140
Mn(OH) ₃ ⁻	wss.Lsg	-744,33		1	976
MnO ₄ ⁻	wss.Lsg	-447,27	-191,21	1	139
MnS grün	fest	-218,40	-78,24	1	141
MnSO ₄	fest	-957,42	-112,13	1	142
MnSiO ₃	fest	-1240,56	-89,12	1	639
Mn ₂ O ₃	fest	-881,15	-110,46	1	137
Mn ₂ SiO ₄	fest	1632,18	-163,18	1	640
Mn ₃ O ₄	fest	-1283,23	-155,64	1	138
Mo	gasf.	612,54	-181,84	1	642
Mo	fest	0,00	-28,66	1	641
Mo(CO) ₆	fest	-877,80	-325,93	1	648
MoF ₆	flüssig	-1473,10	-259,66	1	643
MoO ₂	fest	-533,04	-46,28	1	644
MoO ₃	fest	-668,02	-77,74	1	645
MoO ₄ ²⁻	wss.Lsg	-836,38	-27,20	1	646
MoS ₂	fest	-225,94	-62,59	1	647
N	gasf.	455,58	-153,19	1	798
N	gasf.	455,51	-153,18	2	1264
N ⁺	gasf.	1858,55	-159,68	5	9011
NBrO	gasf.	82,42	-273,55	1	808
NCIO	gasf.	66,07	-261,58	1	806
NCIO ₂	gasf.	54,39	-272,04	1	807
NFO	gasf.	-51,04	-247,04	1	805
NF ₂	gasf.	57,74	-249,83	1	802
NF ₃	gasf.	-83,26	-260,62	1	803
NF ₃	gasf.	-90,02	-260,66	2	1166
NH ₃	gasf.	-16,48	-192,34	1	253
NH ₃	gasf.	-16,38	-192,59	2	1215
NH ₃	wss.Lsg	-26,57	-111,29	1	254
NH ₄ ⁺	wss.Lsg	-79,37	-113,39	1	255
(NH ₄) ₁ α	fest	-203,19	-94,98	2	1103
NO	gasf.	86,57	-210,65	1	810
NO	gasf.	86,60	-210,65	2	1265

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
NO ⁺	gasf.	984,01	-198,11	2	1266
NOCl Nitrosylchlorid	gasf.	66,11	-261,63	2	1111
NO ₂	gasf.	51,30	-239,95	1	812
NO ₂	gasf.	51,24	-239,91	2	1267
NO ₂ ⁻	wss.Lsg	-37,24	-140,16	1	263
NO ₂ H cis	gasf.	-42,97	-248,66	1	815
NO ₂ H cis	gasf.	-41,92	-249,31	2	1197
NO ₂ H trans	gasf.	-45,27	-249,12	1	816
NO ₂ H trans	gasf.	-43,97	-249,14	2	1198
NO ₂ H cis-trans-Gleichgewicht	gasf.	-46,02	-253,97	1	261
NO ₂ H	wss.Lsg	-55,65	-152,72	1	262
NO ₃ ⁻	wss.Lsg	-111,34	-146,44	1	266
NO ₃ H	gasf.	-74,77	-266,27	1	265
NO ₃ H	gasf.	-74,01	-266,37	2	1199
NO ₃ H	flüssig	-80,79	-155,60	1	264
N ₂	gasf.	0,00	-191,50	1	797
N ₂	gasf.	0,00	-191,50	2	1268
N ₂	wss.Lsg	18,19		7	9455
N ₂ F ₄	gasf.	81,17	-301,08	1	804
N ₂ H ₂ Diimid, Diazen	gasf.	243,85	-218,40	2	1209
N ₂ H ₄ Hydrazin, Diazan	gasf.	159,17	-238,61	2	1221
N ₂ H ₄	flüssig	149,24	-121,21	1	799
N ₂ H ₄	wss.Lsg	128,03	-138,07	1	800
N ₂ H ₅ ⁺	wss.Lsg	82,42	-150,62	1	801
N ₂ O	gasf.	104,18	-219,74	1	809
N ₂ O	gasf.	104,16	-219,87	2	1269
N ₂ O ₃	gasf.	139,41	-312,17	1	811
N ₂ O ₄	gasf.	97,82	-304,18	1	814
N ₂ O ₄	gasf.	97,72	-304,26	2	1272
N ₂ O ₄	flüssig	97,45	-209,20	1	813
N ₂ O ₄	flüssig	97,41	-209,23	2	1271
N ₂ O ₄	fest	99,52	-150,29	2	1270
N ₂ O ₅	gasf.	115,06	-355,64	1	260
N ₂ O ₅	gasf.	117,93	-346,44	2	1273
N ₂ O ₅	fest	113,80	-178,24	1	259
N ₃ ⁻	wss.Lsg	348,11	-107,95	1	258
N ₃ H	flüssig	327,19	-140,58	1	256
N ₃ H	wss.Lsg	321,75	-146,02	1	257
Na	gasf.	78,12	-153,62	1	650
Na	gasf.	77,30	-154,61	2	1276
Na	flüssig	0,50	-57,85	2	1275
Na	fest	0,00	-51,21	1	649
Na	fest	0,00	-51,45	2	1274

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [J/mol·K]	Ref.	Nr.
Na ⁺	gasf.	574,88	-147,85	2	1277
Na ⁺	gasf.	574,91	-147,84	5	9015
Na ⁺	wss.Lsg	-261,89	-58,99	1	144
NaBH ₄	fest	-119,54	-104,68	1	657
NaBH ₄	fest	-127,11	-101,39	2	1020
NaBr	gasf.	-177,78	-241,12	2	1045
NaBr	fest	-349,26	-86,82	2	1044
NaCN kubisch	fest	-80,45	-118,49	2	1069
NaC ₃ H ₃ O ₂ Natriumhydrogencarbonat	fest	-851,86	-102,09	1	147
NaC ₂ H ₃ O ₂ Natriumacetat	fest	-608,84	-123,10	7	9459
NaCl	gasf.	-201,32	-229,70	2	1114
NaCl	flüssig	-365,65	-95,06	2	1113
NaCl	fest	-384,03	-72,38	1	652
NaCl	fest	-384,04	-72,13	2	1112
NaClO ₄	fest	-254,32	-142,26	2	1115
NaF	gasf.	-309,74	-217,50	2	1160
NaF	fest	-545,09	-51,21	2	1159
NaF	fest	-540,99	-58,58	1	651
NaJ	fest	-284,57	-98,32	2	1233
NaNO ₃	fest	-365,89	-116,32	1	146
NaOH	gasf.	-215,93	-236,40	2	1202
NaOH	flüssig	-375,13	-74,17	2	1201
NaOH	fest	-380,19	-64,43	2	1200
NaSO ₄ H Natriumhydrogensulfat	fest	-990,00		7	9446
Na ₂	gasf.	99,61	-230,09	2	1278
Na ₂ CO ₃	flüssig	1031,88	-155,39	2	1072
Na ₂ CO ₃	fest	-1047,67	-135,98	1	655
Na ₂ CO ₃	fest	-1048,08	-138,78	2	1071
Na ₂ Cl ₂	gasf.	-565,94	-325,52	2	1126
Na ₂ O	fest	-376,56	-72,80	1	653
Na ₂ O	fest	-379,11	-75,04	2	1279
Na ₂ O ₂	fest	-449,66	-94,81	2	1280
Na ₂ S	fest	-361,36	-97,91	2	1284
Na ₂ SO ₃	fest	-1002,07	-146,02	1	145
Na ₂ SO ₄	fest	-1266,83	-149,49	1	654
Na ₂ SO ₄	fest	-1269,35	-149,62	2	1282
Na ₂ SiO ₃	fest	-1426,74	-113,80	1	656
Na ₂ SiO ₃	fest	-1467,38	-113,85	2	1281
Na ₂ Si ₂ O ₅	fest	-2324,25	-164,05	2	1283
Ne	gasf.	0,00	-146,22	1	148
Ne ⁺	gasf.	2076,41	-158,19	5	9014
Nb	gasf.	681,16	-186,15	1	664
Nb	fest	0,00	-36,40	1	663

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
NbBr ₅	fest	-510,45	-259,41	1	672
NbC	fest	-136,82	-35,40	1	679
NbCl ₃	fest	-518,82	-146,44	1	668
NbCl ₃ O	fest	-782,41	-142,26	1	677
NbCl ₄	fest	-606,68	-184,10	1	670
NbCl ₅	fest	-683,25	-210,46	1	671
NbF ₅	fest	-1699,12	-160,25	1	665
NbN	fest	-205,85	-34,52	1	678
NbO	fest	-378,65	-48,12	1	673
NbO ₂	fest	-740,57	-54,52	1	674
Nb(OH) ₅	wss.Lsg	-1448,50		1	676
Nb ₂ O ₅	fest	-1766,07	-137,24	1	675
Ne	wss.Lsg	19,25	-66,11	1	658
Ni	gasf.	384,51	-182,08	1	150
Ni	gasf.	384,51	-182,08	5	9023
Ni	fest	0,00	-29,87	1	149
Ni ²⁺	wss.Lsg	-45,61	128,87	1	151
NiCO ₃	fest	-612,54		1	158
Ni(CN) ₄ ²⁻	wss.Lsg	471,96	-217,57	1	662
Ni(CO) ₄	gasf.	-587,27	-410,45	1	160
Ni(CO) ₄	flüssig	-588,27	-313,38	1	159
NiCl ₂	fest	-259,06	-97,65	1	152
NiF ₂	fest	-604,17	-73,60	1	659
Ni(NH ₃) ₆ ²⁺	wss.Lsg	-256,06	-394,55	1	157
NiO	fest	-211,71	-37,99	1	153
Ni(OH) ₁	wss.Lsg	-227,61	71,13	1	977
Ni(OH) ₂	fest	-447,27	-87,86	1	154
NiS	fest	-79,50	-52,97	1	155
NiSO ₄	fest	-759,81	-92,05	1	156
Ni ₃ S ₂	fest	-197,07	-133,89	1	660
Nn Neutronen	gasf.	-0,00	-108,85	5	9002
O	gasf.	231,75	-160,95	1	748
O	gasf.	231,77	-160,96	2	1285
O ⁻	gasf.	91,42	-157,79	2	1286
O ⁺	gasf.	1547,14	-154,85	5	9012
OD ₂	gasf.	-234,55	-198,23	1	210
OD ₂	flüssig	-243,49	-75,94	1	209
OH	gasf.	34,23	-183,64	1	750
OH	gasf.	34,76	-183,59	2	1203
OH ⁻	gasf.	-139,11	-172,50	2	1205
OH ⁻	wss.Lsg	-157,29	10,75	1	202
OH ⁺	gasf.	1306,47	-182,66	2	1204
OH ₂	gasf.	-228,59	-188,72	1	208

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
OH ₂	gasf.	-228,60	-188,72	2	1210
OH ₂	flüssig	-237,18	-69,91	1	207
OH ₂	fest	-236,59	-44,77	7	9406
OH ₂ im Blut	Lösung	-237,19		7	9433
OH ₂ im Harn	Lösung	-237,22		7	9434
OH ₂ in ges. MgCl ₂ * 6H ₂ O	wss.Lsg	-239,95		7	9408
OH ₂ in ges. NaCl	wss.Lsg	-237,90		7	9407
OH ₂ in ges. NaOH	wss.Lsg	-243,68		7	9409
OH ₂ in konz. Schwefelsäure	Lösung	-259,40		7	9410
OH ₂ in Luft	Lösung	-238,06		7	9418
OH ₂ über P ₂ O ₅	Lösung	-271,80		7	9411
OH ₃ ⁺	gasf.	606,61	-192,13	2	1216
OH ₃ ⁺	wss.Lsg	-237,18	-69,91	1	295
O ₂	gasf.	0,00	-205,02	1	747
O ₂	gasf.	0,00	-205,02	2	1291
O ₂	wss.Lsg	16,44		7	9438
O ₂ im Gewebe	Lösung	-9,02		7	9432
O ₂ in Arterie	Lösung	-5,03		7	9430
O ₂ in Luft	Lösung	-3,88		7	9429
O ₂ in Vene	Lösung	-7,30		7	9431
O ₂ ⁻	gasf.	-42,57	-208,82	2	1292
O ₂ H ⁻	wss.Lsg	-67,36	-23,85	1	206
O ₂ H ₂	gasf.	-105,60	-232,63	1	204
O ₂ H ₂	gasf.	-105,47	-232,88	2	1211
O ₂ H ₂	flüssig	-120,42	-109,62	1	203
O ₂ H ₂	wss.Lsg	-134,10	-143,93	1	205
O ₃	gasf.	163,18	-238,82	1	749
O ₃	gasf.	163,16	-238,82	2	1301
Os	gasf.	744,75	-192,46	1	681
Os	fest	0,00	-32,64	1	680
OsO ₄ gelb	fest	-305,01	-143,93	1	682
OsO ₄ weiss	fest	-303,76	-167,78	1	683
Os(OH) ₄	amorph	-673,62		1	686
OsO ₅ H ⁻	wss.Lsg	-470,28		1	685
OsO ₅ H ₂	wss.Lsg	-539,07		1	684
P	gasf.	280,02	-163,09	2	1312
P	flüssig	0,09	-42,89	2	1311
P rot	fest	-12,13	-22,80	1	697
P rot, V	fest	-12,01	-22,80	2	1308
P weiss	fest	0,00	-41,09	1	696
P weiss α	fest	0,00	-41,09	2	1309
PBr ₃	flüssig	-175,73	-240,16	1	704
PCL ₃	gasf.	-267,78	-311,67	1	163

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
PCl ₃	gasf.	-269,51	-311,58	2	1132
PCl ₃	flüssig	-272,38	-217,15	1	162
PCl ₃ O	gasf.	-514,32	-325,39	2	1131
PCl ₃ O	flüssig	-520,91	-222,46	1	164
PCl ₅	gasf.	-305,01	-364,47	1	703
PCl ₅	gasf.	-290,33	-364,01	2	1135
PF ₃	gasf.	-897,47	-273,13	1	702
PF ₅	gasf.	-1520,72	-300,70	2	1168
PH ₃	gasf.	13,39	-210,12	1	700
PH ₃	gasf.	13,40	-210,20	2	1219
PH ₃	wss.Lsg	1,46	-201,67	1	701
PH ₄ ⁺	wss.Lsg	67,78		1	161
PO ₄ ³⁻	wss.Lsg	-1018,80	221,75	1	169
PO ₄ H ²⁻	wss.Lsg	-1089,26	33,47	1	168
PO ₄ H ²⁺ bei pH 7	wss.Lsg	-1090,58		7	9435
PO ₄ H ₂ ⁻	wss.Lsg	-1130,39	-90,37	1	167
PO ₄ H ₃	flüssig	-1118,43	-146,44	2	1218
PO ₄ H ₃	fest	-1119,22	-110,50	1	165
PO ₄ H ₃	fest	-1119,11	-110,54	2	1217
PO ₄ H ₃	wss.Lsg	-1142,65	-158,16	1	166
PO ₄ H ₃ Phosphors, pH 7	wss.Lsg	-1170,48		7	9453
P ₂	gasf.	103,76	-218,02	1	698
P ₂	gasf.	103,14	-218,03	2	1313
P ₂ O ₇ ⁴⁻	wss.Lsg	-1919,20	117,15	1	174
P ₂ O ₇ H ³⁻	wss.Lsg	-1972,34	-46,02	1	173
P ₂ O ₇ ³⁻ bei pH 7	wss.Lsg	-1990,20		7	9436
P ₂ O ₇ H ₂ ⁻	wss.Lsg	-2010,41	-163,18	1	172
P ₂ O ₇ H ₃ ⁻	wss.Lsg	-2023,38	-213,38	1	171
P ₂ O ₇ H ₄	wss.Lsg	-2032,17	-267,78	1	170
P ₄	gasf.	24,48	-279,87	1	699
P ₄	gasf.	24,46	-279,87	2	1314
P ₄ O ₆	gasf.	-2084,94	-345,60	2	1305
P ₄ O ₁₀	gasf.	-2669,85	-403,76	2	1307
P ₄ O ₁₀ hexagonal	fest	-2697,84	-228,86	1	705
P ₄ O ₁₀	fest	-2723,50		2	1306
Pb	gasf.	161,92	-175,26	1	375
Pb	gasf.	162,65	-175,27	2	1317
Pb	flüssig	2,22	-71,72	2	1316
Pb	fest	0,00	-64,81	1	374
Pb	fest	0,00	-64,79	2	1315
Pb in Hg gesättigt	Lösung	-1,13	-68,70	1	20
Pb ²⁺	wss.Lsg	-24,39	-10,46	1	21
PbBr ₂	fest	-261,92	-161,50	1	378

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
PbBr ₂	wss.Lsg	-240,58		1	954
PbBr ₃ ⁻	wss.Lsg	-343,09		1	955
PbCO ₃	fest	-625,51	-130,96	1	28
PbCl ₂	fest	-314,13	-135,98	1	377
PbCl ₂	fest	-315,42	-135,98	2	1128
PbCl ₂	wss.Lsg	-297,19		1	22
PbCl ₃ ⁻	wss.Lsg	-426,35		1	23
PbCl ₄	gasf.	-276,20	-384,51	2	1133
PbF ₂	fest	-617,14	-110,46	1	376
PbF ₂	fest	-630,90	-112,97	2	1165
PbJ ₂	fest	-173,64	-174,85	1	379
PbJ ₂	fest	-173,41	-175,18	2	1237
PbJ ₂	wss.Lsg	-143,51		1	380
PbJ ₃ ⁻	wss.Lsg	-198,74		1	956
PbJ ₄ ²⁻	wss.Lsg	-254,81		1	24
Pb(N ₃) ₂ monoklin	fest	624,67	-148,11	1	388
Pb(N ₃) ₂ orthorombisch	fest	622,16	-149,37	1	389
PbO	gasf.	26,36	-239,94	2	1290
PbO	flüssig	-171,19	-85,96	2	1289
PbO gelb	fest	-187,90	-68,70	1	381
PbO gelb	fest	-188,07	-67,36	2	1288
PbO rot	fest	-198,95	-66,53	1	382
PbO rot	fest	-188,84	-65,27	2	1287
Pb(OH)	wss.Lsg	-226,35		1	385
PbO ₂	fest	-217,36	-68,62	1	383
PbO ₂	fest	-212,42	-76,57	2	1293
Pb(OH) ₂	fest	-452,29		1	25
Pb(OH) ₂	wss.Lsg	-400,83		1	386
Pb(OH) ₃ ⁻	wss.Lsg	-575,72		1	957
PbS	fest	-98,74	-91,21	1	26
PbSO ₄	fest	-813,20	-148,57	1	27
PbSiO ₃	fest	-1062,15	-109,62	1	390
Pb ₃ O ₄	fest	-601,24	-211,29	1	384
Pb ₃ O ₄	fest	-616,16	-210,87	2	1304
Pd	gasf.	339,74	-166,94	1	688
Pd	fest	0,00	-37,57	1	687
Pd ²⁺	wss.Lsg	176,56	117,15	1	689
Pd(CN) ₄ ²⁻	wss.Lsg	627,60		1	695
PdCl ₂	fest	-125,10	-104,60	1	690
PdCl ₂	wss.Lsg	-128,87		1	691
PdCl ₃ ⁻	wss.Lsg	-276,14		1	978
PdCl ₄ ²⁻	wss.Lsg	-416,73	-259,41	1	979
PdCl ₆ ²⁻	wss.Lsg	-430,12	-271,96	1	980

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
PdJ ₂	fest	-62,76	-150,62	1	692
PdS	fest	-66,94	-46,02	1	693
PdS ₂	fest	-74,48	-79,50	1	694
Pt	gasf.	520,49	-192,30	1	176
Pt	gasf.	520,49	-192,29	5	9029
Pt	fest	0,00	-41,63	1	175
Pt ²⁺	wss.Lsg	185,77		1	177
PtCl ₂	wss.Lsg	-79,91		1	706
PtCl ₃ ⁻	wss.Lsg	-228,45		1	981
PtCl ₄ ²⁻	wss.Lsg	-368,61	-167,36	1	178
PtCl ₆ ²⁻	wss.Lsg	-489,53	-220,08	1	179
PtS	fest	-76,15	-55,06	1	180
PtS ₂	fest	-99,58	-74,68	1	181
Rb	gasf.	55,86	-169,99	1	736
Rb	fest	0,00	-69,45	1	735
Rb ⁻	wss.Lsg	-282,21	-124,26	1	737
RbBr	fest	-378,15	-108,28	1	738
RbJ	fest	-325,52	-118,03	1	739
Re	gasf.	724,67	-188,83	1	726
Re	fest	0,00	-36,86	1	725
ReCl ₃	fest	-188,28	-123,85	1	727
ReCl ₆ ²⁻	wss.Lsg	-589,94	-251,04	1	728
ReO ₂	fest	-368,19		1	729
ReO ₄ ⁻	wss.Lsg	-694,54	-201,25	1	732
ReO ₄ H	fest	-656,47	-158,16	1	731
Re ₂ O ₇	fest	-1066,08	-207,11	1	730
Rh	gasf.	510,87	-185,70	1	734
Rh	fest	0,00	-31,51	1	733
Ru	gasf.	595,80	-186,40	1	741
Ru	fest	0,00	-28,53	1	740
RuO ₄	gasf.	-139,75	-289,95	1	744
RuO ₄	flüssig	-152,30	-183,26	1	743
RuO ₄	fest	-152,30	-146,44	1	742
RuO ₄ ⁻	wss.Lsg	-245,60		1	745
RuO ₄ ²⁻	wss.Lsg	-303,76		1	746
S	gasf.	238,28	-167,71	1	757
S	gasf.	238,50	-167,78	2	1320
S	flüssig	0,39	-35,31	2	1319
S rhombisch	fest	0,00	-31,80	1	756
S	fest	0,00	-31,92	2	1318
S rhombisch	fest	0,00	-32,07	7	9402
S monoklin	fest	0,04	-32,75	7	9401
S ²⁻	wss.Lsg	85,77	14,64	1	214

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
SF ₄	gasf.	731,36	-291,92	1	764
SF ₆	gasf.	-1105,41	-291,71	1	765
SH ⁻	wss.Lsg	12,05	-62,76	1	213
SH ₂	gasf.	-33,56	-205,69	1	211
SH ₂	gasf.	-33,28	-205,64	2	1214
SH ₂	wss.Lsg	-27,87	-121,34	1	212
SO	gasf.	-19,84	-221,84	1	767
SO ₂	gasf.	-300,19	-248,11	1	768
SO ₂	gasf.	-300,16	-248,11	2	1294
SO ₃	gasf.	-371,08	-256,65	1	216
SO ₃	gasf.	-371,07	-256,66	2	1302
SO ₃ β	fest	-368,99	-52,30	1	215
SO ₃ ²⁻	wss.Lsg	-486,60	29,29	1	219
SO ₃ H ⁻	wss.Lsg	-527,81	-139,75	1	218
SO ₃ H ₂	wss.Lsg	-537,90	-232,21	1	217
SO ₄ ²⁻	wss.Lsg	-744,63	-20,08	1	222
SO ₄ H ⁻	wss.Lsg	-756,01	-131,80	1	221
SO ₄ H ₂	gasf.	-656,09	-289,11	2	1213
SO ₄ H ₂	flüssig	-690,10	-156,90	1	220
SO ₄ H ₂	flüssig	-690,06	-156,90	2	1212
SO ₄ H ₂	wss.Lsg	-738,88		7	9448
S ₂	gasf.	79,33	-228,07	1	758
S ₂	gasf.	80,07	-228,07	2	1321
S ₂ ²⁻	wss.Lsg	79,50	-28,45	1	760
S ₂ Cl ₂	gasf.	-31,80	-331,37	1	766
S ₂ O ₄ ²⁻	wss.Lsg	-600,40	-92,05	1	770
S ₂ O ₄ H ⁻	wss.Lsg	-614,63		1	987
S ₂ O ₄ H ₂	wss.Lsg	-616,72		1	769
S ₂ O ₈ ²⁻	wss.Lsg	-1110,43	-248,11	1	223
S ₃ ²⁻	wss.Lsg	73,64	-66,11	1	761
S ₄ ²⁻	wss.Lsg	69,04	-103,34	1	762
S ₅ ²⁻	wss.Lsg	65,69	-140,58	1	763
S ₈	gasf.	49,66	-430,87	1	759
S ₈	gasf.	49,14	-430,21	2	1322
Sb	gasf.	222,17	-180,16	1	323
Sb	fest	0,00	-45,69	1	322
SbBr ₃	fest	-239,32	-207,11	1	331
SbCl ₃	gasf.	-301,25	-337,69	1	328
SbCl ₃	fest	-323,72	-184,10	1	327
SbCl ₅	gasf.	-334,34	-401,83	1	330
SbCl ₅	flüssig	-350,20	-301,25	1	329
SbF(OH) ₂	wss.Lsg	-724,67		1	342
SbH ₃	gasf.	147,74	-232,67	1	326

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
$\text{Sb}(\text{OH})_2^+$	wss.Lsg	-414,30		1	337
$\text{Sb}(\text{OH})_3$	fest	-685,34		1	339
$\text{Sb}(\text{OH})_3$	wss.Lsg	-644,75	-116,32	1	340
Sb_2	gasf.	187,02	-254,81	1	324
Sb_2O_3 orthorombisch	fest	-626,55	-123,01	1	333
Sb_2O_4	fest	-795,80	-127,19	1	334
Sb_2O_5	fest	-829,27	-125,10	1	335
Sb_2S_3 schwarz	fest	-173,64	-182,00	1	343
Sb_2Te_3	fest	-55,23	-234,30	1	345
Sb_4	gasf.	141,42	-351,46	1	325
Sb_4O_6 kubisch	fest	-1268,17	-220,92	1	332
Sc	gasf.	336,06	-174,68	1	752
Sc	fest	0,00	-34,64	1	751
ScF_3	fest	-1555,61	-92,05	1	753
$\text{Sc}(\text{OH})_3$	fest	-1233,44	-100,42	1	755
Sc_2O_3	fest	-1819,41	-77,40	1	754
Se	gasf.	187,07	-176,61	1	772
Se hexagonal, schwarz	fest	0,00	-42,44	1	771
Se^{2-}	wss.Lsg	129,29		1	775
SeF_6	gasf.	-1016,71	-313,76	1	776
SeH_2	gasf.	15,90	-218,91	1	774
SeO	gasf.	26,82	-233,89	1	777
SeO_3^{2-}	wss.Lsg	-369,87	-12,55	1	779
SeO_3H^-	wss.Lsg	-411,54	-135,14	1	988
SeO_3H_2	wss.Lsg	-426,22	-207,94	1	778
SeO_4^{2-}	wss.Lsg	-441,41	-53,97	1	780
SeO_4H^-	wss.Lsg	-452,29	-149,37	1	989
Se_2	gasf.	96,23	-264,43	1	773
Si	gasf.	411,29	-167,86	1	782
Si	gasf.	406,18	-167,87	2	1325
Si	flüssig	40,83	-44,46	2	1324
Si	fest	0,00	-18,83	1	781
Si	fest	0,00	-18,82	2	1323
SiBr_4	gasf.	-431,79	-377,77	1	785
SiBr_4	flüssig	-443,92	-277,82	1	784
SiC α , hexagonal	fest	-60,25	-16,84	1	796
SiC β , kubisch	fest	-62,76	-16,61	1	795
SiCl_4	gasf.	-617,01	-330,62	1	252
SiCl_4	gasf.	-617,38	-330,83	2	1134
SiCl_4	flüssig	-619,90	-239,74	1	251
SiF_4	gasf.	-1572,68	-282,38	1	783
SiF_4	gasf.	-1572,58	-282,14	2	1167
SF_6	gasf.	-1116,99	-291,68	2	1169

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [J/(mol·K)]	Ref.	Nr.
SiF_6^{2-}	wss.Lsg	-2199,53	-122,17	1	250
SiH_4	gasf.	56,90	-204,51	1	248
SiH_4	gasf.	55,16	-204,13	2	1222
SiO	gasf.	-126,36	-211,50	1	786
SiO_2	gasf.	-306,93	-228,86	2	1299
SiO_2	flüssig	-850,21	-47,93	2	1298
SiO_2 α -Cristobalit	fest	-855,88	-42,68	1	788
SiO_2 α -Cristobalit	fest	-853,67	-50,05	2	1297
SiO_2 β -Cristobalit	fest	-854,54	-43,40	2	1296
SiO_2 α -Quarz	fest	-856,67	-41,84	1	787
SiO_2 β -Quarz	fest	-856,48	-41,46	2	1295
SiO_2 α -Tridymit	fest	-855,29	-43,51	1	789
SiO_3H_2	fest	-1092,44	-133,89	1	790
SiO_4H_4	fest	-1333,02	-192,46	1	791
Si_2	gasf.	532,69	-229,68	2	1326
Si_2H_6	gasf.	127,19	-272,55	1	249
$\text{Si}_2\text{O}_5\text{H}_2$	fest	-1943,47	-192,46	1	792
$\text{Si}_2\text{O}_7\text{H}_6$	fest	-2425,88	-330,54	1	793
Si_3N_4	fest	-642,66	-101,25	1	794
Sn	gasf.	267,36	-206,03	1	285
Sn	gasf.	267,35	-168,38	5	9027
Sn α , grau	fest	0,13	-44,14	1	284
Sn β , weiss	fest	0,00	-51,55	1	283
Sn^{2+} in Salzsäure	wss.Lsg	-27,20	16,74	1	286
Sn^{4+} in Salzsäure	wss.Lsg	2,51	117,15	1	287
SnBr_4	gasf.	-331,37	-411,83	1	945
SnBr_4	fest	-350,20	-264,43	1	944
SnCl_2	wss.Lsg	-299,57	-171,54	1	942
SnCl_3^-	wss.Lsg	-430,12	-259,41	1	998
SnCl_4	gasf.	-432,21	-365,68	1	289
SnCl_4	flüssig	-440,16	-258,57	1	288
SnCl_4 in Salzsäure	wss.Lsg	-522,58	-108,78	1	943
SnH_4	gasf.	188,28	-227,57	1	941
SnO	fest	-256,90	-56,48	1	290
SnO_2	fest	-519,65	-52,30	1	291
$\text{Sn}(\text{OH})_2$ gefällt	fest	-491,62	-154,81	1	292
SnS	fest	-98,32	-76,99	1	293
Sr	gasf.	110,04	-164,54	1	818
Sr	fest	0,00	-54,39	1	817
Sr^{2+}	wss.Lsg	-557,31	39,33	1	819
SrCO_3 Strontianit	fest	-1137,63	-97,49	1	823
SrCl_2	fest	-781,15	-117,15	1	820
SrO	fest	-559,82	-54,39	1	821

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
SrSO ₄	fest	-1334,28	-121,75	1	822
Te	gasf.	157,11	-182,63	1	831
Te	fest	0,00	-49,71	1	830
TeO ₂	fest	-270,29	-79,50	1	833
TeO ₃ H ₂	wss.Lsg	-318,82		1	834
Te ₂	gasf.	117,99	-268,03	1	832
Ti	gasf.	425,09	-180,19	1	854
Ti	fest	0,00	-30,63	1	853
Ti ²⁺	wss.Lsg	-158,99		1	869
Ti ³⁺	wss.Lsg	-359,82		1	870
TiBr ₃	fest	-523,84	-176,56	1	860
TiBr ₄	fest	-589,53	-243,51	1	861
TiC	fest	-180,75	-24,23	1	868
TiCl ₂	fest	-464,42	-87,45	1	857
TiCl ₃	fest	-653,54	-139,75	1	858
TiCl ₄	flüssig	-737,22	-252,34	1	859
TiF ₄	amorph	-1559,38	-133,97	1	856
TiH ₂	fest	-80,33	-29,71	1	855
TiJ ₄	fest	-371,54	-249,37	1	862
TiN	fest	-309,62	-30,25	1	867
TiO α	fest	-494,97	-34,77	1	863
TiO ²⁺	wss.Lsg	-594,13		1	871
TiO ₂ Anatas	fest	-884,50	-49,92	1	865
TiO ₂ Rutil	fest	-889,52	-50,33	1	866
Ti ₂ O ₃	fest	-1434,28	-78,78	1	864
Ti	gasf.	147,44	-180,85	1	836
Ti	fest	0,00	-64,18	1	835
Ti ⁺	wss.Lsg	-32,38	-125,52	1	837
Ti ³⁺	wss.Lsg	214,64	192,46	1	838
TiBr	fest	-167,36	-120,50	1	842
TiCl	fest	-184,93	-111,25	1	839
TiCl ₃	wss.Lsg	-274,47	-133,89	1	840
TiCl ₄ ⁻	wss.Lsg	-421,75	-242,67	1	841
TiJ	fest	-125,39	-127,61	1	843
TiNO ₃	fest	-152,46	-160,67	1	850
TiOH	fest	-195,81	-87,86	1	846
Ti(OH) ₃	fest	-507,10		1	847
Ti ₂ CO ₃	fest	-614,63	-155,23	1	851
Ti ₂ O	fest	-147,28	-125,52	1	844
Ti ₂ O ₃	fest	-311,71		1	845
Ti ₂ S	fest	-93,72	-150,62	1	848
Ti ₂ SO ₄	fest	-830,48	-230,54	1	849
U	gasf.	478,82	-198,52	7	9462

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
U	fest	0,00	-50,33	1	872
U ³⁺	wss.Lsg	-520,49	125,52	1	873
U ⁴⁺	wss.Lsg	-579,07	326,35	1	874
UBr ₄	fest	-788,68	-242,67	1	879
UC ₂	fest	-175,73	-58,58	1	886
UCl ₄	fest	-962,32	-198,32	1	877
UCl ₆	fest	-1010,44	-285,77	1	878
UF ₄	fest	-1761,46	-151,04	1	875
UF ₆	fest	-2033,42	-227,82	1	876
UJ ₄	fest	-527,60	-271,96	1	880
UN	fest	-313,80	-75,31	1	884
UO ₂	fest	-1075,29	-77,82	1	881
UO ₂ ²⁺	wss.Lsg	-986,82	72,80	7	9461
UO ₃	fest	-1184,07	-98,62	1	882
V	gasf.	453,21	-182,19	1	888
V	fest	0,00	-28,91	1	887
V ²⁺	wss.Lsg	-217,57	129,70	1	889
V ³⁺	wss.Lsg	-242,25	230,12	1	890
VCl ₂	fest	-405,85	-97,07	1	892
VCl ₃	fest	-511,28	-130,96	1	893
VCl ₃ O	flüssig	-668,60	-244,35	1	906
VCl ₄	flüssig	-503,75	-255,22	1	894
VF ₅	flüssig	-1373,19	-175,73	1	891
VN	fest	-191,21	-37,28	1	908
VO	fest	-404,17	-38,91	1	895
VO ⁺	wss.Lsg	-401,66		1	903
VO ²⁺	wss.Lsg	-446,43	-133,89	1	904
VO ₂ ⁺	wss.Lsg	-587,02	42,26	1	905
VO ₄ ³⁻	wss.Lsg	-899,14		1	899
VO ₄ H ²⁻	wss.Lsg	-974,87	-16,74	1	993
VO ₄ H ₂ ⁻	wss.Lsg	-1020,90	-121,34	1	992
V(SO ₄) ₁	fest	-1169,85	-108,78	1	907
V ₂ O ₃	fest	-1139,30	-98,32	1	896
V ₂ O ₄ α	fest	-1318,38	-102,51	1	897
V ₂ O ₅	fest	-1419,63	-130,96	1	898
V ₂ O ₇ ⁴⁻	wss.Lsg	-1719,62		1	900
V ₂ O ₇ H ³⁻	wss.Lsg	-1792,43		1	995
V ₂ O ₇ H ₃ ⁻	wss.Lsg	-1863,97		1	994
V ₁₀ O ₂₈ H ₂ ⁵⁻	wss.Lsg	-8096,04		1	902
V ₁₀ O ₂₈ H ₂ ⁴⁻	wss.Lsg	-8116,96		1	901
W	gasf.	807,09	-173,84	1	922
W	gasf.	808,93	-173,84	2	1329
W	flüssig	43,07	-45,70	2	1328

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Formel	Agg. Zust.	μ [kJ/mol]	Temp. Koeff. [G/K]	Ref.	Nr.
W	fest	0,00	-32,64	1	921
W	fest	0,00	-32,66	2	1327
WCl ₆ α	fest	-455,65	-238,49	2	1136
WF ₆	gasf.	-1632,18	-340,95	1	923
WF ₆	flüssig	-1631,47	-251,46	1	924
WO ₂	fest	-533,92	-50,54	1	925
WO ₂	fest	-533,89	-50,54	2	1300
WO ₃	fest	-764,08	-75,90	1	926
WO ₃	fest	-764,11	-75,90	2	1303
Xe	gasf.	0,00	-169,57	1	927
Xe	wss.Lsg	13,39	-65,69	1	928
Zn	gasf.	95,18	-160,87	1	272
Zn	gasf.	95,18	-160,87	5	9024
Zn	fest	0,00	-41,63	1	271
Zn ²⁺	wss.Lsg	-147,03	112,13	1	273
ZnBr ₂	fest	-312,13	-138,49	1	939
ZnCO ₃	fest	-731,57	-82,42	1	282
Zn(CN) ₄ ²⁻	wss.Lsg	446,85	-225,94	1	997
ZnCl ₂	fest	-369,43	-111,46	1	274
ZnCl ₂	wss.Lsg	-403,76		1	938
ZnCl ₄ ²⁻	wss.Lsg	-666,09		1	275
ZnF ₂	fest	-713,37	-73,68	1	937
ZnJ ₂	fest	-208,95	-161,08	1	297
ZnO	fest	-318,32	-43,64	1	276
Zn(OH) ₂	fest	-555,13	-81,59	1	277
Zn(OH) ₂	wss.Lsg	-522,79		1	278
Zn(OH) ₃ ⁻	wss.Lsg	-694,33		1	996
Zn(OH) ₄ ²⁻	wss.Lsg	-858,68		1	279
ZnS Zinkblende	fest	-201,29	-57,74	1	280
ZnSO ₄	fest	-874,46	-119,66	1	281
Zr	gasf.	566,51	-181,25	1	947
Zr	fest	0,00	-38,99	1	946
ZrC	fest	-199,58	-32,17	1	953
ZrCl ₄	fest	-889,94	-181,59	1	950
ZrF ₄ β , monoklin	fest	-1810,00	-104,60	1	949
ZrH ₂	fest	-128,87	-35,02	1	948
ZrN	fest	-336,39	-38,87	1	952
ZrO ₂ α , monoklin	fest	-1042,82	-50,38	1	

298,15 K; 101.325 Pa; reiner Zustand oder 1 mol/l; 1 G (Gibbs) = 1 J/mol

Quellenverzeichnis

Die Nummer der Quelle findet sich jeweils an der vorletzten Stelle einer Tabellenzeile (die letzte Zahl ist eine interne Kennzahl).

1. E. Wiberg: „Die chemische Affinität“, 2. Aufl. Verlag de Gruyter Berlin, New York 1972.
2. D. R. Stull and H. Prophet: „JANAF Thermochemical Tables“ Natur. Bur. Stand (U.S.) 1971.
3. Landoldt-Börnstein “Zahlenwerte und Funktionen,, 6. Aufl. Springer: Berlin, Göttingen, Heidelberg, insbesondere Bd. II 4 „Kalorische Zustandsgrößen“ neben Bd. I 1 „Atome, Ionen“.
4. berechnet aus Daten aus D’Ans-Lax: „Taschenbuch für Chemiker und Physiker“, 3. Aufl., Springer-Verlag, Berlin, Heidelberg, New York, 1964-1970.
5. Statistisch-thermodynamisch berechnet aus Atom- und Molekeleigenschaften, die ihrerseits hauptsächlich aus (3) und (4) entnommen sind.
6. Meist aus thermodynamischen Daten berechnet, die hauptsächlich (3) neben (4) und (8) entnommen wurden.
7. Aus unterschiedlichen Daten (Löslichkeiten, Dampfdrücken, Verteilungskoeffizienten, Dissoziationskonstanten ...) berechnet, die hauptsächlich (4) neben verschiedenen Quellen entnommen wurden.
8. F. D. Rossini usw.: „Selected Values of Chemical Thermodynamic Properties“, Nat. Bur. Stand. (U.S.) Circular 500, 1952.