

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
Ag (άργυρος)				
Ag _{μέταλλο}	0	0	42,6	3,4
Ag ⁺	-	105,79	73,45	1
	77,1	105,8	73,4	3
	77,1	105,6	72,7	4
Ag ²⁺	269,0	268,6	88	4
AgCl ₂ ⁻	-215,4	-245,2	231,4	4
Ag(OH) ₂ ⁻	-260,2	-	-	4
AgCl _{χλωραργυρίτης}	-109,8	-127,1	96,2	3,4
Ag ₂ S _{ακανθίτης}	-40,7	-32,6	144,0	4
Ag ₂ CO ₃ (cr)	-436,8	-505,8	167,4	4
Ag ₂ O _(cr)	-11,2	-31,1	121,3	4
Ag ₂ SO ₄ (cr)	-618,4	-715,9	200,4	4
Ag ₂ SeO ₄ (cr)	-334,2	-420,5	248,5	4
AgNO ₃ (cr)	-33,4	-124,4	140,9	4
Al (αλουμίνιο)				
Al _{μέταλλο}	0	0	28,3	3,4
Al ³⁺	-	-538,4	-325	1
	-487,65	-540	-340	2
	-489,4	-531,0	-308,0	3
	-485	-531	-321,7	4
AlO ₂ ⁻	-830,9	-930,9	-36,8	4
Al(OH) ²⁺	-696,54	-778	-204	2
	-694,1	-	-	4
Al(OH) ₂ ⁺	-901,7	-1000	-16	2
Al(OH) ₃ (aq)	-1100,6	-1230	108	2
Al(OH) ₄ ⁻	-1305,8	-1487	160	2
	-1305,3	-1502,5	102,9	4
Al ₂ O ₃ κοροσύνδιο	-	-1675,7	50,92	1
	-1582,2	-1675,7	50,9	3
	-1582,3	-1675,7	50,9	4
Al(OH) ₃ γκαψίτης	-1154,86	-1293,1	68,4	2
	-1154,9	-1293,1	68,4	3
	-1155,1	-1293,3	68,4	4
AlO(OH) _{boehmite}	-913	-994	-	2
	-918,4	-993,0	48,4	3
	-915,8	-990,4	48,4	4
AlO(OH) _{διάσπορο}	-992,0	-1000,6	35,3	3
	-920,9	-999,4	35,3	4
AlPO ₄ · 2H ₂ O variscite	-2097,8	-	-	4
Al ₂ Si ₂ O ₅ (OH) ₄ καολίνη	-3785,8	-4133	-	2
	-3799,4	-4120,1	203,0	3
	-3799,7	-4119,6	205,0	4
Al ₂ Si ₂ O ₅ (OH) ₄ δικίτης	-3796,3	-4118,8	197,1	3
	-3795,9	-4118,3	197,1	4
Al ₂ Si ₂ O ₅ (OH) ₄ άλλουσίτης	-3769,4	-4114	-	2
	-3780,7	-4101,5	203,0	3
	-3780,5	-4101,2	203,3	4
Al ₂ Si ₄ O ₁₀ (OH) ₂ πυροφύλλιτης	-5273,3	-	-	2
	-5269,4	-5643,3	239,4	3
	-5268,1	-5642,0	239,4	4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
MoO ₃ μολυβδίτης	-668,0	-745,2	77,7	3
	-668,0	-745,1	77,7	4
MoS ₂ μολυβδενίτης	-297,4	-306,3	62,6	3
	-225,9	-235,1	62,6	4
N (άζωτο)				
N _{2(g)}	0	0	191,61	1, 2
	0	0	191,6	3, 4
NO ₂ ⁻	-32,2	-104,6	123,0	4
NO ₃ ⁻	-108,74	-206,85	146,70	1, 2
	-111,5	-207,4	146,9	3
	-108,7	-205,0	146,4	4
NH _{3(g)}	-16,45	-45,94	192,77	1, 2
	-16,4	-45,9	192,8	3
	-16,4	-46,1	192,4	4
NH _{3(aq)}	-26,5	-80,29	111,3	2
	-26,6	-80,3	111,0	3
	-26,5	-80,3	111,3	4
NH ₄ ⁺	-79,31	-133,26	111,17	1, 2
	-79,4	-133,3	111,2	3
	-79,3	-132,5	113,4	4
NO _(g)	86,6	90,2	210,8	4
NO _{2(g)}	51,2	33,1	240,1	3
	51,3	33,2	240,1	4
N ₂ O _(g)	104,2	82,0	219,8	4
NH _{3(g)}	-16,4	-45,9	192,8	3
	-16,4	-46,1	192,4	4
(NH ₄) ₂ SO ₄ mascagnite	-901,7	-1180,8	220,1	3, 4
NH ₄ NO ₃ (cr)	-183,8	-365,6	151,1	3
	-183,9	-365,6	151,1	4
Na (νάτριο)				
Na _{μέταλλο}	0	0	51,3	3
	0	0	51,2	4
Na ⁺	-262,0	-240,34	58,45	1, 2
	-261,9	-240,3	58,4	3
	-261,9	-240,1	59,0	4
NaCO ₃ ⁻	-792,8	-935,9	-49,8	4
NaHCO ₃ (aq)	-849,7	-943,9	113,8	4
NaSO ₄ ⁻	-1010,6	-1144,7	108,8	4
NaCl _{αλίτης}	-384,14	-411,15	72,1	2
	-384,2	-411,3	72,1	3
	-384,1	-411,1	72,1	4
NaF _{villiaumite}	-546,3	-576,6	51,3	3
	-543,5	-573,6	51,5	4
Na ₂ CO ₃ · 10H ₂ O _{νάτριο}	-3427,7	-4081,3	562,7	4
NaHCO ₃ nahcolite	-851,9	-947,7	102,1	2
	-851,0	-950,8	101,7	4
NaHCO ₃ · Na ₂ CO ₃ · 2H ₂ O _{trona}	-2386,6	-	-	2
	-2383,4	-2684,9	301,2	4
Na ₂ SO ₄ thenardite	-1269,8	-1387,8	149,6	2
	-1270,0	-1387,8	149,6	3

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
	-1270,2	-1387,1	149,6	4
Na ₂ SO ₄ · 10H ₂ O _{mirabilite}	-3646,4	-4327,1	592,0	2
	-3646,5	-4327,2	591,9	4
	-3646,8	-4327,3	592,0	4
NaSi ₇ O ₁₃ (OH) ₃ _{magadiite}	-6651,9	-241,83	188,73	2
NaAlSi ₃ O ₈ _{albite}	-3711,5	-3935,1	207,4	2
	-3711,7	-3935,1	207,4	3
	-3711,5	-3935,1	207,4	4
NaAlSi ₂ O ₆ · H ₂ O _{analcite}	-3082,6	-3300,8	234,3	2
	-3091,7	-3309,8	234,4	3
	-3082,6	-3300,8	234,3	4
Na _{0,33} Al _{2,33} Si _{3,67} O ₁₀ (OH) ₂ _{Na-μπαϊδελλίτης}	-5343	-	-	2
Ni (νικέλιο)				
Ni _{μέταλλο}	0	0	29,9	3, 4
Ni ²⁺	-45,6	-54,0	-129,0	3
	-45,6	-54,0	-128,9	4
Ni(OH) ⁺	-230,1	-	-	4
NiO _{busenite}	-211,6	-239,7	38,0	3
	-211,7	-239,7	38,0	4
NiCO ₃ (cr)	-612,5	-	-	4
NiS _{μλλερίτης}	-86,2	-84,9	66,1	3
	-79,5	-82,0	53,0	4
Ni ₃ S ₂ _{heazlewoodite}	-197,1	-202,9	133,9	3, 4
NiSO ₄ (cr)	-759,9	-872,9	92	4
NiSO ₄ · 7H ₂ O _{morenosite}	-2461,7	-2976,3	378,9	3
	-2461,8	-2976,3	378,9	4
Np (νεπτόνιο)				
Np _{μέταλλο}	0	0	0	5
Np ³⁺	-517,1	-	-	5
Np ⁴⁺	-502,9	-	-	5
NpO ₂ ⁺	-915,0	-	-	5
NpO ₂ ²⁺	-795,8	-	-	5
Np(OH) ₅ ⁻	-1456,4	-	-	5
NpO ₂ (OH) ₂ CO ₃ ⁻	-1774,2	-	-	5
NpO ₂ (cr)	-1021,8	-	-	5
Np ₂ O ₃ (cr)	-1448,0	-	-	5
Np ₂ O ₅ (cr)	-2013,0	-	-	5
NpO ₂ (OH) ₂ (cr)	-1232,5	-	-	5
Np(CO ₃) ₂ (cr)	-1630,2	-	-	5
O (οξυγόνο)				
O ₂ (g)	-	0	205,15	1
	0	0	205,2	3
	0	0	205,1	4
O ₂ (aq)	16,4	-11,7	110,9	4
OH	-157,3	-230,0	-10,7	3
	-157,2	-230,0	-10,8	4
P (φώσφορος)				
P _(g)	-	316,5	163,2	1
P ₂ (g)	-	144,0	218,12	1

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
	103,7	144,3	218,1	4
P _{4(g)}	–	58,9	280,01	1
	24,4	58,9	280,0	4
PO ₄ ³⁻	–1019,0	–1277,0	–222,0	3
	–1018,7	–1277,4	–222	4
HPO ₄ ²⁻	–	–1299,0	–33,5	1
	–1089,1	–1292,1	–33,5	4
H ₂ PO ₄	–	–1302,6	92,5	1
	–1130,3	–1296,3	90,4	4
H ₃ PO _{4(aq)}	–1142,5	–1288,3	158,2	4
H ₃ PO _{4(cr)}	–1112,3	–1266,9	110,5	3
	–1119,1	–1279,0	110,5	4
Pb (μόλυβδος)				
Pb _{μέταλλο}	–	0	64,80	1
	0	0	65,1	3
	0	0	64,8	4
Pb ²⁺	–	0,92	18,5	1
	–24,4	–1,7	10,0	3
	–24,4	–1,7	10,5	4
HPbO ₂ ⁻	–338,4	–	–	4
Pb(OH) ⁺	–226,3	–	–	4
PbCl ⁺	–164,8	–	–	4
PbCl _{2(aq)}	–297,2	–	–	4
PbCl ₃ ⁻	–426,3	–	–	4
PbO _(cr, red)	–188,9	–219,0	66,5	4
PbO _{2(cr)}	–217,3	–277,4	68,6	4
Pb ₃ O _{4(cr)}	–601,2	–718,4	211,3	4
PbS _{γαληνίτης}	–96,1	–97,7	91,4	3
	–98,7	–100,4	91,2	4
PbCO _{3 κερουσίτης}	–625,3	–699,2	131,0	3
	–625,5	–699,1	131,0	4
PbSO _{4 αργιλεσίτης}	–	–919,97	148,50	1
	–813,0	–919,9	148,6	3
	–813,1	–919,9	148,6	4
Pd (παλλάδιο)				
Pd _{μέταλλο}	0	0	37,8	3
	0	0	37,6	4
Pd ²⁺	176,5	149,0	–184	4
PdO _(cr)	–	–85,4	–	4
PdS _(cr)	–67	–75	46	4
PdS _{2(cr)}	–74,5	–81,2	79	4
Pt (λευκόχρυσος)				
Pt _{μέταλλο}	0	0	41,6	3, 4
Pt ²⁺	254,8	–	–	4
PtS _{cooperite}	–76,9	–82,4	55,1	3
	–76,1	–81,6	55,1	4
Po (πολώνιο)				
Po _{μέταλλο}	0	0	0	4
Po ²⁺	71,0	–	–	4
Po ⁴⁺	293,0	–	–	4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
Po(OH) ₂ ⁴⁺	-473,0	-	-	4
PoO ₂ (cr)	-195,0	-	-	5
Po(OH) ₄ (cr)	-544,0	-	-	4
PoS _(cr)	-4,0	-	-	4
Pu (πλουτώνιο)				
Pu _{μέταλλο}	0	0	0	5
Pu ³⁺	-578,1	-	-	5
Pu ⁴⁺	-481,0	-	-	5
PuO ₂ ⁺	-849,8	-	-	5
Pu(OH) ₅ ⁻	-1582,0	-	-	5
PuO ₂ (OH) ₂ CO ₃ ²⁻	-1732,1	-	-	5
PuO ₂ (cr)	-998,0	-	-	5
Pu(OH) ₄ (cr)	-1426,0	-	-	5
Pu ₂ (CO ₃) ₃ (cr)	-2918,1	-	-	5
Pu ₂ S ₃ (cr)	-979,0	-	-	5
Ra (ράδιο)				
Ra _(cr)	0	0	71	4
Ra ²⁺	-561,5	-527,6	54	4
RaSO ₄ (cr)	-1365,6	-1471,1	138	4
Rb (ροουβίδιο)				
Rb _{μέταλλο}	-	0	79,78	1
	0	0	76,8	3, 4
Rb ⁺	-	-251,12	121,75	1
	-291,7	-251,1	120,5	3
	-284,0	-251,2	121,5	4
S (θειό)				
S _(cr, rhombic)	0	0	32,05	1, 2
	0	0	31,8	3, 4
H ₂ S _(g)	-33,4	-20,6	205,81	1, 2
	-33,5	-20,6	205,8	3
	-33,6	-20,6	205,8	4
H ₂ S _(aq)	-27,7	-38,6	126	1, 2
	-27,8	-39,7	121	4
HS ⁻	12,2	-16,3	67	1, 2
	12,1	-17,0	62,8	3
	12,1	-17,6	62,8	4
S ²⁻	85,9	34	-	2
	85,8	33,0	-15,0	3
	85,8	33,1	-14,6	4
SO ₂ (g)	-300,1	-296,81	248,22	1, 2
HSO ₄ ⁻	-755,3	-886,9	131,7	1, 2
SO ₃ ²⁻	-486,6	-635,6	29,0	3
	-486,5	-635,5	-29	4
SO ₄ ²⁻	-744,0	-909,34	18,50	1, 2
	-744,6	-909,3	20,0	3
	-744,5	-909,3	20,1	4
Sb (αντιμόνιο)				
Sb _{μέταλλο}	0	0	45,5	3
	0	0	45,7	4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
SbO	-177,1	-	-	4
SbO ₂	-340,2	-	-	4
Sb ₂ S ₄ ²⁻	-49,8	-109,6	-26,2	4
HSbO ₂ (aq)	-407,5	-487,9	46,4	4
Sb ₂ O ₄ (cr)	-795,7	-907,5	127,2	4
Sb ₂ O ₅ (cr)	-829,2	-971,9	125,1	4
Sb ₄ O ₆ valentinite	-1252,7	-1417,1	246,0	3
	-1253,0	-1417,1	246,0	4
Sb ₂ O ₅ (cr)	-829,2	-971,9	125,1	4
SbCl ₃ (cr)	-323,7	-382,2	184,1	4
SbF ₃ (cr)	-	-915,5	-	4
Sb ₂ S ₃ αναμονίτης	-173,5	-174,9	182,0	3
	-173,6	-174,9	182,0	4
Sc (σκάνδιο)				
Sc μέταλλο	0	0	34,6	3, 4
Sc ³⁺	-586,6	-614,2	-255	4
Sc(OH) ₂	-801,2	-861,5	-134	4
Sc ₂ O ₃ (cr)	-1819,4	-1908,8	77,0	3, 4
Se (σελήνιο)				
Se μέταλλο	0	0	42,3	3
	0	0	42,4	4
Se ²⁻	129,0	-	-	3
	129,3	-	-	4
SeO ₃ ²⁻	-369,8	-509,2	13,0	4
SeO ₄ ²⁻	-441,3	-599,1	54,0	4
HSe ⁻	-44,0	15,9	79	4
HSeO ₃ ⁻	-411,5	-514,6	135,1	4
HSeO ₄ ⁻	-452,2	-581,6	149,4	4
H ₂ Se _(aq)	22,2	19,2	163,6	4
H ₂ SeO ₃ (aq)	-426,1	-507,5	207,9	4
SeO ₂ (cr)	-	-225,4	-	4
Si (πυρίτιο)				
Si μέταλλο	0	0	18,8	3, 4
H ₄ SiO ₄ (aq)	-1307,9	-1457,3	180	2
	-1308,0	-1460,0	180,0	3
	-1316,6	-1468,6	180	4
H ₃ SiO ₄ ⁻	-1251,8	-1431,7	-	2
H ₂ SiO ₄ ²⁻	-1176,6	-1383,7	-	2
SiO ₂ α-χάλκιζις	-856,3	-910,7	41,46	1, 2
	-856,3	-910,7	41,5	3
	-856,6	-910,9	41,8	4
SiO ₂ άμορφο	-849,1	-889,7	-	2
SiO ₂ χυνοστοβαλίτης	-854,5	-908,3	43,4	3
	-855,4	-909,5	42,7	4
SiO ₂ τριδυμίτης	-853,8	-907,5	43,9	3
	-855,3	-909,1	43,5	4
Sn (κασσίτερος)				
Sn μέταλλο	0	0	51,2	3
	0	0	51,6	4
Sn ²⁺	-	-8,9	-16,7	1

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
	-27,2	-8,8	-17	4
Sn ⁴⁺	2,5	30,5	-117	4
SnOH ⁺	-254,8	-286,2	50	4
SnO · OH	-474,0	-	-	4
SnO _{romarchite}	-	-280,71	57,17	1
	-256,9	-285,8	56,5	4
SnO ₂ κασιτερίτης	-	-577,63	49,04	1
	-519,9	-580,7	52,3	3
	-580,7	-519,6	52,3	4
Sr (στρόντιο)				
Sr _{μέταλλο}	0	0	55,4	3
	0	0	52,3	4
Sr ²⁺	-563,83	-550,90	-35,1	2
	-559,4	-545,8	-33,0	3
	-559,5	-545,8	-32,6	4
Sr(OH) ⁺	-721,3	-	-	4
SrO _(cr)	-561,9	-592,0	54,4	4
SrCO ₃ στροντιανίτης	-1144,73	-1225,8	97,2	2
	-1137,6	-1218,7	97,1	3
	-1140,1	-1220,1	97,1	4
SrSO ₄ σελεστίνης	-1345,7	-1456,9	-	2
	-1341,0	-1453,2	118,0	3
	-1340,9	-1453,1	117	4
Ta (ταντάλιο)				
Ta _{μέταλλο}	0	0	41,5	3, 4
TaO ₂ ⁺	-842,6	-	-	4
Ta ₂ O ₅ _(cr)	-1911,0	-2046,0	143,1	3
	-1911,2	-2046,0	143,1	4
Th (θόριο)				
Th _{μέταλλο}	-	0	51,8	1
	0	0	53,4	3, 4
Th ⁴⁺	-705,1	-769,0	-422,6	4
Th(OH) ³⁺	-920,5	-1030,1	-343	4
Th(OH) ₂ ²⁺	-1140,9	-1282,4	-218	4
Th(SO ₄) ₂ ²⁺	-1480,7	-1658,5	-230	4
ThO ₂ θοριανίτης	-	-1226,4	65,23	1
	-1168,8	-1226,4	65,2	3, 4
Ti (τιτάνιο)				
Ti _{μέταλλο}	-	0	30,72	1
	0	0	30,6	3, 4
TiO ₂ ρουτίλιο	-	-944,0	50,62	1
	-889,4	-944,8	50,3	3
	-889,5	-944,7	50,3	4
U (ουράνιο)				
U _{μέταλλο}	-	0	50,20	1
	0	0	50,3	3
	0	0	50,2	4
U ³⁺	-520,5	-514,6	-126,0	3
	-475,4	-489,1	-192	4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
U ⁴⁺	-579,1	-613,8	-326,0	3
	-531,0	-591,2	-410	4
UO ₂ ⁺	-962,7	-	-	4
UO ₂ ²⁺	-	-1019,0	-98,2	1
	-953,5	-1019,6	-97,5	4
	-952,5	-	-	5
U(OH) ₅ ⁻	-1630,8	-	-	5
UO ₂ CO ₃ (aq)	-1537,9	-	-	5
UO ₂ (CO ₃) ₂ ²⁻	-2104,4	-	-	5
UO ₂ (CO ₃) ₃ ⁴⁻	-2659,2	-	-	5
UO ₂ ουρανίτης	-	-1085,0	77,03	1
	-1031,8	-1084,9	77,0	3
	-1031,7	-1084,9	77,0	4
UO ₃ (cr)	-	-1223,8	96,11	1
	-1146,5	-1223,8	98,6	3
	-1145,9	-1223,8	96,1	4
	-1013,9	-	-	5
U ₃ O ₈ (cr)	-	-3574,8	282,55	1
	-3369,6	-	-	5
UO ₂ CO ₃ (cr)	-1562,7	-	-	5
USiO ₄ (cr)	-1861,9	-	-	5
V (βανάδιο)				
V _{metal}	0	0	28,9	3, 4
VO ²⁺	-446,4	-486,6	-133,9	4
VO ₂ ⁺	-587,0	-649,8	-42,3	4
VO ₃ ⁻	-783,6	-888,3	50	4
VO ₄ ³⁻	-899,0	-	-	4
V ₂ O ₇ ⁴⁻	-1719	-	-	4
HVO ₄ ²⁻	-974,8	-1159,0	17	4
HV ₁₀ O ₂₈ ⁵⁻	-7702	-8694	222	4
H ₂ VO ₄ ⁻	-1020,8	-1174,0	121	4
H ₂ V ₁₀ O ₂₈ ⁴⁻	-7723	-	-	4
VO _(cr)	-404,2	-431,8	39,0	3, 4
V ₂ O ₃ karelianite	-1139,0	-1218,8	98,1	3
	-1139,3	-1218,8	98,3	4
V ₂ O ₄ (cr)	-1318,4	-1427,4	103,5	3
	-1318,3	-1427,2	102,5	4
V ₂ O ₅ (cr)	-1419,4	-1550,6	130,5	3
	-1419,5	-1550,6	131,0	4
W (βολφράμιο)				
W _{metal}	0	0	32,6	3, 4
WO ₄ ²⁻	-	-1075,7	-	4
WO ₂ (cr)	-533,8	-589,7	50,5	3
	-533,9	-589,7	50,5	4
WO ₃ (cr)	-764,1	-842,9	75,9	3
	-764,0	-842,9	75,9	4
WS ₂ tungstenite	-297,9	95,0	298,3	3
	-	-209	-	4
Y (ύτριο)				
Y _{metal}	0	0	44,4	3, 4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
Y ³⁺	-693,8	-723,4	-251	4
Y ₂ O ₃ (cr)	-1816,6	-1905,3	99,1	3, 4
Yb (υτέριμιο)				
Yb _{metal}	0	0	59,8	3
	0	0	59,9	4
Yb ²⁺	-527	-	-	4
Yb ³⁺	-644,0	-674,5	-238	4
Yb ₂ O ₃ (cr)	-1726,8	-1814,5	133,0	3
	-1726,8	-1814,6	133,0	4
Zn (ψευδάργυρος)				
Zn _{metal}	-	0	41,63	1
	0	0	41,6	3, 4
Zn ²⁺	-	-153,39	-109,8	1
	-147,3	-153,4	-109,6	3
	-147,1	-153,9	-112,1	4
ZnO ₂ ²⁻	-384,2	-	-	4
ZnOH ⁺	-330,1	-	-	4
HZnO ₂ ⁻	-457,1	-	-	4
ZnCl ⁺	-275,3	-	-	4
ZnO _{ζινκίτης}	-	-350,46	43,65	1
	-320,5	-350,5	43,6	3
	-318,3	-348,3	43,6	4
ZnS _{σφαλερίτης}	-202,5	-206,9	58,7	3
	-201,3	-206,0	57,7	4
ZnSe _{stilleite}	-163	-163	84	4
ZnCO ₃ _{σμιθσονίτης}	-731,5	-812,8	82,4	3
	-731,5	-812,8	82,4	4
ZnSO ₄ _{zinkosite}	-871,5	-982,8	110,5	3, 4
Zn ₂ SiO ₄ _{βύλλεμίτης}	-1522,9	-1636,5	131,4	3
	-1523,2	-1636,7	131,4	4
Zr (ζιρκόνιο)				
Zr _{μέταλλο}	0	0	39,0	3, 4
ZrO ₂ _{βαδδελίτης}	-1042,8	-1100,6	50,4	3, 4
ZrSiO ₄ _{ζιρκόνιο}	-1918,9	-2033,4	84,0	3
	-1919,1	-2033,4	84,1	4

* Πηγές: (1) Cox et al, (1989); (2) Drever (1997); (3) Robie et al, (1978); (4) Wagman et al, (1982); (5) Brookins (1988).

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
Am (αμερίσιο)				
Am ³⁺	-559,1	-	-	5
Am ⁴⁺	-373,2	-	-	5
AmOH ²⁺	-793,5	-	-	5
Am(OH) ₅ ⁻	-1529,6	-	-	5
AmO ₂ (cr)	-880,4	-	-	5
Am ₂ O ₃ (cr)	-1614,9	-	-	5
Am(OH) ₃ (cr)	-1168,0	-	-	5
Am ₂ (CO ₃) ₃ (cr)	-2996,2	-	-	5
As (αρσενικό)				
As _(cr)	0	0	35,7	3
	0	0	35,1	4
AsO ⁺	-163,8	-	-	4
AsO ₂ ⁻	-350,0	-429,0	40,6	4
AsO ₃ ³⁻	-447,69	-	-	5
AsO ₄ ³⁻	-648,4	-888,1	-162,8	4
HAsO ₄ ²⁻	-714,6	-906,3	-1,7	4
HAsO ₃ ²⁻	-524,30	-	-	5
H ₂ AsO ₃ ⁻	-587,1	-714,8	110,5	4
H ₂ AsO ₄ ⁻	-753,2	-909,6	117,0	4
H ₃ AsO ₃ (aq)	-639,8	-742,2	195,0	4
H ₃ AsO ₄ (aq)	-766,0	-902,5	184,0	4
As ₂ O ₃ arsenolite	-576,0	-657,0	107,4	3
	-576,2	-657,0	107,1	4
As ₂ O ₃ clauderite	-575,6	-654,8	113,3	3
	-577,0	-654,8	117,0	4
As ₂ S ₂ ερυθρά σανδαράχη	-140,6	-142,7	127,0	3
	-	-142,7	-	4
As ₂ S ₃ κίτρινη σανδαράχη	-168,4	-169,0	163,6	3
	-168,6	-169,0	163,6	4
Ba (βάριο)				
Ba ²⁺	-555,4	-532,5	8,4	2
	-560,7	-537,6	9,6	3
	-560,8	-537,6	9,6	4
BaCl ₂ (cr)	-810,4	-858,6	123,7	4
BaF ₂ (cr)	-1156,8	-1207,1	96,4	4
BaCO ₃ βιθερίτης	-1132,21	-1210,9	112,1	2
	-1132,2	-1210,8	112,1	3
	-1137,6	-1216,3	112,1	4
BaSO ₄ βαρίτης	1362,2	1473,2	132,2	2, 3, 4
Ba(NO ₃) ₂ nitrobarite	796,6	992,1	213,8	3, 4
Be (βηρύλλιο)				
Be _{μέταλλο}	0	0	9,50	1, 3, 4
Be ²⁺	-379,7	-383,0	-130,0	3
	-379,7	-382,8	-129,7	4
BeO ₂ ²⁻	-640,1	-790,8	-159	4
Be ₃ (OH) ₃ ³⁺	-1801,6	-	-	4
BeO _{bromellite}	-	-609,4	13,77	1
	-580,1	-609,4	13,8	3
	-580,3	-609,6	-	4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
Be(OH) ₂ (cr, a)	-815,0	-902,5	51,9	4
BeCl ₂ (cr, a)	-445,6	-490,4	82,7	4
BeSO ₄ (cr, tetragonal)	-1093,8	-1205,2	77,9	4
BeAl ₂ O ₄ chrysoberyl	-2178,5	-2300,8	66,3	3, 4
Be ₂ SiO ₄ phenacite	-	-	64,3	3
	-2032,5	-2149,3	64,3	4
C (άνθρακας)				
C _{γραφίτης}	0	0	5,74	1, 2
	0	0	5,7	3, 4
C _{διαμάντι}	2,9	1,9	2,4	3, 4
CCl ₄ (l)	-65,3	-135,4	216,4	4
HCN _(aq)	119,7	107,1	-	4
CN ⁻	172,4	150,6	94,1	4
CH ₄ (g)	-50,72	-74,81	186,3	2
	-50,7	-74,8	186,3	3, 4
CH ₄ (aq)	-34,3	-89,0	83,7	4
CH ₂ O _(aq)	-129,7	-	-	4
C ₆ H ₆ (l)	124,7	49,0	172	4
HCOOH _(l)	-361,4	-424,7	129,0	4
CH ₃ COOH _(aq)	-396,6	-485,8	159,8	4
CH ₃ COO ⁻	-369,3	-486,0	86,6	4
CO _(g)	-137,17	-110,53	197,66	1, 2
	-137,2	-110,5	197,7	3, 4
CO ₂ (g)	-394,37	-393,51	213,79	1, 2
	-394,4	-393,5	213,8	3
	-394,4	-393,5	213,7	4
CO ₂ (aq)	-	-413,26	119,36	1
	-386,0	-413,8	117,6	4
H ₂ CO ₃ (aq)	-623,14	-699,09	189,31	2
	-623,2	-699,6	187,0	3
	-623,1	-699,6	187,4	4
HCO ₃ ⁻	-586,8	-689,93	98,4	1, 2
	-586,8	-692,0	91,2	3, 4
CO ₃ ²⁻	-527,9	-675,23	-50,0	1, 2
	-527,9	-677,1	-56,9	3
	-527,8	-677,1	-56,9	4
Ca (ασβέστιο)				
Ca _{μέταλλο}	-	0	41,59	1
	0	0	41,6	3
	0	0	41,4	4
Ca ²⁺	-552,8	-543,0	-56,2	1, 2
	-553,5	-542,8	-53,1	3
	-553,6	-542,8	-53,1	4
Ca(OH) ⁺	-718,4	-	-	4
CaCO ₃ (aq)	-1081,4	-1220,0	-110,0	4
CaSO ₄ (aq)	-1298,1	-1452,1	-33,1	4
CaO _{lime}	-	-634,92	38,1	1
	-603,5	-635,1	38,2	3
	-604,0	-635,1	39,8	4
Ca(OH) ₂ πορτολανδίτης	-897,5	-985,2	83,4	2
	-898,4	-986,1	83,4	3

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
	-898,5	-986,1	83,4	4
CaF ₂ φθορίτης	-1176,9	-1229,3	68,9	3
	-1167,3	-1219,6	68,9	4
CaCO ₃ ασβεστίτης	-1129,07	-1207,6	91,7	2
	-1128,8	-1207,4	91,7	3
	-1128,8	-1206,9	92,9	4
CaCO ₃ αραγωνίτης	-1128,3	-1206,4	93,9	2
	-1127,8	-1207,4	88,0	3
	-1127,8	-1207,1	88,7	4
CaMg(CO ₃) ₂ δολομίτης	-2161,7	-2324,5	155,2	2, 3
	-2163,4	-2326,3	155,2	4
CaSO ₄ ανυδρίτης	-1321,98	-1435,5	106,5	2
	-1321,7	-1434,1	106,7	3
	-1321,8	-1434,1	106,7	4
CaSO ₄ · 2H ₂ O γήινος	-1797,36	-2022,92	193,9	2
	-1797,2	-2022,6	194,1	3
	-1797,3	-2022,6	194,1	4
Ca ₅ (PO ₄) ₃ OH υδροξυαπατίτης	-6338,3	-6721,6	390,4	2
	-6338,4	-6721,6	390,4	3
	-6338,5	-6738,5	390,4	4
Ca ₅ (PO ₄) ₃ F φθοροαπατίτης	-6508,1	-6872,2	387,9	3
	-6491,5	-6872	387,9	4
CaAl ₂ Si ₂ O ₈ ανορθίτης	-4002,2	-4227,8	199,3	2
	-4017,3	-4243,0	199,3	3
	-4002,3	-4227,9	199,3	4
CaAl ₂ Si ₄ O ₁₂ · 4H ₂ O laumontite	-6682,0	-7233,6	485,8	2
Ca _{0,167} Al _{2,33} Si _{3,67} O ₁₀ (OH) ₂ Ca-μικειδέλιτης	-5436	-	-	2
CaMgSi ₂ O ₆ διοφιίδιος	-3036,6	-3210,8	143,1	3
	-3032,0	-3206,2	142,9	4
Ca ₂ Mg ₆ Si ₈ O ₂₂ (OH) ₂ tremolite	-11592,6	-12319,7	548,9	2
	-11627,9	-12355,1	548,9	3
	-11631	-12360	548,9	4

Cd (κάδμιο)

Cd μέταλλο	0	0	51,80	1, 3, 4
Cd ²⁺	-	75,92	72,8	1
	-77,6	-75,9	-73,2	3, 4
CdO ₂ ²⁻	-284,4	-	-	4
Cd(OH)	-261,1	-	-	4
Cd(OH) ₂ (aq)	-442,6	-	-	4
Cd(OH) ₃ ⁻	-600,7	-	-	4
Cd(OH) ₄ ²⁻	-758,4	-	-	4
CdCl ⁺	-224,4	-240,6	43,5	4
CdCl ₃ ⁻	-487,0	-561,1	202,9	4
Cd(NH ₃) ₄ ²⁺	-226,1	-450,2	336,4	4
CdO monteponite	-	-258,35	54,8	1
	-228,5	-258,2	54,8	3
	-228,4	-258,2	54,8	4
Cd(OH) ₂ (cr)	-473,6	-560,7	96	4
CdCl ₂ (cr)	-343,9	-391,5	115,3	4
CdF ₂ (cr)	-647,7	-400,4	77,4	4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
CdS _{greenockite}	-145,6	-149,6	70,3	3
	-156,5	-161,9	64,9	4
CdCO ₃ _{otavite}	-669,4	-750,6	92,5	3, 4
CdSO ₄ _(cr)	-822,7	-933,3	123,0	4
CdSO ₄ · 2H ₂ O _(cr)	-1068,7	-1239,6	154,0	4
Ce (δημήτριο)				
Ce _{μέταλλο}	0	0	69,5	3
	0	0	72,0	4
Ce ³⁺	-672,0	-696,2	-205,0	3, 4
Ce ⁴⁺	-503,8	-537,2	-301	3, 4
Cl (χλώριο)				
Cl _{2(g)}	0	0	223,1	3, 4
Cl ⁻	-131,2	-167,08	56,60	1, 2
	-131,3	-167,1	56,7	3
	-131,2	-167,2	56,5	4
HCl _(g)	-	-92,31	186,90	1
	-95,3	-92,3	186,9	3, 4
Co (κοβάλτιο)				
Co _{μέταλλο}	0	0	30,0	3, 4
Co ²⁺	-54,4	-58,2	-113,0	3, 4
Co ³⁺	134,0	92,0	-305,0	3, 4
CoO _(cr)	-214,2	-237,9	53,0	3, 4
Co ₃ O ₄ _{cobalt spinel}	-772,6	-891,2	102,5	3
	-774	-891	102,5	4
Co(OH) ₂ _(cr)	-450,1	-	-	4
Cr (χρώμιο)				
Cr _{μέταλλο}	0	0	23,6	3
	0	0	23,8	4
Cr ²⁺	-	-144,0	-	3
	-	-143,5	-	4
CrO ₄ ²⁻	-727,8	-881,2	50,2	4
HCrO ₄ ⁻	-764,7	-878,2	184,1	4
Cr ₂ O ₇ ²⁻	-1301,1	-1490,3	261,9	4
Cr ₂ O ₃ _(cr)	-1058,1	-1139,7	81,2	4
Cu (χαλκός)				
Cu _{μέταλλο}	-	0	33,15	1
	0	0	33,2	3, 4
Cu ⁺	50,0	71,7	41,0	3
	50,0	71,7	40,6	4
Cu ²⁺	-	64,9	-98	1
	65,5	64,8	-99,6	3, 4
CuCl ⁺	-68,2	-	-	4
CuO ₂ ²⁻	-183,6	-	-	4
Cu(OH) ₂ _(aq)	-249,0	-395,2	-120,9	4
CuCl ₂ _(aq)	-197,9	-	-	4
CuSO ₄ _(aq)	-692,2	-	-	4
CuO _{τενορίτης}	-129,6	-157,3	42,6	3
	-129,7	-157,3	42,6	4
Cu ₂ O _{χιπρίτης}	-146,0	-168,6	93,1	3, 4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
CuCl _{nantokite}	-119,9	-137,2	86,2	4
CuCl _{2 (στ)}	-175,7	-220,1	108,1	4
CuS _{κοβελλίνης}	-49,1	-48,6	66,6	3
	-53,6	-53,1	66,5	4
Cu ₂ S _{χαλκοσίνης}	-86,9	-80,1	120,8	3
	-86,2	-79,5	120,9	4
Cu ₂ CO ₃ (OH) ₂ μαλαχίτης	-	-1054,0	-	3
	-893,6	-1051,4	186,2	4
Cu ₃ (CO ₃) ₂ (OH) ₂ αζουρίτης	-	-1632,2	-	3
	-1315,5	-1632,2	0	4
CuSO ₄ chalcocyanite	-	-771,4	109,2	1
	-662,3	-771,4	109,5	3
	661,8	-771,4	109	4
CuSO ₄ · 5H ₂ O χαλκοανθίτης	-1879,8	-2279,6	300,4	3
	-1879,7	-2279,6	300,4	4
Cu ₄ SO ₄ (OH) ₆ βροουσίτης	-1818,0	-	-	3
	-1817,7	-	-	4

F (φθόριο)

F _{2 (g)}	0	0	202,8	3, 4
F	-281,5	-335,35	-13,8	1, 2
	-281,7	-335,4	-13,2	3
	-278,8	-332,6	-13,8	4
HF _(aq)	-296,8	-320,1	88,7	4
HF _(g)	-	-273,30	173,78	1
	-275,4	-273,3	173,8	3
	-273,2	-271,1	173,8	4
HF _(l)	-	-299,8	-	4

Fe (σίδηρος)

Fe _{μέταλλο}	0	0	27,3	2, 3, 4
Fe ²⁺	-82,88	-89,0	-	2
	-78,9	-89,1	-138,0	3
	-78,9	-89,1	-137,7	4
Fe ³⁺	-8,56	-48,85	-	2
	-4,6	-48,5	-316,0	3
	-4,7	-48,5	-315,9	4
FeO ₂ ²⁻	-295,3	-	-	
Fe(OH) ⁺	-277,4	-324,7	-29	4
Fe(OH) ₂ ²⁺	-233,20	-291,2	-	2
	-229,4	-290,8	-142	4
Fe(OH) ₂ ⁺	-450,5	-548,9	-	2
	-438,0	-	-	4
Fe(OH) _{3 (aq)}	-648,3	-802,5	-	2
	-659,3	-	-	4
Fe(OH) ₄ ⁻	-833,83	-1058,7	-	2
FeCl ₂ ²⁺	-143,9	-180,3	-113	4
FeSO _{4 (aq)}	-823,4	-998,3	-117,6	4
FeO _(στ)	-251,2	-272,0	59,8	3
	-251,4	-272,0	60,8	4
Fe ₂ O ₃ αιματίτης	-742,8	-824,7	87,7	2
	-742,7	-824,6	87,4	3
	-742,2	-824,2	87,4	4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
Fe ₃ O ₄ μαγνητίτης	-1012,9	-1116,1	146,1	2
	-1012,6	-1115,7	146,1	3
	-1015,4	-1118,4	146,4	4
Fe(OH) ₂ (s)	-486,5	-569,0	88	2, 4
FeOOH γκεϊτίτης	-488,55	-559,3	60,4	2
	-488,6	-559,3	60,4	3
	-	-559,0	-	4
Fe(OH) ₃ φερυδρίτης	-692,07	-	-	2
	-696,5	-823,0	106,7	4
FeCl ₂ lawrencite	-302,2	-341,6	118,0	3
	-302,3	-341,8	118,0	4
FeCl ₃ molsite	-333,8	-399,2	142,3	3
	-334,0	-399,5	142,3	4
FeCO ₃ σιδηρίτης	-673,05	-753,8	-	2
	-666,7	-737,0	105,0	3
	-666,7	-740,6	92,9	4
FePO ₄ · 2H ₂ O strengite	-1662,9	-1888,2	171,1	2
Fe ₂ SiO ₄ fayalite	-1379,0	-1479,9	145,2	2
	-1379,4	-1479,4	148,3	3
	-1379,0	-1479,9	145,2	4
FeS ₂ σιδηροσίτης	-166,9	-178,2	52,9	2
	-160,2	-171,5	52,9	3
	-166,9	-178,2	52,9	4
FeS ₂ μαρσαίτης	-158,4	-169,4	53,9	3
	-	-154,8	-	4
FeS pyrrhotite	-100,4	-100,0	60,3	2, 4
FeS mackinawite	-93,0	-	-	2
Fe ₃ S ₄ greigite	-290	-	-	2
FeAsS αρσενιοσίτης	-50	-42	121	4
FeSO ₄ · 7H ₂ O melanterite	-2509,6	-3014,4	409,2	3
	-2509,9	-3014,6	409,2	4
H (υδρογόνο)				
H ₂ (g)	0	0	130,57	2
	0	0	130,7	3, 4
H ₂ O(g)	-228,58	-241,83	188,84	1, 2
	-228,6	-241,8	188,7	3, 4
H ₂ O(l)	-237,14	-285,83	69,95	1, 2
	-237,1	-285,8	70,0	3
	-237,1	-285,8	69,9	4
H ⁺	0	0	0	1, 2, 3, 4
Hg (υδράργυρος)				
Hg ₃ μέταλλο	0	0	75,9	3
	0	0	76,0	4
Hg(l)	-	0	75,90	1
Hg ²⁺	-	170,21	-36,19	1
	164,4	171,0	-32,0	3
	164,4	171,0	-32,2	4
	-	166,87	65,74	1
Hg ₂ ²⁺	-	172,0	84,5	3
	153,6	172,0	84,5	3
	153,5	172,4	84,5	4
HHgO ₂ ⁻	-190,3	-	-	4

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
Hg(OH) ⁺	-52,3	-84,5	71	4
HgCl ⁺	-5,4	-18,8	75	4
HgCl ₄ ²⁻	-446,8	-554,0	293	4
HgS ₂ ²⁻	41,9	-	-	4
HgO _{montroydite}	-	-90,79	70,25	1
	-58,5	-90,8	70,3	3, 4
Hg ₂ Cl ₂ καλομέλινας	-	-265,37	191,6	1
	-210,8	-265,2	192,5	3
	-210,7	-265,2	192,5	4
HgS _{κινναβαρίτης}	-50,6	-58,2	82,5	3
	-50,6	-58,2	82,4	4
Hg ₂ SO ₄ (cr)	-	-743,09	200,70	1
	-625,8	-743,1	200,7	4
K (κάλλιο)				
K _{μέταλλο}	0	0	64,7	3
	0	0	64,2	4
K ⁺	-282,5	-252,14	101,2	1, 2
	-282,5	-252,2	101,0	3
	-283,3	-252,4	102,5	4
KCl _{σπλιβίτης}	-408,6	-436,5	82,6	2
	-408,6	-436,5	82,6	3
	-409,1	-436,7	82,6	4
K ₂ SO ₄ arcanite	-1319,7	-1437,7	175,6	3
	-1321,4	-1437,8	175,6	4
KNO ₃ niter	-394,5	-494,5	133,1	3
	-394,9	-494,6	133,0	4
KAlSi ₃ O ₈ μακροζελανίτης	-3742,9	-3681,1	214,2	2
	-3742,3	-3967,7	214,2	3
	-3742,9	-3968,1	214,2	4
KAl ₃ Si ₃ O ₁₀ (OH) ₂ μοσοβίτης	-5608,4	-5984,4	305,3	2
	-5600,7	-5976,7	306,4	3
	-5608,4	-5984,4	306,3	4
KMg ₃ AlSi ₃ O ₁₀ (OH) ₂ phlogopite	-	-	319,7	3
	-5831,8	-	-	4
La (λανθάνιο)				
La _{μέταλλο}	0	0	56,9	3, 4
La ³⁺	-683,7	-707,1	-217,6	4
Mg (μαγνήσιο)				
Mg _{μέταλλο}	0	0	32,7	3, 4
Mg ²⁺	-455,4	-467,0	-137	1, 2
	-454,8	-466,8	-138,0	3
	-454,8	-466,8	-138,1	4
Mg(OH) ⁺	-626,7	-	-	4
MgSO ₄ (aq)	-1212,2	-1356,0	-7,1	4
MgO _{περολίτισιο}	-569,3	-601,6	26,95	1, 2
	-269,2	-601,5	26,9	3
	-569,4	-601,7	26,9	4
Mg(OH) ₂ μπουοίτης	-833,51	-924,54	63,18	2
	-833,5	-924,5	63,2	3, 4
MgCO ₃ μαγνησίτης	-1012,1	-1095,8	65,7	2

Είδη ή ενώσεις	ΔG_f^0 kJ mol ⁻¹	ΔH_f^0 kJ mol ⁻¹	S^0 J mol ⁻¹ K ⁻¹	Πηγή
	-1029,5	-1113,3	65,1	3
	-1012,1	-1095,8	65,7	4
MgCO ₃ · 3H ₂ O _{nesquehonite}	-1723,7	-1977,3	195,6	3
	-1726,1	-	-	4
MgSO ₄ · 7H ₂ O _{επισομίτης}	-2871,2	-3388,7	372,0	3
	-2871,5	-3388,7	372	4
Mg ₂ SiO ₄ _{φοροστερίτης}	-2056,7	-2175,7	95,2	2
	-2051,3	-2170,4	95,2	3
	-2055,1	-2174,0	95,1	4
MgSiO ₃ _{clinoenstatite}	-1460,9	-1547,8	67,9	3
	-1462,1	-1549,0	67,7	4
MgSiO ₃ _{enstatite}	-1459,9	-1546,8	67,8	2
Mg ₃ Si ₂ O ₅ (OH) ₄ _{χουσοπέλης}	-4035,35	-	-	2
	-4034,0	-4361,7	221,3	3
	-4037,8	-4365,6	221,3	4
Mg ₃ Si ₄ O ₁₀ (OH) ₂ _{τάλης}	-5527,1	-5893	260,7	2
	-5536,0	-5915,9	260,8	3
	-5523,7	-5903,3	260,8	4
Mg ₅ Al ₂ Si ₃ O ₁₀ (OH) ₈ _{γλωρίτης}	-8207,8	-8857,4	465,3	2
Mg ₄ Si ₆ O ₁₅ (OH) ₂ · 6H ₂ O _{σεπιόμβος}	-9251,6	-10116,9	613,4	2
Mn (μαγγάνιο)				
Mn _{μέταλλο}	0	0	32,0	2, 3
Mn ²⁺	-228,1	-220,79	-73,6	2, 4
	-228,0	-220,7	-73,6	3
MnOH ⁺	-405,0	-450,6	-17	4
Mn(OH) ₃ ⁻	-744,2	-	-	4
MnO _{manganosite}	-362,9	-385,2	59,7	3, 4
Mn(OH) ₂ _{pyrochroite}	-616,5	-	-	2
MnOOH _{manganite}	-133,3	-	-	2
Mn ₃ O ₄ _{χουσομανίτης}	-1283,2	-1387,8	155,6	2
	-1282,8	-1387,8	154,0	3
	-1283,2	-1387,8	155,6	4
Mn ₂ O ₃ _{bixbyite}	-881,1	-959,0	110,5	2, 3, 4
MnO ₂ _{πυρολουσίτης}	-465,14	-520,3	53,1	2
	-465,1	-520,0	53,0	3, 4
MnO ₂ _{μυρνεοσίτης}	-453,1	-	-	2
MnCO ₃ _{ροδοχρωσίτης}	-816,7	-894,1	85,8	2
	-816,0	-889,3	100,0	3
	-816,7	-894,1	85,8	4
MnS _{αλεπανδίτης}	-218,0	-213,8	78,2	2
	-218,2	-213,9	78,2	3
	-218,4	-214,2	78,2	4
MnSiO ₃ _{ροδοσίτης}	-1243,1	-1319,2	102,5	2
	-1243,1	-1319,4	102,5	3
	-1240,5	-1320,9	89,1	4
Mo (μολυβδένιο)				
Mo _{μέταλλο}	0	0	28,7	3, 4
MoO ₄ (aq)	-	-661,1	-	4
MoO ₄ ²⁻	-836,3	-997,9	27,2	4
MoO ₂ (cr)	-533,0	-587,8	50,0	3
	-533,0	-588,9	46,3	4