

Compendio de Propiedades

Tabla de Entalpía de Formación, Energía Libre de Gibbs y Entropía de Formación de Compuestos Inorgánicos

Objetivo

El presente de trabajo, pretende concentrar la mayor cantidad posible de datos que son necesarios para las diversas actividades de la química y que se encuentran presentes en infinidad de bases de datos, lo que muchas veces hace casi imposible localizarlos.

Orden de la Información

La misma se ordena en orden alfabético, según el símbolo químico del elemento más representativo. Por ejemplo, el Cloruro de Sodio, cuya fórmula química es NaCl, podrá encontrarse dentro de la letra N.

Convocatoria

Extiendo una cordial invitación a todos aquellos que quieran participar de ésta tarea “titánica”, ya sea colaborando con el aporte de datos, así como entregar su aporte en concentrar los mismos en cada documento.

EIQ, BUI, TQ Fabio Germán Borgogno

fabiborgogno@hotmail.com.ar

Neuquén, Neuquén, Argentina.

Versión Primera - Junio de 2010.

Éste trabajo está dedicado a mi esposa,
Erica, la razón por la que soy.
Y a nuestro primer hijo, que viene en camino.

Otros Títulos a Publicar o Publicados

Afinidades Electrónicas y Protónicas de Compuestos Inorgánicos.
Atacabilidad de Compuestos Inorgánicos.
Calor de Vaporización, de Fusión y de Sublimación de Compuestos Inorgánicos.
Capacidad Calorífica de Compuestos Inorgánicos.
Conductividad Térmica de Compuestos Inorgánicos.
Constantes Crioscópicas de Compuestos Inorgánicos.
Constantes Dieléctricas de Compuestos Inorgánicos.
Constantes Críticas de Compuestos Inorgánicos.
Constantes de la Ecuación de Beattie-Bridgman de Compuestos Inorgánicos.
Constantes de la Ecuación de Benedict-Webb-Rubin de Compuestos Inorgánicos.
Constantes de la Ecuación de Van der Waals de Compuestos Inorgánicos.
Densidades de Compuestos Inorgánicos.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – A.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – B.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – C.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – E.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – F.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – G.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – H.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – I.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – K.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – L.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – M.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – N.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – O.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – P.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – R.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – S.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – T.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – U.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – V.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – W.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – X.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – Y.
Diagramas de Propiedades de Compuestos Inorgánicos – Z.
Efecto Joule-Thomson de Compuestos Inorgánicos.
Entalpías, Energías Libres y Entropías de Formación de Compuestos Inorgánicos.
Índices de Refracción de Compuestos Inorgánicos.
Longitud y Ángulos de Enlaces de Compuestos Inorgánicos.
Momentos Dipolares de Compuestos Inorgánicos.
Movilidades Iónicas de Compuestos Inorgánicos.
Tablas de Presiones/Tensiones de Vapor de Compuestos Inorgánicos.
Presiones de Disociación de Compuestos Inorgánicos.
Presiones Parciales de Soluciones de Compuestos Inorgánicos.

Propiedades a Saturación y Recalentadas de Compuestos Inorgánicos.
Resistencias Eléctricas, Conductividades, Resistividades, etc., de Compuestos Inorgánicos.
Resistencia Mecánica, Módulos, etc., de Compuestos Inorgánicos.
Solubilidades de Compuestos Inorgánicos.
Tablas de Temperatura, Presión, Composición, Coeficientes de Actividad de Sistemas Binarios de Compuestos Inorgánicos.
Tensiones Superficiales de Compuestos Inorgánicos.
Viscosidades de Compuestos Inorgánicos.

Entalpía de Formación, Energía Libre de Gibbs y Entropía de Formación de Compuestos Inorgánicos

Compuesto	Observaciones	Entalpía de Formación (ΔH_f^0) [Kcal/mol] ¹	Energía Libre de Gibbs (ΔG_f^0) [Kcal/mol] ²	Entropía de Formación (ΔS_f^0) [cal/mol.°C]
Ac	gas	0.00	0.00	
Ag	gas	69.12	59.84	41.3221
	sólido	0.00	0.00	10,209; 42,55J/mol.K
Ag ⁻	gas	245.274		
	solución aq	25.81	18.408	17.07
Ag ²⁺	gas	742.05		
	solución aq		64.1	
Ag ³⁺	gas	1576		
AgBr	sólido	-23.78; -23.90; -99.5KJ/mol	-22.930; -23.02; -95.9KJ/mol	25.6; 107.1J/mol.K
AgBrO ₃	sólido		17.6	
Ag ₂ C ₂	sólido	84.5		
AgCN	sólido	34.94; 33.8	39.20; 38.70	20.0
Ag ₂ CN ₂	sólido	51.5		
AgCNO	sólido	-21.1	-14.7	
AgCNS	sólido	21	23.3	
Ag ₂ CO ₃	sólido	-120.97; -119.5	-104.48; -103.0	40.0
AgCH ₃ COO	sólido	-98.41; -95.9	-74.2	33.8
	solución aq	-91.7	-70.86	
Ag ₂ C ₂ O ₄	sólido	-159.1; -158.7	-137.2	48
	gas	23.23	16.79	58.5
AgCl	sólido, cristalino	-30.362; -30.11; -127.068KJ/mol; -127.04KJ/mol	-26.224; -25.98; -109.85KJ/mol; -109.7KJ/mol	22.97; 96.2J/mol.K; 96.1J/mol.K
AgClO ₂	sólido	0	16	32.16
AgClO ₃	sólido	-5.73	16	37.7
AgClO ₄	sólido	-7.75	21	38.8
Ag ₂ CrO ₄	sólido	-176.2	-154.7	51.8
AgF	sólido	-48.5; -48.7	-44.2	20
	solución aq, 400	-53.1	-47.26	
AgF.H ₂ O	sólido	-120.4	-101.8	27.4
AgF.2H ₂ O	sólido	-191.2	-159	38
AgF.4H ₂ O	sólido	-331.5	-268.6	45.9
Ag ₂ [Fe(CN) ₆]	sólido		-188.4	
AgH	gas	67.7	60.8	48.86
AgI	sólido	-14.91; -15.14; -62.4KJ/mol	-15.85; -16.17; -66.3KJ/mol	27.3; 114.2J/mol.K
AgIO ₃	sólido	-41.7; -42.02	-24.08	35.7
AgH ₃ IO ₆	sólido			59.44
Ag ₂ MoO ₄	sólido		-196.4	
AgN ₃	sólido	66.8	90	
AgNO ₂	sólido	-10.605; -11.6	4.774; 3.76	30.62
	solución aq	-2.9	9.99	
AgNO ₃	sólido	-29.43; -123.1KJ/mol	-7.69; -7.66; -32.2KJ/mol	33.68; 140.9J/mol.K
	solución aq, 6500	-24.02	-7.81	
Ag ₂ N ₂ O ₂	sólido	14	29.4	42
Ag ₂ O	sólido	-7.806; -6.95	-2.586; -2.23	29.09
Ag ₂ O ₂	sólido		20.8	
AgO	sólido	-6	2.6	
AgO ⁻	solución aq		53.9	
AgO ⁰	solución aq		-5.49	
AgONC	sólido	48.2		
	sólido	-5.5	-7.6	
Ag ₂ S	sólido, rómbico α	-7.60	-9.62	34.8
	sólido, rómbico β	-7.01	-9.36	35.9
Ag ₂ SO ₄	sólido	-170.50; -170.1	-147.17; -146.8	47.8
	solución aq	-165.8	-139.22	
Ag ₂ SeO ₄	sólido	-94.7	-68.5	48.3
Ag ₂ WO ₄	sólido		-206	
[Ag(CN) ₂] ⁻	solución aq	64.5	72.05	49
[Ag(NH ₃) ₂] ⁺	solución aq	-26.724	-4.16	57.8
[Ag(S ₂ O ₃) ₂] ⁻	solución aq		-225.4	
[Ag(S ₂ O ₃) ₂] ³⁻	solución aq	-258.5	-247.4	
	gas	75	65.3	38.808
Al	sólido	0.00	0.00	6,769; 28.3J/mol.°C
	solución aq			
Al ⁻	gas	214.487		
Al ²⁺	gas	650.062		
Al ³⁺	gas	1807.44		
	solución aq	-125.4	-115	-74.9
AlBr	gas	1.8		
AlBr ₃	sólido	-125.8; -123.4	-120.7	44
	solución aq	-209.5	-189.2	
Al ₂ C ₃	sólido	-30.9; -30.8	-29.0	25
Al(CH ₃) ₂	líquido	-26.9		
AlCl ₃	sólido	-166.2; -163.8	-152.2	40
	solución aq, 600	-243.9	-209.5	
AlCl ₃ .6H ₂ O	sólido			
AlF	gas	51.4		
AlF ₃	sólido	-311; -329	-294	23
	solución aq	-360.8	-312.6	
AlI	gas	30.6		
AlI ₃	sólido	-75.2; -72.8	-75.0	48
	solución aq	-163.4	-152.5	
AlN	sólido	-57.7	-50.1; -50.4	5
Al(NO ₂) ₃ .6H ₂ O	sólido	-680.65; -680.89	-525.82; -526.32	111.8
Al(NO ₃) ₃ .9H ₂ O	sólido	-897.34; -897.59	-700.2	136
AlO	gas	45.8		
Al ₂ O ₃ (α)	sólido, Corindón α	-399.09	-376.77; -376.87	12.186
	sólido, γ	-384.84		
Al ₂ O ₃ .H ₂ O	sólido	-471	-485	23.15
Al ₂ O ₃ .3H ₂ O	sólido	-618.7	-547.9	33.51
AlO ₂ ⁻	solución aq	-218.6	-204.7	25
H ₂ AlO ₂ ⁻	solución aq		-255.2	
Al(OH) ₃	sólido, amorfo	-304.9; -304.8	-271.9; -272.9	17
Al ₂ S ₃	sólido	-121.6	-117.7	23
Al ₂ (SO ₄) ₃	sólido	-820.98; -820.99	-736.99; -739.53	57.2
	solución aq	-893.9	-759.3	
Al ₂ (SO ₄) ₃ .6H ₂ O	sólido	-1268.14; -1268.15	-1105.14; -1103.39	112.1
Al ₂ (SO ₄) ₃ .18H ₂ O	sólido	-2120		
Al ₂ SiO ₅	sólido	-642.2; -642.7; -648.9	-607.8; -607; -615	25; 20.7; 27
[AlF ₆] ³⁻	solución aq		-539.6	-40
Al(NH ₃)(SO ₄) ₂	sólido	-561.24; -561.19	-485.95; -486.17	51.7
Al(NH ₄)(SO ₄) ₂ .12H ₂ O	sólido	-1419.36	-1179.02; -1179.26	166.6
Al ₂ O ₃ .K ₂ O.4SiO ₂	sólido, vítreo	-1368.2		
	sólido, Leucita	-1379.6		

Al ₂ O ₃ ·K ₂ O·6SiO ₂	sólido, vítreo	-1747		
	sólido, Adularia	-1810.7		
	sólido, Microclina	-1784.5		
Al ₂ O ₃ ·Na ₂ O·3SiO ₂	sólido, Albita	-1180		
	sólido, Natrolita	-1180		
Al ₂ O ₃ ·Na ₂ O·4SiO ₂	sólido	-1366		
Al ₂ O ₃ ·SiO ₂	sólido, Andalusita	-642.0		
	sólido, Disteno	-642.4		
	sólido, Silimanita	-648.7		
3Al ₂ O ₃ ·2SiO ₂	sólido, Mullita	-1874		
Al ₄ (SO ₄) ₃ ·K ₂ SO ₄	sólido	-1178.38	-1068.48	
Al ₄ (SO ₄) ₃ ·K ₂ SO ₄ ·24H ₂ O	sólido	-2895.44	-2455.68	
Ar	gas	0.00	0.00	
As	gas	60.64	50.74	88.22
	sólido	0.00	0.00	8.4; 35.15J/mol.K
	sólido, β, amorfo	1		
	sólido, γ	3.53		
As ₂	gas	29	17	57.8
As ₄	gas	35.7	25.2	69
As ⁺	gas	394.24		
As ³⁺	gas	771.03		
As ⁵⁺	gas			
AsBr ₃	sólido	-46.61; -45.9	-38.3	38.5
AsCl ₃	gas	-71.5	-68.5	78.2
	líquido	-80.2	-70.5	55.8
AsF ₂	gas	-218.8	-214.7	69.08
AsF ₃	gas			
	líquido	-226.8; -223.76	-215.5; -212.27	48.81
AsH ₃	gas	41.0; 43.6; 171.5KJ/mol	42.0; 37.7	52
AsI ₃	sólido	-18.7; -13.6	-10.64	49
AsN	gas	7		
AsO	gas	4.79		
As ₂ O ₃	sólido	-154.1	-134.8	
As ₄ O ₆	sólido, monoclinico	-312.8		
	sólido, octaédrico	-313.94	-275.36	51.2
As ₂ O ₅	sólido	-218.6; -217.9	-184.6; -183.9	25.2
	solución aq	-224.6		
As ₂ O ₅ ·H ₂ O	sólido	-500.3	444.1	62.6
AsO ⁻	solución aq		-39.1	
AsO ₂ ⁻	solución aq		-88.7	
H ₂ AsO ₃	solución aq	-170.8	-140.4	
AsO ₄ ³⁻	solución aq	-208	-152	-34.6
HAsO ₄ ²⁻	solución aq	-214.8	-169	0.9
H ₂ AsO ₄ ⁻	solución aq	-216.2	-178.9	28
	gas	-4.22		
As ₂ S ₂	sólido	-31.9; -20	-32.15; -20	32.9
	sólido, amorfo	-34.76		
As ₂ S ₃	sólido	-35.0	-32.46	26.8
Au	sólido	0.00	0.00	11.4; 47.7J/mol.°C
	gas	82.29	72.83	48.12
Au ⁺	gas	296.62		
Au ⁺	solución aq		39	
Au ²⁺	gas	296.62		
Au ³⁺	solución aq		103.6	
AuBr	sólido	-4.4; -3.4	-3.7	27
AuBr ₃	sólido	-18; -14.5	-5.9	24
	solución aq	-9.2; -11.0	-24.47	
AuCl	sólido	-8.4; -8.3; -35.2KJ/mol	-4.2	24
AuCl ₂	sólido	-28.8	-11.6	35
AuCl ₃	sólido	-28.3; -118.4KJ/mol		
	solución aq	-32.96	4.21	
AuCl ₃ ·2H ₂ O	sólido	-167.7	-123.3	54
AuI	sólido	0.2	-0.76	28.5
Au ₂ O ₃	sólido	19.8; 11.0	39; 18.71	80
HAuO ₂ ²⁻	solución aq		-27.6	
AuO ₃ ⁺	solución aq		-5.8	
H ₂ AuO ₃	solución aq		-45.8	
Au(OH) ₃	sólido	-109; -100.6	-69.8	29
	solución aq		-61.8	
Au ₂ P ₂	sólido	-24.1		
[Au(Br) ₂]	solución aq		-27.1	
[Au(Br) ₄]	solución aq	-45.5	-38.1	75
[Au(CN) ₂]	solución aq	58.4	64.4	29.5
[Au(CNS) ₂]	solución aq		57.7	
[Au(CNS) ₄]	solución aq		130.1	
[Au(Cl) ₂]	solución aq	-77.8	-56.2	61
B	sólido, amorfo	0.4		
	sólido, cristalino	0.00	0.00	1.56; 6.5J/mol.°C
	gas	97.2	86.7	864.468
B ₂	gas	124.5		
B ⁻	gas	290		
B ²⁺	gas	871.46		
BBr	gas	25		
BBr ₃	gas	-44.6	-51.0; -50.9	77.49
	líquido	-52.8; -52.7	-52.4	54.7
B(CH ₃) ₃	líquido	-31.4		
BCl	gas	25.6		
BCl ₃	gas	-94.5	-90.9; -90.8	69.29
	líquido	-100.0	-90.6	50.0
BF	gas	-17.4		
BF ₃	gas	-265.4; -265.2	-261.3; -261.0	60.70
BH	gas	73.8	67.1	39.62
B ₂ H ₆	gas	7.5	19.8; 19.9	55.86
	gas	15.0	39.6	65.88
B ₃ H ₉	líquido	7.8	38.8	44.16
B ₁₀ H ₁₄	sólido	8		
BN	gas	90.6		
	sólido	-32.1	-27.2	
B ₃ N ₂ H ₆	gas			78.7
BO	gas	-5.8	-11.6	47.22
B ₂ O ₃	sólido	-302.0; -1263.6KJ/mol	-283.0; -282.9; -1184.1KJ/mol	12.91; 54.02KJ/mol.K
	sólido, vítreo	-297.6	-280.4; -280.3	18.8
BO ₂ ⁻	solución aq	-188.5	-169.6	20
H ₂ BO ₃ ⁻	solución aq	-251.8	-217.6	7.3
B ₂ O ₃ ²⁻	solución aq		-616	
B(OH) ₃	sólido	-260.0	-229.4	

B ₂ S ₃	sólido	-57; -56.6	-53.3	13.7
[B(F ₄) ₂]	solución aq	-365	-348	40
Ba	sólido	0,00	0,00	
Ba ²⁺	gas			
	aq			
BaBr ₂	sólido	-180,38	-174,4	35,5
	solución aq, 400	-185,67	-183,0	
BaCO ₃	sólido	-291,3; -1218,8KJ/mol	-272,2; -1138,9KJ/mol	26,8; 112,1KJ/mol.K
	sólido, Whiterita	-284,2; -1216,3KJ/mol	-271,4; -1137,6KJ/mol	112,1J/mol.K
Ba(HCO ₃) ₂	solución aq	-459	-414,4	
BaCN ₂	sólido	-63,6		
Ba(CN) ₂	sólido	-47,9	-46,7	25,7
Ba(CNO) ₂	sólido	-212,1		
	solución aq		-180,7	
BaC ₂ O ₄ ·2H ₂ O	sólido	-470,1	-416,3	
BaCl ₂	sólido	-205,56; -205,25; -860KJ/mol	-193,8; -81,86KJ/mol	30,; 125,5J/mol.K
	solución aq, 300	-207,92	-196,5	
BaCl ₂ ·H ₂ O	sólido	-278,4	-258,1	40,
BaCl ₂ ·2H ₂ O	sólido	-349,35	-309,8	48,5
Ba(ClO ₂) ₂	sólido	-158,2; -176,6	-136,8	47,7
	solución aq, 1600	-170,0	-134,4	
Ba(ClO ₃) ₂	sólido	-181,7	-133,1	53,7
Ba(ClO ₄) ₂	sólido	-192,8; -210,2	-127,9	57,7
	solución aq, 800		-155,3	
BaCrO ₄	sólido	-342,2		
BaF	gas	-9		
BaF ₂	sólido	-286,9; -287,9	-272,5	23,1
	solución aq, 1600	-284,6	-265,3	
BaH ₂	sólido	-40,8	-31,5	
BaI ₂	sólido	-144,6		
	solución aq, 400	-155,17	-158,52	
Ba(IO ₃) ₂	sólido	-264,5		
	solución aq	-237,50	-198,35	
BaMoO ₄	sólido	-370		
Ba ₃ N ₂	sólido	-86,9; -90,7		
Ba(NH ₂) ₂	sólido	-78,9		
Ba(NO ₂) ₂	sólido	-184,5		
	solución aq	-179,05	-150,75	
Ba(NO ₃) ₂	sólido	-236,99; -237,06; -174,0; -184,5	-189,94; -190,0; -126,0	51,1; 43,7
	solución aq	-179,05	-150,75	
	solución aq, 600	-227,74		
BaO	sólido	-133,4; -133,0; -558,2KJ/mol	-126,3; -528,4KJ/mol	16,8; 70,3J/mol.K
BaO ₂	sólido	-150,5	-135,8	15,7
BaO ₂ ·H ₂ O	sólido	-223,5	-195	25,1
Ba(OH) ₂	sólido	-225,9; -226,2	-204,7	22,7
	solución aq, 400	-237,76	-209,2	
Ba(OH) ₂ ·8H ₂ O	sólido	-799,5	-666,8	
Ba ₃ (PO ₄) ₂	sólido	-998,0; -992,2	-944,4	85,1
	solución aq	-981,4		
Ba[Pt(Cl) ₄]	sólido	-284,9		
BaS	gas	41,		
	sólido	-106,0; -111,2	-104,5	18,7
BaSO ₃	sólido	-282,6; -282,5	-262,4	28,6
BaSO ₄	sólido	-350,2; -340,2; -1464,4KJ/mol	-328,4; -313,4; -1353,1KJ/mol	31,6; 132,2J/mol.K
	sólido, cristalino	-1473,2KJ/mol	-1362,2KJ/mol	132,2J/mol.K
Ba ₃ S ₂ O ₄ ·4H ₂ O	sólido	-738,7		
BaWO ₄	sólido	-402		
BaO·SiO ₂	sólido	-363		
Be	sólido	0,00	0,00	
BeBr ₂	sólido	-79,4; -88,4	-84,6	26,1
	solución aq	-142	-127,9	
BeCl ₂	sólido	-122,3; -112,6	-111,8	20,5
	solución aq	-163,9	-141,4	
BeCl ₂ ·4H ₂ O	sólido	-430,8	-376,	58,1
BeI ₂	sólido	-39,4; -50,6	-51	31,5
	solución aq	-112	-103,4	
Be ₃ N ₂	sólido	-134,5; -135,7	-122,4	
BeO	sólido	-146,0; -145,3; -610,9KJ/mol	-139,0; -138,3; -581,58KJ/mol	5,37; 14,1J/mol.K
	gas	11,8	5,7	47,18
Be(OH) ₂	sólido, α	-215,6; -216,8	-196,2	13,3
	sólido, β	-216,1	-195,5	13,3
BeS	sólido	-215,6		
BeSO ₄	sólido	-281,0; -286,0	-260,2	21,5
	solución aq		-254,8	
Bi	sólido	0,00	0,00	
BiCl ₃	sólido	-90,5; -90,61	-76,4; -76,23	45,3
	gas	-67,4	-62,2	87,3
	solución aq	-101,6		
BiH	gas	48		
BiI ₃	sólido	-24		
	solución aq	-27		
BiO	sólido	-49,5	-43,2	
Bi ₂ O ₃	sólido	-137,9; -137,1	-118,7; -117,9	36,2
Bi(OH) ₃	sólido	-171,1		
Bi ₂ S ₃	sólido	-48,8; -43,9	-39,4; -39,1	55,8
Bi ₂ (SO ₄) ₃	sólido	-607,1		
BiOCl	sólido	-87,8	-77,0	20,6
Br	gas	111,884KJ/mol	82,429KJ/mol	174,913J/mol.K
	líquido	0,00	0,00	36,4; 145,354J/mol.K; 152,3
Br ₂	gas	7,34; 7,47	0,751; 0,931; 3,143KJ/mol	58,639
	solución aq	-1,1	0,977	
Br	solución aq	-28,90; -120,9KJ/mol	-24,574; -102,8KJ/mol	19,29; 80,7J/mol.K
BrCl	gas	3,06	-0,63	
BrF	Br-F			
C	gas	716,682KJ/mol	671,290KJ/mol	157,987J/mol.K
C ₄	sólido, Diamante	0,453; 1,895KJ/mol	0,685; 2,900KJ/mol	2,377J/mol.K
C ₆	sólido; Grafito	0,00	0,00	5,740J/mol.K
C ₂	gas	831,90KJ/mol	775,92KJ/mol	199,309J/mol.K
	gas	-25,30	-15,35	73,95
CCl ₄	líquido	-33,34	-16,43	51,25
	C-Cl	-4	-13,92	
CF ₂	C-F	-223	-212,34	
C ₂ N ₂	gas	73,82; 73,84	71,02; 71,03	
CN	solución aq	36,1; 151,0KJ/mol	39,6; 165,69KJ/mol	28,2; 117,99J/mol.K
CNS	solución aq	17,2	21,2	36,
CO	gas	-26,416; -26,4127; -110,525KJ/mol	-32,8078; -137,152KJ/mol; -137,3	47,801; 197,565J/mol.K; 197,9
	gas	-94,0518; -94,03; -94,260; -393,509KJ/mol	-94,2598; -394,359KJ/mol	51,061; 213,63J/mol.K
CO ₂	solución aq	-98,69; -412,9KJ/mol	-92,81; -386,2KJ/mol	29,0; 121,3J/mol.K

CO ₃ ²⁻	solución aq	-161,63; -673,3KJ/mol	-126,22; -528,1KJ/mol	-12,7; -53,1J/mol.K
CS ₂	gas	27,98; 27,55; 28,11; 115,3KJ/mol	15,99; 16,13; 15,55; 65,1KJ/mol	56,84; 237,8J/mol.K
COCl ₂	liquido	21,0; 87,9KJ/mol	15,2; 63,6KJ/mol	36,10; 131,0J/mol.K
COCl ₂	gas	-53,3; -52,8	-50,31; -49,42	69,13
COCS	gas	-33,83; -33,08	-39,59; -40,85	
Ca	crystalino	0,00	0,00	41,42J/mol.K
CaBr ₂	sólido	-161,3; -162,20	-156,8	31
CaBr ₂	solución aq, 400	-187,19	-181,86	
CaC ₂	sólido	-15,0; -14,8	-16,2; -16,0	16,8
CaCN ₂	sólido	-84,0; -85,0		
Ca(CN) ₂	sólido	-44,2; -43,3	-33,1	21,3
Ca(CN) ₂	solución aq		-54,0	
CaCO ₃	Aragonita, sólido	-288,49; -289,54; -1207,13KJ/mol	-270,57; -269,53; -1127,80KJ/mol	21,2; 88,7J/mol.K
CaCO ₃	Calcita, sólido	-289,5; -288,45; -1206,92KJ/mol	-269,48; -270,8; -1128,84KJ/mol	22,2; 92,9J/mol.K
Ca(HCO ₃) ₂	sólido	-323,5	-300,8	37,3
Ca(CH ₃ COO) ₂	sólido	-355,0; -356,3	-309,7	47,3
Ca(CH ₃ COO) ₂	solución aq	-364,1	-311,3	
CaC ₂ O ₄	sólido	-332,2		
CaC ₂ O ₄ ·H ₂ O	sólido, precipitado	-399,1; -332,2	-360,6	37,28
CaC ₂ O ₄ ·2H ₂ O	sólido	-469,1	-416,9	47
CaCl	sólido			
CaCl ₂	sólido	-190,0; -190,6; -794,96KJ/mol	-179,3; -179,8; -750,19KJ/mol	27,2; 113,8J/mol.K
CaCl ₂	solución aq	-209,15	-195,36	
CaF ₂	sólido	-290,3; -290,2; -1214,6KJ/mol	-277,2; -1161,9KJ/mol	16,46; 68,87J/mol.K
CaF ₂	solución aq	-286,5	-264,1	
CaH ₂	sólido	-45,1; -46	-34,8; -35,7	10
CaI ₂	sólido	-128,49		
CaI ₂	solución aq, 400	-156,63	-157,37	
Ca ₃ N ₂	sólido	-103,2	-88,1; -88,2	25
Ca(NO ₂) ₂	sólido	-178,3	-144,2	39,3
Ca(NO ₃) ₂	sólido	-224,00; -224,05	-177,34; -177,38	40,2
Ca(NO ₃) ₂	solución aq	-228,29		
Ca(NO ₃) ₂ ·2H ₂ O	sólido	-367,95	-293,57	
Ca(NO ₃) ₂ ·3H ₂ O	sólido	-439,05	-351,58	
Ca(NO ₃) ₂ ·4H ₂ O	sólido	-507,43	-409,32	
CaO	sólido	-151,9; -151,7; -635,6KJ/mol	-144,4; -144,3; -604,2KJ/mol	9,5; 39,8J/mol.K
CaO	sólido, cristalino	-635,09KJ/mol	-604,05KJ/mol	39,75J/mol.K
CaO ₂	sólido	157,5	143	10,3
Ca(OH) ₂	sólido	-235,8; -235,58; -986,6KJ/mol	-214,33; -213,9; -896,8KJ/mol	18,2; 76,2J/mol.K
Ca(OH) ₂	sólido, cristalino	-986,09KJ/mol	-898,56KJ/mol	83,39J/mol.K
Ca(OH) ₂	solución aq, 800	-239,2	-207,9	
Ca ₃ (PO ₄) ₂	sólido, α	-986,2	-928,7	57,6
Ca ₃ (PO ₄) ₂	sólido, β	-988,9	-932,0	56,4
CaHPO ₄	sólido	-435,2	-401,5	21
CaHPO ₄ ·2H ₂ O	sólido	-576,0	-514,6	40
Ca(H ₂ PO ₄) ₂	sólido, precipitado	-744,4	-672	45,3
CaS	sólido	-115,3; -114,3	-114,1; -113,1	13,5
CaSO ₃	sólido			24,2
CaSO ₄	sólido	-342,2; -1432,69KJ/mol	-315,56; -1320,3KJ/mol	25,5; 106,9J/mol.K
CaSO ₄	sólido, soluble α	-340,27; -336,58	-313,52; -309,8	25,9
CaSO ₄	sólido, soluble β	-339,21; -335,2	-312,46; -308,8	25,9
CaSO ₄	sólido, insoluble	-358,73	-311,9	
CaSO ₄ ·1/2H ₂ O	sólido	-376,13		
CaSO ₄ ·1/2H ₂ O	sólido, α	-376,47	-343,02	31,2
CaSO ₄ ·1/2H ₂ O	sólido, β	-375,97	-342,78	32,1
CaSO ₄ ·2H ₂ O	sólido	-483,06; -479,33	-429,19; -425,47	46,36
CaSiO ₃	sólido, Pseudowollastonita, I, α	-376,6	-356,6	
CaSiO ₃	sólido, Wollastonita, II, β	-377,9	-357,5	
CaWO ₄	sólido	-392,5; -387	-368,7	36,1
CaCO ₃ ·MgCO ₃	sólido, Dolomita (dis)	-558,8		
Cd	sólido	0,00	0,00	
Cd ²⁺	gas	1436,		
CdBr ₂	sólido	75,15; -75,8	-70,7; -70,14	31
CdBr ₂	solución aq, 400	-76,6	-67,6	
CdBr ₂ ·4H ₂ O	sólido	-356,32	-297,69	74,7
Cd(CN) ₂	sólido	39,0; 36,2	49,7	24,9
CdCO ₃	sólido	-178,7	-160,2; -163,2	25,2
CdCO ₃	sólido, amorfo	-177,5; 178,2		
CdCl ₂	sólido	-93,00; -92,149	-81,889	23,3
CdCl ₂	solución aq, 400	-96,44	-84,3; -81,2	17,
CdF ₂	sólido	-164,9	-154,8	27,
CdI ₂	sólido	-48,0; -48,40	-48,0	40,2
CdI ₂	solución aq, 400	-47,46	-43,22	
Cd ₃ N ₂	sólido	39,8		
Cd(NO ₃) ₂	sólido	-107,98	-61,	47,3
Cd(NO ₃) ₂	solución aq, 400	-115,67	-71,05	
CdO	sólido	-62,35	-55,28	
Cd(OH) ₂	sólido	-133,26; -135,0	-112,46; -113,7	22,8
CdS	sólido	-34,5	-33,60	17,
CdSO ₄	sólido	-221,36; -222,23; -926,17KJ/mol	-195,99; -820,2KJ/mol	32,8; 137,2J/mol.K
CdSO ₄	solución aq, 400	-232,635	-194,65	
CdSO ₄ ·H ₂ O	sólido	-294,37	-254,84	41,1
CdSO ₄ ·8/3H ₂ O	sólido	-411,82	-349,63	57,9
CdSe	sólido			
Ce	sólido	0,00	0,00	
CeN	sólido	-78,2	-70,8	
Cl	gas	121,679KJ/mol	105,696KJ/mol	165,089J/mol.K
Cl ₂	gas	0,00	0,00	53,286; 222,957J/mol.K
Cl ₂	solución aq		1,65	
Cl ₂	solución aq, sat.	-6,0		
Cl ⁻	solución aq	-40,023	-31,350	13,2
Cl ⁻	gas	-58,3		
ClF	gas	-25,7		
Cl ₂ O	gas	18,20	22,40	68,70
Cl ₂ O·400H ₂ O	solución aq	11,97		
ClO	gas	33; 101,84KJ/mol	98,11KJ/mol	33; 226,52J/mol.K
ClO ₂	gas	24,7; 102,5KJ/mol	29,5; 120,5KJ/mol	59,6; 256,84J/mol.K
ClO ₂	solución aq	19,7		
ClO ₃	gas	37		
Cl ₂ O ₇	gas	63,0; 63,4		
ClO ⁻	solución aq		-8,9	10,0
ClO ₂ ⁻	solución aq	-23,50	-0,62	59,
ClO ₃ ⁻	solución aq	-31,41	-2,47	43,2
Co	sólido	0,00	0,00	
Co ²⁺	gas	687,7		155,2J/mol.K
CoBr ₂	sólido	-55,0		
CoBr ₂	solución aq, 400	-73,61	-61,96	
Co ₃ C	sólido	9,49	7,08	

CoCO ₃	sólido		-172,39		-155,57; -155,36	
CoCl ₂	sólido		-75,8; -76,9		-66,6; -65,5	25,4
	solución aq. 400		-95,58		-75,46	
CoF ₂	sólido		-157,		-140,45	20,
	solución aq.		-172,98		-144,2	
CoI ₂	sólido		-24,2			
	solución aq. 400		-43,15		-37,4	
Co(NO ₃) ₂	sólido		-100,9; -102,8		-55,1	46,
	solución aq.		-114,9		-65,3	
CoO	sólido		-55,2; -57,5		-49,0	10,5
Co ₃ O ₄	sólido		-196,5			
Co(OH) ₂	sólido		-129,3; -131,5		-109,0; -108,9	19,6
Co(OH) ₃	sólido		-177,0		-142,0	
CoS	sólido α, precipitado		-22,3; -19,3		-19,8	16,1
Co ₂ S ₃	sólido		-40,0			
CoSO ₄	sólido		-205,5; -216,6		-180,1	27,1
	solución aq. 400				-188,9	
[Co(NH ₃) ₆] ²⁺	solución aq.				-57,7	
[Co(NH ₃) ₅] ³⁺	solución aq.				-55,2	
[Co(NH ₃) ₄ Cl ₂] ⁺ , cis	solución aq.		-171,4			
[Co(NH ₃) ₄ Cl ₂] ⁺ , trans	solución aq.		-173,4			
[Co(NH ₃) ₅ Cl] ²⁺	solución aq.		-162,1		-86,2	96,1
[Co(NH ₃) ₄ (OH ₂)] ³⁺	solución aq.		-129,9		-106,2	73,4
[Co(OH ₂) ₆] ²⁺	solución aq.		-14,2; -67,36KJ/mol		-12,8; -51,46KJ/mol	-27
[Co(OH ₂) ₆] ³⁺	solución aq.				28,9	
Cr	sólido		0,00		0,00	
Cr ³⁺	gas		621,7			
Cr ³⁺	gas		1310,			
CrBr ₃	solución aq.				-122,7	
Cr ₂ C ₃	sólido		-21,008		-21,20	
Cr ₄ C	sólido		-16,378		-16,74	
CrCl ₂	sólido		-94,56; -103,1		-85,15; -93,8	27,4
	solución aq.				-102,1	
CrCl ₃	sólido		-134,6		-118,0	30,0
CrF ₂	sólido		-152			
CrF ₃	sólido		-231			
CrI ₂	sólido		-63,7			
	solución aq.				-64,1	
Cr ₂ O ₃	sólido		-268,8; -269,7; -1128,4KJ/mol		-250,2; -249,3; -1046,8KJ/mol	19,24; 81,17J/mol.K
CrO ₃	sólido		-158,8; -139,3			
CrO ₂ ²⁻	solución aq.		-213,75; -863,16KJ/mol		-176,1; -706,26KJ/mol	9,2; 38,49J/mol.K
Cr ₂ O ₇ ²⁻	solución aq.		-364,0		-315,4	51,1
Cr(OH) ₃	sólido				-140,5	
Cr(OH) ₃	sólido		-247,1		-215,3	19,2
CrO ₂ Cl ₂	líquido		-143,1		-125,4	50,
Cr ₂ (SO ₄) ₃	solución aq.				-626,3	
[Cr(OH ₂) ₆] ²⁺	solución aq.		-33,2		-42,7	
[Cr(OH ₂) ₆] ³⁺	solución aq.		-61,2; -138,9KJ/mol		-51,5	-73,5
[Cr(OH ₂) ₅ Cl] ²⁺	solución aq.		-134,5			
[Cr(OH ₂) ₄ Cl ₂] ⁺	solución aq.		-130,0		-115,2	30,
Cs	sólido		0,00		0,00	
CsBr	sólido		-94,64; -94,3; -97,64		-91,6	29,
	solución aq.				-91,98	51,1
	solución aq. 500				-91,39	
Cs ₂ CO ₃	sólido		-271,88			
CsHCO ₃	sólido		-230,6			
	solución aq. 2000				-210,56	
	sólido		-103,5; -106,31; -106,31		-96,6	23,3
CsCl	solución aq.				-88,76	45,0
	solución aq. 400				-101,61	
	sólido		-126,9; -131,67		-119,5	19,1
CsF	solución aq.		-135,9		-135,49	29,5
	solución aq. 400				-135,98	
CsH	sólido		-12		-7,30	
	gas		29,0		24,3	51,25
	sólido		-80,5; -83,91		-79,7	31,
CsI	solución aq.				-79,76	57,9
	solución aq. 400				-82,61	
CsNH ₂	sólido		-28,2			
	sólido		-118,11; -121,14		-94,	35,3
CsNO ₃	solución aq.				-93,82	86,8
	solución aq. 400				-96,53	
Cs ₂ O	sólido		-82,1			
CsOH	sólido		-100,2			
	solución aq. 200				-107,87	
Cs ₂ S	sólido		-87			
Cs ₂ SO ₄	sólido		-344,86			
	solución aq.				-340,12	
Cu	sólido		0,00		0,00	33,150J/mol.K
Cu ⁺	gas		260,828			
	solución aq.		12,4; 51,88KJ/mol		12,0; 50,2KJ/mol	-6,3; -26,36J/mol.K
Cu ²⁺	gas		780,118			
	solución aq; van aparte		15,39; 64,39KJ/mol		15,53; 64,98KJ/mol	-26,6; -98,7J/mol.K
CuBr	sólido		-26,7; -25,1		-23,81	21,9
	gas		38		28	59,22
CuBr ₂	sólido		-34,0			
	solución aq.				-33,25	
CuC	sólido				-129,7KJ/mol	42,63J/mol.K
CuCO ₃	sólido		-142,2		-123,8	21
Cu(COOH) ₂	solución aq.		-178,6			89,
CuCl	sólido		-32,5; -31,4; -134,7KJ/mol		-28,2; -24,13; -118,8KJ/mol	20,2; 91,6J/mol.K
	gas		32		25	56,50
CuCl ₂	sólido		-48,83			
	solución aq. 400				-64,7	
CuClO ₄	solución aq. 400				15,4	
CuClO ₄	solución aq.		-28,3		1,34	
Cu(ClO ₄) ₂	solución aq.				-5,5	
CuI	sólido		-16,2; -17,8		-16,62; -16,66	23,1
	gas		62		50	61,06
CuI ₂	sólido		-5,1; -4,8		-5,7	38
	solución aq.				-8,76	
Cu ₂ N	sólido		17,78			
Cu(NO ₃) ₂	sólido		-73,1			
	solución aq. 200				-36,6	
Cu ₂ O	sólido		-43,00; -39,84; -166,89KJ/mol		-34,98; -38,13; -146,36KJ/mol	24,1; 100,8J/mol.K
	sólido		-38,5; -37,1; -157,3KJ/mol; -155,2		-31,9; -30,4; -127,2KJ/mol	10,4; 43,5J/mol.K
CuO	gas		35			

Cu(OH) ₂	sólido	-106,1; -108,9	-85,5; -85,3	19
Cu ₂ S	sólido	-18,97	-20,56	28,9
CuS	sólido	-11,6	-11,69	15,9
Cu ₂ SO ₄	sólido	-179,6		
	solución aq		-152,0	
CuSO ₄	sólido	-184,00; -184,7; -769,86KJ/mol	-158,3; -158,2; -661,9KJ/mol	27,1; 113,39J/mol.K
	solución aq, 800	-200,78	-160,19	
CuSO ₄ ·H ₂ O	sólido	-259,00	-219,2	35,8
CuSO ₄ ·3H ₂ O	sólido	-402,25	-334,6	53,8
CuSO ₄ ·5H ₂ O	sólido	-544,45	-449,3	73,0
Cu ₂ Se	sólido			
CuSe	sólido	-6,6	-7,9	22,20
[Cu(NH ₃) ₄ (OH ₂) ₂] ²⁺	solución aq	-79,9	-40,8	
Er	sólido	0,00	0,00	
Er(OH) ₃	sólido	-326,8		
F	gas	78,99KJ/mol	61,93KJ/mol	158,645J/mol.K
F ₂	gas	0,00	0,00	48,6; 202,67J/mol.K; 203,34
F ⁻	gas	-65,5	-66,08	-2,3
	solución aq	-78,66; -329,1KJ/mol	-276,48KJ/mol	-9,6J/mol.K
Fe	sólido, α	0,00	0,00	27,28J/mol.K
Fe ²⁺	gas	650,7		
Fe ³⁺	gas	1354		
FeBr ₂	sólido	-60,02; -57,15	-56,8	32,2
	solución aq, 540	-78,7; -79,1	-69,47	
FeBr ₃	solución aq	-95,5	-76,26	
Fe ₃ C	sólido, Cementita	5,0; 5,69	3,5; 4,24	25,7
FeCO ₃	sólido	-178,0	-161,06	22,2
	sólido, Siderita	-172,4	-154,8	
FeCl ₂	sólido	-81,5; -81,9	-72,2; -72,6	28,6
	solución aq	-100,1; -100,0	-83,0	
	sólido	-96,8; -96,4	-80,4	31,1
FeCl ₃	solución aq	-127,9		
	solución aq, 2000	-128,5	-96,5	
FeF ₂	solución aq, 1200	-177,2	-151,7	
FeI ₂	sólido	-24,2		
	solución aq	-47,7	-45	
FeI ₃	solución aq	-49,7	-39,5	
Fe ₃ N	sólido	-2,55	0,862	
Fe(NO ₂) ₂	solución aq	-118,9	-72,8	
Fe(NO ₃) ₃	solución aq, 800	-165,5	-81,3	
FeO	sólido	-64,62	-59,38	
Fe ₂ O ₃	sólido, Hematita	-190,5; -198,5; -824,2KJ/mol	-179,1; -177,1; -742,2KJ/mol	21,5; 87,40J/mol.K
Fe ₃ O ₄	sólido	-267,9; -266,9	-242,4; -242,3	35,0
Fe(OH) ₂	sólido	-135,9; -135,8	-115,57; -115,7	19
Fe(OH) ₃	sólido	-197,0; -197,3	-166,0; -166,3	23
Fe ₃ P	sólido	-13		
FePO ₄	sólido	-299,6	-272,	22,4
FeS	sólido, α	-22,72; -22,64	-23,34; -23,23	16,1
	sólido, β	-21,35		
	sólido	-42,52	-50,84	12,7
FeS ₂	sólido, Marcasita	-33,0	-35,93	
	sólido, Pirita	-38,62		
FeSO ₄	sólido	-220,5; -221,3	-195,5; -198,3	27,6
	solución aq, 400	-236,2	-196,4	
FeSO ₄ ·7H ₂ O	sólido	-718,7	-597	93,4
Fe ₃ (SO ₄) ₂	solución aq, 400	-653,3	-533,4	
FeSi	sólido	-19,0		
FeSiO ₃	sólido	-273,5		
FeTiO ₃	sólido, Ilmenita	-295,51	-277,06	
[Fe(CN) ₆] ³⁻	solución aq	126,7	170,4	68,
[Fe(CO) ₅]	líquido	-187,8; -187,6		
[Fe(NO)(OH ₂) ₅] ²⁺	solución aq	-9,7	1,5	-10,6
[Fe(OH ₂) ₆] ²⁺	solución aq	-21,0; -87,86KJ/mol	-20,80; -84,9KJ/mol	-27,1; -113,39J/mol.K
[Fe(OH ₂) ₆] ³⁺		-11,4; -47,7KJ/mol	-2,53; -10,5KJ/mol	-70,1; -293,3J/mol.K
Ga	sólido	0,00	0,00	
GaBr ₃	sólido	-92,4		
GaCl ₃	sólido	-125,4		
GaN	sólido	-26,2		
Ga ₂ O	sólido	-84,3		
Ga ₂ O ₃	sólido	-259,9		
Ge	sólido	0,00	0,00	
GeCl ₄	líquido	-136,	-119,	60
Ge ₃ N ₄	sólido	-15,7		
GeO ₂	sólido	-128,6		
H ₂ ⁺ , H	gas	217,965KJ/mol	203,263KJ/mol	114,604J/mol.K
H ₂	gas	0,00	0,00	31,211; 130,575J/mol.K; 131,0
D ₂	gas	0	0	34,602
H ⁺	gas	367,083		
	solución aq	0,0	0,0	0,0
H ⁻	gas	34,05		
	solución aq		51,9	
H ₂ AlF ₆	solución aq	-597,2		
HAsO ₂	solución aq	-109	-96,25	80,8
H ₃ AsO ₃	solución aq	-177,8; -175,6	-152,94; -153,04	47
H ₃ AsO ₄	sólido	-215,2; -214,9; -900,4KJ/mol		
	solución aq	-214,8	-183,8; -183,93	49,3
HAuBr ₄ ·5H ₂ O	sólido	-898,5		
HBO ₂	sólido	-186,9	-170,5	11
	solución aq	-186,9		
H ₃ BO ₃	sólido	-260,2; -1087,9KJ/mol	-230,2; -963,16KJ/mol	21,41; 89,58J/mol.K
	solución aq	-255,2; -1067,8KJ/mol	-230,24; -963,3KJ/mol	38,2; 159,3J/mol.K
H ₂ B ₄ O ₇	sólido	-676,5		
HBr	gas	-8,66; -36,8KJ/mol	-12,73; -12,72; -53,2KJ/mol	47,437; 198,48J/mol.K
	solución aq, 400	-28,80	-24,58	
H-Br				
HBrO	solución aq	-25,4	-19,90	
HBrO ₂	solución aq	-11,51	5,00	
	gas	31,2; 31,1	28,71; 27,94	48,23
HCN	líquido	25,2	29,0	26,97
	solución aq	25,2; 105,4KJ/mol	26,8; 112,1KJ/mol	30,8; 128,9J/mol.K
	solución aq, 100	24,2	26,55	
H ₂ CO ₃	solución aq	-167,19	-149,0	
	gas	-22,063; -92,307KJ/mol	-22,778; -22,769; -95,299KJ/mol; -95,27	44,617; 186,799J/mol.K; 187,0
HCl	solución aq	-40,023	-31,350	13,2
	solución aq, 400	-39,85	-31,330	
H-Cl				
HClO	solución aq	-27,83	-19,110	31,
	solución aq, 400	-28,18	-19,11	

HClO ₃	solución aq	-23.4	-0.25	
HClO ₄	solución aq	-34.41	-2.47	43.2
	solución aq, 660	-31.4	-10.70	
HClO ₃ ·H ₂ O	XXX	-92.1		41,
	gas	-64.8; -64.2; -286.61KJ/mol	-65.3; -64.7; -270.7KJ/mol	41.47; 173.5J/mol.K
HF	solución aq	-78.66	-70.41	26
	solución aq, 200	-75.75		
HI	gas	6.27; 26.48KJ/mol; 25.94	0.365; 0.31; 0.38; 1.72KJ/mol	49.314; 206.485J/mol.K
	solución aq, 400	-13.47	-12.35	
HIO	solución aq	-38	-23.33	
HIO ₃	sólido	-56.77		
	solución aq	-54.8	-32.25	
HN ₃	gas	70.8; 70.3	78.50	56.74
	solución aq	60.50	71.30	48,
HNO ₂	solución aq	-28.4	-12.82	
	gas	-31.99	-17.57	63.62
HNO ₃	líquido	-41.404; -41.35	-19.100; -19.05	37.19
	solución aq	-49.372	-26.48	35
	solución aq, 400	-49.210		
HNO ₃ ·H ₂ O	líquido	-112.91	-78.36	
HNO ₃ ·3H ₂ O	líquido	-252.15	-193.70	
H ₂ O	gas	-57.7979; -241.818KJ/mol	-54.6351; -228.588KJ/mol	45.106; 188.716J/mol.K
	líquido	-68.3174; -285.830KJ/mol	-56.6899; -237.178KJ/mol	16.716; 69.91J/mol.K
D ₂ O	gas	-59.57; -59.563	-56.08; -56.057	47.379
	líquido	-70.563	-56.057	18.162
	gas	-31.83; -136.31KJ/mol	-105.60KJ/mol	232.6J/mol.K
H ₂ O ₂	líquido	-45.16; -44.84; -187.78KJ/mol; -187.61	-28.23; -27.240; -120.42KJ/mol; -118.1	22; 109.6J/mol.K
	solución aq	-45.68KJ/mol	-34.470KJ/mol	
	solución aq, 200	-45.80	-31.47	
H ₃ PO ₂	sólido	-145.5		
	solución aq	-145.6	-120.0	
H ₃ PO ₃	sólido	-232.2		
	solución aq	-232.2	-204.0	
H ₃ PO ₄	sólido	-306.2		
	solución aq	-308.2	-274.2	42,1
	solución aq, 400	-309.32	-270.0	
H ₂ S	gas	-4.77; -4.815; -20.15KJ/mol	-7.85; -7.892; -33.0KJ/mol	49.15; 205.64KJ/mol
	solución aq	-9.4	6.54	29.2
	solución aq, 2000	-9.38		
H ₂ S ₂	líquido	-3.6		
H ₂ SO ₃	solución aq, 200	-146.88	-128.54	
	sólido	-192.24		
H ₂ SO ₄	líquido	-189.75; -193.69		
	solución aq	-216.90	-177.34	4,1
	solución aq, 400	-212.03		
H ₂ S ₂ O ₇	líquido	-302.7		
H ₂ Se	gas	20.5	17.0	
	solución aq	18.1	18.4	
H ₂ SeO ₃	sólido	-126.5		
	solución aq	-122.4	-101.36	
H ₂ SeO ₄	sólido	-130.23		
	solución aq, 400	-143.4		
H ₂ SiO ₃	sólido	-267.8	-247.9	
H ₂ SiO ₄	sólido	-340.6		
H ₂ Te	gas	36.9	33.1	
H ₂ TeO ₃	sólido	-145.0	-115.7	
	solución aq	-145.0		
H ₂ TeO ₄	solución aq	-165.6		
He		0.00	0.00	
Hf	sólido	0.00	0.00	
HfO ₂	sólido	-271.1	-258.2	
Hg	líquido	0.00	0.00	
HgBr	gas	23	18	
HgBr ₂	sólido	-40.5; -40.68	-35.22; -38.8	37.2
	solución aq	-38.4	-9.74	
Hg(CN) ₂	sólido	62.5; 62.8	74.3	27.4
	solución aq, 1100	66.25		
Hg(CH ₃ COO) ₂	sólido	-196.3		
	solución aq	-192.5	-139.2	
HgC ₂ O ₄	sólido	-159.3		
HgCl	gas	19,	14,	62.2
Hg ₂ Cl ₂	sólido, Calomel	-63.32; -63.13	-50.35	46,8
	sólido	-55.0; -53.4	-44.4; -42.2	34,5
HgCl ₂	solución aq	-50.3	-23.25	
HgH	gas	57.1	52.25	
HgI	gas	33,	23,	67.1
Hg ₂ I ₂	sólido	-28.8	-26.53	
HgI ₂	sólido, amarillo	-24.55	-23.1	46.2
	sólido, rojo	-25.2; -25.3	-24.07	42.6
Hg ₂ (NO ₃) ₂	solución aq	-58.5	-15.65	
Hg(NO ₃) ₂	solución aq	-56.8	-13.09	
Hg ₂ O	sólido	-21.6	-12.80	
HgO	sólido, amarillo o precipitado	-21.56; -20.8	-13.959	17.5
	sólido, rojo	-21.68	-13.990; -13.94	17.2
	sólido, negro	-12.90; -10.7	-11.05; -8.80	19.9
HgS	sólido, rojo	-13.90; -58.16KJ/mol	-11.67; -48.8KJ/mol	18.6; 77.8J/mol.K
Hg ₂ SO ₄	sólido	-177.34	-149.12	
HgSO ₄	sólido	-168.3; -166.6; -704.17KJ/mol	-141.0	32.6
I	gas	106.838KJ/mol	70.283KJ/mol	180.682J/mol.K
	sólido	0.00	0.00	27.9; 116.6J/mol.K
I ₂	gas	14.88; 14.867; 62.438KJ/mol	4.63; 19.360KJ/mol	62.280; 260.58J/mol.K
	solución aq	5.0	3.926	
I ⁻	gas	-50.2		
	solución aq	-13.37; -55.9KJ/mol	-12.35; -51.67KJ/mol	26.14; 109.37J/mol.K
IBr	gas	10.05	1.24	
	sólido	-8.03	-3.24	24,5
ICI	gas	4.20	-1.57; -1.32	59,12
	solución aq		-4.0	
ICl ₃	sólido	-21.8	-6.05	
I ₂ O ₅	sólido	-42.5		
IO ₃ ⁻	solución aq	-32.250	28.0	
In	sólido	0.00	0.00	
InBr ₃	sólido	-97.2		
	solución aq	-112.9	-97.2	
InCl ₃	sólido	-128.5		
	solución aq	-143.6	-117.5	
InI ₃	sólido	-56.5		
	solución aq	-67.2	-60.5	
InN	sólido	-4.8		
In ₂ O ₃	sólido	-222.47		
Ir	sólido	0.00	0.00	

IrCl	sólido	-20.5	-16.9	
IrCl ₂	sólido	-40.6	-32.0	
IrCl ₃	sólido	-60.5	-46.5	
IrF ₆	sólido	-130		
IrO ₂	sólido	-40.14		
K	sólido, metálico	0.00	0.00	
K ⁺	gas	123.07		
	solución aq	-60.04	-67.46	24.5
K ₂ AsO ₃	solución aq	-323.0		
KH ₂ AsO ₄	sólido	-271.5; -271.2	-237.0; -236.7	37.08
K ₃ AsO ₄	solución aq	-390.3	-355.7	
	sólido	-93.73; -94.06	-90.63; -90.8	23.05
KBr	gas			59.87
	solución aq	-88.94; -89.19 (400)	-92.040; -92.0 (400)	48.8
KBrO ₃	sólido	-81.58	-60.30	
	solución aq, 1667	-71.68		
KCN	sólido	-28.1; -26.90	-20	16.4
	solución aq, 400	-25.3	-28.08	
KCNO	sólido	-99.6		
	solución aq	-94.5	-90.85	
KCNS	sólido	-48.62; -47.0		
	solución aq, 400	-41.07	-44.08	
K ₂ CO ₃	sólido	-204.01; -273.93; -274.01	-255.5	33.6
	solución aq	-280.90 (400)	-264.04 (400); -261.2	
KHCO ₃	sólido	-229.3; -229.8	-205.7	26.6
	solución aq, 2000	-224.85	-207.71	
KCH ₃ COO	sólido	-173.80		
	solución aq, 400	-177.38	-156.73	
K ₂ C ₂ O ₄	sólido	-320.8; 319.9	-296.7	40.4
	solución aq, 400	-315.5	-293.1	
	sólido	-104.348; -104.175	-97.76; -97.592	19.76
KCl	gas	-51.6	-56.2	57.24
	solución aq	-100.164 (400); -100.164 (400)	-98.76 (400); -98.816	37.7
KClO ₃	sólido	-93.50	-69.29; -69.30	54.17
	solución aq	-83.54; -81.34 (400)	-68.09	63.5
KClO ₄	sólido	-105.6; -103.8	-72.7; -72.86	36.1
	solución aq	-91.45; -101.14 (400)	-70.04	63.0
K ₂ CrO ₄	sólido	-338.0; -333.4	-340.5	44.6
	solución aq, 400	-328.2	-306.3	
K ₂ Cr ₂ O ₇	sólido	-500.9; -488.5		
	solución aq, 400	-472.1	-440.9	
KF	sólido	-134.46; -134.50	-127.42	15.91
	solución aq, 180	-138.36	-133.13	
KF·2H ₂ O	sólido	-277.00	-242.7	36
KH	sólido	-13.6; -10	-5.3	
	gas	30.0	25.1	47.3
	sólido	-78.31; -78.88	-77.03; -77.37	61.64
KI	gas			24.94
	solución aq	-73.41; -73.95 (500)	-79.816; -79.76 (500)	50.6
KIO ₃	sólido	-121.5; -121.69	-101.7; -101.87	36.20
	solución aq	-115.0; -115.18 (400)	-99.9; -99.68 (400)	52.2
KIO ₄	solución aq	-98.1		
	sólido	-194.4; -192.9	-170.6; -169.1	41.04
KMnO ₄	solución aq, 400	-182.5	-168.0	
K ₂ MoO ₄	solución aq, 880	-364.2	-342.9	
KNH ₂	sólido	-28.25		
KNO ₂	sólido	-88.5	-67.3	28.
	solución aq	-86.0	-79.5	
KNO ₃	sólido	-117.76; -118.8; -492.7KJ/mol	-93.68; -93.96; -94.29; -393.1KJ/mol	31.77; 132.9J/mol.K
	solución aq	-102.414; -109.79 (400)	-93.88; -93.68 (400)	69.5
K ₂ O	sólido	-86.4; -86.2	-76.2	20.8
KOH	sólido	-102.02; -101.78	-89.5	14.2
	solución aq	-114.96 (400); -115.00	-105.0 (400); -105.061	22.0
K ₃ PO ₃	solución aq	-397.5		
K ₃ PCl ₄	sólido	-254.7		
	solución aq	-242.6	-226.5	
K ₃ PCl ₆	sólido	-299.5	-263.6	
	solución aq, 9400	-286.1		
KH ₂ PO ₄	sólido	-374.9; -362.7	-339.2; -326.1	34.3
K ₂ PO ₄	solución aq	-478.7	-443.3	
K ₂ S	sólido	-121.5		
	solución aq, 400	-110.75	-111.44	
KHSO ₄	sólido	-276.8		
K ₂ SO ₃	sólido	-267.7		
	solución aq	-269.7	-251.3	
K ₂ SO ₄	sólido	-344.66; -342.65	-314.62	42.0
	solución aq, 400	-336.48	-310.96	
K ₂ S ₂ O ₆	sólido	-418.62		
K ₂ Se	sólido	-74.4		
	solución aq	-83.4	-99.10	
K ₂ SeO ₄	solución aq	-267.1	-240.0	
K ₃ [Fe(CN) ₆]	sólido	-48.4		
	solución aq	-34.5		
K ₄ [Fe(CN) ₆]	sólido	-125.1; -131.8	-84.0	86.2
	solución aq	-119.9		
Kr	gas	0.00	0.00	
La	sólido	0.00	0.00	
LaCl ₃	sólido	-253.1		
	solución aq	-284.7		
La ₂ H ₆	sólido	-160		
LaN	sólido	-72.0	-64.6	
La ₂ O ₃	sólido	-539		
La ₂ S ₃	sólido	-148.3		
La ₂ S ₄	sólido	-351.4		
La ₂ (SO ₄) ₃	solución aq	-972		
Li	sólido	0.00	0.00	
LiAlH ₄	sólido	-24.08; -24.2		
LiBH ₄	sólido	-44.15		
	sólido	-83.72; -83.75	-81.2	16.5
LiBr	gas	-41	-50	53.79
	solución aq, 400	-95.45; -95.40	-94.79; -95.28	22.7
LiBrO ₂	solución aq	-77.9	-65.70	
Li ₂ C ₂	sólido	-13.0		
LiCN	solución aq	-31.4	-31.35	
LiCNO	solución aq	-101.2	-94.12	
LiHCO ₃	solución aq, 2000	-231.1	-210.98	
Li ₂ CO ₃	sólido	-290.54; -281.7; -289.7	-270.66; -269.8	21.60
	solución aq	-224.74; -293.1 (400, 1900)	-266.66; -267.58 (400, 1900)	-5.9
Li(CH ₃ COO)	solución aq	-183.9	-160.00	
	sólido	-97.70; -97.63	-91.7	13.2
LiCl	gas	-53	-58	51.01

MoO ₂	sólido	-130	-118,0	
MoO ₃	sólido	-180,39	-162,01	
MoS ₂	sólido	-56,27	-54,19	
MoS ₃	sólido	-61,48	-57,38	
N	gas	472,704KJ/mol	455,579KJ/mol	153,189J/mol.K
N ₂	gas	0,00	0,00	45,767; 191,50J/mol.K
N ₂	solución aq	60,3	77,7	32,
NF ₃	gas	-27		
NH ₃	gas	-11,04; -10,96; -10,92; -46,11KJ/mol; -46,3	-3,976; -3,86; -3,903; -16,48KJ/mol	46,01; 192,34J/mol.K
	disolución aq	-19,82; -19,27 (200)	-6,36	26,3
NH ₄ ⁺	gas	20		
	solución aq	-31,74		26,97
NH ₄ H ₂ AsO ₄	sólido	-251,47	-187,24	41,12
	solución aq	-247,9		
NH ₄ Br	sólido	-64,57		
	solución aq	-60,27	-43,54	
NH ₄ CN	sólido	-0,7		
	solución aq	3,6	20,4	
NH ₄ CNS	sólido	-17,8		
	solución aq	-12,3	4,4	
(NH ₄) ₂ CO ₃	solución aq	-223,4	-164,1	
NH ₄ CH ₃ COO	sólido	-148,1		
	solución aq, 400	-148,58	-108,26	
(NH ₄) ₂ C ₂ O ₄	sólido	-266,3		
	solución aq	-260,6	-196,2	
NH ₄ Cl	sólido	-75,23	-48,59	
	solución aq, 400	-71,20		
NH ₄ ClO ₄	sólido	-69,4		
	solución aq	-63,2	-21,1	
(NH ₄) ₂ CrO ₄	sólido	-276,9		
	solución aq	-271,3	-209,3	
NH ₄ F	sólido	-111,6		
	solución aq	-110,2	-84,7	
NH ₄ I	sólido	-48,43		
	solución aq	-44,97	-31,3	
NH ₄ NO ₃	solución aq	-87,40		
	solución aq, 500	-80,89		
NH ₄ OH	solución aq	-87,59; -87,64	-63,05	43,0
(NH ₄) ₂ S	solución aq, 400	-55,21	-14,50	
(NH ₄) ₂ SO ₄	sólido	-281,74	-215,06	
	solución aq	-279,33	-214,02	
N ₂ H ₄	líquido	12,05; 12,06		
	solución aq	8,16	30,56	33,
	XXX	22,75	37,89	
N ₂ H ₄ H ₂ O	líquido	-57,95; -57,96		
N ₂ H ₄ H ⁺	solución aq	-1,7	21,0	31,
N ₂ O	gas	19,49; 19,55; 82,05KJ/mol; 81,56	24,70; 24,82; 104,18KJ/mol	52,58; 219,74J/mol.K
NO	gas	21,606; 21,600; 90,25KJ/mol; 90,4	20,719; 24,77; 86,55KJ/mol	50,389; 210,652J/mol.K
NO ₂	gas	8,031; 7,96; 8,09; 33,18KJ/mol; 33,85	12,399; 12,26; 12,42; 51,29KJ/mol	57,47; 239,95J/mol.K
	solución aq	-25,4	-8,25	20,9
N ₂ O ₂	gas	2,309; 2,23; 9,66KJ/mol	23,491; 23,41	22,73
N ₂ O ₃	gas	21,6; -10	20,72; 32	27
NO ₂ ⁻	solución aq	-25,4	-8,25	20,9
NO ₃ ⁻	solución aq	-49,372	-26,43	35,5
NOBr	líquido	11,6	19,26	
NOCl	gas	12,57; 12,8	16,1; 15,86	63,0
N ₂ H ₄ H ₂ SO ₄	sólido	-232,2		
Na	sólido, cristalino	0,00	0,00	51,21J/mol.K
Na ₃ AsO ₃	solución aq, 500	-314,61		
Na ₃ AsO ₄	sólido	-366		
	solución aq, 500	-381,97	-341,17	
NaBH ₄	sólido	-43,83		
NaBO ₂	sólido	-253,		
Na ₂ B ₄ O ₇ ·10H ₂ O	sólido	-1497,2		
	solución aq	-86,72; -86,030	-83,1	20,5
NaBr	gas	-36,33		
	solución aq	-86,18	-87,163	33,7
	solución aq, 400	-86,33	-87,17	
NaBrO	solución aq	-78,9		
NaBrO ₃	solución aq, 400	-68,89	-57,59	
	sólido	-22,47; -21,46	-14,7	21,8
NaCN	solución aq, 200	-22,29	-23,24	
	sólido	-95,6; -96,3		
NaCNO	solución aq	-91,7	-86,00	
	sólido	-41,73; -39,94		
NaCNS	solución aq, 400	-38,23	-39,24	
	sólido	-226,5; -226,0	-202,66; -203,6	24,4
NaHCO ₃	solución aq	-222,1; -222,5	-202,87; -202,89	37,1
Na ₂ CO ₃	sólido	-270,3; -269,46	-250,4; -249,5	32,5
	solución aq, 1000	-275,13	-251,36	
NaCH ₂ COO	sólido	-170,45		
	solución aq, 400	-175,450	-152,31	
Na ₂ C ₂ O ₄	sólido	-314,3; -313,8	-308,	37,
	solución aq, 600	-309,92	-283,42	
NaCO ₂ NH ₂	sólido	-142,17		
	solución aq	-98,232; -98,321	-91,785; -91,894	17,30
NaCl	gas	-43,50		
	solución aq	-97,302	-93,939	27,6
	solución aq, 400	-97,324	-93,92	
NaClO ₃	sólido	-85,75; -83,59		
	solución aq, 400	-78,42	-62,84	
	sólido	-92,18; -101,12	-61,4	33,5
NaClO ₄	solución aq	-88,69	-65,16	57,9
	solución aq, 476	-97,66	-73,29	
Na ₂ CrO ₂	sólido	-325,1; -319,8		
	solución aq, 800	-323,0	-296,58	
Na ₂ Cr ₂ O ₇	solución aq, 1200	-465,9	-431,18	
	sólido	-136,0; -135,94	-129,3; -129,0	14,0
NaF	gas	-72		
	solución aq	-135,94	-128,67	12,1
	solución aq, 400	-135,711	-128,29	
NaH	sólido	-13,7; -14	-9,30	
	gas	29,88	24,78	44,98
	sólido	-68,84; -69,28; -288KJ/mol	-56,7	22,1
NaI	gas	-20,94		
	solución aq	-70,65	-70,94	40,5
	solución aq, ∞	-71,10	-74,92	
NaIO ₂	solución aq, 400	-112,300	-94,84	
Na ₂ MoO ₄	sólido	-368,; -364		
	solución aq	-358,7	-333,18	
NaNO ₂	sólido	-86,6		

	solución aq		-83,1		-71,04	
NaNO ₃	sólido		-101,54; -111,71		-87,45; -87,62	27,8
	solución aq		-106,651		-89,00	49,4
	solución aq, 400		-106,880		-88,84	
Na ₂ O	sólido		-99,45		-90,06	17,4
Na ₂ O ₂	sólido		-120,6; -119,2		-102,8; -105,0	16
NaOH	sólido		-101,99; -101,96		-90,1; -90,60	12,5
	solución aq		-112,236; -112,193		-100,184	11,9
NaOH.H ₂ O	sólido		-175,17		-149,00	20,2
NaPO ₂	sólido		-288,6			
Na ₃ PO ₃	solución aq, 1000		-389,1			
Na ₃ PO ₄	sólido		-460; -457		-430,6	46,5
	solución aq, 400		-471,9		-428,74	
Na ₂ HPO ₄	sólido		-417,4			
Na ₄ P ₂ O ₇	sólido		-760,8			
Na ₂ PtCl ₄	solución aq		-237,2		-216,78	
Na ₂ PtCl ₆	sólido		-272,1			
	solución aq		-280,9			
Na ₂ S	sólido		-89,2; -89,8		-86,6	23,2
	solución aq, 400		-105,17		-101,76	
Na ₂ SO ₃	sólido		-261,2		-240,14	
	solución aq, 800		-264,1		-241,58	
Na ₂ SO ₄	sólido		-330,90; -330,50; -1384,49KJ/mol		-302,78; -302,38; -1266,8KJ/mol	35,73; 149,49J/mol.K
	solución aq		-331,46		-302,52	32,9
	solución aq, 1100		-330,82		-301,28	
Na ₂ SO ₄ .10H ₂ O	sólido		-1033,85		-870,52	
NaHSO ₄	sólido		-269,2			
Na ₂ S ₂ O ₃	sólido		-267,0			
Na ₂ S ₂ O ₄	sólido		-349,1			
Na ₂ Se	sólido		-59,1			
	solución aq, 440		-78,1		-89,42	
Na ₂ SeO ₄	sólido		-254			
	solución aq, 800		-261,5		-230,30	
Na ₂ SiO ₃	sólido		-363,; -383,91		-341,; -361,49	27,2
Na ₂ Si ₂ O ₆	sólido		-360,			39,4
Na ₂ WO ₄	sólido		-395; -391			
	solución aq		-381,5		-345,18	
Nb	sólido		0,00		0,00	
Nb ₂ O ₅	sólido		-462,96			
Ne	gas		0,00		0,00	
Ni	sólido		0,00		0,00	
NiBr ₂	sólido		-53,4			
NiBr ₂	solución aq		-72,6		-60,7	
	sólido		9,2		8,88	
Ni(CN) ₂	sólido		27,1		37,	22,5
	solución aq		230,9		66,3	
NiCO ₃	sólido		-158,7		-147,0	29,1
Ni(CH ₃ COO) ₂	solución aq		-249,6		-190,1	
NiCl ₂	sólido		-75,5; -75,0		-65,1	25,6
	solución aq, 400		-94,34		-74,19	
NiF ₂	sólido		-159,5; -157,5		-148,8	19,9
	solución aq		-171,6		-142,9	
NiI ₂	sólido		-22,4			
	solución aq		-42,0		-36,2	
Ni(NO ₃) ₂	sólido		-102,2; -101,5		-56,4	45,9
	solución aq, 200		-113,5		-64,0	
NiO	sólido		-58,4; -244,35KJ/mol		-51,7; -216,3KJ/mol	9,22; 38,58J/mol.K
	gas		59,3		51,8	57,
NiO ₂	sólido				-47,5	
Ni(OH) ₂	sólido		-128,6; -129,8		-108,3; -105,6	19,
Ni(OH) ₃	sólido		-163,2			
	sólido, α		-20,4		-17,7	
NiSO ₄	sólido		-216		-27,3	
	solución aq, 200		-231,3		-187,6	
O	gas		249,170KJ/mol		231,747KJ/mol	160,946J/mol.K
	gas		0,00		0,00	49,003; 205,029J/mol.K
O ₂	solución aq		-3,8; -19,3KJ/mol		16,3KJ/mol	110,88J/mol.K
	gas		33,88; 34,0; 34,1; 142,7KJ/mol; 142,2		38,86; 33,06; 38,91; 163,2KJ/mol; 163,4	56,8; 238,82J/mol.K; 237,6
OF ₂	gas		5,5		9,7	
	gas		-76,4			
OH	solución aq		-54,957; -229,94KJ/mol		-37,595; -157,30KJ/mol	-2,54; -10,5J/mol.K
	sólido		0,00		0,00	
OsO ₄	sólido		-93,6		-70,9	
	gas		-80,1		-68,1	
P	gas		150,35		141,88	
	gas		33,82		24,60	
P ₄	sólido, Blanco (Amarillo)		0,00		0,00	
	sólido, Rojo (Violeta)		-4,22		-1,80	
	líquido, Blanco		0,601			
	gas		13,12; 13,2		5,82; 5,89	66,90
PBr ₃	líquido		-47,5; -45			
	gas		-39,5		-41,2	83,11
PBr ₅	sólido		-60,6			
	líquido		-81,0; -76,8		-68,6; -63,3	
PCl ₃	gas		-73,22; -70		-68,42; 65,2	74,49
	gas		-91,0		-73,2	
PF ₃	gas					64,13
PH ₃	gas		2,21; 9,25KJ/mol		-1,45; 4,56; 18,2KJ/mol	50,2; 210,0J/mol.K
	sólido		-10,9			
P ₂ O ₃	sólido		-360,0			
P ₂ O ₅	gas		-720,0; -3012,48KJ/mol			
POCl ₃	gas		-138,4		-127,2	
Pb	sólido		0,00		0,00	
	gas		566,89			
Pb ²⁺	solución aq		0,39; 1,6KJ/mol		-5,89; -24,3KJ/mol	5,1; 21,3J/mol.K
	solución aq				72,3	
PbBr ₂	sólido		-66,21; -66,24		-62,24; -62,06	38,6
	solución aq		-56,4		-54,97	
PbCO ₃	sólido		-167,3		-149,7	31,3
	sólido, Cerusita		-167,6		-150,0	
Pb(CH ₃ COO) ₂	sólido		-230,5; -232,6			40,
	solución aq, 400		-234,2		-184,40	
PbC ₂ O ₄	sólido		-205,3			
PbCl ₂	sólido		-85,68; -85,85; -359,2KJ/mol		-75,04; -317,97KJ/mol	32,6; 136,4J/mol.K
	solución aq		-82,5		-68,47	

PbF ₂	sólido	-158.5; -159.5	-148.1	29.
PbI ₂	sólido	-41.77	-41.47	
Pb(N ₃) ₂	sólido	104.3	135.1	49.5
Pb(NO ₃) ₂	sólido	-107.35; -106.88	-60.3	50.9
	solución aq. 400	-99.46	-58.3	
PbO ₂	sólido			
	sólido, Amarillo	-52.07; -50.86	-45.05; -43.88	16.6
	sólido, Rojo	-51.72; -52.40; -217.86KJ/mol	-45.53; -45.25; -188.49KJ/mol	16.2; 69.45J/mol.K
PbO	sólido	-65.0; -66.12; -276.65KJ/mol	-52.0; -52.34; -218.99KJ/mol	18.3; 76.57J/mol.K
Pb ₂ O ₃	sólido	-172.4	-142.2	
Pb(OH) ₂	sólido	-123.0	-100.6; -102.2	21.
Pb ₃ (PO ₄) ₂	sólido	-620.3	-581.4	84.45
PbS	sólido	-22.38; -22.54; -94.3KJ/mol	-21.98; -22.15; -92.68KJ/mol	21.8; 91.2J/mol.K
PbSO ₄	sólido	-218.5; -219.50; -918.4KJ/mol	-192.9; -193.89; -811.2KJ/mol	35.2; 174.28J/mol.K
PbSe	sólido			
Pd	sólido	0.00	0.00	
PdO	sólido	-20.40		
Pt	sólido	0.00	0.00	
PtBr ₄	sólido	-40.6		
	solución aq	-50.7		
PtCl ₂	sólido	-34		
PtCl ₄	sólido	62.6		
	solución aq	-82.3		
PtI ₄	sólido	-18		
Pr(OH) ₃	sólido	-87.5	-67.9	
PrS	sólido	-20.18	-18.55	
PrS ₂	sólido	-26.64	-24.28	
Rb	sólido	0.00	0.00	
	sólido	-93.03; -95.82	-90.38	25.88
RbBr	gas	-45.0	-52.50	
	solución aq. 500	-90.54	-93.38	
	solución aq	-87.8	-92.02	49.0
RbCN	solución aq	-25.9		
RbHCO ₃	sólido	-230.01		
	solución aq. 2000	-225.59	-209.07	
Rb ₂ CO ₃	sólido	-273.22		
	solución aq. 220	-282.61	-263.78	
	sólido	-102.91; -105.06	-96.8; -98.48	22.6
RbCl	gas	-53.6	-57.9	
	solución aq. ∞	-101.06	-100.13	
	solución aq	-98.9	-98.80	22.9
	sólido	-131.28; -133.23	-124.3	17.4
RbF	solución aq. 400	-139.31	-134.5	
	solución aq	-137.6	-188.58	27.4
RbH	gas	88.		
	sólido	-78.5; -81.04	-77.8	28.21
RbI	gas	-31.2	-40.5	
	solución aq. 400	-74.57	-81.13	
	solución aq	-72.8	-79.8	55.8
RbNH ₂	sólido	-27.74		
RbNO ₃	sólido	-119.22		
	solución aq. 400	-110.52	-95.05	
Rb ₂ O	sólido	-82.9		
Rb ₂ O ₂	sólido	-107		
RbOH	sólido	-101.3		
	solución aq. 200	-115.8	-106.39	
Re	sólido	0.00	0.00	
ReF ₆	gas	-274		
Rh	sólido	0.00	0.00	
Rh ₂ O	sólido	-22.7		
RhO	sólido	-21.7		
Rh ₂ O ₃	sólido	-68.3		
Ru	sólido	0.00	0.00	
RuS ₂	sólido	-46.99	-44.11	
S	gas	278.805KJ/mol	238.283KJ/mol	238.14J/mol.K
S ₂	gas	31.02	19.36	
S ₈	gas	27.78	13.97	
	monoclinico	-0.071; -0.36KJ/mol; -0.30	-0.023; -0.07KJ/mol	7.78; 32.77J/mol.K
	rómbico	0.00	0.00	7.62; 31.80J/mol.K
	líquido, λ	0.257	0.072	
	líquido, equilibrio de λ y μ	0.071	0.071	
	gas	53.25	43.57	
S ₉	gas	27.090	12.770	
S ²⁻	gas			
	solución aq	8.56	22.1	-6.4
S ₂ Br ₂	líquido	-4		
S ₂ Cl ₄	líquido	-13.7		
S ₂ Cl ₂	líquido	-14.2	-5.90	
S ₂ Cl ₄	líquido	-24.1		
SF ₆	gas	-291.8; -262	-267; -237	69.5
SH	solución aq	-4.22	3.01	14.0
SO	gas	19.02; 6.259KJ/mol	12.75; 19.837KJ/mol	221.84J/mol.K
SO ₂	gas	-70.94; -70.76; -70.95; -296.830KJ/mol; -395.1	-71.68; -71.79; -71.74; -300.194KJ/mol; -300.4	59.40; 248.11J/mol.K; 248.5
	solución aq	-80.86		
	gas	-94.39; -94.45; -94.47; -395.72KJ/mol; -395.2	-88.59; -88.62; -88.52; -371.076KJ/mol; -370.4	61.24; 256.76J/mol.K; 256.2
SO ₃	líquido	-103.03; -441.04KJ/mol	-88.28; -373.80KJ/mol	113.8J/mol.K
	sólido, α	-105.09	-88.22	
	sólido, β	-105.92	-88.34	
	sólido, γ	-109.34	-88.98	
SO ₃ ²⁻	solución aq	-151.9; -624.25KJ/mol	-116.1; -497.06KJ/mol	-7; 43.5J/mol.K
HSO ₃ ⁻	solución aq	-151.9; -627.98KJ/mol	-126.0; -527.3KJ/mol	26; 132.38J/mol.K
SO ₃ ²⁻	solución aq	-216.90; -907.5KJ/mol	-177.34; -741.99KJ/mol	4.1; 17.15J/mol.K
HSO ₄ ⁻	solución aq	-211.70; -885.75KJ/mol	-179.04; -752.87KJ/mol	30.32; 126.86J/mol.K
S ₂ O ₈ ²⁻	solución aq	-145.7	-124.0	8
S ₂ O ₈ ²⁻	solución aq	-324.3	-262	35
SO ₂ Cl ₂	gas	-82.04	-74.06	
	líquido	-89.80	-75.06	
Sb	sólido	0.00	0.00	
SbBr ₃	sólido	-59.9		
SbCl ₃	sólido	-91.3	-77.8	
SbCl ₅	líquido	-104.8		
SbF ₃	sólido	-216.6		
SbH ₃	gas			
SbI ₃	sólido	-22.8		
Sb ₂ O ₄	sólido	-213.0	-186.6	
Sb ₂ O ₃	sólido, I, ortorrómbico	-165.4	-146.0	
	sólido, II, octaédrico	-166.6		
Sb ₂ O ₅	sólido			
Sb ₂ O ₅	sólido	-230.0	-196.1	

Sb ₂ S ₃	sólido, amorfo	-36,0	-32,0	20,3
	sólido, negro	-38,2	-36,9	
Sb ₂ (SO ₄) ₃	sólido			
Sc	sólido	0,00	0,00	
Se	sólido, I, hexagonal	0,00	0,00	
	sólido, II, Rojo monoclinico	0,2		
Se ₂ Cl ₂	líquido	-22,06	-13,73	
SeF ₂	gas	-246	-222	
SeO ₂	sólido	-56,3		
Si	sólido	0,00	0,00	
SiBr ₄	líquido	-93,0		
SiC	sólido	-28	-27,4	
SiCl ₄	líquido	-150,0	-133,9	
	gas	-142,5	-133,0	
SiF ₄	gas	-370	-360	
SiH ₄	gas	-14,8	-9,8	
SiI ₄	sólido	-29,8		
Si ₃ N ₄	sólido	-179,25	-154,74	
SiO ₂ (s)	sólido, Cuarzo	-205,4; -203,35	-192,4; -190,4	10,00
	sólido, Cristobalita	-205,0	-192,1	10,19
	sólido, Cristobalita (se forma 1100°C)	-204,46		
	sólido, Cristobalita (se forma 1600°C)	-202,62		
	sólido, Tridimita	-204,8; -203,23	-191,9	10,36
	sólido, Vítreo	-202,5	-190,9	11,2
SrO.SiO ₂	sólido, Vítreo	-364		
ZnO.SiO ₂	sólido	-282,6		
Sn	sólido, II, tetragonal	0,00	0,00	
	sólido, I, gris, cubico	0,6	1,1	
SnBr ₂	sólido	-61,4		
	solución aq	-60,0	-55,43	
SnBr ₄	sólido	-94,8		
	solución aq	-110,6	-97,66	
SnCl ₂	sólido	-83,6		
	solución aq	-81,7	-68,94	
SnCl ₄	líquido	-130,3; -127,3	-113,3; -110,4	61,8
	solución aq	-157,6	-124,67	
SnI ₂	sólido	-38,9		
	solución aq	-33,3	-30,95	
SnO	sólido	-67,7	-60,75	
SnO ₂	sólido	-158,8; -138,1	-124,2; -123,6	12,5
Sn(OH) ₂	sólido	-138,8; -136,2	-117,6; -115,95	23,1
Sn(OH) ₄	sólido	-270,5; -268,9	-227,5; -226,00	29,
SnS	sólido	-18,61		
Sr	sólido	0,00	0,00	
SrBr ₂	sólido	-171,0		
	solución aq, 400	-187,24	-182,36	
Sr(CN) ₂	solución aq	-59,5	-54,50	
Sr(HCO ₃) ₂	solución aq	-459,1	-413,76	
SrCO ₃	sólido	-290,9	-271,9	
Sr(CH ₃ COO) ₂	sólido	-358,0		
	solución aq	-364,4	-311,80	
SrCl ₂	sólido	-197,84		
	solución aq, 400	-209,20	-195,86	
SrF ₂	sólido	-289,0		
SrI ₂	sólido	-136,1		
	solución aq, 400	-156,70	-157,87	
Sr ₃ N ₂	sólido	-91,4	-76,5	
Sr(NO ₃) ₂	sólido	-233,2		
	solución aq, 400	-228,73	-185,70	
Sr ₂ O	sólido	-153,6		
SrO	sólido	-141,1; -140,8	-133,8; -133,7	13,0
SrO ₂	sólido	-153,6; -153,3	-139,0	13,
Sr(OH) ₂	sólido	-228,7		
	solución aq, 800	-239,4	-208,27	
Sr ₃ (PO ₄) ₂	sólido	-980		
	solución aq	-985	-881,54	
SrS	sólido	-113,1		
	solución aq	-120,4	-109,78	
SrSO ₄	sólido	-345,3		
	solución aq, 400	-345,0	-309,30	
SrWO ₄	sólido	-393		
Ta	sólido	0,00	0,00	
TaN	sólido	-51,2	-45,11	
Ta ₂ O ₅	sólido	-486,0	-453,7	
Ta	sólido	0,00	0,00	
TaBr ₄	sólido	-49,3		
TaCl ₅	gas	-77,4	-57,4	
TaF ₆	sólido	-315	-292	
Th	sólido	0,00	0,00	
ThBr ₄	sólido	-281,5		
	solución aq	-352,0	-295,31	
ThC ₂	sólido	-45,1		
ThCl ₄	sólido	-335		
	solución aq	-392	-322,32	
ThI ₄	solución aq	-292,0	-246,33	
Th ₃ N ₄	sólido	-309,0	-282,3	
ThO ₂	sólido	-291,6	-280,1	
Th(OH) ₄	sólido, "soluble"	-336,1		
Th(SO ₄) ₂	sólido	-632		
	solución aq	-668,1	-549,2	
Ti	sólido	0,00	0,00	
Ti ²⁺	solución aq	570,0	-75,1	
Ti ³⁺	gas	1208,0		
TiC	sólido	-110	-109,2	
TiCl ₄	líquido	-179,0; -181,4	-161,2; -165,5	60,4
	gas	84,4		
TiN	sólido	-80,0	-73,17	
TiO ₂	sólido	-214,1	-201,4	
	sólido, III, Rutilo amorfo	-225,0	-211,9	
[Ti(OH ₂) ₆] ³⁺	solución aq		-83,6	
Tl	sólido	0,00	0,00	
TlBr	sólido	-41,5	-39,43	
	solución aq	-28,0	-32,34	
TlCl	sólido	-49,37	-44,46	
	solución aq	-38,4	-39,09	
TlCl ₃	sólido	-82,4		
	solución aq	-91,0	-44,25	
TlF	solución aq	-77,6	-73,46	

TiI	sólido	-31.1	-31.3	
	solución aq	-12.7	-20.09	
TiNO ₃	sólido	-58.2	-36.32	
	solución aq	-48.4	-34.01	
Ti ₂ O	sólido	-43.18		
Ti ₂ O ₃	sólido	-120		
TiOH	sólido	-57.44	-45.54	
	solución aq	-53.9	-45.35	
Ti ₂ S	sólido	-22		
Ti ₂ SO ₄	sólido	-222.8	-197.79	
	solución aq, 800	-214.1	-191.62	
Tl	sólido	0.00	0.00	
Tl ₂	sólido	-29		
TlCl ₃	sólido	-213		
TlCl ₄	sólido	-251		
Tl ₃ N ₄	sólido	-274	-249.6	
TlO ₂	sólido	-256.6	-242.2	
TlO ₃	sólido	-291.6		
Tl ₂ O ₄	sólido	-845.1		
TlO ₂ (NO ₃) ₂ ·6H ₂ O	sólido	-756.8	-617.8	
Tl	sólido	0.00	0.00	
TlCl ₂	sólido	-147		
TlCl ₃	líquido	-187		
TlCl ₄	líquido	-165		
TlN	sólido	-41.43	-35.08	
Tl ₂ O ₂	sólido	-195		
Tl ₂ O ₃	sólido	-296	-277	
Tl ₂ O ₄	sólido	-342	-316	
Tl ₂ O ₅	sólido	-373	-344; -342	31.3
Tl	sólido	0.00	0.00	
TlO ₂	sólido	-130.5	-118.3	
TlO ₃	sólido	-195.7	-177.3	
Tl ₂ S	sólido	-84		
Tl ₂		0.00	0.00	
Zn	sólido, cristalino	0.00	0.00	41.63/mol.K
ZnBr ₂	sólido	-77.0	-72.9	
	solución aq, 400	-93.6		
Zn(CN) ₂	sólido	17.06		
ZnCO ₃	sólido	-194.2; -192.9	-174.8; -173.5	19.7
Zn(CH ₃ COO) ₂	sólido	-259.4		
	solución aq, 400	-269.4	-214.4	
ZnCl ₂	sólido	-99.9	-88.8	
	solución aq, 400	-115.44		
ZnF ₂	solución aq	-192.9	-166.6	
ZnI ₂	sólido	-50.50	-49.93	
	solución aq	-61.6		
Zn(NO ₃) ₂	sólido	-115.12	-71.42	40.3
	solución aq, 400	-134.9	-87.7	
ZnO	sólido	-83.17; -347.98KJ/mol	-76.05; -318.2KJ/mol	10.5; 43.9J/mol.K
	sólido, cristalino	-83.36; -348.28KJ/mol	-76.19; -318.32KJ/mol	43.64J/mol.K
Zn(OH) ₂	sólido, rómbico	-153.5; -153.66	-132.6	19.9
ZnS	sólido	-48.5; -202.9KJ/mol	-47.4; -198.3KJ/mol	13.8; 57.73J/mol.K
	sólido, Wurtzita	-45.3	-44.2	
ZnSO ₄	sólido	-233.4; -233.88; -978.6KJ/mol	-203.31; -871.6KJ/mol	29.8; 124.7J/mol.K
	solución aq, 400	-252.12	-211.28	
ZnSO ₄ ·H ₂ O	sólido	-310.6	-268.9	34.9
ZnSO ₄ ·6H ₂ O	sólido	-663.3	-555.0	86.8
ZnSO ₄ ·7H ₂ O	sólido	-735.1	-611.9	92.4
ZnSb	sólido	-3.6	-3.88	
[Zn(NH ₃) ₄] ²⁺	solución aq		-73.5	
Zr	sólido	0.00	0.00	
ZrC	sólido	-29.8	-34.6	
ZrCl ₄	sólido	-268.9		
ZrN	sólido	-82.5	-75.9	
ZrO ₂	sólido, monoclinico	-258.5	-244.6	
Zr(OH) ₄	sólido	-411.0		
ZrO(OH) ₂	sólido	-337	-307.6	

***1: Definición:** es el incremento en el contenido calórico en la reacción en que se forma la sustancia dada a partir de sus elementos en sus estados normalizados. Para un valor negativo, la reacción es exotérmica, y viceversa, cuando el valor el positivo la reacción endotérmica.

***2: Definición:** es el incremento en la energía libre en la reacción en que se forma la sustancia dada en su estado normalizado, a partir de sus elementos, también en sus estados normalizados. Los estados normalizados son para un gas fígicidad (aproximadamente igual a la presión) de 1Atm; para un líquido o un sólido puro, la sustancia a una presión de 1Atm; para una sustancia en solución acuosa, la disolución hipotética de molaridad unitaria, gozando de todas las propiedades de la

Nota 1: el número que sigue al símboloaq o entre paréntesis para valores de soluciones acuosas, solo se aplica a los valores de Entalpía de Formación, no a los de la Energía Libre de Gibbs, e indica el número de moles de Agua para moles del soluto; cuando no se da el número se entiende que la solución es diluida. Para la Energía Libre de Gibbs de una sustancia en solución acuosa, la concentración es siempre la de la solución hipotética de molaridad unitaria.