

Magnitudes termodinámicas a 298,15K (25°C)

Sustancias	ΔH_f° kJ mol ⁻¹	ΔG_f° kJ mol ⁻¹	S° J mol ⁻¹ K ⁻¹	Sustancias	ΔH_f° kJ mol ⁻¹	ΔG_f° kJ mol ⁻¹	S° J mol ⁻¹ K ⁻¹	Sustancias	ΔH_f° kJ mol ⁻¹	ΔG_f° kJ mol ⁻¹	S° J mol ⁻¹ K ⁻¹
Ag _(s)	0	0	42,7	CrClO _{3(s)}	-563,2	-493,7	125,5	MnCl _{2(s)}	-482,4	-441,4	117,2
AgCl _(s)	-127,0	-109,6	95,8	Cr ₂ O _{3(s)}	-1128,4	-1043,8	81,2	MnSO _{4(s)}	-1063,6	-956,0	112,1
AgBr _(s)	-99,5	-99,9	107,1	Cr ₂ O _{7²⁻(aq)}	-1460,5	-1257,2	213,8	Mn ²⁺ _(aq)	-216,7	-223,3	-83,6
Ag ₂ O _(s)	-30,6	-10,8	121,8	Cs _(s)	0	0	82,8	MnO ⁴⁻ _(aq)	-518,3	-425,0	190,0
AgNO _{3(s)}	-123,1	-32,2	140,9	Cs ⁺ _(aq)	-247,6	-281,9	133,1	N _{2(g)}	0	0	191,4
Ag ⁺ _(aq)	105,6	77,1	72,8	Cu _(s)	0	0	33,3	NO _(g)	90,4	86,6	210,5
Al _(s)	0	0	27,9	CuCl _(s)	-136,0	-118,0	84,5	NO _{2(g)}	33,2	51,3	240,0
AlCl _{3(s)}	-704,2	-628,9	110,7	CuCl _{2(s)}	-205,9	-161,7	108,1	N ₂ O _{4(g)}	9,2	97,8	304,2
Al ₂ O _{3(s)}	-1675,7	-1582,4	50,9	Cu ₂ O _(s)	-155,2	-127,2	43,5	N ₂ O _{3(g)}	83,8	139,4	312,2
Al ₂ (SO ₄) _{3(s)}	-3440,8	-3100,1	239,3	CuSO _{4(s)}	-769,9	-661,9	113,4	N ₂ O _{5(g)}	-43,1	113,8	178,2
Ar _(g)	0	0	154,7	Cu ²⁺ _(aq)	64,4	65,0	-98,6	NH _{3(g)}	-46,0	-16,7	192,5
As _(s)	0	0	35,1	F _{2(g)}	0	0	202,8	NH ₄ Cl _(s)	-315,5	-203,8	94,6
AsH _{3(g)}	68,9	22,5	66,4	Fe _(s)	0	0	27,2	(NH ₄) ₂ SO _{4(s)}	-1180,9	-901,9	220,1
AsCl _{3(l)}	-335,6	-295,0	233,5	FeCl _{2(s)}	-341,0	-302,1	119,7	NH ₄ ⁺ _(aq)	-132,4	-79,3	113,4
As ₂ O _{5(s)}	-915,9	-772,4	105,4	FeO _(s)	-266,5	-244,3	54,0	NO _{2⁻(aq)}	-104,5	-37,1	140,2
Au _(s)	0	0	47,4	Fe ₂ O _{3(s)}	-822,2	-741,0	90,0	NO _{3⁻(aq)}	-207,3	-111,2	146,4
Au ₂ O _{3(s)}	80,0	163,2	125,5	Fe ₃ O _{4(s)}	-1117,1	-1014,2	146,4	Na _(s)	0	0	51,0
B _(s)	0	0	5,9	Fe(OH) _{2(s)}	-68,2	-483,7	79,5	Na ₂ O _(s)	-415,9	-376,6	72,8
B ₂ O _{3(s)}	-1272,8	-1193,7	54,0	Fe ²⁺ _(aq)	-87,8	-84,9	-113,3	NaCl _(s)	-411,0	-384,0	72,4
Ba _(s)	0	0	64,9	Fe ³⁺ _(aq)	-47,6	-9,7	-305,8	Na ₂ CO _{3(s)}	-1130,9	-1047,7	136,0
BaF _{2(s)}	-1200,4	-1148,5	96,2	Ge _(s)	0	0	31,1	Na ₂ SO _{4(s)}	-1384,5	-1266,8	149,5
BaCl _{2(s)}	-860,2	-810,9	125,5	H ⁺ _(aq)	0	0	0	NaNO _{3(s)}	-466,7	-365,9	116,3
BaO _(s)	-558,1	-528,4	70,3	H _{2(g)}	0	0	130,6	Na ⁺ _(aq)	-240,0	-261,8	59,0
BaCO _{3(s)}	-1218,8	-1138,9	112,1	H ₂ O _(l)	-285,0	-237,2	70,0	NaOH _(s)	-426,7	-381,0	64,0
BaSO _{4(s)}	-1465,2	-1353,1	132,2	H ₂ O _(g)	-241,8	-228,6	188,7	Ni _(s)	0	0	29,9
Ba(NO ₃) _{2(s)}	-728,0	-795,0	213,8	H ₂ O _{2(l)}	-187,6	-118,0	109,6	NiO _(s)	-244,3	-216,3	38,6
Ba ²⁺ _(aq)	-538,3	-559,7	12,6	HF _(g)	-271,1	-273,2	173,7	Ni(OH) _{2(s)}	-678,2	-453,1	79,5
Be _(s)	0	0	9,5	HCl _(g)	-92,3	-95,3	186,7	NiCl _{2(s)}	-315,9	-272,4	107,1
Bi _(s)	0	0	56,9	HBr _(g)	-36,2	-53,2	198,5	Ni ²⁺ _(aq)	-63,9	-46,3	-159,3
BiCl _{3(s)}	-379,1	-318,8	151,5	HI _(g)	26,5	1,3	206,5	O _{2(g)}	0	0	205,0
Bi ₂ O _{3(s)}	-577,0	-496,6	200,4	H ₂ S _(g)	-20,6	-33,6	205,7	O _{3(g)}	142,3	163,4	237,7
Bi ₂ S _{3(s)}	-143,1	-140,6	200,4	H ₂ SO _{4(l)}	-814,0	-690,1	156,9	OH ⁻ _(aq)	-229,9	-157,2	-10,7
Br _{2(l)}	0	0	151,6	HNO _{3(l)}	-173,2	-79,9	155,6	P _(s, branco)	0	0	41,0
Br _{2(g)}	31,9	3,1	245,4	H ₃ PO _{4(s)}	-1279,0	-1119,2	110,5	PH _{3(g)}	5,4	13,4	210,1
Br ⁻ _(aq)	-121,4	-103,9	82,4	He _(g)	0	0	126,0	PCl _{3(l)}	-319,7	-272,4	217,1
C _(s, graf.)	0	0	5,69	Hg _(g)	0	0	76,1	PO _{4³⁻(aq)}	-1279,8	-1020,8	-221,7
C _(s, diam.)	1,88	2,84	2,43	HgCl _{2(s)}	-264,8	-210,9	195,8	Pb _(s)	0	0	64,8
CO _(g)	-110,5	-137,3	197,9	I _{2(s)}	0	0	116,8	PbO _(s)	-217,3	-187,9	68,7
CO _{2(g)}	-393,7	-394,6	213,8	I _{2(g)}	62,3	19,4	260,6	PbO _{2(s)}	-277,4	-217,4	68,6
CO _{3²⁻(aq)}	-677,0	-527,8	-56,8	I ⁻ _(aq)	-55,2	-51,5	111,3	Pb ₃ O _{4(s)}	-718,4	-601,2	211,3
HCO _{3⁻(aq)}	-587,0	-690,6	95,0	IO ⁻ _(aq)	-107,4	-38,4	-5,3	PbCl _{2(s)}	-359,4	-314,1	136,0
Ca _(s)	0	0	41,6	IO _{3⁻(aq)}	-221,2	-127,9	118,4	PbS _(s)	-100,4	-98,7	91,2
CaCl _{2(s)}	-795,0	-750,2	113,8	K _(s)	0	0	64,2	PbSO _{4(s)}	-919,9	-813,2	148,6
CaO _(s)	-635,5	-604,2	39,7	KCl _(s)	-435,9	-408,3	82,7	Pb ²⁺ _(aq)	1,6	-24,2	21,3
Ca(OH) _{2(s)}	-986,6	-896,8	76,1	KBr _(s)	-392,2	-379,2	96,4	Rb _(s)	0	0	76,2
CaCO _{3(calc.)}	-1206,9	-1128,8	92,9	KI _(s)	-327,6	-322,3	104,3	RbOH _(s)	-476,6	-439,5	113,8
CaCO _{3(arag.)}	-1207,0	-1127,7	88,7	KClO _{3(s)}	-391,2	-289,9	143,0	Rb ⁺ _(aq)	-250,1	-282,1	124,3
CaSO _{4(s)}	-1432,6	-1320,5	106,7	KClO _{4(s)}	-433,5	-304,2	151,0	S _(s, romb.)	0	0	31,9
Ca ₃ (PO ₄) _{2(s)}	-4137,6	-3899,5	236,0	K ₂ SO _{4(s)}	-1433,9	-1316,3	175,7	SO _{2(g)}	-296,9	-300,4	248,5
Ca ²⁺ _(aq)	-543,0	-553,0	-55,1	KNO _{2(s)}	-492,7	-393,1	132,9	SO _{3(g)}	-395,4	-370,3	256,1
Cd _(s)	0	0	51,8	KMnO _{4(s)}	-813,4	-713,8	171,5	S ²⁻ _(aq)	33,1	85,8	-14,5
CdO _(s)	-254,8	-225,1	54,8	K ⁺ _(aq)	-252,3	-283,2	102,5	SO _{3²⁻(aq)}	-635,4	-486,5	-29,2
CdSO _{4(s)}	-820,0	-926,2	137,2	Kr _(g)	0	0	164,0	SO _{4²⁻(aq)}	-909,2	-744,5	20,1
Cd ²⁺ _(aq)	-72,3	-77,6	-61,0	Li _(s)	0	0	28,0	Sn _(s, branco)	0	0	51,4
Cl _{2(g)}	0	0	223,0	LiH _(s)	-90,4	-70,0	24,7	SnO _(s)	-285,8	-256,9	56,5
Cl ⁻ _(aq)	-167,1	-131,2	56,5	LiOH _(s)	-487,3	-443,9	50,2	SnO _{2(s)}	-580,7	-519,7	52,3
ClO ⁻ _(aq)	-107,0	-36,7	41,8	Li ⁺ _(aq)	-278,3	-293,7	14,2	SnCl _{4(l)}	-511,5	-440,2	258,6
ClO _{2⁻(aq)}	-66,4	17,2	101,3	Mg _(s)	0	0	32,7	Sr _(s)	0	0	52,3
ClO _{3⁻(aq)}	-99,1	-3,2	162,3	MgO _(s)	-601,7	-569,4	26,8	SrO _(s)	-590,4	-559,8	54,4
ClO _{4⁻(aq)}	-129,2	-8,5	182,0	Mg(OH) _{2(s)}	-924,7	-833,7	63,1	SrCl _{2(s)}	-828,4	-781,2	117,2
Co _(s)	0	0	30,0	MgCl _{2(s)}	-641,8	-592,3	89,5	SrSO _{4(s)}	-1444,7	-1334,3	121,8
CoCl _{2(s)}	-325,5	-282,4	106,3	MgSO _{4(s)}	-1278,2	-1173,6	91,6	Sr ²⁺ _(aq)	-545,5	-557,2	-39,2
Co ²⁺ _(aq)	-67,3	-51,4	-155,1	Mg ²⁺ _(aq)	-461,8	-455,9	-117,9	Zn _(s)	0	0	41,6
Cr _(s)	0	0	23,8	Mn _(s)	0	0	32,0	ZnO _(s)	-348,0	-318,2	43,9
				MnO _{2(s)}	-520,9	-466,1	53,1	ZnCl _{2(s)}	-415,9	-369,4	103,4
								ZnS _(s, blenda)	-202,9	-198,3	57,7
								ZnSO _{4(s)}	-978,6	-871,5	124,7
								Zn ²⁺ _(aq)	-152,3	-147,1	-106,4

Orgánica			
Sustancias	ΔH_f° kJ mol ⁻¹	ΔG_f° kJ mol ⁻¹	S° J mol ⁻¹ K ⁻¹
Metano(g)	-74,8	-50,8	186,2
Etano(g)	-84,6	-32,8	229,5
Propano(g)	-103,8	-23,5	269,9
Butano(g)	-126,1	-17,1	310,1
Pentano(l)	-173,2	-9,6	261,2
Hexano(l)	-198,8	-4,4	295,9
Heptano(l)	-224,4	1,0	328,5
Octano(l)	-249,9	6,4	361,1
Eteno(g)	52,3	68,1	219,5
Propeno(g)	20,4	62,7	266,9
Etino(g)	229,4	211,7	203,2
Metileno(g)	185,4	193,8	248,1
Benceno(l)	49,0	124,5	172,8
Tolueno(l)	12,1	115,5	319,7
Metanol(l)	-238,9	-166,7	127,2
Etanol(l)	-277,0	-174,3	161,2
1-Propanol(l)	-304,0	-171,3	196,6
2-Propanol(l)	-317,9	-180,3	180,5
Ac.Etanoico(l)	-484,1	-389,3	159,8
Ac.Benzoico(l)	-385,1	-245,3	167,6
Dietyl éter(l)	-252,2	-122,3	342,7
Propanona(l)	-248	-155	200
α -D-glucosa(s)	-1275	-910	211
Sacarosa(s)	-2221	-1544	360

Energías de enlace, a 298K en kJ mol ⁻¹										
Enlaces sencillos										
	S	Si	I	Br	Cl	F	O	N	C	H
H	339	339	299	366	432	563	463	391	413	436
C	259	290	240	276	328	441	351	292	348	
N					200	270		161		
O		369			203	185	139			
F		541	258	237	254	153				
Cl	250	359	210	219	243					
Br		289	178	193						
I		213	151							
Si	227	177								
S	213									
Enlaces múltiples										
C=C	611		C=O	802	en CO ₂	C≡N	891		O=O	495
C≡C	835		N=N	418		N=O	600		C=N	615
C=O	743		N≡N	945		C=S	477			

Producto de solubilidad, K _{sp} , a 25°C			
<u>Fluoruros</u>		<u>Hidróxidos</u>	
BaF ₂	2,4 · 10 ⁻⁵	Ba(OH) ₂	5,0 · 10 ⁻³
MgF ₂	8 · 10 ⁻⁸	Sr(OH) ₂	3,2 · 10 ⁻⁴
PbF ₂	4 · 10 ⁻⁸	Ca(OH) ₂	1,3 · 10 ⁻⁶
SrF ₂	7,9 · 10 ⁻¹⁰	AgOH	2,0 · 10 ⁻⁸
CaF ₂	3,9 · 10 ⁻¹¹	Mg(OH) ₂	8,9 · 10 ⁻¹²
<u>Cloruros</u>		Mn(OH) ₂	2 · 10 ⁻¹³
PbCl ₂	1,6 · 10 ⁻⁵	Cd(OH) ₂	2,0 · 10 ⁻¹⁴
AgCl	1,8 · 10 ⁻¹⁰	Pb(OH) ₂	4,2 · 10 ⁻¹⁵
Hg ₂ Cl ₂	1,1 · 10 ⁻¹⁸	Fe(OH) ₂	1,8 · 10 ⁻¹⁵
<u>Bromuros</u>		Co(OH) ₂	2,5 · 10 ⁻¹⁶
PbBr ₂	4,6 · 10 ⁻⁶	Ni(OH) ₂	1,6 · 10 ⁻¹⁶
AgBr	5,0 · 10 ⁻¹³	Zn(OH) ₂	4,5 · 10 ⁻¹⁷
Hg ₂ Br ₂	1,3 · 10 ⁻²²	Cu(OH) ₂	1,6 · 10 ⁻¹⁹
<u>Yoduros</u>		Hg(OH) ₂	3 · 10 ⁻²⁶
PbI ₂	8,3 · 10 ⁻⁹	Sn(OH) ₂	3 · 10 ⁻²⁷
AgI	8,5 · 10 ⁻¹⁷	Cr(OH) ₃	6,7 · 10 ⁻³¹
Hg ₂ I ₂	4,5 · 10 ⁻²⁹	Al(OH) ₃	5 · 10 ⁻³³
<u>Sulfatos</u>		Fe(OH) ₃	6 · 10 ⁻³⁸
CaSO ₄	2,4 · 10 ⁻⁵	Co(OH) ₃	2,5 · 10 ⁻⁴³
Ag ₂ SO ₄	1,2 · 10 ⁻⁵	<u>Sulfuros</u>	
SrSO ₄	7,6 · 10 ⁻⁷	MnS	7 · 10 ⁻¹⁶
PbSO ₄	1,3 · 10 ⁻⁸	FeS	4 · 10 ⁻¹⁹
BaSO ₄	1,5 · 10 ⁻⁹	NiS	3 · 10 ⁻²¹
<u>Cromatos</u>		CoS	5 · 10 ⁻²²
SrCrO ₄	3,6 · 10 ⁻⁵	ZnS	2,5 · 10 ⁻²²
Hg ₂ CrO ₄	2 · 10 ⁻⁹	SnS	1 · 10 ⁻²⁶
BaCrO ₄	8,5 · 10 ⁻¹¹	CdS	1,0 · 10 ⁻²⁸
Ag ₂ CrO ₄	1,9 · 10 ⁻¹²	PbS	7 · 10 ⁻²⁹
PbCrO ₄	2 · 10 ⁻¹⁶	CuS	8 · 10 ⁻³⁷
<u>Carbonatos</u>		Ag ₂ S	5,5 · 10 ⁻⁵¹
NiCO ₃	1,4 · 10 ⁻⁷	HgS	1,6 · 10 ⁻⁵⁴
CaCO ₃	4,7 · 10 ⁻⁹	Bi ₂ S ₃	1,6 · 10 ⁻⁷²
BaCO ₃	1,6 · 10 ⁻⁹	<u>Fosfatos</u>	
SrCO ₃	7 · 10 ⁻¹⁰	Ag ₃ PO ₄	1,8 · 10 ⁻¹⁸
CuCO ₃	2,5 · 10 ⁻¹⁰	Sr ₃ (PO ₄) ₂	1 · 10 ⁻³¹
ZnCO ₃	2 · 10 ⁻¹⁰	Ca ₃ (PO ₄) ₂	1,3 · 10 ⁻³²
MnCO ₃	8,8 · 10 ⁻¹¹	Ba ₃ (PO ₄) ₂	6 · 10 ⁻³⁹
FeCO ₃	2,1 · 10 ⁻¹¹	Pb ₃ (PO ₄) ₂	1 · 10 ⁻⁵⁴
Ag ₂ CO ₃	8,2 · 10 ⁻¹²		
CdCO ₃	5,2 · 10 ⁻¹²		
PbCO ₃	1,5 · 10 ⁻¹⁵		
MgCO ₃	1 · 10 ⁻¹⁵		
Hg ₂ CO ₃	9,0 · 10 ⁻¹⁵		

Constantes de acidez a 25°C				
Ácido	HA	A ⁻	K _a	pK _a
Perclórico	HClO ₄	ClO ₄ ⁻	Moi grande	
Clórico	HClO ₃	ClO ₃ ⁻	Moi grande	
Nítrico	HNO ₃	NO ₃ ⁻	Moi grande	
Yodhídrico	HI	I ⁻	Moi grande	
Bromhídrico	HBr	Br ⁻	Moi grande	
Clorhídrico	HCl	Cl ⁻	Moi grande	
Sulfúrico	H ₂ SO ₄	HSO ₄ ⁻	Moi grande	
Oxonio	H ₃ O ⁺	H ₂ O	1,00	0,00
Nítrico	HNO ₂	NO ₂ ⁻	4,6 · 10 ⁻⁴	3,34
Fluorhídrico	HF	F ⁻	3,53 · 10 ⁻⁴	3,45
Metanoico	HCOOH	HCOO ⁻	1,77 · 10 ⁻⁴	3,75
Benzoico	C ₆ H ₅ COOH	C ₆ H ₅ COO ⁻	6,46 · 10 ⁻⁵	4,19
Acético	CH ₃ COOH	CH ₃ COO ⁻	1,8 · 10 ⁻⁵	4,75
Carbónico	H ₂ CO ₃	HCO ₃ ⁻	4,3 · 10 ⁻⁷	6,37
Sulfhídrico	H ₂ S	HS ⁻	9,1 · 10 ⁻⁸	7,04
Cianhídrico	HCN	CN ⁻	4,93 · 10 ⁻¹⁰	9,31
Agua	H ₂ O	OH ⁻	1,8 · 10 ⁻¹⁶	15,76
Constantes de basicidad a 25°C				
Base	B	BH ⁺	K _b	pK _b
Ion óxido	O ²⁻	OH ⁻	Moi grande	
Ion hidruro	H ⁻	H ₂	Moi grande	
Ion amida	NH ₂ ⁻	NH ₃	Moi grande	
Ion sulfuro	S ²⁻	HS ⁻	9,1 · 10 ⁻³	2,04
Ion fosfato	PO ₄ ³⁻	HPO ₄ ²⁻	5,9 · 10 ⁻³	2,23
Dimetilamina	(CH ₃) ₂ NH	(CH ₃) ₂ NH ₂ ⁺	5,4 · 10 ⁻⁴	3,27
Metilamina	CH ₃ NH ₂	CH ₃ NH ₃ ⁺	3,7 · 10 ⁻⁴	3,34
Ion carbonato	CO ₃ ²⁻	HCO ₃ ⁻	2,1 · 10 ⁻⁴	3,68
Trimetilamina	(CH ₃) ₃ N	(CH ₃) ₃ NH ⁺	6,4 · 10 ⁻⁵	4,19
Amoníaco	NH ₃	NH ₄ ⁺	1,79 · 10 ⁻⁵	4,75
Hidracina	N ₂ H ₄	N ₂ H ₅ ⁺	9,8 · 10 ⁻⁷	6,01
Piridina	C ₅ H ₅ N	C ₅ H ₅ NH ⁺	1,8 · 10 ⁻⁹	8,75
Anilina	C ₆ H ₅ NH ₂	C ₆ H ₅ NH ₃ ⁺	4,3 · 10 ⁻¹⁰	9,37
Indicadores ácido-base				
Indicador	Intervalo de viraje	Cambio de color de ácido a base		
Violeta de metilo	0,0 – 1,6	Amarillo – azul		
Azul de timol ac.	1,5 – 2,8	Rojo – amarillo		
Azul de bromofenol	3,0 – 4,6	Amarillo – azul		
Naranja de metilo	3,2 – 4,4	Naranja – amarillo		
Rojo de metilo	4,8 – 6,0	Rojo – amarillo		
Tornasol	5,0 – 8,0	Rojo – azul		
Violet. bromocresol	5,2 – 6,8	Amarillo – violeta		
Azul de bromotimol	6,0 – 7,6	Amarillo – azul		
Rojo de fenol	6,6 – 8,0	Amarillo – rojo		
Azul de timol bas.	8,0 – 9,6	Amarillo – azul		
Fenolftaleína	8,2 – 10,0	Incoloro – rojo		
Azul de alizarina	10,1 – 12,1	Amarillo – lila		

Potenciales normales de reducción a 298K	
Semirreacción	E° (V)
F _{2(g)} + 2e ⁻ → 2F _(aq)	+2,87
O _{3(g)} + 2H ⁺ + 2e ⁻ → O _{2(g)} + H ₂ O(l)	+2,07
H ₂ O _{2(aq)} + 2H ⁺ + 2e ⁻ → 2H ₂ O(l)	+1,77
Ce ⁴⁺ + e ⁻ → Ce ³⁺	+1,61
MnO ₄ ²⁻ + 8H ⁺ + 5e ⁻ → Mn ²⁺ + 4H ₂ O(l)	+1,51
Au ³⁺ + 3e ⁻ → Au(s)	+1,50
Cl _{2(g)} + 2e ⁻ → 2Cl _(aq)	+1,36
Cr ₂ O ₇ ²⁻ + 14H ⁺ + 6e ⁻ → 2Cr ³⁺ + 7H ₂ O(l)	+1,33
O _{2(g)} + 4H ⁺ + 4e ⁻ → 2H ₂ O(l)	+1,23
MnO _{2(s)} + 4H ⁺ + 2e ⁻ → Mn ²⁺ + 2H ₂ O(l)	+1,21
Br _{2(l)} + 2e ⁻ → 2Br _(aq)	+1,07
NO ₃ ⁻ + 4H ⁺ + 3e ⁻ → NO(g) + 2H ₂ O(l)	+0,96
2Hg ₂ ²⁺ + 2e ⁻ → Hg ₂ ²⁺	+0,92
Ag _(aq) + e ⁻ → Ag(s)	+0,80
Hg ₂ ²⁺ + 2e ⁻ → 2Hg(l)	+0,79
Fe ³⁺ + e ⁻ → Fe ²⁺	+0,77
O _{2(g)} + 2H ⁺ + 2e ⁻ → H ₂ O _{2(aq)}	+0,68
MnO ₄ ⁻ + 2H ₂ O(l) + 3e ⁻ → MnO _{2(s)} + 4OH _(aq) ⁻	+0,59
I _{2(s)} + 2e ⁻ → 2I _(aq) ⁻	+0,53
Cu _(aq) ⁺ + e ⁻ → Cu(s)	+0,52
O _{2(g)} + 2H ₂ O(l) + 4e ⁻ → 4OH _(aq) ⁻	+0,40
Cu ₂ ²⁺ + 2e ⁻ → Cu(s)	+0,34
SO ₄ ²⁻ + 4H ⁺ + 2e ⁻ → SO _{2(g)} + 2H ₂ O(l)	+0,20
Cu _(aq) ²⁺ + e ⁻ → Cu _(aq) ⁺	+0,15
Sn _(aq) ⁴⁺ + 2e ⁻ → Sn _(aq) ²⁺	+0,13
2H _(aq) ⁺ + 2e ⁻ → H _{2(g)}	0,00
Pb _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Pb(s)	-0,13
Sn _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Sn(s)	-0,14
Ni _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Ni(s)	-0,25
Cd _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Cd(s)	-0,40
Cr _(aq) ³⁺ + e ⁻ → Cr _(aq) ²⁺	-0,41
Fe _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Fe(s)	-0,44
Cr _(aq) ³⁺ + 3e ⁻ → Cr(s)	-0,74
Zn _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Zn(s)	-0,76
2H ₂ O(l) + 2e ⁻ → H _{2(g)} + 2OH _(aq) ⁻	-0,83
Mn _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Mn(s)	-1,18
Al _(aq) ³⁺ + 3e ⁻ → Al(s)	-1,66
H _{2(g)} + 2e ⁻ → 2H _(aq) ⁻	-2,23
Mg _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Mg(s)	-2,37
Na _(aq) ⁺ + e ⁻ → Na(s)	-2,71
Ca _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Ca(s)	-2,87
Ba _(aq) ²⁺ + 2e ⁻ → Ba(s)	-2,90
K _(aq) ⁺ + e ⁻ → K(s)	-2,93
Li _(aq) ⁺ + e ⁻ → Li(s)	-3,05