

Elektrochemische Spannungsreihe

Standardpotentiale bei 25 °C; 101,3 kPa; pH = 0; Ionenaktivitäten = 1

Element im Redox-Paar, dessen Oxidationsstufe sich ändert	oxidierte Form + z e ⁻	⇌	reduzierte Form	Standardpotential E°
Fluor (F)	F ₂ + 2 e ⁻	⇌	2 F ⁻	+2,87 V
Sauerstoff (O)	S ₂ O ₈ ²⁻ + 2 e ⁻	⇌	2 SO ₄ ²⁻	+2,00 V
Sauerstoff (O)	H ₂ O ₂ + 2 H ₃ O ⁺ + 2 e ⁻	⇌	4 H ₂ O	+1,78 V
Gold (Au)	Au ⁺ + e ⁻	⇌	Au	+1,69 V
Gold (Au)	Au ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	Au	+1,50 V
Gold (Au)	Au ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Au	+1,40 V
Chlor (Cl)	Cl ₂ + 2 e ⁻	⇌	2 Cl ⁻	+1,36 V
Chrom (Cr)	Cr ⁶⁺ + 3 e ⁻	⇌	Cr ³⁺	+1,33 V
Sauerstoff (O)	O ₂ + 4 H ₃ O ⁺ + 4 e ⁻	⇌	6 H ₂ O	+1,23 V
Platin (Pt)	Pt ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Pt	+1,20 V
Brom (Br)	Br ₂ + 2 e ⁻	⇌	2 Br ⁻	+1,07 V
Quecksilber (Hg)	Hg ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Hg	+0,85 V
Silber (Ag)	Ag ⁺ + e ⁻	⇌	Ag	+0,80 V
Eisen (Fe)	Fe ³⁺ + e ⁻	⇌	Fe ²⁺	+0,77 V
Iod (I)	I ₂ + 2 e ⁻	⇌	2 I ⁻	+0,53 V
Kupfer (Cu)	Cu ⁺ + e ⁻	⇌	Cu	+0,52 V
Sauerstoff (O)	O ₂ + 2 H ₂ O + 4 e ⁻	⇌	4 OH ⁻	+0,40 V
Eisen (Fe)	[Fe(CN) ₆] ³⁻ + e ⁻	⇌	[Fe(CN) ₆] ⁴⁻	+0,361 V
Kupfer (Cu)	Cu ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Cu	+0,35 V
Kupfer (Cu)	Cu ²⁺ + e ⁻	⇌	Cu ⁺	+0,16 V
Zinn (Sn)	Sn ⁴⁺ + 2 e ⁻	⇌	Sn ²⁺	+0,15 V
Wasserstoff (H₂)	2 H⁺ + 2 e⁻	⇌	H₂	0 V
Eisen (Fe)	Fe ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	Fe	-0,04 V
Blei (Pb)	Pb ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Pb	-0,13 V
Zinn (Sn)	Sn ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Sn	-0,14 V
Molybdän (Mo)	Mo ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	Mo	-0,20 V
Nickel (Ni)	Ni ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Ni	-0,23 V
Cobalt (Co)	Co ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Co	-0,28 V
Cadmium (Cd)	Cd ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Cd	-0,40 V
Eisen (Fe)	Fe ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Fe	-0,44 V
Schwefel (S)	S + 2 e ⁻	⇌	S ²⁻	-0,48 V
Nickel (Ni)	NiO ₂ + 2 H ₂ O + 2 e ⁻	⇌	Ni(OH) ₂ + 2 OH ⁻	-0,49 V
Chrom (Cr)	Cr ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	Cr	-0,76 V
Zink (Zn)	Zn ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Zn	-0,76 V
Wasser	2 H ₂ O + 2 e ⁻	⇌	H ₂ + 2 OH ⁻	-0,83 V
Chrom (Cr)	Cr ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Cr	-0,91 V
Niob (Nb)	Nb ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	Nb	-1,099 V
Vanadium (V)	V ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	V	-1,17 V
Mangan (Mn)	Mn ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Mn	-1,18 V
Titan (Ti)	Ti ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	Ti	-1,21 V
Aluminium (Al)	Al ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	Al	-1,66 V
Titan (Ti)	Ti ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Ti	-1,77 V
Beryllium (Be)	Be ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Be	-1,85 V
Magnesium (Mg)	Mg ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Mg	-2,372 V
Cer (Ce)	Ce ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	Ce	-2,483 V
Lanthan (La)	La ³⁺ + 3 e ⁻	⇌	La	-2,522 V
Natrium (Na)	Na ⁺ + e ⁻	⇌	Na	-2,71 V
Calcium (Ca)	Ca ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Ca	-2,76 V
Barium (Ba)	Ba ²⁺ + 2 e ⁻	⇌	Ba	-2,90 V
Kalium (K)	K ⁺ + e ⁻	⇌	K	-2,92 V
Lithium (Li)	Li ⁺ + e ⁻	⇌	Li	-3,05 V