

Elektrochemische Spannungsreihe

Reaktion				E ₀ [V]
Li ⁺	+ e	⇌	Li	-3,04
Cs ⁺	+ e	⇌	Cs	-3,02
K ⁺	+ e	⇌	K	-2,92
Ba ²⁺	+ 2e	⇌	Ba	-2,90
Ca ²⁺	+ 2e	⇌	Ca	-2,87
Na ⁺	+ e	⇌	Na	-2,71
Mg ²⁺	+ 2e	⇌	Mg	-2,34
Al ³⁺	+ 3e	⇌	Al	-1,67
Si ⁴⁺	+ 4e	⇌	Si	-0,91
Zn ²⁺	+ 2e	⇌	Zn	-0,76
Cr ³⁺	+ 3e	⇌	Cr	-0,74
Fe ²⁺	+ 2e	⇌	Fe	-0,44
Cd ²⁺	+ 2e	⇌	Cd	-0,40
Ni ²⁺	+ 2e	⇌	Ni	-0,25
Sn ²⁺	+ 2e	⇌	Sn	-0,14
Pb ²⁺	+ 2e	⇌	Pb	-0,13
2H ⁺	+ 2e	⇌	H ₂	0,00
Cu ²⁺	+ e	⇌	Cu ⁺	0,17
Bi ³⁺	+ 3e	⇌	Bi	0,23
Cu ²⁺	+ 2e	⇌	Cu	0,35
I ₂	+ 2e	⇌	2I ⁻	0,54
Fe ³⁺	+ e	⇌	Fe ²⁺	0,77
Ag ⁺	+ e	⇌	Ag	0,80
Hg ²⁺	+ 2e	⇌	Hg	0,85
Pd ²⁺	+ 2e	⇌	Pd	0,99
2Br ₂	+ 2e	⇌	2Br ⁻	1,07
Pt ²⁺	+ 2e	⇌	Pt	1,2
2Cl ₂	+ 2e	⇌	2Cl ⁻	1,39
Au ³⁺	+ 3e	⇌	Au	1,42
Co ³⁺	+ e	⇌	Co ²⁺	1,84
F ₂	+ 2e	⇌	2F ⁻	2,85