

Elektrochemische Spannungsreihe

Standardelektrodenpotentiale bei 25°C, c = 1 mol/L

					E°
Li ⁺	+	1 e ⁻	⇌	Li	- 3,04 V
K ¹⁺	+	1 e ⁻	⇌	K	- 2,92 V
Ba ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Ba	- 2,90 V
Ca ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Ca	- 2,76 V
Na ¹⁺	+	1 e ⁻	⇌	Na	- 2,71 V
Mg ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Mg	- 2,38 V
Al ³⁺	+	3 e ⁻	⇌	Al	- 1,67 V
Mn ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Mn	- 1,03 V
2 H ₂ O	+	2 e ⁻	⇌	H ₂ + 2 OH ⁻	- 0,84 V
Zn ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Zn	- 0,76 V
Cr ³⁺	+	3 e ⁻	⇌	Cr	- 0,74 V
S (s)	+	2 e ⁻	⇌	S ²⁻	- 0,51 V
Fe ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Fe	- 0,41 V
PbSO ₄ (s)	+	2 e ⁻	⇌	Pb + SO ₄ ²⁻	- 0,36 V
Co ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Co	- 0,28 V
Ni ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Ni	- 0,23 V
Sn ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Sn	- 0,14 V
Pb ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Pb	- 0,13 V
H ⁺	+	1 e ⁻	⇌	½ H ₂	- 0,00 V
Sn ⁴⁺	+	2 e ⁻	⇌	Sn ²⁺ (aq)	+ 0,15 V
SO ₄ ²⁻ + 4 H ⁺	+	2 e ⁻	⇌	H ₂ SO ₃ + H ₂ O	+ 0,20 V
Cu ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Cu	+ 0,35 V
O ₂ + 2 H ₂ O	+	4 e ⁻	⇌	4 OH ⁻	+ 0,40 V
I ₂	+	2 e ⁻	⇌	2 I ¹⁻	+ 0,54 V
O ₂ + 2 H ⁺	+	2 e ⁻	⇌	H ₂ O ₂	+ 0,68 V
Fe ³⁺	+	1 e ⁻	⇌	Fe ²⁺	+ 0,77 V
Ag ¹⁺	+	1 e ⁻	⇌	Ag	+ 0,80 V
Hg ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Hg	+ 0,85 V
Br ₂	+	2 e ⁻	⇌	2 Br ¹⁻	+ 1,06 V
Pt ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Pt	+ 1,20 V
MnO _{2(s)} + 4 H ⁺	+	2 e ⁻	⇌	Mn ²⁺ + 2 H ₂ O	+ 1,21 V
Cr ₂ O ₇ ²⁻ + 14 H ⁺	+	6 e ⁻	⇌	2 Cr ³⁺ + 7 H ₂ O	+ 1,33 V
Cl ₂	+	2 e ⁻	⇌	2 Cl ⁻	+ 1,36 V
Au ²⁺	+	2 e ⁻	⇌	Au	+ 1,40 V
PbO ₂ (s) + 4 H ⁺	+	2 e ⁻	⇌	Pb ²⁺ + 2 H ₂ O	+ 1,47 V
Au ³⁺	+	3 e ⁻	⇌	Au	+ 1,50 V
MnO ₄ ¹⁻ + 8 H ⁺	+	5 e ⁻	⇌	Mn ²⁺ + 4 H ₂ O	+ 1,51 V
PbO ₂ (s) + SO ₄ ²⁻ + 4 H ⁺	+	2 e ⁻	⇌	PbSO ₄ (s) + 2 H ₂ O	+ 1,68 V
MnO ₄ ¹⁻ + 4 H ⁺	+	3 e ⁻	⇌	MnO ₂ (s) + 2 H ₂ O	+ 1,68 V
Au ¹⁺	+	1 e ⁻	⇌	Au	+ 1,69 V
H ₂ O ₂ + 2 H ⁺	+	2 e ⁻	⇌	2 H ₂ O	+ 1,77 V
F ₂	+	2 e ⁻	⇌	2 F ¹⁻	+ 2,87 V