

Auszug aus der elektrochemischen Spannungsreihe

Red. \leftrightarrow Ox + e ⁻	E ⁰ [V]	
Li \leftrightarrow Li⁺ + e⁻	-3.045	↑
K \leftrightarrow K ⁺ + e ⁻	-2.925	
Ca \leftrightarrow Ca ²⁺ + 2e ⁻	-2.866	
Na \leftrightarrow Na ⁺ + e ⁻	-2.714	
Mg \leftrightarrow Mg ²⁺ + 2e ⁻	-2.363	
Al \leftrightarrow Al ³⁺ + 3e ⁻	-1.662	
Mn \leftrightarrow Mn ²⁺ + 2e ⁻	-1.180	
Zn \leftrightarrow Zn ²⁺ + 2e ⁻	-0.7627	
Cr \leftrightarrow Cr ³⁺ + 3e ⁻	-0.744	
Cd \leftrightarrow Cd ²⁺ + 2e ⁻	-0.4029	
Fe \leftrightarrow Fe ²⁺ + 2e ⁻	-0.4002	
Co \leftrightarrow Co ²⁺ + 2e ⁻	-0.277	
Ni \leftrightarrow Ni ²⁺ + 2e ⁻	-0.250	
Pb \leftrightarrow Pb ²⁺ + 2e ⁻	-0.126	
H₂ \leftrightarrow 2H⁺ + 2e⁻	±0.0000	
CH ₄ \leftrightarrow C + 4H ⁺ + 4e ⁻	+0.1316	↓
Cu ⁺ \leftrightarrow Cu ²⁺ + e ⁻	+0.153	
Cu \leftrightarrow Cu ²⁺ + 2e ⁻	+0.337	
2OH ⁻ \leftrightarrow ½ O ₂ + H ₂ O + 2e ⁻	+0.401	
I ⁻ \leftrightarrow ½ I ₂ + e ⁻	+0.5355	
Fe ²⁺ \leftrightarrow Fe ³⁺ + e ⁻	+0.771	
Ag \leftrightarrow Ag⁺ + e⁻	+0.7991	
Hg \leftrightarrow Hg ²⁺ + 2e ⁻	+0.854	
Hg ₂ ²⁺ \leftrightarrow 2Hg ²⁺ + 2e ⁻	+0.9075	
Pd \leftrightarrow Pd ²⁺ + 2e ⁻	+0.987	
Br ⁻ \leftrightarrow ½ Br ₂ + e ⁻	+1.0652	
Pt \leftrightarrow Pt²⁺ + 2e⁻	~+1.2	
Cl ⁻ \leftrightarrow ½ Cl ₂ + e ⁻	+1.3595	
Au ⁺ \leftrightarrow Au ³⁺ + 2e ⁻	+1.402	
Au \leftrightarrow Au³⁺ + 3e⁻	+1.498	
Pb ²⁺ \leftrightarrow Pb ⁴⁺ + 4e ⁻	+1.80	
Ag ⁺ \leftrightarrow Ag ²⁺ + e ⁻	+1.980	
F ⁻ \leftrightarrow ½ F ₂ + e ⁻	+2.87	
HF (aq) \leftrightarrow ½ F₂ + H⁺ + e⁻	+3.06	

- Oxidierbarkeit nimmt zu
- Reduktionsvermögen nimmt zu
- Metalle werden unedler

- Metalle werden edler
- Oxidationsvermögen nimmt zu
- Reduzierbarkeit nimmt zu

Einige Standard-Reduktionspotentiale, übernommen aus:
Küster, Thiel, Rechentafeln für die Chemische Analytik, 1985, 103. Auflage