

Redoxreihe (Spannungsreihe)

Reduzierte Form (Reduktionsmittel)		Oxidierter Form (Oxidationsmittel)	E_0 [V]
Li	→	$\text{Li}^+ + e^-$	- 3.02
K	→	$\text{K}^+ + e^-$	- 2.92
Na	→	$\text{Na}^+ + e^-$	- 2.71
Mg	→	$\text{Mg}^{2+} + 2 e^-$	- 2.40
Al	→	$\text{Al}^{3+} + 3 e^-$	- 1.69
Mn	→	$\text{Mn}^{2+} + 2 e^-$	- 1.18
$\text{H}_2 + 2 \text{OH}^-$	→	$2 \text{H}_2\text{O} + 2 e^-$	- 0.84 (pH = 14)
Zn	→	$\text{Zn}^{2+} + 2 e^-$	- 0.76
Cr	→	$\text{Cr}^{3+} + 3 e^-$	- 0.74
S^{2-}	→	$\text{S} + 2 e^-$	- 0.51
Fe	→	$\text{Fe}^{2+} + 2 e^-$	- 0.44
$\text{H}_2 + 2 \text{OH}^-$	→	$2 \text{H}_2\text{O} + 2 e^-$	- 0.44 (pH = 7)
Cd	→	$\text{Cd}^{2+} + 2 e^-$	- 0.40
$\text{Pb} + \text{SO}_4^{2-}$	→	$\text{PbSO}_4 + 2 e^-$	- 0.36
Ni	→	$\text{Ni}^{2+} + 2 e^-$	- 0.23
Pb	→	$\text{Pb}^{2+} + 2 e^-$	- 0.13
H_2	→	$2 \text{H}^+ + 2 e^-$	0.00
Cu^+	→	$\text{Cu}^{2+} + e^-$	+ 0.17
Cu	→	$\text{Cu}^{2+} + 2 e^-$	+ 0.35
4OH^-	→	$\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4 e^-$	+ 0.40
2I^-	→	$\text{I}_2 + 2 e^-$	+ 0.54
Fe^{2+}	→	$\text{Fe}^{3+} + e^-$	+ 0.77
Ag	→	$\text{Ag}^+ + e^-$	+ 0.81
Hg	→	$\text{Hg}^{2+} + 2 e^-$	+ 0.86
2Br^-	→	$\text{Br}_2 + 2 e^-$	+ 1.07
Pt	→	$\text{Pt}^{2+} + 2 e^-$	+ 1.20
$\text{Mn}^{2+} + 2 \text{H}_2\text{O}$	→	$\text{MnO}_2 + 4 \text{H}^+ + 2 e^-$	+ 1.23
$2 \text{H}_2\text{O}$	→	$4 \text{H}^+ + \text{O}_2 + 4 e^-$	+ 1.24 (pH = 0)
2Cl^-	→	$\text{Cl}_2 + 2 e^-$	+ 1.36
Au	→	$\text{Au}^{3+} + 3 e^-$	+ 1.38
$\text{Mn}^{2+} + 4 \text{H}_2\text{O}$	→	$\text{MnO}_4^- + 8 \text{H}^+ + 5 e^-$	+ 1.50
$\text{PbSO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$	→	$\text{PbO}_2 + 4 \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2 e^-$	+ 1.69
$2 \text{H}_2\text{O}$	→	$\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{H}^+ + 2 e^-$	+ 1.77
$\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$	→	$\text{O}_3 + 2 \text{H}^+ + 2 e^-$	+ 1.90
2F^-	→	$\text{F}_2 + 2 e^-$	+ 2.05