

## Redox-Reihe (Spannungs-Reihe)

Reduktionsmittel Reduzierte Form	$\rightleftharpoons$	Oxidationsmittel Oxidierter Form	+ n Elektronen	Standard-Potential $E^0$ in Volt
Li		$\text{Li}^+$	+ $e^-$	- 3.03
K		$\text{K}^+$	+ $e^-$	- 2.92
Ba		$\text{Ba}^{2+}$	+ $2e^-$	- 2.92
Ca		$\text{Ca}^{2+}$	+ $2e^-$	- 2.76
Na		$\text{Na}^+$	+ $e^-$	- 2.71
Mg		$\text{Mg}^{2+}$	+ $2e^-$	- 2.40
Al		$\text{Al}^{3+}$	+ $3e^-$	- 1.69
Mn		$\text{Mn}^{2+}$	+ $2e^-$	- 1.18
$\text{H}_2 + 2 \text{OH}^-$		$2 \text{H}_2\text{O}$	+ $2e^-$	- 0.84
Zn		$\text{Zn}^{2+}$	+ $2e^-$	- 0.76
$8 \text{S}^{2-}$		$\text{S}_8$	+ $16e^-$	- 0.51
Fe		$\text{Fe}^{2+}$	+ $2e^-$	- 0.44
Ni		$\text{Ni}^{2+}$	+ $2e^-$	- 0.25
Sn		$\text{Sn}^{2+}$	+ $2e^-$	- 0.16
Pb		$\text{Pb}^{2+}$	+ $2e^-$	- 0.13
$\text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	$\rightleftharpoons$	$2 \text{H}_3\text{O}^+$	+ $2e^-$	0.00
$\text{Cu}^+$		$\text{Cu}^{2+}$	+ $e^-$	+ 0.17
Cu		$\text{Cu}^{2+}$	+ $2e^-$	+ 0.35
$4 \text{OH}^-$		$\text{O}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	+ $4e^-$	+ 0.40
$2 \text{I}^-$		$\text{I}_2$	+ $2e^-$	+ 0.58
$\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$		$\text{O}_2 + 2 \text{H}_3\text{O}^+$	+ $2e^-$	+ 0.68
$\text{Fe}^{2+}$		$\text{Fe}^{3+}$	+ $e^-$	+ 0.75
Ag		$\text{Ag}^+$	+ $e^-$	+ 0.81
Hg		$\text{Hg}^{2+}$	+ $2e^-$	+ 0.86
$2 \text{Br}^-$		$\text{Br}_2$	+ $2e^-$	+ 1.07
$6 \text{H}_2\text{O}$		$\text{O}_2 + 4 \text{H}_3\text{O}^+$	+ $4e^-$	+ 1.24
$2 \text{Cl}^-$		$\text{Cl}_2$	+ $2e^-$	+ 1.36
Au		$\text{Au}^{3+}$	+ $3e^-$	+ 1.38
$\text{Mn}^{2+} + 12 \text{H}_2\text{O}$		$\text{MnO}_4^- + 8 \text{H}_3\text{O}^+$	+ $5e^-$	+ 1.50
$4 \text{H}_2\text{O}$		$\text{H}_2\text{O}_2 + 2 \text{H}_3\text{O}^+$	+ $2e^-$	+ 1.77
$\text{Pb}^{2+}$		$\text{Pb}^{4+}$	+ $2e^-$	+ 1.80
$3 \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$		$\text{O}_3 + 2 \text{H}_3\text{O}^+$	+ $2e^-$	+ 1.90
$2 \text{F}^-$		$\text{F}_2$	+ $2e^-$	+ 2.85