

Redox-Reihe – elektrochemische Spannungsreihe

Reduktionsmittel (reduzierte Form)	Oxidationsmittel (oxidierte Form)	Anzahl e [⊖]	Standard-Reduktions- potential E ₀
Li	Li [⊕]	+ 1 e [⊖]	- 3.04 V
K	K [⊕]	+ 1 e [⊖]	- 2.92 V
Ca	Ca ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 2.87 V
Na	Na [⊕]	+ 1 e [⊖]	- 2.71 V
Mg	Mg ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 2.37 V
Al	Al ^{3⊕}	+ 3 e [⊖]	- 1.66 V
Mn	Mn ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 1.18 V
H ₂ + 2 OH [⊖]	2 H ₂ O (pH=14)	+ 2 e [⊖]	- 0.83 V
Zn	Zn ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 0.76 V
Cr	Cr ^{3⊕}	+ 3 e [⊖]	- 0.74 V
8 S ^{2⊖}	S ₈	+ 16 e [⊖]	- 0.48 V
Fe	Fe ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 0.45 V
H ₂ + 2 OH [⊖]	2 H ₂ O (pH=7)	+ 2 e [⊖]	- 0.41 V
Cd	Cd ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 0.40 V
Ni	Ni ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 0.26 V
Sn	Sn ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 0.14 V
Pb	Pb ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	- 0.13 V
H₂ + 2 H₂O	2 H₃O[⊕] (pH=0)	+ 2 e[⊖]	0.00 V
Sn ^{2⊕}	Sn ^{4⊕}	+ 2 e [⊖]	+ 0.15 V
Cu [⊖]	Cu ^{2⊕}	+ 1 e [⊖]	+ 0.15 V
Cu	Cu ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	+ 0.34 V
4 OH [⊖]	O ₂ + 2 H ₂ O (pH=14)	+ 4 e [⊖]	+ 0.40 V
2 I [⊖]	I ₂	+ 2 e [⊖]	+ 0.54 V
H ₂ O ₂ + 2 H ₂ O	O ₂ + 2 H ₃ O [⊕]	+ 2 e [⊖]	+ 0.68 V
Fe ^{2⊕}	Fe ^{3⊕}	+ 1 e [⊖]	+ 0.77 V
Ag	Ag [⊕]	+ 1 e [⊖]	+ 0.80 V
6 H ₂ O	O ₂ + 4 H ₃ O [⊕] (bei pH=7)	+ 4 e [⊖]	+ 0.82 V
Hg	Hg ^{2⊕}	+ 2 e [⊖]	+ 0.85 V
NO ₂ + 2 H ₂ O	HNO ₃ + 4 H ₃ O [⊕]	+ 1 e [⊖]	+ 0.96 V
2 Br [⊖]	Br ₂	+ 2 e [⊖]	+ 1.07 V
6 H ₂ O	O ₂ + 4 H ₃ O [⊕] (pH=0)	+ 4 e [⊖]	+ 1.23 V
2 Cl [⊖]	Cl ₂	+ 2 e [⊖]	+ 1.36 V
Au	Au ^{3⊕}	+ 3 e [⊖]	+ 1.50 V
PbSO ₄ + 6 H ₂ O	PbO ₂ + 4 H ₃ O [⊕] + SO ₄ ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	+ 1.68 V
4 H ₂ O	H ₂ O ₂ + 2 H ₃ O [⊕]	+ 2 e [⊖]	+ 1.78 V
Pb ^{2⊕}	Pb ^{4⊕}	+ 2 e [⊖]	+ 1.80 V
2 F [⊖]	F ₂	+ 2 e [⊖]	+ 2.87 V