

Redox-Reihe

Reduktionsmittel		Oxidationsmittel	Anzahl e [⊖]	E ₀
Li	⇒	Li [⊖]	+ 1 e [⊖]	-3.03 V
K	⇒	K [⊖]	+ 1 e [⊖]	-2.92 V
Ba	⇒	Ba ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-2.92 V
Ca	⇒	Ca ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-2.76 V
Na	⇒	Na [⊖]	+ 1 e [⊖]	-2.71 V
Ce	⇒	Ce ^{3⊖}	+ 3 e [⊖]	-2.48 V
Mg	⇒	Mg ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-2.40 V
Al	⇒	Al ^{3⊖}	+ 3 e [⊖]	-1.69 V
Mn	⇒	Mn ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-1.18 V
H ₂ + 2 OH [⊖]	⇒	2 H ₂ O	+ 2 e [⊖]	-0.84 V
Zn	⇒	Zn ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-0.76 V
8 S ^{2⊖}	⇒	S ₈	+ 16 e [⊖]	-0.51 V
Fe	⇒	Fe ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-0.41 V
Cd	⇒	Cd ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-0.40 V
Pb + SO ₄ ^{2⊖}	⇒	PbSO ₄	+ 2 e [⊖]	-0.36 V
Ni	⇒	Ni ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-0.23 V
Sn	⇒	Sn ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-0.14 V
Pb	⇒	Pb ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	-0.13 V
Fe	⇒	Fe ^{3⊖}	+ 3 e [⊖]	-0.04 V
H ₂ + 2 H ₂ O	⇒	2 H ₃ O [⊖]	+ 2 e [⊖]	0 V
Cu [⊖]	⇒	Cu ^{2⊖}	+ 1 e [⊖]	+0.16 V
Cu	⇒	Cu ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	+0.34 V
4 OH [⊖]	⇒	O ₂ + 2 H ₂ O	+ 4 e [⊖]	+0.40 V
Cu	⇒	Cu [⊖]	+ 1 e [⊖]	+0.52 V
2 I [⊖]	⇒	I ₂	+ 2 e [⊖]	+0.54 V
MnO ₂ + 4 OH [⊖]	⇒	MnO ₄ [⊖] + 2 H ₂ O	+ 3 e [⊖]	+0.59 V
Fe ^{2⊖}	⇒	Fe ^{3⊖}	+ 1 e [⊖]	+0.77 V
Ag	⇒	Ag [⊖]	+ 1 e [⊖]	+0.80 V
Hg	⇒	Hg ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	+0.85 V
NO + 6 H ₂ O	⇒	NO ₃ [⊖] + 4 H ₃ O [⊖]	+ 3 e [⊖]	+0.96 V
2 Br [⊖]	⇒	Br ₂	+ 2 e [⊖]	+1.07 V
Pt	⇒	Pt ^{2⊖}	+ 2 e [⊖]	+1.20 V
Mn ^{2⊖} + 6 H ₂ O	⇒	MnO ₂ + 4 H ₃ O [⊖]	+ 2 e [⊖]	+1.21 V
6 H ₂ O	⇒	O ₂ + 4 H ₃ O [⊖]	+ 4 e [⊖]	+1.24 V
2 Cl [⊖]	⇒	Cl ₂	+ 2 e [⊖]	+1.36 V
Au	⇒	Au ^{3⊖}	+ 3 e [⊖]	+1.42 V
Pb ^{2⊖} + 6 H ₂ O	⇒	PbO ₂ + 4 H ₃ O [⊖]	+ 2 e [⊖]	+1.46 V
Mn ^{2⊖} + 12 H ₂ O	⇒	MnO ₄ [⊖] + 8 H ₃ O [⊖]	+ 5 e [⊖]	+1.49 V
MnO ₂ + 6 H ₂ O	⇒	MnO ₄ [⊖] + 4 H ₃ O [⊖]	+ 3 e [⊖]	+1.68 V
PbSO ₄ + 6 H ₂ O	⇒	PbO ₂ + SO ₄ ^{2⊖} + 4 H ₃ O [⊖]	+ 2 e [⊖]	+1.69 V
4 H ₂ O	⇒	H ₂ O ₂ + 2 H ₃ O [⊖]	+ 2 e [⊖]	+1.77 V
O ₂ + 3 H ₂ O	⇒	O ₃ + 2 H ₃ O	+ 2 e [⊖]	+1.90 V
2 F [⊖]	⇒	F ₂	+ 2 e [⊖]	+2.82 V