

Reduzierte Form Reduktionsmittel	Oxidierte Form Oxidationsmittel	E ₀
Li	Li ⁺ +1e ⁻	-3.05 V
K	K ⁺ +1e ⁻	-2.92 V
Ca	Ca ²⁺ +2e ⁻	-2.76 V
Na	Na ⁺ +1e ⁻	-2.71 V
Mg	Mg ²⁺ +2e ⁻	-2.40 V
Al	Al ³⁺ +3e ⁻	-1.67 V
Zn + 4OH ⁻	[Zn(OH) ₄] ²⁻ +2e ⁻	-1.22 V
Mn	Mn ²⁺ +2e ⁻	-1.18 V
Cr	Cr ²⁺ +2e ⁻	-0.91 V
H ₂ + 2OH ⁻ (pH=14)	2H ₂ O +2e ⁻	-0.83 V
Zn	Zn ²⁺ +2e ⁻	-0.76 V
S ²⁻	S +2e ⁻	-0.51 V
Fe	Fe ²⁺ +2e ⁻	-0.44 V
H ₂ + 2OH ⁻ (pH=7)	2H ₂ O +2e ⁻	-0.42 V
H ₂ + 2H ₂ O (pH=7)	2H ₃ O ⁺ +2e ⁻	-0.42 V
Cd	Cd ²⁺ +2e ⁻	-0.40 V
Pb + SO ₄ ²⁻	PbSO ₄ +2e ⁻	-0.35 V
Ni	Ni ²⁺ +2e ⁻	-0.25 V
Pb	Pb ²⁺ +2e ⁻	-0.13 V
H ₂ + 2H ₂ O (pH=0)	2H ₃ O ⁺ +2e ⁻	0.00 V
2S ₂ O ₃ ²⁻	S ₄ O ₆ ²⁻ +2e ⁻	+0.08 V
Cu	Cu ²⁺ +2e ⁻	+0.35 V
4OH ⁻ (pH=14)	O ₂ + 2H ₂ O +4e ⁻	+0.40 V
2I ⁻	I ₂ (aq) +2e ⁻	+0.58 V
Fe ²⁺	Fe ³⁺ +1e ⁻	+0.75 V
Ag	Ag ⁺ +1e ⁻	+0.81 V
4OH ⁻ (pH=7)	O ₂ + 2H ₂ O +4e ⁻	+0.82 V
6H ₂ O (pH=7)	O ₂ + 4H ₃ O ⁺ +4e ⁻	+0.82 V
NO + 6H ₂ O	NO ₃ ⁻ + 4H ₃ O ⁺ +3e ⁻	+0.95 V
Au + 4Cl ⁻	[AuCl ₄] ⁻ +3e ⁻	+1.00 V
2Br ⁻	Br ₂ (aq) +2e ⁻	+1.09 V
Pt	Pt ²⁺ +2e ⁻	+1,20 V
6H ₂ O (pH=0)	O ₂ + 4H ₃ O ⁺ +4e ⁻	+1.23 V
2Cr ³⁺ + 21H ₂ O	Cr ₂ O ₇ ²⁻ + 14H ₃ O ⁺ +6e ⁻	+1.36 V
2Cl ⁻	Cl ₂ +2e ⁻	+1.36 V
Au	Au ³⁺ +3e ⁻	+1,38 V
Mn ²⁺ + 12H ₂ O	MnO ₄ ⁻ + 8H ₃ O ⁺ +5e ⁻	+1.51 V
PbSO ₄ + 6H ₂ O	PbO ₂ + 4H ₃ O ⁺ + SO ₄ ²⁻ +2e ⁻	+1.68 V
4H ₂ O (pH=0)	H ₂ O ₂ + 2H ₃ O ⁺ +2e ⁻	+1.77 V
O ₂ + 3H ₂ O	O ₃ + 2H ₃ O ⁺ +2e ⁻	+1.90 V
2SO ₄ ²⁻	S ₂ O ₈ ²⁻ +2e ⁻	+2.05 V
2F ⁻	F ₂ +2e ⁻	+2.85 V