

Reduzierte Form Reduktionsmittel	Oxidierte Form Oxidationsmittel	E₀
Li	Li ⁺	+1e ⁻
K	K ⁺	+1e ⁻
Ca	Ca ²⁺	+2e ⁻
Na	Na ⁺	+1e ⁻
Mg	Mg ²⁺	+2e ⁻
Al	Al ³⁺	+3e ⁻
Zn + 4OH ⁻	[Zn(OH) ₄] ²⁻	+2e ⁻
Mn	Mn ²⁺	+2e ⁻
Cr	Cr ²⁺	+2e ⁻
H ₂ + 2OH ⁻ (pH=14)	2H ₂ O	+2e ⁻
Zn	Zn ²⁺	+2e ⁻
S ²⁻	S	+2e ⁻
Fe	Fe ²⁺	+2e ⁻
H ₂ + 2OH ⁻ (pH=7)	2H ₂ O	+2e ⁻
H ₂ + 2H ₂ O (pH=7)	2H ₃ O ⁺	+2e ⁻
Cd	Cd ²⁺	+2e ⁻
Pb + SO ₄ ²⁻	PbSO ₄	+2e ⁻
Ni	Ni ²⁺	+2e ⁻
Pb	Pb ²⁺	+2e ⁻
H ₂ + 2H ₂ O (pH=0)	2H ₃ O ⁺	+2e ⁻
2S ₂ O ₃ ²⁻	S ₄ O ₆ ²⁻	+2e ⁻
Cu	Cu ²⁺	+2e ⁻
4OH ⁻ (pH=14)	O ₂ + 2H ₂ O	+4e ⁻
2I ⁻	I ₂ (aq)	+2e ⁻
Fe ²⁺	Fe ³⁺	+1e ⁻
Ag	Ag ⁺	+1e ⁻
4OH ⁻ (pH=7)	O ₂ + 2H ₂ O	+4e ⁻
6H ₂ O (pH=7)	O ₂ + 4H ₃ O ⁺	+4e ⁻
NO + 6H ₂ O	NO ₃ ⁻ + 4H ₃ O ⁺	+3e ⁻
Au + 4Cl ⁻	[AuCl ₄] ⁻	+3e ⁻
2Br ⁻	Br ₂ (aq)	+2e ⁻
Pt	Pt ²⁺	+2e ⁻
6H ₂ O (pH=0)	O ₂ + 4H ₃ O ⁺	+4e ⁻
2Cr ³⁺ + 21H ₂ O	Cr ₂ O ₇ ²⁻ + 14H ₃ O ⁺	+6e ⁻
2Cl ⁻	Cl ₂	+2e ⁻
Au	Au ³⁺	+3e ⁻
Mn ²⁺ + 12H ₂ O	MnO ₄ ⁻ + 8H ₃ O ⁺	+5e ⁻
PbSO ₄ + 6H ₂ O	PbO ₂ + 4H ₃ O ⁺ + SO ₄ ²⁻	+2e ⁻
4H ₂ O (pH=0)	H ₂ O ₂ + 2H ₃ O ⁺	+2e ⁻
O ₂ + 3H ₂ O	O ₃ + 2H ₃ O ⁺	+2e ⁻
2SO ₄ ²⁻	S ₂ O ₈ ²⁻	+2e ⁻
2F ⁻	F ₂	+2e ⁻