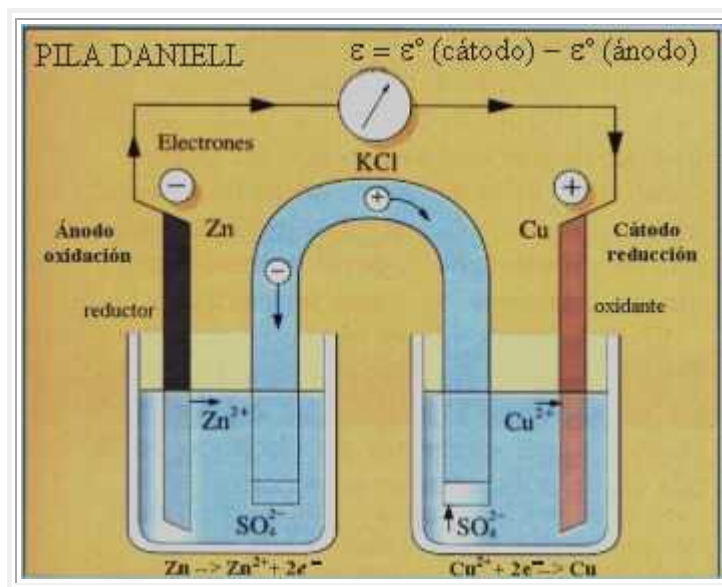


POTENCIALES NORMALES REDUCCIÓN



POTENCIALES DE REDUCCIÓN

Electrodo	Proceso catódico de reducción	E°(volt)
Li ⁺ Li	Li + e ⁻ = Li	-3,045
K ⁺ K	K ⁺ + e ⁻ = K	-2,925
Ca ²⁺ Ca	Ca ²⁺ + 2e ⁻ = Ca	-2,866
Na ⁺ Na	Na ⁺ + e ⁻ = Na	-2,714
Mg ²⁺ Mg	Mg ²⁺ + 2e ⁻ = Mg	-2,363
Al ³⁺ Al	Al ³⁺ + 3e ⁻ = Al	-1,662
Mn ²⁺ Mn	Mn ²⁺ + 2e ⁻ = Mn	-1,179
OH ⁻ H ₂ (Pt)	2H ₂ O + 2e ⁻ = H ₂ + 2OH ⁻	-0,828
Zn ²⁺ Zn	Zn ²⁺ + 2e ⁻ = Zn	-0,763
S ²⁻ S (Pt)	S + 2e ⁻ = S ²⁻	-0,479
Fe ²⁺ Fe	Fe ²⁺ + 2e ⁻ = Fe	-0,44
Cr ³⁺ , Cr ²⁺ Pt	Cr ³⁺ + e ⁻ = Cr ²⁺	-0,408
Cd ²⁺ Cd	Cd ²⁺ + 2e ⁻ = Cd	-0,403
Tl ⁺ Tl	Tl ⁺ + e ⁻ = Tl	-0,336
Co ²⁺ Co	Co ²⁺ + 2e ⁻ = Co	-0,277

POTENCIALES DE REDUCCIÓN

Electrodo	Electrodo	
Ni ²⁺ Ni	Ni ²⁺ + 2e ⁻ = Ni	-0,250
Sn ²⁺ Sn	Sn ²⁺ + 2e ⁻ = Sn	-0,136
Pb ²⁺ Pb	Pb ²⁺ + 2e ⁻ = Pb	-0,126
Fe ³⁺ Fe	Fe ³⁺ + 3e ⁻ = Fe	-0,037
H ⁺ H ₂ (Pt)	2H ⁺ + 2e ⁻ = H ₂	0,000
Sn ⁴⁺ , Sn ²⁺ Pt	Sn ⁴⁺ + 2e ⁻ = Sn ²⁺	+0,150
Cu ²⁺ , Cu ⁺ Pt	Cu ²⁺ + e ⁻ = Cu ⁺	+0,153
Cu ²⁺ Cu	Cu ²⁺ + 2e ⁻ = Cu	+0,336
OH ⁻ O ₂ (Pt)	O ₂ + 2H ₂ O + 4e ⁻ = 4OH ⁻	+0,401
Cu ⁺ Cu	Cu ⁺ + e ⁻ = Cu	+0,520
I ⁻ I ₂ (Pt)	I ₂ + 2e ⁻ = 2I ⁻	+0,535
Fe ³⁺ , Fe ²⁺ Pt	Fe ³⁺ + e ⁻ = Fe ²⁺	+0,770
Hg ₂ ²⁺ Hg	Hg ₂ ²⁺ + 2e ⁻ = 2Hg	+0,788
Ag ⁺ Ag	Ag ⁺ + e ⁻ = Ag	+0,799
Hg ²⁺ Hg	Hg ²⁺ + 2e ⁻ = Hg	+0,854
Hg ²⁺ , Hg ₂ ²⁺ Pt	2Hg ²⁺ + 2e ⁻ = Hg ₂ ²⁺	+0,919
Br ⁻ Br ₂ (Pt)	Br ₂ + 2e ⁻ = 2Br ⁻	+1,066
H ⁺ O ₂ (Pt)	O ₂ + 4H ⁺ + 4e ⁻ = 2H ₂ O	+1,229
Tl ³⁺ , Tl ⁺ Pt	Tl ³⁺ + 2e ⁻ = Tl ⁺	+1,252
Cr ₂ O ₇ ²⁻ , H ⁺ , Cr ³⁺ Pt	Cr ₂ O ₇ ²⁻ + 14 H ⁺ + 6e ⁻ = 2Cr ³⁺ + 7H ₂ O	+1,333
Cl ⁻ Cl ₂ (Pt)	Cl ₂ + 2e ⁻ = 2Cl ⁻	+1,359
Au ³⁺ Au	Au ³⁺ + 3e ⁻ = Au	+1,497
MnO ₄ ⁻ , H ⁺ , Mn ²⁺ Pt	MnO ₄ ⁻ + 8H ⁺ + 5e ⁻ = Mn ²⁺ + 4H ₂ O	+1,507
Au ⁺ Au	Au ⁺ + e ⁻ = Au	+1,691
Pb ⁴⁺ , Pb ²⁺ Pt	Pb ⁴⁺ + 2e ⁻ = Pb ²⁺	+1,693
Co ³⁺ , Co ²⁺ Pt	Co ³⁺ + e ⁻ = Co ²⁺	+1,808
F ⁻ F ₂ (Pt)	F ₂ + 2e ⁻ = 2F ⁻	+2,865