

POTENCIALES NORMALES DE REDUCCIÓN

Electrodo	Proceso catódico de reducción	E° (Voltios)
Li ⁺ / Li	Li ⁺ + e ⁻ → Li	- 3,045
Cs ⁺ / Cs	Cs ⁺ + e ⁻ → Cs	- 3,02
Rb ⁺ / Rb	Rb ⁺ + e ⁻ → Rb	- 2,99
K ⁺ / K	K ⁺ + e ⁻ → K	- 2,92
Ba ²⁺ / Ba	Ba ²⁺ + 2e ⁻ → Ba	- 2,90
Sr ²⁺ / Sr	Sr ²⁺ + 2e ⁻ → Sr	- 2,89
Ca ²⁺ / Ca	Ca ²⁺ + 2e ⁻ → Ca	- 2,87
Na ⁺ / Na	Na ⁺ + e ⁻ → Na	- 2,71
Mg ²⁺ / Mg	Mg ²⁺ + 2e ⁻ → Mg	- 2,34
Al ³⁺ / Al	Al ³⁺ + 3e ⁻ → Al	- 1,67
Mn ²⁺ / Mn	Mn ²⁺ + 2e ⁻ → Mn	- 1,18
Zn ²⁺ / Zn	Zn ²⁺ + 2e ⁻ → Zn	- 0,76
Fe ²⁺ / Fe	Fe ²⁺ + 2e ⁻ → Fe	- 0,44
Cr ³⁺ / Cr ²⁺	Cr ³⁺ + e ⁻ → Cr ²⁺	- 0,41
Cd ²⁺ / Cd	Cd ²⁺ + 2e ⁻ → Cd	- 0,40
Tl ⁺ / Tl	Tl ⁺ + e ⁻ → Tl	- 0,34
Co ²⁺ / Co	Co ²⁺ + 2e ⁻ → Co	- 0,28
Ni ²⁺ / Ni	Ni ²⁺ + 2e ⁻ → Ni	- 0,25
Sn ²⁺ / Sn	Sn ²⁺ + 2e ⁻ → Sn	- 0,14
Pb ²⁺ / Pb	Pb ²⁺ + 2e ⁻ → Pb	- 0,13
Fe ³⁺ / Fe	Fe ³⁺ + 3e ⁻ → Fe	- 0,04
H ⁺ / H ₂ (Pt)	2 H ⁺ + 2e ⁻ → H ₂	0,00
Sn ⁴⁺ / Sn ²⁺	Sn ⁴⁺ + 2e ⁻ → Sn ²⁺	0,15
Cu ²⁺ / Cu ⁺	Cu ²⁺ + e ⁻ → Cu ⁺	0,153
Cu ²⁺ / Cu	Cu ²⁺ + 2e ⁻ → Cu	0,34
Cu ⁺ / Cu	Cu ⁺ + e ⁻ → Cu	0,52
I ₂ / I ⁻	I ₂ + 2e ⁻ → 2 I ⁻	0,53
Fe ³⁺ / Fe ²⁺	Fe ³⁺ + e ⁻ → Fe ²⁺	0,77
Hg ₂ ²⁺ / Hg	Hg ₂ ²⁺ + 2e ⁻ → 2 Hg	0,79
Ag ⁺ / Ag	Ag ⁺ + e ⁻ → Ag	0,80
Hg ²⁺ / Hg	Hg ²⁺ + 2e ⁻ → Hg	0,85
Br ₂ / Br ⁻	Br ₂ + 2e ⁻ → 2 Br ⁻	1,07
H ⁺ / O ₂ (Pt)	O ₂ + 4 H ⁺ + 4e ⁻ → 2 H ₂ O	1,23
Tl ³⁺ / Tl ⁺	Tl ³⁺ + 2e ⁻ → Tl ⁺	1,25
Cr ₂ O ₇ ²⁻ / Cr ³⁺	Cr ₂ O ₇ ²⁻ + 14 H ⁺ + 6e ⁻ → 2 Cr ³⁺ + 7 H ₂ O	1,33
Cl ₂ / Cl ⁻	Cl ₂ + 2e ⁻ → 2 Cl ⁻	1,36
Au ³⁺ / Au	Au ³⁺ + 3e ⁻ → Au	1,50
MnO ₄ ⁻ / Mn ²⁺	MnO ₄ ⁻ + 8 H ⁺ + 5e ⁻ → Mn ²⁺ + 4 H ₂ O	1,51
Au ⁺ / Au	Au ⁺ + e ⁻ → Au	1,69
Pb ⁴⁺ / Pb ²⁺	Pb ⁴⁺ + 2e ⁻ → Pb ²⁺	1,693
Co ³⁺ / Co ²⁺	Co ³⁺ + e ⁻ → Co ²⁺	1,81
F ₂ / F ⁻	F ₂ + 2e ⁻ → 2 F ⁻	2,87

P
O
D
E
R

O
X
I
D
A
N
T
E

P
O
D
E
R

R
E
D
U
C
T
O
R