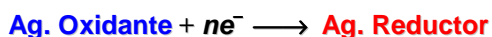


**POTENCIALES NORMALES DE REDUCCIÓN**

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

P  
O  
D  
E  
R  
  
O  
X  
I  
D  
A  
N  
T  
EP  
O  
D  
E  
R  
  
R  
E  
D  
U  
C  
T  
O  
R