

Potenciais padrão de redução

Agente oxidante	Agente redutor	E^0 (V)
F_2 (g)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 F^-$ (aq)	+2,87
O_3 (g) + $2 H^+$ (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow O_2$ (g) + H_2O (l)	+2,07
$S_2O_8^{2-}$ (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 SO_4^{2-}$ (aq)	+2,01
Co^{3+} (aq)	$+ e^- \rightarrow Co^{2+}$ (aq)	+1,82
H_2O_2 (aq) + $2 H^+$ (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 H_2O$ (l)	+1,77
$PbSO_2$ (s) + $4 H^+$ (aq) + SO_4^{2-} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow PbSO_4$ (s) + $2 H_2O$ (l)	+1,70
Ce^{4+} (aq)	$+ e^- \rightarrow Ce^{3+}$ (aq)	+1,61
MnO_4^- (aq) + $8 H^+$ (aq)	$+ 5 e^- \rightarrow Mn^{2+}$ (aq) + $4 H_2O$ (l)	+1,51
Au^{3+} (aq)	$+ 3 e^- \rightarrow Au$ (s)	+1,50
Cl_2 (g)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 Cl^-$ (aq)	+1,36
$Cr_2O_7^{2-}$ (aq) + $14 H^+$ (aq)	$+ 6 e^- \rightarrow 2 Cr^{3+}$ (aq) + $7 H_2O$ (l)	+1,33
MnO_2 (s) + $4 H^+$ (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Mn^{2+}$ (aq) + $2 H_2O$ (l)	+1,229
O_2 (g) + $4 H^+$ (aq)	$+ 4 e^- \rightarrow 2 H_2O$ (l)	+1,23
Br_2 (l)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 Br^-$ (aq)	+1,065
NO_3^- (aq) + $4 H^+$ (aq)	$+ 3 e^- \rightarrow NO$ (g) + $2 H_2O$ (l)	+0,96
H_2O_2 (l)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 OH^-$ (aq)	+0,95
Hg_2^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 Hg$ (l)	+0,85
Ag^+ (aq)	$+ e^- \rightarrow Ag$ (s)	+0,799
Fe^{3+} (aq)	$+ e^- \rightarrow Fe^{2+}$ (aq)	+0,770
O_2 (g) + $2 H^+$ (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow H_2O_2$ (aq)	+0,68
MnO_4^- (aq) + $2 H_2O$ (l)	$+ 3 e^- \rightarrow MnO_2$ (s) + $4 OH^-$ (aq)	+0,59
I_2 (s)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 I^-$ (aq)	+0,536
Cu^+ (aq)	$+ e^- \rightarrow Cu$ (s)	+0,521
O_2 (g) + $2 H_2O$ (l)	$+ 4 e^- \rightarrow 4 OH^-$ (aq)	+0,40
Cu^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Cu$ (s)	+0,337
$AgCl$ (s)	$+ 2 e^- \rightarrow Ag$ (s) + Cl^- (aq)	+0,22
SO_4^{2-} (aq) + $4 H^+$ (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow SO_2$ (g) + $2 H_2O$ (l)	+0,20
Cu^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Cu^+$ (s)	+0,15
Sn^{4+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Sn^{2+}$ (aq)	+0,13
$2 H^+$ (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow H_2$ (g)	+0,00
CrO_4^{2-} (aq) + $4 H_2O$ (l)	$+ 3 e^- \rightarrow Cr(OH)_3$ (s) + $5 OH^-$ (aq)	-0,12
Pb^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Pb$ (s)	-0,126
Sn^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Sn$ (s)	-0,136
Ni^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Ni$ (s)	-0,25
Co^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Co$ (s)	-0,28
$PbSO_4$ (s)	$+ 2 e^- \rightarrow Pb$ (s) + SO_4^{2-} (aq)	-0,31
Cd^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Cd$ (s)	-0,40
Fe^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Fe$ (s)	-0,44
$Ni(OH)_2$ (s)	$+ 2 e^- \rightarrow Ni$ (s) + $2 OH^-$ (aq)	-0,72
Cr^{3+} (aq)	$+ 3 e^- \rightarrow Cr$ (s)	-0,74
Zn^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Zn$ (s)	-0,763
$2 H_2O$ (l)	$+ 2 e^- \rightarrow H_2$ (g) + $2 OH^-$ (aq)	-0,83
Mn^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Mn$ (s)	-1,18
Al^{3+} (aq)	$+ 3 e^- \rightarrow Al$ (s)	-1,66
Be^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Be$ (s)	-1,85
H_2 (g)	$+ 2 e^- \rightarrow 2 H^-$ (g)	-2,25
Mg^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Mg$ (s)	-2,37
Na^+ (aq)	$+ e^- \rightarrow Na$ (s)	-2,714
Ca^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Ca$ (s)	-2,87
Sr^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Sr$ (s)	-2,89
Ba^{2+} (aq)	$+ 2 e^- \rightarrow Ba$ (s)	-2,90
K^+ (aq)	$+ e^- \rightarrow K$ (s)	-2,93
Li^+ (aq)	$+ e^- \rightarrow Li$ (s)	-3,05

Valores a 25 °C.