

Potencial de oxidação
em volts (V)

POTENCIAIS-PADRÃO DE ELETRODO

Potencial de redução
(E⁰) em volts (V)

Aumento da força oxidante

Aumento da força redutora

+3,04	$e^- + Li^+ \rightleftharpoons Li$	-3,04
+2,92	$e^- + K^+ \rightleftharpoons K$	-2,92
+2,90	$2e^- + Ba^{2+} \rightleftharpoons Ba$	-2,90
+2,87	$2e^- + Ca^{2+} \rightleftharpoons Ca$	-2,87
+2,71	$e^- + Na^+ \rightleftharpoons Na$	-2,71
+2,36	$2e^- + Mg^{2+} \rightleftharpoons Mg$	-2,36
+1,66	$3e^- + Al^{3+} \rightleftharpoons Al$	-1,66
+1,18	$2e^- + Mn^{2+} \rightleftharpoons Mn$	-1,18
+0,76	$2e^- + Zn^{2+} \rightleftharpoons Zn$	-0,76
+0,74	$3e^- + Cr^{3+} \rightleftharpoons Cr$	-0,74
+0,48	$2e^- + S \rightleftharpoons S^{2-}$	-0,48
+0,44	$2e^- + Fe^{2+} \rightleftharpoons Fe$	-0,44
+0,41	$e^- + Cr^{3+} \rightleftharpoons Cr^{2+}$	-0,41
+0,28	$2e^- + Co^{2+} \rightleftharpoons Co$	-0,28
+0,25	$2e^- + Ni^{2+} \rightleftharpoons Ni$	-0,25
+0,14	$2e^- + Sn^{2+} \rightleftharpoons Sn$	-0,14
+0,13	$2e^- + Pb^{2+} \rightleftharpoons Pb$	-0,13
0,00	$2e^- + 2 H^+ \rightleftharpoons H_2$	0,00
-0,14	$2e^- + 2 H^+ + S \rightleftharpoons H_2S$	+0,14
-0,15	$2e^- + Sn^{4+} \rightleftharpoons Sn^{2+}$	+0,15
-0,34	$2e^- + Cu^{2+} \rightleftharpoons Cu$	+0,34
-0,40	$2e^- + H_2O + \frac{1}{2} O_2 \rightleftharpoons 2 OH^-$	+0,40
-0,52	$e^- + Cu^+ \rightleftharpoons Cu$	+0,52
-0,54	$2e^- + I_2 \rightleftharpoons 2 I^-$	+0,54
-0,68	$2e^- + 2 H^+ + O_2 \rightleftharpoons H_2O_2$	+0,68
-0,77	$e^- + Fe^{3+} \rightleftharpoons Fe^{2+}$	+0,77
-0,80	$e^- + Ag^+ \rightleftharpoons Ag$	+0,80
-0,80	$2e^- + 4 H^+ + 2 NO_3^- \rightleftharpoons 2 H_2O + 2 NO_2$	+0,80
-0,85	$2e^- + Hg^{2+} \rightleftharpoons Hg$	+0,85
-0,96	$3e^- + 4 H^+ + NO_3^- \rightleftharpoons 2 H_2O + NO$	+0,96
-1,07	$2e^- + Br_2 \rightleftharpoons 2 Br^-$	+1,07
-1,33	$6e^- + 14 H^+ + CrO_7^{2-} \rightleftharpoons 2 Cr^{3+} + 7 H_2O$	+1,33
-1,36	$2e^- + Cl_2 \rightleftharpoons 2 Cl^-$	+1,36
-1,50	$3e^- + Au^{3+} \rightleftharpoons Au$	+1,50
-1,51	$5e^- + 8 H^+ + MnO_4^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4 H_2O$	+1,51
-1,78	$2e^- + 2 H^+ + H_2O_2 \rightleftharpoons 2 H_2O$	+1,78
-2,87	$2e^- + F_2 \rightleftharpoons 2 F^-$	+2,87

OXIDAÇÃO

REDUÇÃO