

Semirreacción producida en el electrodo	Potencial estándar reducción, E° (V)	Comportamiento de la especie o del electrodo
$F_2 + 2e \leftrightarrow 2F^-$	2,87	ESPECIES OXIDANTES FRENTE AL ELECTRODO DE HIDRÓGENO. PRODUCEN LA REACCIÓN $H_2 \leftrightarrow 2H^+ + 2e$ Y EN EL PROCESO SE REDUCEN (SEMIRREACCIÓN DE REDUCCIÓN: CÁTODO)
$Co^{3+} + 1e \leftrightarrow Co^{2+}$	1,82	
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e \leftrightarrow 2H_2O$	1,78	
$MnO_4^- + 4H^+ + 3e \leftrightarrow MnO_2 + 2H_2O$	1,68	
$Ce^{4+} + 1e \leftrightarrow Ce^{3+}$	1,61	
$MnO_4^- + 8H^+ + 5e \leftrightarrow Mn^{2+} + 4H_2O$	1,49	
$ClO_4^- + 8H^+ + 8e \leftrightarrow Cl^- + 4H_2O$	1,37	
$Cl_2 + 2e \leftrightarrow 2Cl^-$	1,36	
$Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e \leftrightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O$	1,33	
$Au^{3+} + 3e \leftrightarrow Au$	1,31	
$O_2 + 4H^+ + 4e \leftrightarrow 2H_2O$	1,23	
$MnO_2 + 4H^+ + 2e \leftrightarrow Mn^{2+} + 2H_2O$	1,21	
$2IO_3^- + 12H^+ + 10e \leftrightarrow I_2 + 6H_2O$	1,19	
$IO_3^- + 6H^+ + 6e \leftrightarrow I^- + 3H_2O$	1,08	
$Br_{2(l)} + 2e \leftrightarrow 2Br^-$	1,06	
$NO_3^- + 4H^+ + 3e \leftrightarrow NO + 2H_2O$	0,96	
$2Hg^{2+} + 2e \leftrightarrow Hg_2^{2+}$	0,90	
$ClO^- + H_2O + 2e \leftrightarrow Cl^- + 2OH^-$	0,90	
$Hg^{2+} + 2e \leftrightarrow Hg$	0,85	
$Ag^+ + e \leftrightarrow Ag$	0,80	
$Hg_2^{2+} + 2e \leftrightarrow 2Hg$	0,80	
$NO_3^- + 2H^+ + 1e \leftrightarrow NO_2 + H_2O$	0,78	
$Fe^{3+} + 1e \leftrightarrow Fe^{2+}$	0,77	
$O_2 + 2H^+ + 2e \leftrightarrow H_2O_2$	0,68	
$MnO_4^- + 1e \leftrightarrow MnO_4^{2-}$	0,56	
$I_2 + 2e \leftrightarrow 2I^-$	0,53	
$Cu^+ + 1e \leftrightarrow Cu$	0,52	
$Cu^{2+} + 2e \leftrightarrow Cu$	0,34	
$Cu^{2+} + 1e \leftrightarrow Cu^+$	0,16	
$Sn^{4+} + 2e \leftrightarrow Sn^{2+}$	0,15	
$2H^+ + 2e \leftrightarrow H_2$	0,00	
$Fe^{3+} + 3e \leftrightarrow Fe$	-0,04	ESPECIES REDUCTORAS FRENTE AL ELECTRODO DE HIDRÓGENO. PRODUCEN LA REACCIÓN DE $2H^+ + 2e \leftrightarrow H_2$ Y EN EL PROCESO SE OXIDAN (SEMIRREACCIÓN DE OXIDACIÓN, ÁNODO)
$Pb^{2+} + 2e \leftrightarrow Pb$	-0,13	
$Sn^{2+} + 2e \leftrightarrow Sn$	-0,14	
$Ni^{2+} + 2e \leftrightarrow Ni$	-0,23	
$Co^{2+} + 2e \leftrightarrow Co$	-0,28	
$Cd^{2+} + 2e \leftrightarrow Cd$	-0,40	
$Cr^{3+} + 1e \leftrightarrow Cr^{2+}$	-0,41	
$Fe^{2+} + 2e \leftrightarrow Fe$	-0,44	
$Cr^{3+} + 3e \leftrightarrow Cr$	-0,74	
$Zn^{2+} + 2e \leftrightarrow Zn$	-0,76	
$Mn^{2+} + 2e \leftrightarrow Mn$	-1,03	
$Al^{3+} + 3e \leftrightarrow Al$	-1,67	
$Ce^{3+} + 3e \leftrightarrow Ce$	-2,33	
$Mg^{2+} + 2e \leftrightarrow Mg$	-2,37	
$Na^+ + 1e \leftrightarrow Na$	-2,71	
$Ca^{2+} + 2e \leftrightarrow Ca$	-2,76	
$Ba^{2+} + 2e \leftrightarrow Ba$	-2,90	
$K^+ + 1e \leftrightarrow K$	-2,92	
$Li^+ + 1e \leftrightarrow Li$	-3,04	



PODER OXIDANTE



PODER REDUCTOR