

Potenciales estándar de reducción a 25°C\*

Semirreacción		E°(V)
Poder oxidante creciente ↓	$\text{Li}^+(\text{ac}) + e^- \longrightarrow \text{Li}(\text{s})$	-3.05
	$\text{K}^+(\text{ac}) + e^- \longrightarrow \text{K}(\text{s})$	-2.93
	$\text{Ba}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Ba}(\text{s})$	-2.90
	$\text{Sr}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Sr}(\text{s})$	-2.89
	$\text{Ca}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Ca}(\text{s})$	-2.87
	$\text{Na}^+(\text{ac}) + e^- \longrightarrow \text{Na}(\text{s})$	-2.71
	$\text{Mg}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Mg}(\text{s})$	-2.37
	$\text{Be}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Be}(\text{s})$	-1.85
	$\text{Al}^{3+}(\text{ac}) + 3e^- \longrightarrow \text{Al}(\text{s})$	-1.66
	$\text{Mn}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Mn}(\text{s})$	-1.18
	$2\text{H}_2\text{O} + 2e^- \longrightarrow \text{H}_2(\text{g}) + 2\text{OH}^-(\text{ac})$	-0.83
	$\text{Zn}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Zn}(\text{s})$	-0.76
	$\text{Cr}^{3+}(\text{ac}) + 3e^- \longrightarrow \text{Cr}(\text{s})$	-0.74
	$\text{Fe}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Fe}(\text{s})$	-0.44
	$\text{Cd}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Cd}(\text{s})$	-0.40
	$\text{PbSO}_4(\text{s}) + 2e^- \longrightarrow \text{Pb}(\text{s}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{ac})$	-0.31
	$\text{Co}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Co}(\text{s})$	-0.28
	$\text{Ni}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Ni}(\text{s})$	-0.25
	$\text{Sn}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Sn}(\text{s})$	-0.14
	$\text{Pb}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Pb}(\text{s})$	-0.13
	$2\text{H}^+(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{H}_2(\text{g})$	0.00
	$\text{Sn}^{4+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Sn}^{2+}(\text{ac})$	+0.13
	$\text{Cu}^{2+}(\text{ac}) + e^- \longrightarrow \text{Cu}^+(\text{ac})$	+0.15
	$\text{SO}_4^{2-}(\text{ac}) + 4\text{H}^+(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{SO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}$	+0.20
	$\text{AgCl}(\text{s}) + e^- \longrightarrow \text{Ag}(\text{s}) + \text{Cl}^-(\text{ac})$	+0.22
	$\text{Cu}^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Cu}(\text{s})$	+0.34
	$\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O} + 4e^- \longrightarrow 4\text{OH}^-(\text{ac})$	+0.40
	$\text{I}_2(\text{s}) + 2e^- \longrightarrow 2\text{I}^-(\text{ac})$	+0.53
	$\text{MnO}_4^-(\text{ac}) + 2\text{H}_2\text{O} + 3e^- \longrightarrow \text{MnO}_2(\text{s}) + 4\text{OH}^-(\text{ac})$	+0.59
	$\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}^+(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{H}_2\text{O}_2(\text{ac})$	+0.68
	$\text{Fe}^{3+}(\text{ac}) + e^- \longrightarrow \text{Fe}^{2+}(\text{ac})$	+0.77
	$\text{Ag}^+(\text{ac}) + e^- \longrightarrow \text{Ag}(\text{s})$	+0.80
	$\text{Hg}_2^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow 2\text{Hg}(\text{l})$	+0.85
	$2\text{Hg}_2^{2+}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Hg}_2^{2+}(\text{ac})$	+0.92
	$\text{NO}_3^-(\text{ac}) + 4\text{H}^+(\text{ac}) + 3e^- \longrightarrow \text{NO}(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}$	+0.96
	$\text{Br}_2(\text{l}) + 2e^- \longrightarrow 2\text{Br}^-(\text{ac})$	+1.07
	$\text{O}_2(\text{g}) + 4\text{H}^+(\text{ac}) + 4e^- \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	+1.23
	$\text{MnO}_2(\text{s}) + 4\text{H}^+(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{Mn}^{2+}(\text{ac}) + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.23
	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}(\text{ac}) + 14\text{H}^+(\text{ac}) + 6e^- \longrightarrow 2\text{Cr}^{3+}(\text{ac}) + 7\text{H}_2\text{O}$	+1.33
	$\text{Cl}_2(\text{g}) + 2e^- \longrightarrow 2\text{Cl}^-(\text{ac})$	+1.36
	$\text{Au}^{3+}(\text{ac}) + 3e^- \longrightarrow \text{Au}(\text{s})$	+1.50
	$\text{MnO}_4^-(\text{ac}) + 8\text{H}^+(\text{ac}) + 5e^- \longrightarrow \text{Mn}^{2+}(\text{ac}) + 4\text{H}_2\text{O}$	+1.51
	$\text{Ce}^{4+}(\text{ac}) + e^- \longrightarrow \text{Ce}^{3+}(\text{ac})$	+1.61
	$\text{PbO}_2(\text{s}) + 4\text{H}^+(\text{ac}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{PbSO}_4(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}$	+1.70
	$\text{H}_2\text{O}_2(\text{ac}) + 2\text{H}^+(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	+1.77
	$\text{Co}^{3+}(\text{ac}) + e^- \longrightarrow \text{Co}^{2+}(\text{ac})$	+1.82
	$\text{O}_3(\text{g}) + 2\text{H}^+(\text{ac}) + 2e^- \longrightarrow \text{O}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$	+2.07
	$\text{F}_2(\text{g}) + 2e^- \longrightarrow 2\text{F}^-(\text{ac})$	+2.87
		Poder reductor creciente ↑

\* Para todas las semirreacciones la concentración de las especies disueltas es 1 M y la presión es 1 atm para los gases.