

TABLA DE IONES CON NOMENCLATURA

Cationes	Aniones
Aluminio (Al^{3+})	Bromuro (Br^-)
Amonio (NH_4^+)	Carbonato (CO_3^{2-})
Bario (Ba^{2+})	Cianuro (CN^-)
Cadmio (Cd^{2+})	Clorato (ClO_3^-)
Calcio (Ca^{2+})	Cloruro (Cl^-)
Cesio (Cs^+)	Cromato (CrO_4^{2-})
Cobalto (II) o cobaltoso (Co^{2+})	Dicromato ($\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$)
Cobalto (III) o cobáltico (Co^{3+})	Dihidrógeno fosfato o fosfato diácido (H_2PO_4^-)
Cobre (I) o cuproso (Cu^+)	Fluoruro (F^-)
Cobre (II) o cúprico (Cu^{2+})	Fosfato (PO_4^{3-})
Cromo (III) o crómico (Cr^{3+})	Hidrógeno carbonato o bicarbonato (HCO_3^-)
Estaño (II) o estanoso (Sn^{2+})	Hidrógeno fosfato o fosfato monoácido (HPO_4^{2-})
Estaño (IV) o estánico (Sn^{4+})	Hidrógeno sulfato o bisulfato (HSO_4^-)
Estroncio (Sr^{2+})	Hidrógeno sulfito o bisulfito (HSO_3^-)
Hidrógeno, hidrogenión o protón (H^+)	Hidróxido (OH^-)
Hierro (II) o ferroso (Fe^{2+})	Hidruro (H^-)
Hierro (III) o férrico (Fe^{3+})	Hipoclorito (ClO^-)
Litio (Li^+)	Nitrato (NO_3^-)
Magnesio (Mg^{2+})	Nitrito (NO_2^-)
Manganeso (II) o manganoso (Mn^{2+})	Nitruro (N^{3-})
Manganeso (VII) o permangánico (Mn^{7+})	Óxido (O^{2-})
Mercurio (I) o mercurioso* (Hg_2^{2+})	Perclorato (ClO_4^-)
Mercurio (II) o mercúrico (Hg^{2+})	Permanganato (MnO_4^-)
Oro (III) o áurico (Au^{3+})	Peróxido (O_2^{2-})
Plata (Ag^+)	Sulfato (SO_4^{2-})
Plomo (II) o plumboso (Pb^{2+})	Sulfito (SO_3^{2-})
Potasio (K^+)	Sulfuro (S^{2-})
Rubidio (Rb^+)	Tiocianato (SCN^-)
Sodio (Na^+)	Yodato (IO_3^-)
Zinc (Zn^{2+})	Yoduro (I^-)

* El mercurio (I) existe como un par, según se señala.