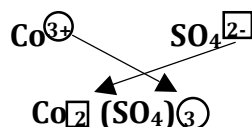


ANIONES		CATIONES	
NOMBRE	ANIÓN	NOMBRE	CATIÓN
Carbonato	CO_3^{2-}	Ion Litio	Li^+
Hipoclorito	ClO^-	Ion Sodio	Na^+
Clorito	ClO_2^-	Ion Potasio	K^+
Clorato	ClO_3^-	Ion Berilio	Be^{2+}
Perclorato	ClO_4^-	Ion Magnesio	Mg^{2+}
Hipobromito	BrO^-	Ion Calcio	Ca^{2+}
Bromito	BrO_2^-	Ion Bario	Ba^{2+}
Bromato	BrO_3^-	Ion Estroncio	Sr^{2+}
Perbromato	BrO_4^-	Ion Zinc	Zn^{2+}
Hipoyodito	IO^-	Ion Cobaltoso	Co^{2+}
Yodito	IO_2^-	Ion Cobáltico	Co^{3+}
Yodato	IO_3^-	Ion Ferroso	Fe^{2+}
Peryodato	IO_4^-	Ion Férrico	Fe^{3+}
Nitrito	NO_2^-	Ion Mercurioso	Hg_2^{2+}
Nitrato	NO_3^-	Ion Mercúrico	Hg^{2+}
Permanganato	MnO_4^-	Ion Cuproso	Cu^+
Manganato	MnO_4^{2-}	Ion Cúprico	Cu^{2+}
Hiposulfito	SO_2^{2-}	Ion Plata	Ag^+
Sulfito	SO_3^{2-}	Ion Aluminio	Al^{3+}
Sulfato	SO_4^{2-}	Ion Plumboso	Pb^{2+}
Cromato	CrO_4^{2-}	Ion Plúmbico	Pb^{4+}
Dicromato	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	Ion Amonio	NH_4^+
Ortofosfito	PO_3^{3-}	Ion Estannoso	Sn^{2+}
Ortofosfato	PO_4^{3-}	Ion Estánnico	Sn^{4+}
Cloruro	Cl^-	Ion Cadmio	Cd^{2+}
Bromuro	Br^-	Ion Niqueloso	Ni^{2+}
Fluoruro	F^-	Ion Niquélico	Ni^{3+}
Sulfuro	S^{2-}		
Yoduro	I^-		

Sulfato cobáltico:



Por ejemplo:

- Sulfato cuproso Cu_2SO_4
- Carbonato de aluminio $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$
- Sulfuro de sodio Na_2S
- Ortofosfato plumboso $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$
- Nitrato de bario $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- Dicromato de potasio $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$