

Solubilidad en agua de compuestos iónicos comunes

Generalmente soluble	Excepciones
Compuestos de Na^+ , K^+ , NH_4^+	Ninguna excepción común
Cloruros, Cl^-	Insoluble: AgCl , Hg_2Cl_2 Soluble en agua caliente: PbCl_2
Bromuros, Br^-	Insolubles: AgBr , Hg_2Br , PbBr_2 Moderadamente soluble: HgBr_2
Yoduros, I^-	Insoluble: muchos yoduros de metales pesados
Sulfatos, SO_4^{2-}	Insoluble: BaSO_4 , PbSO_4 , HgSO_4 Moderadamente soluble: CaSO_4 , SrSO_4 , Ag_2SO_4
Nitratos, NO_3^- ; nitritos, NO_2^-	Moderadamente soluble: AgNO_2
Cloratos, ClO_3^- Percloratos, ClO_4^- Permanganatos, MnO_4^-	Moderadamente soluble: KClO_4
Acetatos, CH_3COO^-	Moderadamente soluble: AgCH_3COO
Generalmente insoluble	excepciones
Sulfuros, S^{2-}	Solubles aquellos de: NH_4^+ , Na^+ , K^+ , Mg^{2+} , Ca^{2+}
Óxidos, O^{2-} ; hidróxidos, OH^-	Solubles: Li_2O^* , LiOH , Na_2O^* , NaOH , K_2O^* , KOH , BaO^* , $\text{Ba}(\text{OH})_2$ Moderadamente solubles: CaO^* , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, SrO^* , $\text{Sr}(\text{OH})_2$
Carbonatos, CO_3^{2-} ; fosfatos, PO_4^{3-} ; arseniatos, AsO_4^{3-}	Soluble aquellos de: NH_4^+ , Na^+ , K^+ ,
* se disuelve con desprendimiento de energía y formación de hidróxidos.	