

REGLAS DE SOLUBILIDAD

1.- Son solubles las sales de los elementos del grupo 1, metales alcalinos. También son solubles las sales que contienen al ión amonio (NH_4^+).

2.- Son solubles las sales que contienen al anión nitrato, NO_3^- .

3.- Las sales que contienen los aniones Cl^- , Br^- y I^- son, en general, solubles. A excepción de las sales que estos aniones forman con los cationes Ag^+ , Pb^{2+} y Hg^{2+} .

4.- La mayoría de los sulfatos son solubles, con excepción de los sulfatos de Ba^{2+} , Pb^{2+} , Ag^+ y Sr^{2+} .

5.- La mayoría de los hidróxidos son poco solubles, excepto los de los metales alcalinos.

6.- Los sulfuros son muy poco solubles, excepto los de los metales alcalinos.

7.- Existen varios carbonatos muy poco solubles, como los de los elementos del grupo 2 y los de Fe^{2+} y Pb^{2+} .

8.- Muchos cromatos, fosfatos y fluoruros son insolubles. Ejemplos: PbCrO_4 , BaCrO_4 , $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, Ag_3PO_4 , BaF_2 , MgF_2 , PbF_2 .