

## 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 ( $\text{NH}_4^+$ ).

2.- Son solubles las sales que contienen al anión nitrato,  $\text{NO}_3^-$ .

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

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

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  $\text{Fe}^{2+}$  y  $\text{Pb}^{2+}$ .

8.- Muchos cromatos, fosfatos y fluoruros son insolubles. Ejemplos:  $\text{PbCrO}_4$ ,  $\text{BaCrO}_4$ ,  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ,  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{BaF}_2$ ,  $\text{MgF}_2$ ,  $\text{PbF}_2$ .