Reglas de solubilidad

Predice la solubilidad en agua, los precipitados y las ecuaciones iónicas netas

Generalmente solubles

Todas las sales del grupo 1 (Li^+, Na^+, K^+, Rb^+, Cs^+)

Sin excepciones comunes

Todas las sales de amonio (NH_4^+)

Sin excepciones comunes

Todos los nitratos (NO_3^-)

Sin excepciones comunes

Todos los acetatos (CH_3COO^-)

El acetato de Ag^+ es poco soluble

Todos los cloratos (ClO_3^-) y percloratos (ClO_4^-)

Sin excepciones comunes

Cloruros, bromuros y yoduros (Cl^-, Br^-, I^-)

Excepto Ag^+, Pb^{2+} y Hg_2^{2+}

Sulfatos (SO_4^{2-})

Excepto Ba^{2+}, Pb^{2+}, Sr^{2+} y Hg_2^{2+}; los de Ca^{2+} y Ag^+ son poco solubles

Generalmente insolubles

Carbonatos (CO_3^{2-})

Excepto los del grupo 1 y NH_4^+

Fosfatos (PO_4^{3-})

Excepto los del grupo 1 y NH_4^+

Cromatos (CrO_4^{2-})

Excepto los del grupo 1, NH_4^+, Ca^{2+} y Mg^{2+}

Sulfuros (S^{2-})

Excepto los de los grupos 1 y 2 y NH_4^+

Hidróxidos (OH^-)

Excepto los del grupo 1, NH_4^+ y Ba^{2+}; los de Ca^{2+} y Sr^{2+} son poco solubles

Óxidos (O^{2-})

Excepto los del grupo 1; los óxidos del grupo 2 reaccionan con el agua

Colores de precipitados comunes

- $AgCl$ — blanco
- $AgBr$ — crema
- AgI — amarillo pálido
- $BaSO_4$ — blanco
- PbI_2 — amarillo intenso
- $Cu(OH)_2$ — azul pálido
- $Fe(OH)_2$ — verde
- $Fe(OH)_3$ — pardo rojizo
- $CaCO_3$ — blanco