Regras de solubilidade

Preveja a solubilidade em água, os precipitados e as equações iônicas simplificadas

Geralmente solúveis

Todos os sais do grupo 1 (Li^+, Na^+, K^+, Rb^+, Cs^+)

Sem exceções comuns

Todos os sais de amônio (NH_4^+)

Sem exceções comuns

Todos os nitratos (NO_3^-)

Sem exceções comuns

Todos os acetatos (CH_3COO^-)

Ag^+ é pouco solúvel

Todos os cloratos (ClO_3^-) e percloratos (ClO_4^-)

Sem exceções comuns

Cloretos, brometos e iodetos (Cl^-, Br^-, I^-)

Exceto Ag^+, Pb^{2+} e Hg_2^{2+}

Sulfatos (SO_4^{2-})

Exceto Ba^{2+}, Pb^{2+}, Sr^{2+} e Hg_2^{2+}; Ca^{2+} e Ag^+ são pouco solúveis

Geralmente insolúveis

Carbonatos (CO_3^{2-})

Exceto grupo 1 e NH_4^+

Fosfatos (PO_4^{3-})

Exceto grupo 1 e NH_4^+

Cromatos (CrO_4^{2-})

Exceto grupo 1, NH_4^+, Ca^{2+} e Mg^{2+}

Sulfetos (S^{2-})

Exceto grupo 1, grupo 2 e NH_4^+

Hidróxidos (OH^-)

Exceto grupo 1, NH_4^+ e Ba^{2+}; Ca^{2+} e Sr^{2+} são pouco solúveis

Óxidos (O^{2-})

Exceto grupo 1; os óxidos do grupo 2 reagem com a água

Cores comuns de precipitados

- $AgCl$ — branco
- $AgBr$ — creme
- AgI — amarelo-claro
- $BaSO_4$ — branco
- PbI_2 — amarelo-vivo
- $Cu(OH)_2$ — azul-claro
- $Fe(OH)_2$ — verde
- $Fe(OH)_3$ — marrom-avermelhado
- $CaCO_3$ — branco