

塩の種類と沈殿の傾向

1. アルカリ金属イオン，アンモニウムイオン (NH_4^+) の塩は沈殿しない。
2. 強酸由来の塩は水に溶ける。
例外) AgCl , Hg_2Cl_2 , PbCl_2 (いずれも白色沈殿, PbCl_2 は高温水には溶ける)
 BaSO_4 , CaSO_4 , PbSO_4 (いずれも白色沈殿)
3. 弱酸由来の塩 (炭酸塩など) は一般に水に溶けにくい。
例外) アルカリ金属イオン, NH_4^+ の塩は水に溶ける。
4. 構造が複雑な陰イオンの塩は水に溶ける。
例) $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ (チオ硫酸イオン), CH_3COO^- , HCO_3^- ,
 $\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_4^-$ (ピロリン酸 2 水素イオン)