

## 沉淀有哪几种沉淀

有很多啊，例如BaSO<sub>4</sub>,CaCO<sub>3</sub>,AgCl,BaCO<sub>3</sub>等等啊，总之，告诉你个诀窍

常见盐与碱的溶解性：(不读出括号中的字，是一个较好记忆的顺口溜)

钾(盐)、钠(盐)、铵盐全都溶，硝酸盐遇水影无踪。

硫酸盐不溶硫酸钡，氯化物不溶氯化银。

碳酸盐只溶钾(盐)、钠(盐)、铵(盐)。

碱类物质溶解性：只有(氢氧化)钾、(氢氧化)钠、(氢氧化)钙、(氢氧化)钡溶。

八个常见的沉淀物：氯化银、硫酸钡碳酸银、碳酸钡、碳酸钙、氢氧化镁、氢氧化铜、氢氧化铁

四个微溶物：Ca(OH)<sub>2</sub>(石灰水注明“澄清”的原因)CaSO<sub>4</sub>(实验室制二氧化碳时不用稀硫酸的原因)Ag<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>(鉴别SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>和Cl<sup>-</sup>时，不用硝酸银的原因)MgCO<sub>3</sub>(碳酸根离子不能用于在溶液中除去镁离子的原因)

三个不存在的物质：所谓的氢氧化银、碳酸铝、碳酸铁

## 水的沉淀和油的沉淀一样吗水的沉淀和油的沉淀一样吗？水的沉淀和油的

不会，他只能伏在水面上，水和油的密度不一样