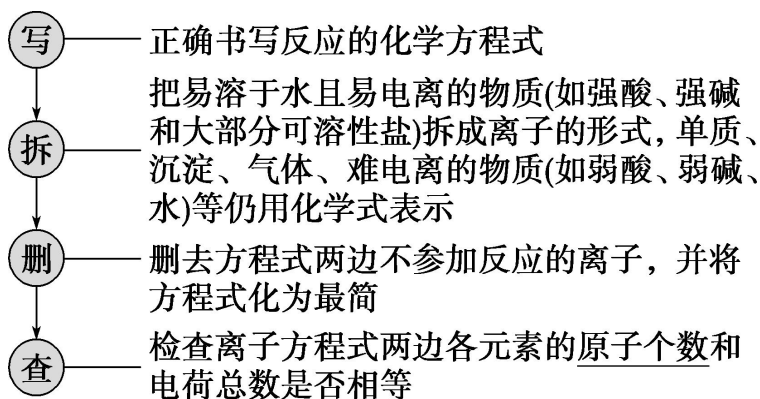


【一化基础大合集】【离子反应】【一化辞典】2 离子方程式（重要）

离子方程式

1. 概念：用[实际参加反应的离子符号](#)来表示反应的式子

2. 离子方程式的书写步骤：

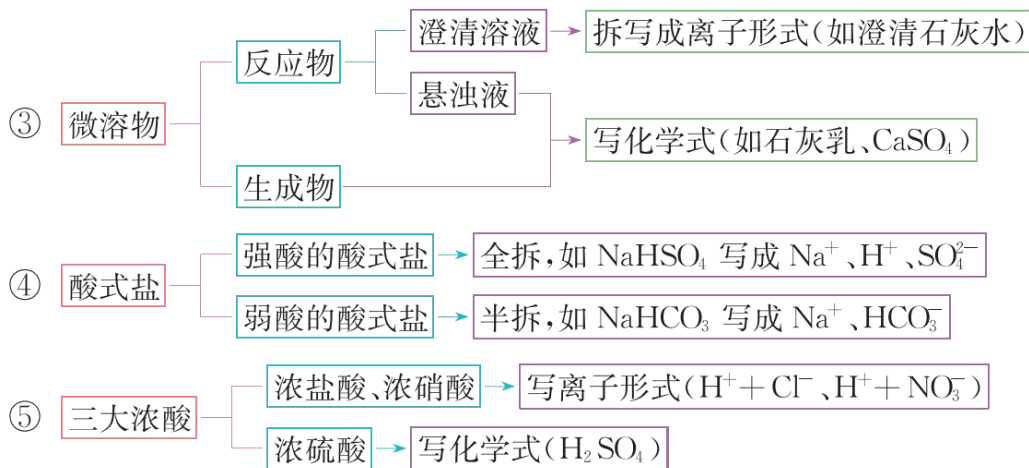


拆写规律

能拆写成离子的物质必须同时具备易溶、易电离这两个条件,即易溶的强电解质写成离子形式,其他物质一律写化学式。

1. 强酸、强碱、易溶盐写成离子形式。

2. 单质、氧化物(如 CuO)、气体、难溶物(如 CaCO_3)、弱电解质(弱酸、弱碱、水)一律写化学式。



1. 盐酸与硝酸银溶液反应：_____。

2. 实验室用稀盐酸与大理石制取 CO_2 ：_____。

3. 铜片插入硝酸银溶液中：_____。

4. CuSO_4 溶液与 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液混合：_____。

5. 硫酸氢钠溶液与碳酸氢钠溶液反应：_____。