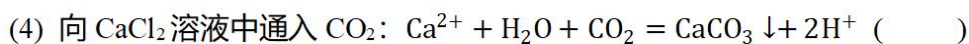
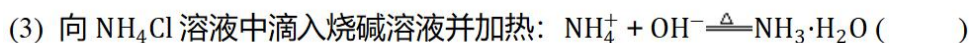
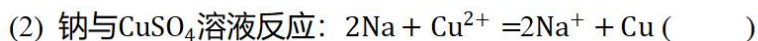
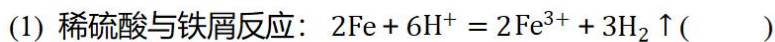
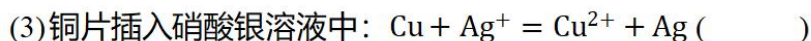
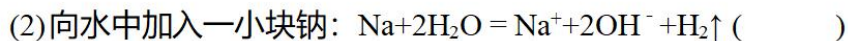
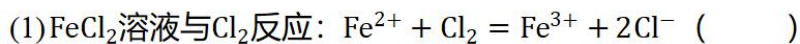


【一化基础大合集】【离子反应】【考点精华】6 离子方程式正误判断（中档+重要）

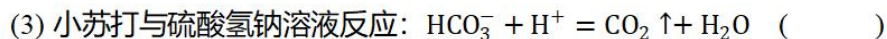
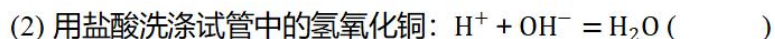
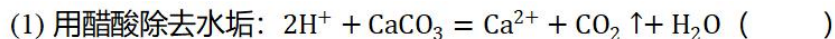
注意点 1：看离子反应是否符合客观事实



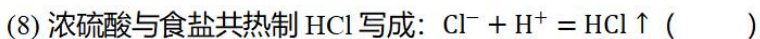
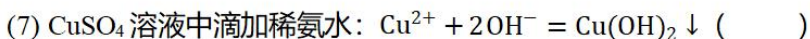
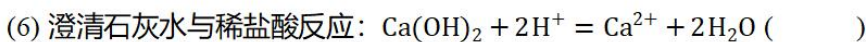
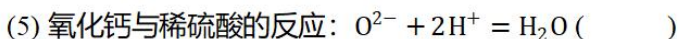
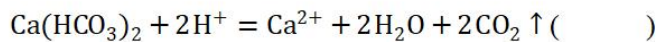
注意点 2：看方程式左右的原子与电荷是否守恒



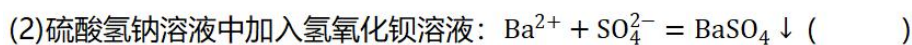
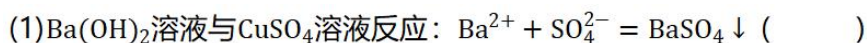
注意点 3：看是否符合拆写规则（重要！高频！）



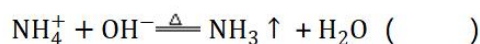
(4)碳酸氢钙溶液与盐酸反应：



注意点 4：看方程式中是否有遗漏掉的离子反应

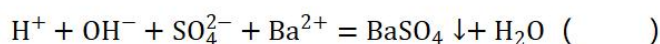


(3) NH₄HCO₃ 溶液与过量 KOH 浓溶液共热：

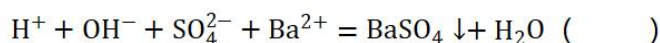


注意点 5：看反应物或产物配比是否正确

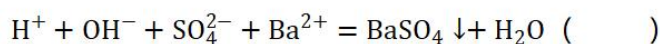
(1) 稀硫酸与氢氧化钡溶液反应：



(2) 硫酸氢钠与氢氧化钡溶液反应至溶液呈中性：

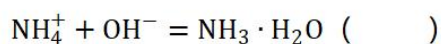


(3) 硫酸氢钠与氢氧化钡溶液反应至 SO₄²⁻ 恰好沉淀完全：

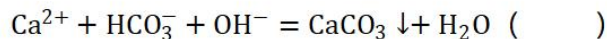


注意点 6：看是否符合题目设定条件，如过量/少量/滴加顺序

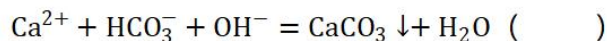
(1) 将 NH₄HSO₄ 与 NaOH 按照化学计量数比 1:1 反应：



(2) 向碳酸氢铵溶液中加入足量澄清石灰水：



(3) 碳酸氢钙溶液中加入少量氢氧化钠溶液：



(4) 碳酸氢镁溶液中加入过量石灰水：

