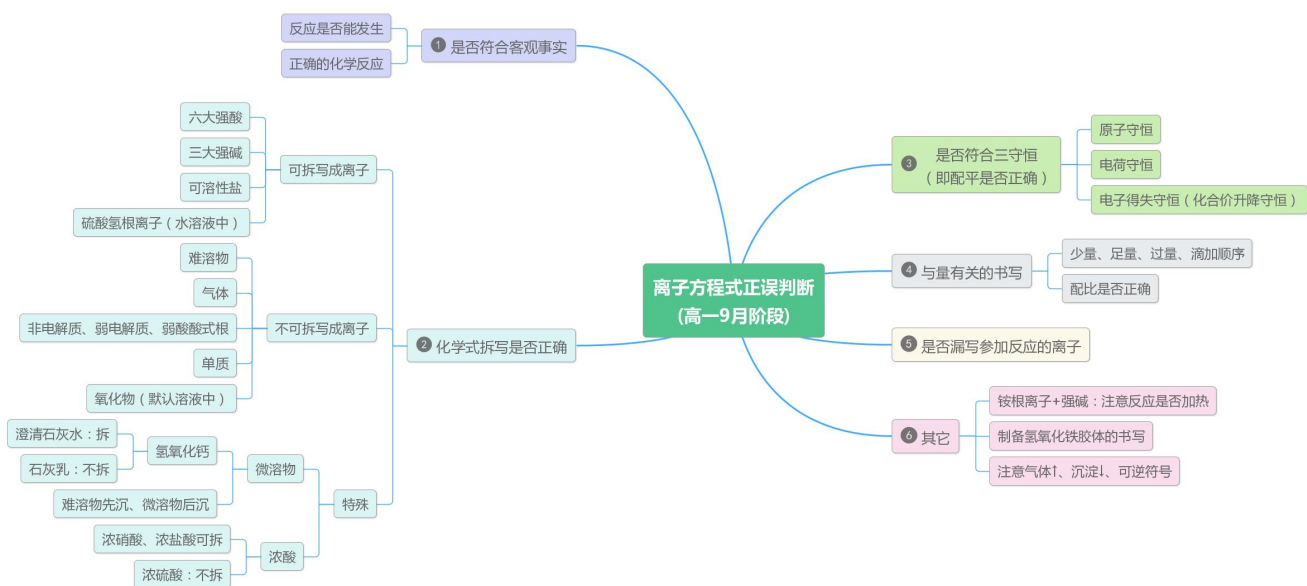


【一化基础大合集】【离子反应】【考点精华】
7 离子方程式正误判断-高一 9 月阶段总结(中档+重要)



判断一：是否符合客观事实

- 铁和盐酸反应： $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2 \uparrow$ ()
- 硫酸铜溶液和铁反应： $3\text{Cu}^{2+} + 2\text{Fe} = 3\text{Cu} + 2\text{Fe}^{3+}$ ()
- CuSO_4 溶液中投入绿豆粒大小的 Na： $2\text{Na} + \text{Cu}^{2+} = \text{Cu} + 2\text{Na}^+$ ()

判断二：化学式拆写是否正确

- 二氧化碳通入足量澄清石灰水中： $\text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^- + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ ()
- Na_2CO_3 溶液中加入过量醋酸溶液： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ ()
- 碳酸氢钠溶液中加入盐酸： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ ()
- 硫酸镁溶液与氢氧化钠溶液混合： $\text{MgSO}_4 + 2\text{OH}^- = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{SO}_4^{2-}$ ()
- 向硫酸铜溶液中滴入氨水： $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$ ()
- 将稀硝酸滴在石灰石上： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ ()
- 稀硫酸滴在 CuO 中： $\text{CuO} + 2\text{H}^+ = \text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$ ()

判断三：是否符合三守恒

- 氯化铁溶液与铁反应： $\text{Fe}^{3+} + \text{Fe} = 2\text{Fe}^{2+}$ ()
- FeCl_2 溶液中通入 Cl_2 ： $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$ ()

判断四：与量有关的书写问题

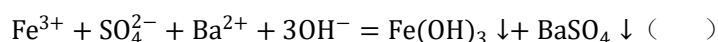
1. 向 NaOH 溶液中通入过量 CO_2 : $\text{OH}^- + \text{CO}_2 = \text{HCO}_3^-$ ()

2. 向 NaHSO_4 溶液中加入足量 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液:



3. 向氢氧化钡溶液中滴加硫酸溶液: $\text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ ()

4. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液中加入足量 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液:



5. 向碳酸氢钠溶液中滴加足量的澄清石灰水: $\text{Ca}^{2+} + \text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ ()

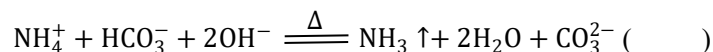
判断五：是否漏写参加反应的离子

1. CuSO_4 溶液和 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液反应: $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4 \downarrow$ ()

2. 向含有 NaOH 和 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 的混合溶液中通入少量 CO_2 : $\text{CO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$ ()

判断六：其它高频考题

1. 向 NH_4HCO_3 溶液中加入过量的 NaOH 溶液并加热:



2. 制备 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体: $\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} = \text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow + 3\text{H}^+$ ()