

[复习大纲]高考化学复习-方程式总结 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/104/2021_2022_5B_E5_A4_8D_E4_B9_A0_E5_A4_A7_c65_104308.htm

1、硫酸根离子的检验: $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaCl}$

2、碳酸根离子的检验: $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$

3、碳酸钠与盐酸反应: $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

4、木炭还原氧化铜: $2\text{CuO} + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$

5、铁片与硫酸铜溶液反应: $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

6、氯化钙与碳酸钠溶液反应: $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$

7、钠在空气中燃烧: $2\text{Na} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Na}_2\text{O}_2$

8、过氧化钠与水反应: $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2 \uparrow$

9、过氧化钠与二氧化碳反应: $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$

10、钠与水反应: $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$

11、铁与水蒸气反应: $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$

12、铝与氢氧化钠溶液反应: $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaAlO}_2 + 3\text{H}_2 \uparrow$

13、氧化钙与水反应: $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$

14、氧化铁与盐酸反应: $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

15、氧化铝与盐酸反应: $\text{Al}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

16、氧化铝与氢氧化钠溶液反应: $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{NaAlO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

17、氯化铁与氢氧化钠溶液反应: $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_3 \downarrow + 3\text{NaCl}$

18、硫酸亚铁与氢氧化钠溶液反应: $\text{FeSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

19、氢氧化亚铁被氧化成氢氧化铁: $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$

20、氢氧化铁加热分解: $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

21、实验室制取氢氧化铝: $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3(\text{NH}_3)_2\text{SO}_4$

22、氢氧化铝与盐酸反应: $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} = \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。

详细请访问 www.100test.com