

[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](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:



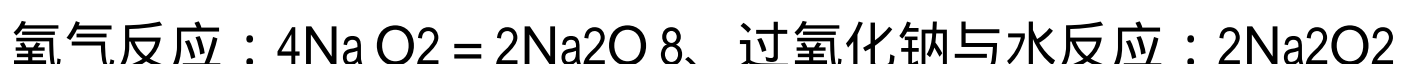
2、碳酸根离子的检验:



3、碳酸钠与盐酸反应:



4、木炭还原氧化铜:



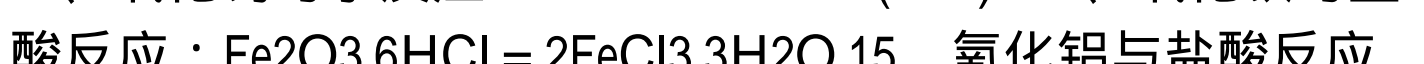
5、铁片与硫酸铜溶液反应:



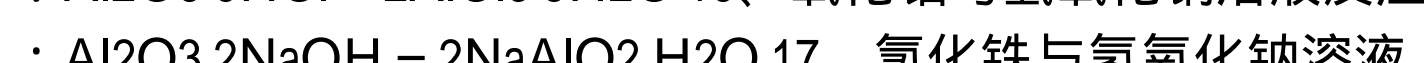
6、氯化钙与碳酸钠溶液反应:



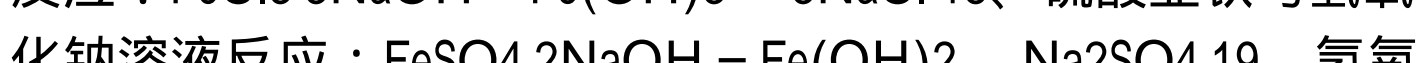
7、钠在空气中燃烧:



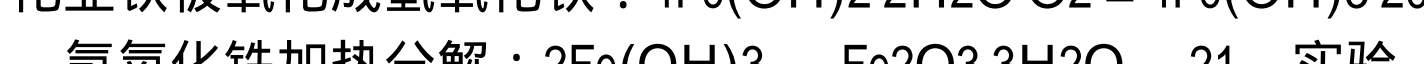
钠与氧气反应:



8、过氧化钠与水反应:



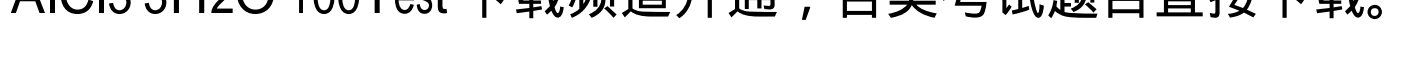
9、过氧化钠与二氧化碳反应:



10、钠与水反应:



11、铁与水蒸气反应:



12、铝与氢氧化钠溶液反应:



13、氧化钙与水反应:



14、氧化铁与盐酸反应:



15、氧化铝与盐酸反应:



16、氧化铝与氢氧化钠溶液反应:



17、氯化铁与氢氧化钠溶液反应:



18、硫酸亚铁与氢氧化钠溶液反应:



19、氢氧化亚铁被氧化成氢氧化铁:



20、氢氧化铁加热分解:



21、实验室制取氢氧化铝:



22、氢氧化铝与盐酸反应:



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](http://www.100test.com)