

河南2022年高一化学上半年月考测验试卷带答案和解析

1. 选择题

下列说法正确的是

- ①钠燃烧时发出黄色的火焰
 - ②过氧化钠能与酸反应生成盐和水，所以过氧化钠是碱性氧化物
 - ③过氧化钠能与水反应，所以过氧化钠可以作气体的干燥剂
 - ④过氧化钠中阴阳离子比1:1
 - ⑤钠是一种很强的还原剂，钠可以把锆、铌等金属从它们的卤化物的水溶液中置换
 - ⑥ Na_2O_2 分别与水及 CO_2 反应产生相同量的 O_2 时，需要水和 CO_2 的质量相等
 - ⑦可用水来确定某 Na_2O 粉末中是否含有 Na_2O_2
 - ⑧将足量的 Na_2O_2 、 Na_2O 分别加到酚酞试液中，最终溶液均为红色
- A. ①②⑤⑦ B. ①⑦ C. ①②⑤⑧ D. ①⑧

2. 选择题

向一定量的饱和 NaOH 溶液中加入少量 Na_2O_2 固体，恢复到原温度时，下列说法正确的是

- A. 溶液中的 Na^+ 增多
- B. 溶液的碱性增强
- C. 溶质的质量分数不变
- D. 溶液的质量不变

3. 选择题

CO 和 H_2 混合气体3 g和足量的氧气燃烧后，在 150°C 时将混合气体通过足量的 Na_2O_2 后， Na_2O_2 增重的质量为

- A. 1.5 g B. 3 g C. 6 g D. 无法计算

4. 选择题

将2.48 g Na 和 Na_2O_2 的混合物与足量的水反应，在标准状况下得到672 mL混合气体，将混合气体用电火花引燃恰好完全反应，则 Na 和 Na_2O_2 的物质的量之比为

- A. 2:1 B. 1:2 C. 1:1 D. 3:1

5. 选择题

下列说法正确的是 ()

- A. 铜与氯气反应时，剧烈燃烧并产生蓝色的烟
- B. 次氯酸不如次氯酸盐稳定，故通常用次氯酸盐作为漂白剂和消毒剂的主要成分
- C. 生活中常用的“84”消毒液中的有效成分是 NaCl
- D. 将金属钠投入硫酸铜溶液中可观察到的实验现象有气体生成，有红色的铜生成

6. 选择题

某同学在研究新制饱和氯水成份的实验中，根据实验现象得出的结论不正确的是 ()

- A. 氯水的颜色呈浅黄绿色，说明氯水中含有 Cl_2
- B. 向氯水中滴加硝酸酸化的 AgNO_3 溶液，产生白色沉淀，说明氯水中含有 Cl^-
- C. 向氯水中加入 NaHCO_3 粉末，有气泡产生，说明氯水中含有 H^+
- D. 向淀粉碘化钾溶液中滴加少量氯水，溶液变蓝，说明氯水中含有 ClO^-

7. 选择题

下列说法正确的是