

曲靖市高一化学上册期末考试考题同步训练

1. 选择题

化学与科学、技术、社会、环境密切相关。下列有关说法中错误的是()

- A. 国庆期间燃放的焰火是某些金属元素焰色反应所呈现出来的色彩
- B. CO、NO、NO₂都是大气污染气体
- C. 为防止中秋月饼等富脂食品因被氧化而变质，常在包装袋中放入生石灰或硅胶
- D. 青铜是我国使用最早的合金材料，目前世界上使用量最大的合金材料是钢铁

2. 选择题

氯气、液氯、氯水、盐酸中均含有()

- A. 氯分子 B. 氯原子 C. 氯离子 D. 氯元素

3. 选择题

下列物质中含有的分子数相等的是()

- ①0.1 mol CO ②9.8 g H₂SO₄ ③1 g H₂O ④1.6 g O₂

- A. ①③ B. ②④
- C. ①② D. ③④

4. 选择题

在做氨的催化氧化实验时，铂丝不能接触氨水，原因是()

- A. 铂丝温度高，接触氨水会使氨气大量逸出
- B. 防止铂丝温度降低而不能起催化作用
- C. 红热铂丝会与氨水反应，使铂丝腐蚀
- D. 防止爆炸

5. 选择题

某溶液中加入稀硫酸，能产生使澄清石灰水变浑浊的无色无味的气体；再加入氯化钡溶液，能产生白色沉淀。关于该溶液的下列结论中正确的是()

- A. 一定含有碳酸根离子 B. 一定含有碳酸氢根离子
- C. 一定含有硫酸根离子 D. 可能含有硫酸根离子

6. 选择题

关于二氧化硫和二氧化氮叙述正确的是

- A. 两种气体都是无色有毒的气体，且都可用水吸收以消除对空气的污染
- B. 二氧化硫与过量的二氧化氮混合后通入水中能得到两种常用的强酸
- C. 两种气体都具有强氧化性，因此都能够使品红溶液退色
- D. 两种气体溶于水都可以与水反应，且只生成相应的酸

7. 选择题

银耳本身为淡黄色，某地生产的一种“雪耳”，颜色洁白如雪。制作如下：将银耳堆放在密闭状态良好的塑料棚内，棚的一端支口小锅，锅内放有硫磺，加热使硫磺熔化并燃烧，两天左右，“雪耳”就制成了。“雪耳”炖而不烂，对人体有害，制作“雪耳”利用的是

- A. 硫的还原性
- B. 硫的漂白性