

广东省中山市第二中学2020-2021学年高一下学期化学第一次月考试卷

单选题

1. 单选题

近年来，总有一些不法商贩为了牟取自身利益。用硫磺(燃烧硫磺)对银耳进行熏制，使银耳增白。这些不法商贩所制取的银耳是利用了()

- A. SO_2 的氧化性 B. S的漂白性 C. SO_2 的漂白性 D. SO_2 的还原性

2. 单选题

化学与生产、生活、科技息息相关，下列叙述错误的是()

- A. 华为首款 5G 手机搭载了智能 7nm 制程 SoC“麒麟 980”手机芯片的主要成分是二氧化硅
B. 国产飞机 C919 用到氮化硅陶瓷是新型无机非金属材料 C. 小苏打是面包发酵粉的主要成分之一
D. 水玻璃可用作制备木材防火剂的原料

3. 单选题

对下列事实的解释错误的是()

- A. 在蔗糖中加入浓硫酸后出现发黑现象，说明浓硫酸具有脱水性 B. 浓硝酸在光照下颜色变黄，说明浓硝酸不稳定
C. 常温下，浓硝酸可以用铝制器皿贮存，说明铝与浓硝酸不反应
D. 将 SO_2 通入 BaCl_2 溶液至饱和，未见沉淀生成，继续通入另一种气体，有白色沉淀，则通入的气体可能是 NH_3

4. 单选题

某兴趣小组探究 SO_2 气体还原 Fe^{3+} ，他们使用的药品和装置如下图所示，下列说法不合理的是()



- A. B 中现象为溶液蓝色褪去 B. 装置 C 的作用是吸收 SO_2 尾气，防止污染空气 C. 为了验证 A 中发生了氧化还原反应，加入 KMnO_4 溶液，紫红色褪去
D. 反应后，A 中溶液的酸性增强

5. 单选题

检验某溶液中是否含有 SO_4^{2-} 离子，常用的方法是()

- A. 取样，滴加 BaCl_2 溶液，看是否有不溶于水的白色沉淀生成 B. 取样，滴加稀盐酸酸化的 BaCl_2 溶液，看是否有不溶于水的白色沉淀生成
C. 取样，滴加稀盐酸，无明显现象，再滴加 BaCl_2 溶液，看是否有不溶于水的白色沉淀生成
D. 取样，滴加稀硫酸，再滴加 BaCl_2 溶液，看是否有不溶于水的白色沉淀生成

6. 单选题

下列有关实验操作、现象和解释或结论都正确的是()