

2022届高三下半年质量调查考题同步训练化学考题同步训练（天津市部分区）

1.

下列叙述正确的是

- A. 合金材料中可能含有非金属元素
- B. 日常生活中无水乙醇常用于杀菌消毒
- C. 核电站是把化学能转化成电能
- D. 人造纤维、合成纤维和光导纤维都是有机高分子化合物

2.

下列有关物质性质与用途对应关系合理的是

- A. 硫酸铜溶液可以使蛋白质变性，可用来浸泡毛豆以保持新鲜绿色
- B. 浓 H_2SO_4 有脱水性，可用作干燥剂
- C. $NaHCO_3$ 能与酸反应，可用于治疗胃酸过多
- D. SO_2 具有氧化性，可用于漂白纸浆

3.

下列实验操作正确的是

- | 编号 | 实验目的 | 操作 |
|----|-----------------------|------------------------------|
| A | 除去 C_2H_4 中的 SO_2 | 通入盛有氢氧化钠溶液的洗气瓶 |
| B | 制备乙酸乙酯 | 加入试剂的顺序为浓硫酸、无水乙醇、冰醋酸 |
| C | 检验溶液中是否含 SO_4^{2-} | 加入盐酸酸化的 $BaCl_2$ 溶液，看是否有沉淀生成 |
| D | 除去Cu粉中混有的CuO | 加入浓硝酸充分反应后，过滤、洗涤、干燥 |

A. A B. B C. C D. D

4.

汽车尾气无害化处理反应为 $2NO(g)+2CO(g) \rightleftharpoons N_2(g)+2CO_2(g)$ $\Delta H < 0$ 。下列说法正确的是

- A. 升高温度可使该反应的正反应速率增大，逆反应速率减小
- B. 增大压强，可以使NO和CO完全转为为无污染的 N_2 和 CO_2 ，而消除污染
- C. 该反应反应物总能量小于生成物总能量
- D. 使用高效催化剂可降低反应的活化能，增大活化分子百分数，反应速率增大

5.

电化学降解 NO_3^- 的原理如图所示。下列说法不正确的是