

宣城市2022年高三化学后半期高考模拟附答案与解析

1.

化学与生活密切相关。下列说法中正确的是

- A. 水泥、水玻璃、水晶均属于硅酸盐产品
- B. 防晒霜能够防止强紫外线引起皮肤中蛋白质的盐析
- C. 利用肥皂水处理蚊虫叮咬，主要是利用肥皂水的弱碱性
- D. 食品包装盒中的生石灰或铁粉，都可以起到抗氧化作用

2.

设 N_A 为阿伏加德罗常数的数值。下列有关叙述正确的是

- A. $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 溶液中 NH_4^+ 数目一定小于 $0.2N_A$
- B. 标况下， $3.2\text{gN}_2\text{H}_4$ 中含有的N—H键的数目为 $0.4N_A$
- C. 将 1molCl_2 通入水中，溶液中 HClO 、 Cl^- 、 ClO^- 粒子数之和为 $2N_A$
- D. 1mol 的 CO_2 和 $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 的混合气体与过量 Na_2O_2 充分反应转移的电子数为 $2N_A$

3.

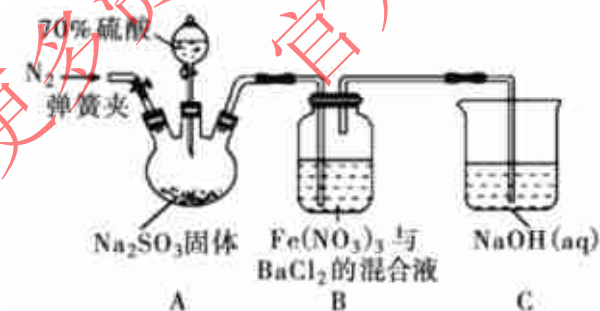
与甲、乙两套装置有关的下列说法正确的是



- A. 甲、乙装置中，锌棒均作负极，发生氧化反应
- B. 甲中锌棒直接与稀 H_2SO_4 接触，故甲生成气泡的速率更快
- C. 甲、乙装置的电解质溶液中，阳离子均向碳棒定向迁移
- D. 乙中盐桥设计的优点是迅速平衡电荷，提高电池效率

4.

某研究小组利用下图装置探究 SO_2 和 $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ 溶液的反应原理。下列说法错误的是



- A. 装置B中若产生白色沉淀，说明 Fe^{3+} 能将 SO_2 氧化成 SO_4^{2-}
- B. 实验室中配制70%的硫酸需要的玻璃仪器有量筒、烧杯、玻璃棒
- C. 三颈烧瓶中通入 N_2 的操作应在滴加浓硫酸之前，目的是排尽装置内的空气
- D. 装置C可能发生倒吸，同时还不能完全吸收反应产生的尾气

5.

多巴胺是一种神经传导物质，会传递兴奋及开心的信息。其部分合成路线如下，下列说法正确的是