

2022甘肃高三上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

化学与生活、社会密切相关，下列说法正确的是()

- A. SO_2 可以用来漂白纸浆、毛、丝、草帽辫等，但不能用做食品添加剂
- B. 通信光缆的主要成分是晶体Si，太阳能电池的材料主要是 SiO_2
- C. 高锰酸钾溶液、酒精、双氧水都能杀菌消毒，都利用了强氧化性
- D. FeCl_3 溶液能与Cu反应，可用于刻蚀印刷电路

2.

用质量分数为98%的浓硫酸($\rho=1.84 \text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$)配制240 mL $1.84 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 稀硫酸，下列操作正确的是()

- A. 将蒸馏水缓慢注入盛有一定量浓硫酸的烧杯中，并不断搅拌至冷却
- B. 必需的定量仪器有100 mL量筒、250 mL容量瓶和托盘天平
- C. 量取浓硫酸的体积为25.0 mL
- D. 先在容量瓶中加入适量水，将量好的浓硫酸注入容量瓶，加水定容

3.

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是()

- A. 1 mol O_2 与金属钠反应， O_2 一定得到 $4N_A$ 个电子
- B. 18 g NH_4^+ 中所含的电子数为 $10N_A$
- C. 1 mol Fe与足量的 Cl_2 反应，转移 $2N_A$ 个电子
- D. 标准状况下，22.4 L SO_2 和22.4 L SO_3 中所含分子数均为 N_A

4.

下列物质中，既能与盐酸反应，又能与氢氧化钠溶液反应的是()

- ① Al_2O_3 ; ② $\text{Ca}(\text{OH})_2$; ③ SiO_2 ; ④Al; ⑤ NaHCO_3 ; ⑥ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- A. ①②⑤ B. ③④⑤⑥ C. ①④⑤⑥ D. ①②③④⑤⑥

5.