

浙江高二化学期末考试(2022年下册)网上在线做题

1. 选择题

化学与人类生产、生活、社会可持续发展密切相关,下列有关说法不正确的是

- A. 高纯硅广泛应用于太阳能电池、计算机芯片,是一种重要的半导体材料
- B. 氟利昂和 NO_x 都能破坏臭氧层,从而导致“温室效应”
- C. 中国是目前全球最大的稀土生产国和出口国,对稀土元素及其化合物的研究是获得优良催化剂的一种重要途径
- D. 华为发布的首款5G折叠屏手机,用镁铝合金制成的手机外壳具有轻便抗压的特点

2. 选择题

下列表示正确的是

- A. 绿矾的化学式: $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$
- B. H_2O_2 的电子式: $\text{H}:\ddot{\text{O}}::\ddot{\text{O}}:\text{H}$
- C. 次氯酸的结构式: $\text{H}-\text{Cl}-\text{O}$
- D. 比例模型  可表示 CH_4 ,也可表示 CCl_4 分子

3. 选择题

下列有关实验现象的描述正确的是

- A. 铁在氧气中剧烈燃烧,放出耀眼的白光,集气瓶内壁附着黑色固体
- B. 溴水中滴加裂化汽油,溶液褪色且分层
- C. 铜在氯气中燃烧,产生白烟,加水溶解后可得到绿色溶液
- D. 用洁净的玻璃棒蘸取碳酸钾粉末在酒精灯火焰上灼烧,可观察到明亮的紫色火焰

4. 选择题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是

- A. 20g 49%的硫酸中, H_2SO_4 分子数为 $0.01N_A$
- B. 100mL $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ Na_2CO_3 溶液中阴离子总数小于 $0.01N_A$
- C. 1 mol Cl_2 溶于水,溶液中 Cl^- 、 HClO 、 ClO^- 一粒子数之和小于 $2N_A$
- D. 标准状况下,3.36L氯仿的分子数为 $0.15N_A$

5. 选择题

Cl_2 是纺织工业中常用的漂白剂, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 可作漂白布匹后的“脱氯剂”, $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ 和 Cl_2 反应的产物之一为 SO_4^{2-} 。下列说法中不正确的是

- A. 该反应中 Cl_2 发生还原反应
- B. 根据该反应可判断还原性: $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} > \text{Cl}^-$
- C. 脱氯反应后,溶液的酸性增强
- D. SO_2 与氯气的漂白原理相同,所以也可以用 SO_2 作纺织工业的漂白剂

6. 选择题

下列离子方程式正确的是

- A. 向硫酸铝溶液中滴加过量氨水: $\text{Al}^{3+} + 4\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{AlO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{NH}_4^+$
- B. 过氧化钠投入水中: $2\text{O}_2^{2-} + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{OH}^- + \text{O}_2\uparrow$
- C. 向碳酸氢钙溶液中滴入少量的澄清石灰水: $\text{Ca}^{2+} + \text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- D. 向碳酸氢铵溶液中滴加过量氢氧化钠溶液: $\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- = \text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O}$