

2022山东鲁科版高中化学月考试卷

1. _____

下列关于物质的分类或变化说法正确的是 ()

- A. 稀硫酸、NaCl溶液是实验室常见的强电解质
- B. 二氧化氮经加压凝成无色液体为物理变化
- C. $\text{Na}_2\text{O}\cdot\text{SiO}_2$ 是一种简单的硅酸盐,可溶于水
- D. 植物油可萃取溴水中的溴而使溴水褪色

2. _____

重铬酸铵 $[(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7]$ 是一种受热易分解盐,具有很强的氧化性,下列各组对重铬酸铵受热分解产物的判断符合实际的是 ()

- A. $\text{CrO}_3 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{CrO}_3 + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$

3. _____

下列有关物质的性质与用途不具有对应关系的是 ()

- A. 明矾能水解生成 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 胶体,可用作净水剂
- B. CaO_2 能缓慢与水反应产生 O_2 ,可用作水产养殖中的供氧剂
- C. 铝具有良好导热性,可用铝罐贮运浓硝酸
- D. FeCl_3 溶液具有氧化性,可用作铜制线路板的蚀刻剂

4. _____

下列说法正确的是 ()

- ①非金属氧化物一定不是碱性氧化物
- ②电解质溶液的导电过程伴随化学变化
- ③HCl既有氧化性又有还原性
- ④ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 FeCl_3 、 HNO_3 都不能用化合反应制备
- ⑤ SO_2 能使酸性高锰酸钾溶液褪色,所以它具有漂白性

- A. ②⑤
- B. ①②③④
- C. ①②③
- D. ①②③⑤

5. _____

NaClO_2 是一种重要的杀菌消毒剂,工业上制备 NaClO_2 的原理为 $\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaClO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ (未配平)。下列说法错误的是 ()

- A. 该制备反应中, H_2O_2 是还原剂
- B. 氧化剂与还原剂的物质的量之比为2:1
- C. 生成标准状况下的11.2L气体,转移2mol电子
- D. 制备过程中,混合液的pH降低

6. _____

工业上制备下列物质的生产流程合理的是 ()

- A. 由铝土矿冶炼铝: 铝土矿 $\xrightarrow{\text{提纯}}$ Al_2O_3 $\xrightarrow{\text{HCl}}$ AlCl_3 $\xrightarrow{\text{电解}}$ Al