

2022广东高一下学期人教版(2019)高中化学期中考试

1.

下列说法正确的是

- A. 只要含有金属元素的化合物一定是离子化合物
- B. 全部元素都由非金属元素构成的化合物一定是共价化合物
- C. 离子化合物一定是电解质
- D. 共价化合物一定是非电解质

2.

下列每组物质发生转化所克服的粒子间的相互作用属于同种类型的是

- A. 碘升华与干冰升华
- B. 氯化钠的熔化与冰的融化
- C. 氯化氢溶于水与酒精溶于水
- D. 二氧化硅熔化与氧化钠熔化

3.

据报道,在火星和金星大气层中发现了一种非常特殊的会导致温室效应的气态化合物,它的结构式为: $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{18}\text{O}$ 。下列说法正确的是

- A. 1.12L $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{18}\text{O}$ 与1.12L $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{16}\text{O}$ 均含有0.1 N_{A} 个氧原子
- B. $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{18}\text{O}$ 与 $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{16}\text{O}$ 互为同位素
- C. 质量相同的 $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{18}\text{O}$ 和 $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{16}\text{O}$ 含有相同的中子数
- D. $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{18}\text{O}$ 和 $^{16}\text{O}=\text{C}=\text{}^{16}\text{O}$ 在相同条件下密度比为23:22

4.

下列性质的排列顺序正确的是

- A. 酸性: $\text{H}_3\text{AsO}_4 > \text{H}_3\text{PO}_4 > \text{HNO}_3$
- B. 稳定性: $\text{HF} > \text{NH}_3 > \text{PH}_3$
- C. 氧化性: 稀 $\text{HNO}_3 >$ 浓 HNO_3
- D. 还原性: $\text{SO}_2 > \text{H}_2\text{S}$

5.

根据元素周期律,由下列事实进行归纳推测,推测不合理的是