

2022江西高三上学期人教版高中化学高考模拟

1.

化学与生产、生活密切相关。下列说法正确的是()

- A. 常用的食品保鲜膜、保鲜袋的成分是聚氯乙烯
- B. 在食品袋中放入盛有硅胶和铁粉的透气小袋,可防止食物受潮、氧化变质
- C. 将单质铜制成“纳米铜”时,具有非常强的化学活性,在空气中可以燃烧,说明“纳米铜”的还原性比铜片更强
- D. 现代科技已经能够拍到氢键的“照片”,直观地证实了水分子间的氢键是一个水分子中的氢原子与另一个水分子中的氧原子间形成的化学键

2.

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值,下列判断正确的是()

- A. 46 g $C^{18}O_2$ 含氧原子数为 $2 N_A$
- B. 1 mol Fe与足量的浓盐酸完全反应时转移电子数为 $3 N_A$
- C. 标准状况下, 22.4 L CCl_4 含有的分子数目为 N_A
- D. 2L $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ CuCl}_2$ 溶液中含 Cu^{2+} 数目小于 $2 N_A$

3.

下表各组物质在适当条件均可反应,其中气体(指常温时的状态)产物可能不唯一的是()

- A. 浓硫酸与锌
- B. 浓硫酸与铜
- C. 浓盐酸与 MnO_2
- D. 浓氨水与 CaO

4.

下列各组离子在给定条件下能大量共存的是()

- A. 加入铝粉生成氢气溶液中: Na^+ 、 Ba^{2+} 、 Cl^- 、 I^-
- B. 有 HCO_3^- 存在的溶液中: Na^+ 、 Mg^{2+} 、 Al^{3+} 、 NO_3^-
- C. 在 $c(\text{H}^+):c(\text{OH}^-)=10:1$ 的水溶液中: NH_4^+ 、 K^+ 、 ClO^- 、 SO_3^{2-}
- D. 在中性溶液中: Na^+ 、 SO_4^{2-} 、 K^+ 、 S^{2-}

5.