

2021-2022年高一上半期段考化学试卷完整版（安徽省六安市霍邱县第二中学）

1. 选择题

分类方法在化学学科的发展中起到了重要的作用。下列分类标准不合理的是()

- A. 根据反应中是否有电子得失，将化学反应分为氧化还原反应和非氧化还原反应
- B. 从物质的分类看，Na₂SO₄ 既属于钠盐又属于硫酸盐
- C. 根据分散质微粒直径的大小将分散系分为溶液、胶体和浊液
- D. 根据纯净物的元素组成，将纯净物分为单质和化合物

2. 选择题

下列应用利用了氧化还原反应原理的是

- A. 用“84消毒液”进行消毒
- B. 用浓硫酸干燥二氧化硫气体
- C. 用活性炭吸附新装修居室里的有害气体
- D. 用小苏打治疗胃酸过多

3. 选择题

下列关于纯净物、混合物、强电解质、弱电解质和非电解质的正确组合是（）

纯净物 混合物 强电解质 弱电解质 非电解质

- (A) 盐酸 水煤气 硫酸 醋酸 干冰
- (B) 冰 醋酸 铝热剂 硫酸钡 亚硫酸 二氧化硫
- (C) 纯碱 天然气 苛性钾 氢硫酸 碳酸钙
- (D) 玻璃 盐酸 氯化钠 次氯酸 氯气

A. A B. B C. C D. D

4. 选择题

下列有关离子共存的说法或离子方程式的书写中，正确的有

- ①能使酚酞溶液变红的溶液中能大量共存的离子: K⁺、CO₃²⁻、Na⁺、S²⁻
- ②向NaHCO₃溶液中加入足量NaOH溶液并共热: NH₄⁺ + OH⁻ = NH₃ ↑ + H₂O
- ③氧化铜与盐酸反应: O₂⁻ + 2H⁺ = H₂O
- ④用FeCl₃溶液腐蚀铜电路板: 2Fe³⁺ + Cu = 2Fe²⁺ + Cu²⁺
- ⑤向NaHSO₄溶液中滴加Ba(OH)₂溶液至SO₄²⁻离子恰好沉淀完全: Ba²⁺ + 2OH⁻ + 2H⁺ + SO₄²⁻ = BaSO₄ ↓ + 2H₂O

A. 1个 B. 2个 C. 3个 D. 4个

5. 选择题