

朔州市高一化学上册期末考试刷题训练

1. 选择题

下列各项中所列举的物质与所属类别对应不正确的是()

- A. 化合物：干冰，冰水混合物，烧碱，小苏打
- B. 非电解质：乙醇，四氯化碳，氯气，葡萄糖
- C. 同素异形体：活性炭，C₆₀，石墨烯，金刚石
- D. 混合物：铝热剂，纯净矿泉水，盐酸，漂白粉

2. 选择题

用N_A表示阿伏加德罗常数，下列叙述正确的是

- A. 标准状况下，22.4L H₂O含有的分子数为N_A
- B. 常温常压下，1.06g Na₂CO₃含有的Na⁺离子数为0.02N_A
- C. 通常状况下，1N_A个CO₂分子占有的体积为22.4L
- D. 物质的量浓度为0.5mol/L的MgCl₂溶液中，含有Cl⁻个数为1N_A

3. 选择题

下列各组离子在强碱性条件下能大量共存,且在强酸性条件下能发生氧化还原反应的是()

- A. Mg²⁺、Na⁺、SO₄²⁻、Cl⁻
- B. K⁺、CO₃²⁻、Cl⁻、NO₃⁻
- C. K⁺、Ba²⁺、I⁻、NO₃⁻
- D. SO₃²⁻、NO₃⁻、Na⁺、NH₄⁺

4. 选择题

下列陈述I、II正确并且有因果关系的是()

选项陈述I

陈述II

- A S有可燃性 S在纯氧中燃烧生成SO₃
- B SiO₂有导电性 SiO₂可用于制备光导纤维
- C 浓硫酸有强氧化性 浓硫酸可用于干燥H₂和CO
- D Fe³⁺有氧化性 FeCl₃溶液可用于回收废旧电路板中的铜

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

5. 选择题

下列离子方程式正确的是

- A. 向Fe(NO₃)₂稀溶液中加入盐酸：3Fe²⁺ + 4H⁺ + NO₃⁻ === 3Fe³⁺ + NO↑ + 2H₂O
- B. 碳酸氢铵溶液与足量的NaOH溶液混合后加热：NH₄⁺ + OH⁻ $\xrightarrow{\Delta}$ NH₃↑ + H₂O