

2022黑龙江高三下学期人教版高中化学开学考试

1.

下列措施,是为了防止产生雾霾的,其中不可行的是()

- A. 停止冬季供暖,减少有害物质排放
- B. 对锅炉和汽车等产生的有害气体和烟尘等进行处理
- C. 退耕还林,改善生态环境
- D. 寻找新能源,减少化石燃料的使用

2.

下列物质中含有原子数由多到少排列正确的是()

①0.1molH₂SO₄ ②4.8g氦气 ③5.6L标况下NH₃(气) ④4℃时的5.4mLH₂O

- A. ①②③④
- B. ④③②①
- C. ②③④①
- D. ②④③①

3.

下列四种基本类型的反应中,一定是氧化还原反应的是()

- A. 分解反应
- B. 置换反应
- C. 复分解反应
- D. 化合反应

4.

由硫酸钾、硫酸铝和硫酸组成的混合溶液,其 $c(\text{H}^+) = 0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$,

$c(\text{Al}^{3+}) = 0.4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$, $c(\text{SO}_4^{2-}) = 0.8 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$, 则 $c(\text{K}^+)$ 为()

- A. $0.15 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- B. $0.2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- C. $0.3 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- D. $0.4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

5.

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值,下列叙述正确的是()

- A. 64g SO₂含有氧原子数为 N_A
- B. 0.5mol/L MgCl₂溶液,含有Cl⁻离子数为 N_A
- C. 标准状况下,22.4L H₂O的分子数为 N_A
- D. 常温常压下,14g N₂含有分子数为0.5 N_A