

课时跟踪检测(十二) 物质的量的单位——摩尔带解析

1.

1. 下列说法正确的是()

- A. 摩尔是表示物质数量的单位
- B. 物质的量就是物质的质量
- C. 摩尔质量就是相对分子质量
- D. 摩尔是物质的量的单位

2.

下列有关 N_A (阿伏加德罗常数的值)说法错误的是()

- A. 0.012 kg ^{12}C 含有的 ^{12}C 是 N_A 个
- B. N_A 个水分子的质量是 $18 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$
- C. 1 mol O_2 中含有的氧分子数为 N_A 个
- D. 含有 N_A 个氧原子的 H_2SO_4 的物质的量是0.25 mol

3.

关于2 mol二氧化碳的叙述中正确的是()

- A. 质量为44 g
- B. 有6 mol原子
- C. 分子数为 6.02×10^{23}
- D. 摩尔质量为44 g

4.

下列叙述中不正确的是()

- A. 摩尔质量的常用单位为 $\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$
- B. 阿伏加德罗常数约为 $6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
- C. 二氧化硫的摩尔质量为 $64 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$
- D. 摩尔质量就是相对原子质量的 6.02×10^{23} 倍