

人教版2022年高一化学必修第一册第二章海水中的重要元素第三节物质的量课时1
物质的量的单位——摩尔练习题含答案解析

1.

下列关于物质的量说法不正确的是

- A. 就是阿伏加德罗常数
B. 单位为摩尔
C. 表示对象为微观粒子
D. 符号为n

2.

下列对于“摩尔”的理解正确的是()

- A. 摩尔是国际科学界建议采用的一种物理量
B. 摩尔可以把物质的宏观量与微观粒子的数量联系起来
C. 摩尔是物质的量的单位，简称摩，符号为mol
D. 摩尔表示粒子的数目

3.

下列表述正确的是()

- A. 摩尔是一个物理量，它表示含有一定数目粒子的集合体
B. $12\text{kg } ^{12}\text{C}$ 的物质的量为 1mol
C. 物质的量的计量对象包括原子、电子、中子、桌子等
D. 1mol O_3 含有的臭氧分子数为 6.02×10^{23}

4.

下列各组物质中所含氧原子的物质的量相同的是()

- A. 0.3mol O_2 和 $0.3\text{mol H}_2\text{O}$
B. 6.02×10^{23} 个 CO_2 与 0.1mol KMnO_4
C. $0.1\text{mol CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ 和 $0.1\text{mol C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
D. $0.1\text{mol H}_2\text{SO}_4$ 和 $0.4\text{mol H}_2\text{O}$

5.