高中化学必修一2021-2022学年度——原子结构与元素周期表综合复习题（二）含
详解

1. _____

下列有关元素周期表的说法正确的是（ ）

- A. 一个横行即是一个周期，一个纵行即是一个族。
B. 对于原子或离子都有关系：原子序数 = 核电荷数 = 核外电子数。
C. 每一周期都是碱金属元素开始，稀有气体元素结束。
D. 元素周期表中含元素种类最多的族是第 IIIB 族。

2. _____

意大利科学家合成一种新型氧分子，它由 4 个氧原子构成，专家认为它液化后的能量密度比普通氧分子高得多，下列关于该分子叙述正确的是（ ）

- A. 它是氧元素的另一种同位素 B. 它是氧元素的另一种同素异形体
C. 它的摩尔质量是 64 D. 它是一种化合物

3. _____

下列各项描述中，正确的是（ ）

- A. 任何原子或离子的组成中都含有质子
B. 某元素原子最外层只有一个电子，则它一定是金属元素
C. 质子数相同的微粒一定属于同一种元素
D. 构成原子核的微粒中都含有中子

4. _____

${}_{92}^{235}\text{U}$ 是重要的核工业原料，在自然界的丰度很低。 ${}_{92}^{235}\text{U}$ 的浓缩一直为国际社会所关注。下列有关 ${}_{92}^{235}\text{U}$ 的说法中正确的是（ ）

- A. ${}_{92}^{235}\text{U}$ 原子核中含有 92 个中子 B. ${}_{92}^{235}\text{U}$ 原子核外有 143 个电子
C. ${}_{92}^{235}\text{U}$ 与 ${}_{92}^{238}\text{U}$ 互为同位素 D. ${}_{92}^{235}\text{U}$ 与 ${}_{92}^{238}\text{U}$ 互为同素异形体

5. _____

下列叙述错误的是（ ）