

河南高一化学2022年后半期月考测验在线免费考试

1. 选择题

物质从宏观方面看是由元素组成的，从微观方面是由粒子构成的。下列有关说法不正确的是()

- A. 元素原子的多样性是由构成原子的质子和中子数目引起的
- B. 元素的化学性质主要取决于元素原子的最外层电子数
- C. 质子数等于电子数的微粒，可能是一种分子和一种离子
- D. 只由一种分子构成的物质一定是纯净物

2. 选择题

钚(Pu)作为热源材料，常用来驱动太空船。下列关于 $^{238}_{94}\text{Pu}$ 的说法正确的是()

- A. $^{238}_{94}\text{Pu}$ 与 $^{239}_{94}\text{Pu}$ 具有相同的化学性质
- B. $^{238}_{94}\text{Pu}$ 与 $^{239}_{94}\text{Pu}$ 互为同素异形体
- C. $^{238}_{94}\text{Pu}$ 与 $^{238}_{92}\text{U}$ 互为同位素
- D. $^{238}_{94}\text{Pu}$ 与 $^{238}_{92}\text{U}$ 含有的中子数相同

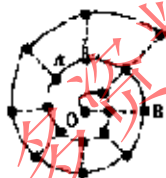
3. 选择题

下列化学用语正确的是()

- A. HCl的电子式： $\text{H}^+ \cdot \ddot{\text{Cl}}^-$
- B. 中子数为20的氯原子： $^{20}_{17}\text{Cl}$
- C. 18O的原子结构示意图：
- D. MgCl₂的形成：

4. 选择题

门捷列夫周期表是常见的经典形式，人们在研究前18号元素时发现,还可以将它们排成如图所示的“海螺”形状,图中每个“.”代表一种元素,其中O点代表氢元素。下列说法中错误的是()



- A. A、B元素的简单离子半径比较A > B
- B. 虚线相连的元素处于同一族
- C. B元素是图中金属性最强的元素
- D. A、B两种元素组成的化合物中只含有离子键

5. 选择题

下列关于化学键的说法正确的是()

- A. 阴、阳离子之间通过相互吸引作用形成的化学键叫离子键
- B. 化学键的断裂和形成是物质在化学反应中发生能量变化的主要原因
- C. 离子化合物一定由金属元素和非金属元素组成
- D. 根据电离方程式 $\text{HCl} = \text{H}^+ + \text{Cl}^-$, 可判断HCl分子里存在离子键

6. 选择题

科学家发现，普通盐水在无线电波的照射下可以降低盐水中所含元素之间的结合力，释放出氢