

山东高一化学期中考试（2022年下册）试卷完整版

1. 选择题

在一个电中性的原子中，一定含有的微粒是（ ）。

- A. 质子，中子，电子 B. 质子，中子
C. 质子，电子 D. 中子，电子

2. 选择题

化学变化中，可能发生改变的是（ ）

- A. 质子数 B. 核外电子数 C. 中子数 D. 原子核

3. 选择题

下列叙述正确的是（ ）

- A. 任何原子或离子的组成中都含有质子 B. $^{16}\text{O}_2$ 和 $^{18}\text{O}_2$ 互称为同素异形体
C. ^{40}K 和 ^{40}Ca 原子中的质子数和中子数都相等 D. 同位素是不同核素，物理、化学性质完全相同

4. 选择题

下列化合物中既有离子键又有共价键的是（ ）

- A. KBr B. NaOH C. HBr D. N_2

5. 选择题

在元素周期表中金属元素与非金属元素的分界线附近的一些元素能用于制（ ）

- A. 合金 B. 农药 C. 催化剂 D. 半导体

6. 选择题

下列说法错误的是（ ）。

- A. 含有共价键的化合物一定是共价化合物
B. 在共价化合物中一定含有共价键
C. 含有离子键的化合物一定是离子化合物
D. 双原子单质分子中的共价键一定是非极性键

7. 选择题

元素性质呈周期性变化的决定因素是（ ）

- A. 元素原子半径大小呈周期性变化
B. 元素相对原子质量依次递增
C. 元素原子最外层电子排布呈周期性变化
D. 元素的最高正化合价呈周期性变化

8. 选择题

某元素原子的最外层电子数是次外层电子数的3倍，且最外层电子数与次外层电子数之和小于10。该元素为（ ）

- A. 锂 B. 铍 C. 钙 D. 氧

9. 选择题

已知 $a\text{A}^{n+}$ 、 $b\text{B}^{(n+1)+}$ 、 $c\text{C}^{n-}$ 、 $d\text{D}^{(n+1)-}$ 具有相同的电子层结构，关于A、B、C、D四种元素的