

## 常德市高一化学下册月考试卷考试完整版

### 1. 选择题

2010年4月，科学家成功合成了一种拥有117个质子的新元素。科学家用 $^{48}_{20}\text{Ca}$ 轰击 $^{249}_{97}\text{Bk}$ ，生成了6个拥有117个质子的新原子，其中的5个原子有176个中子，1个原子有177个中子。下列有关说法正确的是（ ）

- A. 第117号元素是副族元素 B.  $^{249}_{97}\text{Bk}$ 的质量数为97  
C. 第117号元素是非金属元素 D.  $^{48}_{20}\text{Ca}^{2+}$ 的中子数比核外电子数多10

### 2. 选择题

下列说法中，正确的是（ ）

- A. 在周期表中，族序数都等于该族元素的最外层电子数  
B. 非金属性最强的元素，其最高价氧化物对应水化物的酸性最强  
C. 卤素单质随原子序数的增大，其熔沸点逐渐降低  
D. 碱金属随原子序数的增大，其熔沸点逐渐降低

### 3. 选择题

铍元素性质与铝元素性质相似，下列方法能证明氯化铍由共价键构成的是（ ）

- A. 溶于水加硝酸银溶液，观察是否有白色沉淀生成  
B. 溶于水做导电实验，观察是否导电  
C. 熔融状态，做导电实验，观察是否导电  
D. 测定氯化铍熔点

### 4. 选择题

短周期元素W、X、Y和Z的原子序数依次增大。元素W是制备一种高效电池的重要材料，X原子的最外层电子数是内层电子数的2倍，元素Y是地壳中含量最丰富的金属元素，Z原子的最外层电子数是其电子层数的2倍。下列说法错误的是（ ）

- A. 元素W、X的氯化物中，各原子均满足8电子的稳定结构  
B. 元素X与氢形成的原子比为1:1的化合物有很多种  
C. 元素Y的单质与氢氧化钠溶液或盐酸反应均有氢气生成  
D. 元素Z可与元素X形成共价化合物XZ<sub>2</sub>

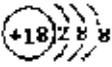
### 5. 选择题

下列叙述正确的是（ ）

- A. O<sub>2</sub>分子间存在着非极性共价键 B. CO<sub>2</sub>分子内存在着极性共价键  
C. SO<sub>2</sub>与H<sub>2</sub>O反应的产物是离子化合物 D. 盐酸中含有H<sup>+</sup>和Cl<sup>-</sup>，故HCl为离子化合物

### 6. 选择题

下列化学用语书写正确的是

- A. 氯离子的结构示意图：
- B. 作为相对原子质量测定标准的碳核素： $^{14}_6\text{C}$
- C. 氯化镁的电子式： $\text{Mg}^{2+}[\text{Cl}]^{-}$
- D. 用电子式表示氯化氢分子的形成过程： $\text{H}\cdot + \cdot\text{Cl}: \longrightarrow \text{H}^{-}[\text{Cl}]^{-}$