

## 高一化学下册单元测试在线测验完整版

### 1. 选择题

W、Q、X、Y、Z为短周期元素且原子序数依次增大，X原子的K层电子数与M层电子数相等，Y是常用的灰黑色半导体材料，通常状态下YW<sub>4</sub>呈气态。下图是晶体Y的一种制备路线图。有关说法正确的是



- A. 标准状况下，WZ为液态 B. 原子半径大小为W<X<Y  
C. YQ<sub>2</sub>和YW<sub>4</sub>均只含极性共价键 D. 氢化物的稳定性为Q>Y>Z

### 2. 选择题

短周期元素R、T、Q、W在元素周期表中的相对位置如图所示，其中T所处的周期序数与族序数相等。下列判断不正确的是（ ）

|   |   |   |   |
|---|---|---|---|
|   |   | R |   |
| T | Q |   | W |

- A. 最简单气态氢化物的热稳定性：R>Q  
B. 最高价氧化物对应水化物的酸性：Q<W  
C. 原子半径：T>Q>R  
D. 单质T与NaOH溶液不反应

### 3. 选择题

短周期元素a、b、c、d、e的原子序数依次增大，c和e的原子序数相差8。常温下，由这些元素组成的物质有如下实验现象：甲（红棕色）+乙（液态）→丙（强酸）+丁（无色气体）；戊（淡黄色）+乙→己（强碱）+庚（无色气体）。下列说法正确的是

- A. 简单的离子半径：d>e>b>c  
B. c的气态氢化物热稳定性比e的强  
C. 化合物戊含离子键和极性键  
D. 由a、c、d、e四种元素组成的化合物只有一种

### 4. 选择题

短周期元素A、B、C原子序数依次递增，它们的原子的最外层电子数之和为10。A与C在周期表中同主族，B原子最外层电子数等于A原子次外层电子数。下列叙述正确的是（ ）

- A. 原子半径A<B<C  
B. A的氢化物的稳定性小于C的氢化物的稳定性  
C. C的氧化物的熔点比A的氧化物的低  
D. A与C可形成原子晶体

### 5. 选择题

甲~辛等元素在周期表中的相对位置如下表。甲与戊的原子序数相差3，戊的一种单质是自然界硬度最大的物质，丁与辛属同周期元素，下列判断正确的是（ ）

|   |   |   |   |
|---|---|---|---|
| 甲 |   |   | 戊 |
| 乙 |   |   | 己 |
| 丙 | 丁 | 庚 | 辛 |

- A. 金属性：甲>乙>丁  
B. 原子半径：辛>己>戊