

人教版高一必修第一册第四章物质结构元素周期律第三节化学键

1. 选择题

下列有关离子键的说法正确的是（ ）

- A. 阴、阳离子成键时只受到静电吸引力的作用
- B. 离子键是阴、阳离子之间的相互作用
- C. 任何离子键在形成的过程中必定有电子的得失
- D. 在离子化合物 CaCl_2 中，两个氯离子之间存在离子键

2. 选择题

下列元素最易形成离子键的是（ ）

- A. Na B. Mg C. Al D. Si

3. 选择题

下列物质肯定不含离子键的是（ ）

- A. 氧化物 B. 酸 C. 盐 D. 碱

4. 选择题

下列化合物的电子式书写错误的是（ ）

- A. $\text{Ca}^{2+} \cdot \cdot \cdot \text{Cl}^-]_2$ B. $\text{Na}^+ [: \text{S} :]^{2-} \text{Na}^+$ C. $\text{Mg}^{2+} [: \text{O} :]^{2-}$ D. $\text{Na}^+ \cdot \cdot \cdot \text{F}^-]$

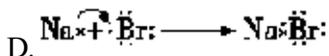
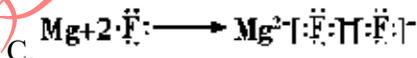
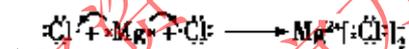
5. 选择题

所含阴离子和阳离子的电子结构都与稀有气体元素原子的电子层结构相同，且阳离子比阴离子少两个电子层的离子化合物是（ ）

- A. MgCl_2 B. CaF_2 C. NaBr D. NaI

6. 选择题

下列用电子式表示的化合物的形成过程正确的是（ ）



7. 选择题

H_2O_2 中不存在的化学键类型是（ ）

- A. 极性键 B. 非极性键 C. 离子键 D. 共价键

8. 选择题

下列表示方法正确的是（ ）