

新疆2022年高二化学下册期末考试在线答题

1. 选择题

元素的性质呈现周期性变化的根本原因是

- A. 原子半径呈周期性变化
- B. 元素的化合价呈周期性变化
- C. 第一电离能呈周期性变化
- D. 元素原子的核外电子排布呈周期性变化

2. 选择题

下列基态原子的电子排布图中，正确的是（ ）

- A.
- B.
- C.
- D.

3. 选择题

某元素原子3p能级上有一个空轨道，则该元素为()

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

4. 选择题

下列各项中表达正确的是（ ）

- A. 硫离子的核外电子排布式： $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- B. N_2 的结构式： $N \equiv N$
- C. NaCl的电子式：
- D. CO_2 的分子模型示意图：

5. 选择题

下列事实与氢键有关的是

- A. HF、HCl、HBr、HI的热稳定性依次减弱
- B. 水加热到很高的温度都难以分解
- C. CH_4 、 SiH_4 、 GeH_4 、 SnH_4 熔点随相对分子质量增大而升高
- D. 水结成冰体积膨胀

6. 选择题

下列分子和离子中中心原子价层电子对几何构型为四面体且分子或离子空间的构型为V形的是（ ）

- A. NH_4^+ B. PH_3 C. H_3O^+ D. OF_2

7. 选择题