

2021-2022年高二4月月考化学试卷带参考答案和解析（河北省宣化区第一中学）

1. 选择题

下列元素电负性最大的是

- A.C B.F C.Cl D.N

2. 选择题

下列叙述正确的是（ ）

- A.干冰升华时碳氧键发生断裂 B.CaO和SiO<sub>2</sub>晶体中都不存在单个小分子  
C.Na<sub>2</sub>O与Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>所含的化学键类型完全相同 D.Br<sub>2</sub>蒸气被活性炭吸附时共价键被破坏

3. 选择题

下列各组元素属于p区的是（ ）

- A. 原子序数为1、2、7的元素 B. S、O、P C. Fe、Ar、Cl D. Na、Li、Mg

4. 选择题

利用电负性数值可以预测

- A. 分子的极性 B. 分子的对称性  
C. 分子的空间构型 D. 化学键的极性

5. 选择题

下列说法中不正确的是

- A.气体单质中，一定有 $\sigma$ 键，可能有 $\pi$ 键  
B. $\sigma$ 键比 $\pi$ 键重叠程度大，形成的共价键强  
C.两个原子间形成共价键时，最多有一个 $\sigma$ 键  
D.N<sub>2</sub>分子有一个 $\sigma$ 键，两个 $\pi$ 键

6. 选择题

下列各分子中所有原子都满足最外层8电子结构的是（）

- A. BeCl<sub>2</sub> B. BF<sub>3</sub> C. PCl<sub>5</sub> D. N<sub>2</sub>

7. 选择题

原子序数为1—18的18种元素中，原子最外层不成对电子数与它的电子层数相等的元素共有（）

- A. 6种 B. 5种 C. 4种 D. 3种

8. 选择题

五种短周期元素的原子半径，最高正化合价及最低负化合价见下表：

元素代号 L M Q R T

原子半径/nm 0.160 0.089 0.143 0.102 0.074

化合价 +2 +2 +3 +6, -2 -2