

云南2022年高二化学上期期中考试免费试卷

1. 选择题

构成金属晶体的微粒是

- A. 原子 B. 分子 C. 金属阳离子 D. 金属阳离子和自由电子

2. 选择题

已知SO₃、BF₃、CCl₄、PCl₅、SF₆都是非极性分子，而H₂S、NH₃、NO₂、SF₄、BrF₅都是极性分子，由此可推出AB_n型分子属于非极性分子的经验规律是()

- A. AB_n型分子中A、B均不含氢原子
B. A元素的相对原子质量必小于B元素的相对原子质量
C. 分子中所有原子都在同一平面上
D. AB_n型的价电子对数等于n

3. 选择题

下列说法正确的是()

- A. π 键是由两个p电子以“头碰头”方式重叠而成
B. σ 键是镜面对称，而 π 键是轴对称
C. 乙烷分子中的键全为 σ 键而乙烯分子中含 σ 键和 π 键
D. H₂分子中含 σ 键，Cl₂分子中含 π 键

4. 选择题

下列说法中不正确的是()

- A. 一般情况下， σ 键比 π 键重叠程度大，形成的共价键强
B. 两个原子间形成共价键时，最多有一个 σ 键
C. 在气体单质中，一定有 σ 键，可能有 π 键
D. N₂分子中有1个 σ 键，2个 π 键

5. 选择题

下列物质的变化过程中有共价键明显被破坏的是()

- ①I₂升华 ②氯化钠溶于水 ③氯化氢溶于水 ④碳酸氢铵中闻到了刺激性气味
A. ①② B. ①③ C. ②③ D. ③④

6. 选择题

钛酸钡的热稳定性好，介电常数高，在小型变压器、话筒和扩音器中都有应用。钛酸钡晶体的晶胞结构示意图如图所示，它的化学式是()



- A. BaTi₈O₁₂ B. BaTi₄O₆ C. BaTi₂O₄ D. BaTiO₃

7. 选择题

下列各组原子中，彼此化学性质一定相似的是()

- A. 原子核外电子排布式为1s₂的X原子与原子核外电子排布式为1s₂2s₂的Y原子