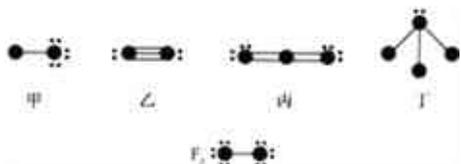


云南2022年高二化学上期月考测验免费试卷完整版

1. 选择题

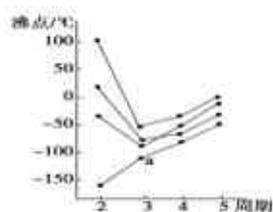
下列结构图中，●代表前二周期元素的原子实（原子实是原子除去最外层电子后剩余的部分），小黑点代表未用于形成共价键的最外层电子，短线代表价键。示例：（图中F₂）根据各图表示的结构特点，下列有关叙述正确的是（ ）



- A. 上述结构图中共出现6种元素 B. 甲、乙、丙为非极性分子，丁为极性分子
C. 甲与丁可以发生化合反应生成离子化合物 D. 向CaCl₂溶液中通入丙有白色沉淀产生

2. 选择题

下图中每条折线表示周期表IVA~VIIA中的某一族元素氢化物的沸点变化。每个小黑点代表一种氢化物，其中a点代表的是（ ）



- A. H₂S B. HCl C. PH₃ D. SiH₄

3. 选择题

下列说法中正确的是

- A. NO₂、BF₃、NCl₃分子中没有一个分子中原子的最外层电子都满足了8电子稳定结构
B. P₄和CH₄都是正四面体型分子且键角都为109.5°

C. NH₄⁺的电子式为 $\begin{array}{c} \text{H} \\ \vdots \\ \text{H} \cdot \cdot \cdot \text{N} \cdot \cdot \cdot \text{H} \\ \vdots \\ \text{H} \end{array}$ ，离子呈平面正方形结构

D. NH₃分子中有一对未成键的孤电子对，它对成键电子的排斥作用较强

4. 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

5. 选择题

下列叙述中，正确的是

- A. 在一个基态多电子的原子中，可以有两个运动状态完全相同的电子
B. 在一个基态多电子的原子中，不可能有两个能量完全相同的电子
C. 如果某一基态原子3p轨道上仅有2个电子，它们自旋方向必然相反
D. 在一个基态多电子的原子中，M层上的电子能量肯定比L层上的电子能量高