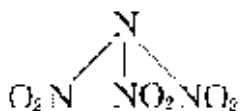


2022河北高二下学期人教版(2022)高中化学单元测试

1.

科学家最近研制出有望成为高效火箭推进剂的 $\text{N}(\text{NO}_2)_3$

(如图所示)。已知该分子中 $\text{N}-\text{N}-\text{N}$ 键角都是 108.1° ，下列有关 $\text{N}(\text{NO}_2)_3$ 的说法正确的是()



- A. 分子中 N 、 O 间形成的共价键是非极性键
- B. 分子中四个氮原子共平面
- C. 该分子中的中心氮原子还有一对孤电子对
- D. 15.2 g 该物质含有 6.02×10^{22} 个原子

2.

下列对 C 原子的 sp^3 、 sp^2 、 sp 杂化轨道的夹角的比较，说法正确的是()

- A. sp 杂化轨道的夹角最大
- B. sp^2 杂化轨道的夹角最大
- C. sp^3 杂化轨道的夹角最大
- D. sp^3 、 sp^2 、 sp 杂化轨道的夹角相等

3.

在 $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$ 中 Pt^{2+} 离子的配位数是()

- A. 1个
- B. 2个
- C. 4个
- D. 6个

4.

若 AB_n 型分子的中心原子 A 上没有未用于形成共价键的孤对电子，运用价层电子对互斥模型，下列说法正确的是()

- A. 若 $n=2$ ，则分子的立体构型为 V 形
- B. 若 $n=3$ ，则分子的立体构型为三角锥形
- C. 若 $n=4$ ，则分子的立体构型为正四面体形
- D. 以上说法都不正确

5.

下列现象与形成配合物无关的是()

- A. 向 FeCl_3 中滴入 KSCN ，出现红色