

2022吉林高二下学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

下列各组表述中，正确的是

- A. 区分晶体和非晶体最可靠的科学方法是对固体进行 X-射线衍射
- B. 离子键、金属键无方向性和饱和性，而所有共价键都有方向性和饱和性
- C. 处于能量最低状态时，外围电子排布为 $4d^1 5s^2$ 的某元素原子，M能层共有8个电子，该元素位于d区第IIIB族
- D. 对充有氖气的霓虹灯管通电，灯管发出红色光．产生这一现象的主要原因是电子由基态向激发态跃迁时以光的形式释放能量

2.

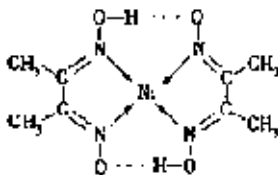


下列关于 SiO_2 晶体网状结构（如图）的叙述正确的是

二氧化硅的结构 (● 代表硅原子, ● 代表氧原子)

- A. 存在四面体结构单元, O处于中心, Si处于4个顶角
- B. 最小环上有3个Si原子和3个O原子
- C. 最小环上Si和O原子数之比为1:2
- D. 最小环上有6个Si原子和6个O原子

3.



某物质的结构如图所示:下列有关该物质的分析中正确的是

- A. 该物质分子中不存在 σ 键