

江苏2022年高一下期化学期中考试附答案与解析

1. 选择题

科学史上每一次重大的发现都极大地推进了科学的发展。俄国科学家门捷列夫对化学的突出贡献在于

- A. 揭示了燃烧的本质 B. 开发了合成氨的生产工艺
C. 提出了元素周期律 D. 提取了治疟药物青蒿素

2. 选择题

下列说法中，错误的是

- A. 稀有气体元素原子的最外层电子数均为8个
B. 元素周期表中有7个主族、7个副族
C. 碳元素位于第2周期IVA族
D. 氢分子中的化学键是共价键

3. 选择题

下列化学用语书写正确的是

- A. CH₄分子的球棍模型： B. 硫原子的结构示意图：
C. 氮气的电子式： $\text{N}::\text{N}$ D. 水分子的结构式：

4. 选择题

在周期表中，与主族元素位置有关的是 ()

- A. 相对原子质量 B. 核内中子数
C. 次外层电子数 D. 电子层数和最外层电子数

5. 选择题

澳大利亚研究人员开发出被称为第五形态的固体碳，这种新的碳结构称作“纳米泡沫”，他外形类似海绵，比重极小，并具有磁性。纳米泡沫碳与金刚石的关系是

- A. 同素异形体 B. 同分异构体 C. 同一种物质 D. 同位素

6. 选择题

在下列有关晶体的叙述中错误的是 ()

- A. 离子晶体中，一定存在离子键 B. 原子晶体中，只存在共价键
C. 金属晶体的熔沸点均很高 D. 稀有气体的原子能形成分子晶体

7. 选择题

下列变化中，吸收的热量用于克服分子间作用力的是

- A. 加热金属铝使之熔化 B. 液氨受热蒸发
C. 加热碘化氢气体使之分解 D. 加热硅晶体使之熔化

8. 选择题

下列说法中正确的是

- A. 氯化氢溶于水能电离出H⁺、Cl⁻，所以氯化氢是离子化合物