

2022至2019年高一下册期中考试化学考题同步训练（云南省昆明第一中学）

1. 选择题

下列化学用语中，表示正确的是

- A. 氟原子的结构示意图  B. CH₄的球棍模型: 
- C. 二氧化碳的电子式: $:\overset{\ominus\ominus}{\text{O}}::\overset{\ominus\ominus}{\text{C}}::\overset{\ominus\ominus}{\text{O}}:$ D. 乙醇的结构式: C₂H₆O

2. 选择题

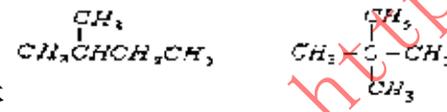
元素性质周期性变化的根本原因是

- A. 元素的相对原子质量逐渐增大 B. 核外电子排布的周期性变化
C. 原子核内质子数逐渐增大 D. 元素化合价的周期性变化

3. 选择题

括号内两种物质的关系与概念相符的是

- A. 同位素(¹H₂O与³H₂O)
B. 同素异形体(13C与C₆₀)

- C. 同分异构体 
- D. 同系物(C₃H₈和C₂H₄)

4. 选择题

下列关于有机化合物的叙述不正确的是

- A. 正丁烷的熔点、沸点比异丁烷的高
B. 水可以用来分离溴苯和苯的混合物
C. CH₂Cl₂是纯净物说明甲烷是四面体结构而不是正方形结构
D. 溴的四氯化碳溶液既可鉴别乙烷与乙烯，又可除去乙烷中的乙烯

5. 选择题

用化学方法区别NaCl、MgCl₂、AlCl₃、CuCl₂、FeCl₃和NH₄Cl现有六种溶液(必要时可加热)，可选用下列试剂中的

- A. NaOH溶液 B. AgNO₃溶液 C. KSCN溶液 D. BaCl₂溶液

6. 选择题

设N_A为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是：

- A. 28g聚乙烯中含有N_A个碳碳双键
B. 1mol乙烯与Cl₂完全加成，然后与Cl₂发生取代反应，共消耗氯气的分子数最多为6N_A
C. 标准状况下，2.24LCCl₄中的原子总数大于0.5N_A
D. 15g甲基含有的电子数是9N_A

7. 选择题

下列说法正确的是

- A. 因为水分子内存在氢键，所以水分子非常稳定