

## 重庆市2022届高三模拟调研卷（三）化学试题

### 单选题

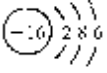
#### 1. 单选题

化学在生活、社会、环境和科技进步方面发挥着重要的作用。下列说法正确的是（ ）

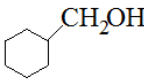
- A. 针对新冠肺炎疫情，用无水酒精、双氧水对环境进行杀菌消毒  
B. 歼20战斗机采用大量先进复合材料、铝锂合金等，铝锂合金属于金属材料  
C. “中国天眼”的镜片材料为SiC，属于新型有机非金属材料  
D. 芯片制造中的“光刻技术”是利用光敏树脂在曝光条件下成像，该过程并不涉及化学变化

#### 2. 单选题

下列化学用语表示正确的是（ ）

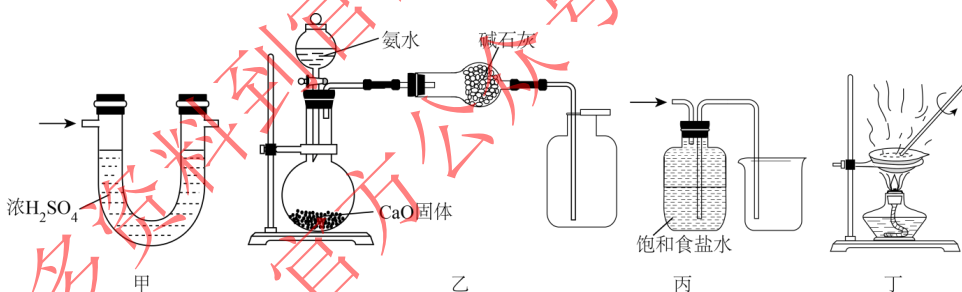
- A. 硫离子的结构示意图： B. 羟基的电子式为： C. 乙炔的球棍模型： D. 乙酸的结构式： $\text{CH}_3\text{COOH}$

#### 3. 单选题

- 某有机分子的结构如图，则该分子环上的一氯代物有(不考虑立体异构)（ ）
- A. 1种 B. 2种 C. 3种 D. 4种

#### 4. 单选题

下列实验操作正确且能达到实验目的的是（ ）



- A. 用甲装置干燥 $\text{H}_2$   
B. 用乙装置制取并收集干燥的氨气  
C. 用丙装置收集 $\text{Cl}_2$   
D. 用丁装置除去 $\text{NaHCO}_3$ 中的 $\text{Na}_2\text{CO}_3$

#### 5. 单选题

W、X、Y、Z为原子序数依次增大的短周期元素，其中W、X、Z分别位于不同周期，1个 $\text{W}_2\text{X}$ 分子含有10个电子，Y元素原子半径是同周期元素中最大的，Z元素原子的最外层电子数是次外层的二分之一，下列说法正确的是（ ）

- A. 原子半径： $r(\text{Z}) > r(\text{Y}) > r(\text{X}) > r(\text{W})$   
B. 失电子能力： $\text{Y} > \text{W} > \text{X}$   
C. Z的简单氢化物热稳定性比X的强  
D. 采用电解Y的氯化物水溶液方法制取单质Y

#### 6. 单选题

氢能被称为未来能源，利用乙醇来制取氢气涉及如下反应