

2022年4月江苏省苏州市姑苏区第十中学高一后半期期中考试化学网上检测无纸试卷带答案和解析

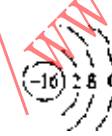
1. 选择题

绿色化学的“原子经济性”是指在化学品合成过程中，合成方法和工艺应被设计成能把反应过程中所用的所有原材料尽可能多的转化到最终产物中，以下反应最符合绿色化学的“原子经济性”要求的是

- A. 甲烷与氯气反应制取四氯化碳
- B. 氯乙烯加聚制取聚氯乙烯高分子材料
- C. 1-溴丙烷与氢氧化钾的醇溶液共热制取丙烯
- D. 苯和浓硝酸、浓硫酸的混合物在一定条件下反应制取硝基苯

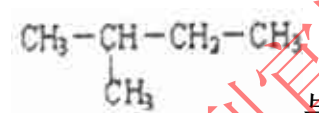
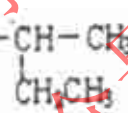
2. 选择题

下列化学用语或模型图表示正确的是

- A. 甲烷的球棍模型：
- B. S²⁻的结构示意图：
- C. 乙炔的结构式：CH≡CH
- D. 羟基的电子式：

3. 选择题

下列说法正确的是

- A. 石墨和金刚石互为同素异形体
- B.  与  互为同分异构体
- C. H₂O、D₂O、T₂O互为同位素
- D. CH₃OH和HOCH₂CH₂OH互为同系物

4. 选择题

下列有关晶体的说法中正确的是

- A. 原子晶体中，共价键越强，熔点越高
- B. 冰熔化时，水分子中共价键发生断裂
- C. 氯化氢溶于水能电离出H⁺、Cl⁻，所以氯化氢是离子晶体
- D. 碘晶体受热转变成碘蒸气，吸收的热量用于克服碘原子间的作用力

5. 选择题

下列装置或操作能达到实验目的的是

- A
- B
- C
- D