

2006年考试试题中心高三化学选择题题库二 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/105/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E8_80_83_c65_105675.htm 选择题（本题包括8小题，每小

题4分，共32分。每小题只有一个选项符合题意。）1. 美国加州Livermore国家实验室的物理学家ChoongShik和他的同事们，在40Gpa的高压容器中，用Nd:YbLiF₄激光器将液态二氧化碳加热到1800K，二氧化碳转化为与石英具有相似结构的晶体。估计该晶体可能具有的结构或性质是（ ）

A. 该晶体仍属于分子晶体 B. 硬度与金刚石相近 C. 熔点较低 D. 硬度较小

2. 下列物质能使品红溶液褪色的是（ ） 活性炭 过氧化钠 次氯酸钠 二氧化硫 干燥氯气

A. 除 外都可以 B. 除 外都可以 C. 只有 可以 D. 全部都可以

3. 下列实验操作中，仪器需要插入液面以下的有：（ ） 制备Fe(OH)₂时用胶头滴管将NaOH溶液滴入FeSO₄溶液中；

制备H₂的简易装置中长颈漏斗的下端管口； 石油分馏时所用温度计； 用乙醇制备乙烯时所用温度计； 用水吸收氯化氢时的导气管。

A. B. C. D. 4.

瑞典皇家科学院2001年10月10日宣布，2001年诺贝尔化学奖授予“手性碳原子的催化氢化、氧化反应”研究领域作出贡献的美、日三位科学家。

在有机物中，若碳原子上连接的四个原子或原子团不相同，则这个碳原子称为手性碳原子。下列分子中含有“手性碳原子”的是（ ）

A. CBr₂F₂ B. CH₃CH₂OH

C. CH₃CH₂CH₃ D. CH₃CH(OH)COOH

5. 通过下列有关操作和现象，可以确定溶液中一定有Fe³⁺离子存在的是（ ）

A. 加入足量铁粉后，溶液变成浅绿色 B. 滴入KI溶液后，溶液呈黄棕

色C.滴入KSCN溶液后，无现象，再通入氯气后溶液变为红色
 色D.滴加KSCN溶液后，溶液变为红色6.已知溶液中存在OH⁻、H⁺、NH₄⁺、Cl⁻四种离子，经四位同学测定其浓度大小的关系如下，其中不可能的是()
 A. $c(\text{Cl}^-) > c(\text{NH}_4^+) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$
 B. $c(\text{Cl}^-) > c(\text{H}^+) > c(\text{NH}_4^+) > c(\text{OH}^-)$
 C. $c(\text{Cl}^-) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-) > c(\text{NH}_4^+)$
 D. $c(\text{NH}_4^+) > c(\text{Cl}^-) > c(\text{OH}^-) > c(\text{H}^+)$
 7.将21.6g FeC₂O₄隔绝穿气加热，分解得到10.8g铁的氧化物，试分析所得气体的产物的成分物质的量为()
 A. 0.15mol CO
 B. 0.15mol CO和0.15mol CO₂
 C. 0.3mol CO₂
 D. 0.25mol CO和0.25mol CO₂
 8.某学生用优质大理石与稀盐酸反应制取二氧化碳，实验结果表 V(CO₂)如图所示，对图中曲线的描述正确的是() (mL)
 A. OA段表示开始时，反应速度稍慢
 B. AB段表示反应速度快，因为产物CaCl₂有催化作用
 C. BC段表示反应速度最快，在该时间内收集到的气体最多
 D. OC线表示随时间增加，反应速度逐渐增大

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问
www.100test.com