

系统复习资料汇编

考试复习重点推荐资料

百炼成金模拟考试汇编

阶段复习重点难点梳理

适应性全真模拟考试卷

考前高效率过关手册集

高效率刷题好资料分享

学霸上岸重点笔记总结

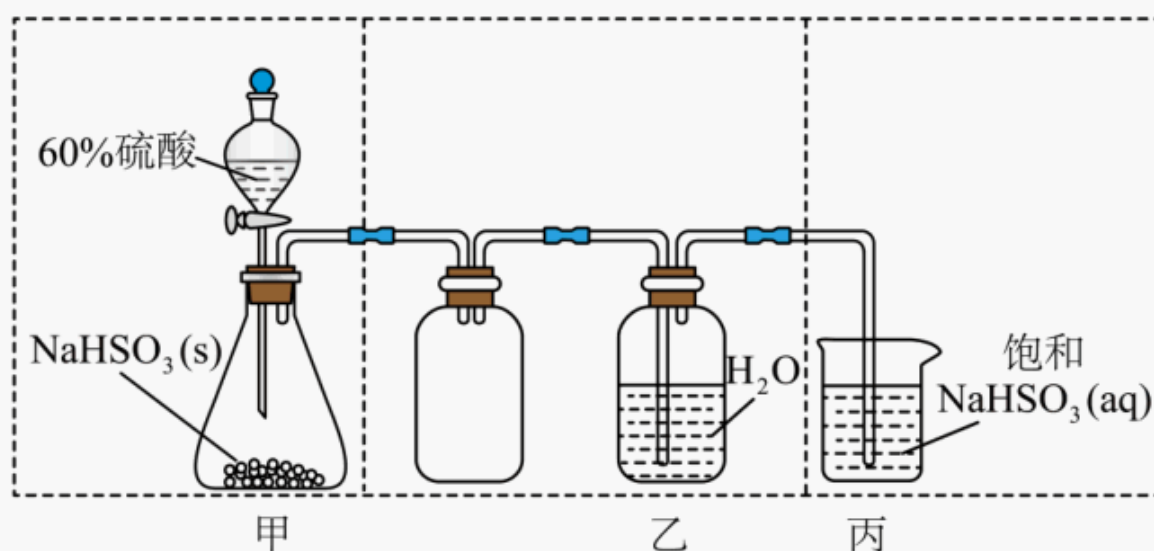
注：下载前请仔细阅读资料，以实际预览内容为准

江苏省 2022 年普通高中学业水平选择性考试 化学

可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 N 14 O 16 S 32 Cl 35.5 Cr 52 Fe 56 Cu
64 Ce 140

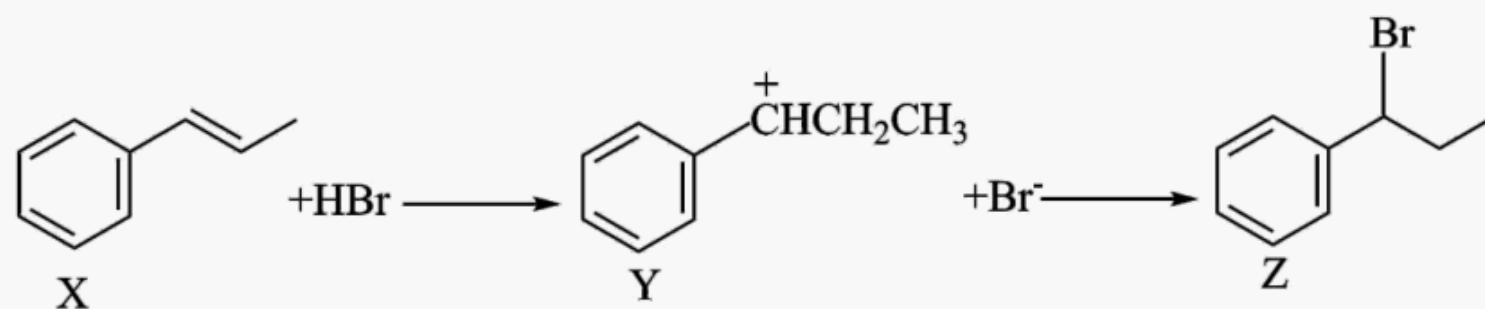
一、单项选择题: 共 13 题, 每题 3 分, 共 39 分。每题只有一个选项最符合题意。

- 我国为人类科技发展作出巨大贡献。下列成果研究的物质属于蛋白质的是
A. 陶瓷烧制 B. 黑火药 C. 造纸术 D. 合成结晶牛胰岛素
- 少量 Na_2O_2 与 H_2O 反应生成 H_2O_2 和 NaOH 。下列说法正确的是
A. Na_2O_2 的电子式为 $\text{Na}^+[\text{:}\ddot{\text{O}}\text{:}]^{2-}\text{Na}^+$ B. H_2O 的空间构型为直线形
C. H_2O_2 中 O 元素的化合价为 -1 D. NaOH 仅含离子键
- 工业上电解熔融 Al_2O_3 和冰晶石 (Na_3AlF_6) 的混合物可制得铝。下列说法正确的是
A. 半径大小: $r(\text{Al}^{3+}) < r(\text{Na}^+)$ B. 电负性大小: $\chi(\text{F}) < \chi(\text{O})$
C. 电离能大小: $I_1(\text{O}) < I_1(\text{Na})$ D. 碱性强弱: $\text{NaOH} < \text{Al}(\text{OH})_3$
- 实验室制取少量 SO_2 水溶液并探究其酸性, 下列实验装置和操作不能达到实验目的的是



- 用装置甲制取 SO_2 气体 B. 用装置乙制取 SO_2 水溶液
C. 用装置丙吸收尾气中的 SO_2 D. 用干燥 pH 试纸检验 SO_2 水溶液的酸性
- 下列说法正确的是
A. 金刚石与石墨烯中的 C-C-C 夹角都为 120°

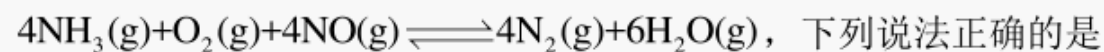
- B. SiH_4 、 SiCl_4 都是由极性键构成的非极性分子
- C. 锗原子($_{32}\text{Ge}$)基态核外电子排布式为 $4s^2 4p^2$
- D. IVA 族元素单质的晶体类型相同
6. 周期表中 IVA 族元素及其化合物应用广泛, 甲烷具有较大的燃烧热($890.3\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$), 是常见燃料; Si、Ge 是重要的半导体材料, 硅晶体表面 SiO_2 能与氢氟酸(HF, 弱酸)反应生成 H_2SiF_6 (H_2SiF_6 在水中完全电离为 H^+ 和 SiF_6^{2-}); 1885 年德国化学家将硫化锗(GeS_2)与 H_2 共热制得了门捷列夫预言的类硅—锗; 下列化学反应表示正确的是
- A. SiO_2 与 HF 溶液反应: $\text{SiO}_2 + 6\text{HF} = 2\text{H}^+ + \text{SiF}_6^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$
- B. 高温下 H_2 还原 GeS_2 : $\text{GeS}_2 + \text{H}_2 = \text{Ge} + 2\text{H}_2\text{S}$
- C. 铅蓄电池放电时的正极反应: $\text{Pb} - 2\text{e}^- + \text{SO}_4^{2-} = \text{PbSO}_4$
- D. 甲烷的燃烧: $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = 890.3\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$
7. 我国古代就掌握了青铜(铜-锡合金)的冶炼、加工技术, 制造出许多精美的青铜器; Pb、 PbO_2 是铅蓄电池的电极材料, 不同铅化合物一般具有不同颜色, 历史上曾广泛用作颜料, 下列物质性质与用途具有对应关系的是
- A. 石墨能导电, 可用作润滑剂
- B. 单晶硅熔点高, 可用作半导体材料
- C. 青铜比纯铜熔点低、硬度大, 古代用青铜铸剑
- D. 含铅化合物颜色丰富, 可用作电极材料
8. 氮及其化合物的转化具有重要应用。下列说法不正确的是
- A. 自然固氮、人工固氮都是将 N_2 转化为 NH_3
- B. 侯氏制碱法以 H_2O 、 NH_3 、 CO_2 、 NaCl 为原料制备 NaHCO_3 和 NH_4Cl
- C. 工业上通过 NH_3 催化氧化等反应过程生产 HNO_3
- D. 多种形态的氮及其化合物间的转化形成了自然界的“氮循环”
9. 精细化学品 Z 是 X 与 HBr 反应的主产物, X→Z 的反应机理如下:



下列说法不正确的是

- A. X 与 互为顺反异构体
- B. X 能使溴的 CCl₄ 溶液褪色
- C. X 与 HBr 反应有副产物 生成
- D. Z 分子中含有 2 个手性碳原子

10. 用尿素水解生成的 NH₃ 催化还原 NO，是柴油机车尾气净化的主要方法。反应为



- A. 上述反应 $\Delta S < 0$
- B. 上述反应平衡常数 $K = \frac{c^4(\text{N}_2) \cdot c^6(\text{H}_2\text{O})}{c^4(\text{NH}_3) \cdot c(\text{O}_2) \cdot c^4(\text{NO})}$
- C. 上述反应中消耗 1 mol NH₃，转移电子的数目为 $2 \times 6.02 \times 10^{23}$
- D. 实际应用中，加入尿素的量越多，柴油机车排放的尾气对空气污染程度越小

11. 室温下，下列实验探究方案不能达到探究目的的是

选项	探究方案	探究目的
A	向盛有 FeSO ₄ 溶液的试管中滴加几滴 KSCN 溶液，振荡，再滴加几滴新制氯水，观察溶液颜色变化	Fe ²⁺ 具有还原性
B	向盛有 SO ₂ 水溶液的试管中滴加几滴品红溶液，振荡，加热试管，观察溶液颜色变化	SO ₂ 具有漂白性
C	向盛有淀粉-KI 溶液的试管中滴加几滴溴水，振荡，观察溶液颜色变化	Br ₂ 的氧化性比 I ₂

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/26503132000011234>