

预览—收藏—关注

考点课堂 素材精粹

第十版

依据考试大纲 总结命题规律

辅导备考策略 历年考题详析

梳理考试要点 总结核心知识

筛选最新考点 拓展解题思路

精编典型习题 积累备考经验

全真模拟测试 预测考试趋势

注：下载前请仔细阅读资料，以实际预览内容为准

让学习为我们创造终生价值

2022年河北省普通高中学业水平选择性考试 化学

注意事项:

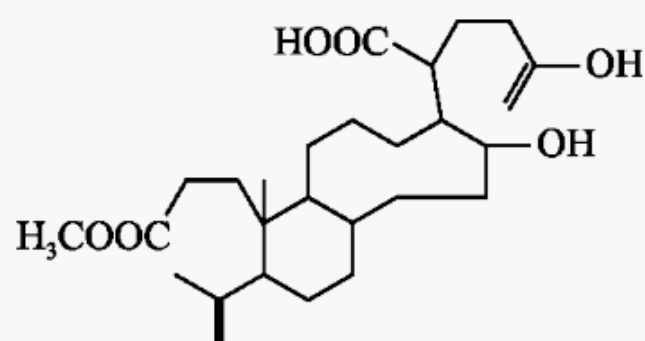
- 1.答卷前,考生务必将自己的姓名、考生号、考场号、座位号填写在答题卡上。
- 2.回答选择题时,选出每小题答案后,用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动,用橡皮擦干净后,再选涂其他答案标号。回答非选择题时,将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。
- 3.考试结束后,将本试卷和答题卡一并交回。

可能用到的相对原子质量:

H-1 N-14 O-16 Na-23 Mg-24 Al-27 Si-28 S-32

一、单项选择题:本题共9小题,每小题3分,共27分。在每小题给出的四个选项中,只有一项是符合题目要求的。

- 1.定窑是宋代五大名窑之一,其生产的白瓷闻名于世。下列说法正确的是
A. 传统陶瓷是典型的绝缘材料
B. 陶瓷主要成分为 SiO_2 和 MgO
C. 陶瓷烧制的过程为物理变化
D. 白瓷的白色是因铁含量较高
- 2.茯苓新酸DM是从中药茯苓中提取的一种化学物质,具有一定生理活性,其结构简式如图。关于该化合物,下列说法不正确的是

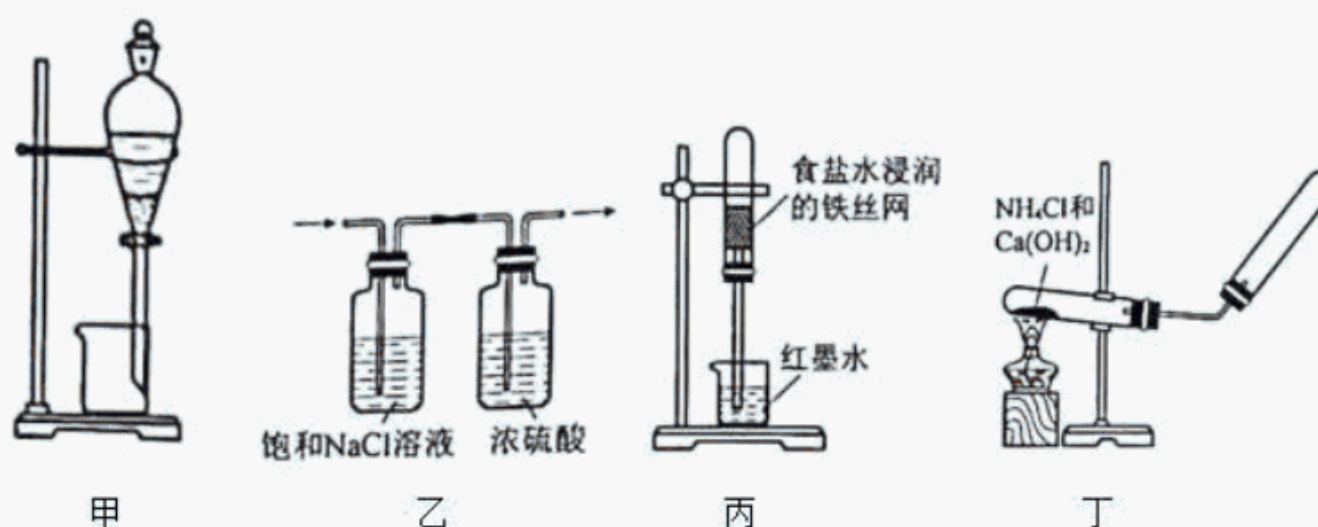


- A. 可使酸性 KMnO_4 溶液褪色
B. 可发生取代反应和加成反应
C. 可与金属钠反应放出 H_2
D. 分子中含有3种官能团
- 3.化学是材料科学的基础。下列说法错误的是
A. 制造5G芯片的氮化铝晶圆属于无机非金属材料
B. 制造阻燃或防火线缆的橡胶不能由加聚反应合成
C. 制造特种防护服的芳纶纤维属于有机高分子材料
D. 可降解聚乳酸塑料的推广应用可减少“白色污染”

4. N_A 是阿伏加德罗常数的值. 下列说法正确的是

- A. 3.9g Na_2O_2 与足量水反应, 转移电子个数为 $0.1N_A$
- B. 1.2g Mg 在空气中燃烧生成 MgO 和 Mg_3N_2 , 转移电子个数为 $0.1N_A$
- C. 2.7g Al 与足量 NaOH 溶液反应, 生成 H_2 的个数为 $0.1N_A$
- D. 6.0g SiO_2 与足量 NaOH 溶液反应, 所得溶液中 SiO_3^{2-} 的个数为 $0.1N_A$

5. 下列图示装置不能达到实验目的的是



- A. 装置甲用 CCl_4 萃取溴水中的 Br_2
- B. 装置乙除去 Cl_2 中的 HCl 并干燥
- C. 装置丙验证铁的吸氧腐蚀
- D. 装置丁实验室制备少量 NH_3

6. 中子轰击 ${}^A_Z\text{X}$ 原子的核反应为 ${}^A_Z\text{X} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^R_M\text{Y} + {}^1_1\text{H}$, 其中 ${}^R_M\text{Y}$ 可用于测定文物年代. 下列说法错误的是

- A. 原子半径: $\text{Y} > \text{X}$
- B. YH_3^+ 的电子式为: $\left[\begin{array}{c} \text{H} \\ \text{H} : \ddot{\text{Y}} : \text{H} \end{array} \right]^+$
- C. 最高价含氧酸的酸性: $\text{Y} > \text{X}$
- D. X 与 Y 均能形成多种氢化物

7. 下列说法错误的是

- A. CaF_2 与浓 H_2SO_4 糊状混合物可用于刻蚀玻璃
- B. NaOH 是强碱, 因此钠盐的水溶液不会呈酸性
- C. 溶洞的形成主要源于溶解 CO_2 的水对岩石的溶蚀作用
- D. KMnO_4 与 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 的反应中, Mn^{2+} 既是还原产物又是催化剂

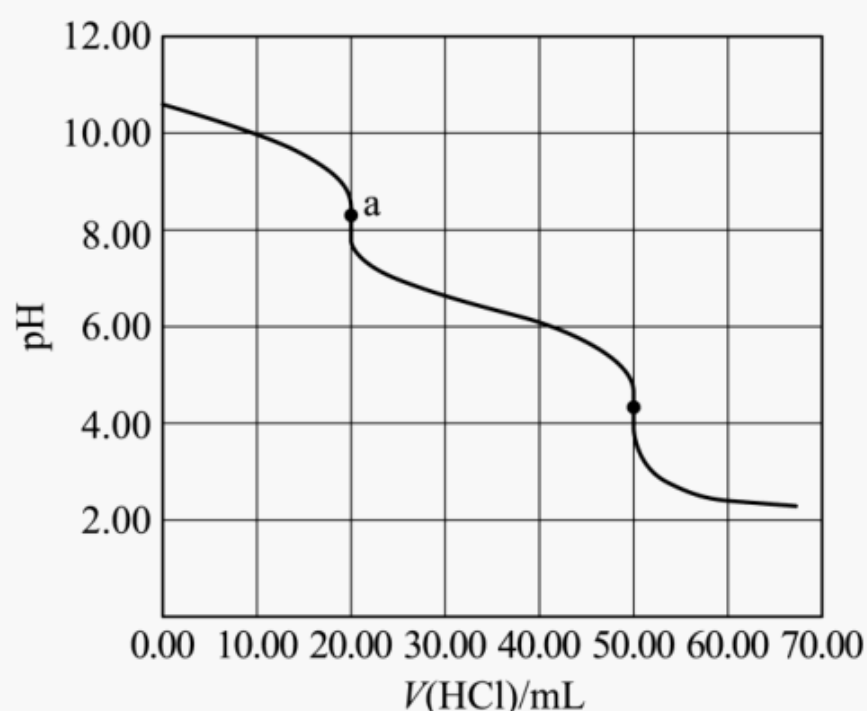
8. LiBr 溶液可作为替代氟利昂的绿色制冷剂. 合成 LiBr 工艺流程如下:



下列说法错误的是

- A. 还原工序逸出的 Br_2 用 NaOH 溶液吸收，吸收液直接返回还原工序
- B. 除杂工序中产生的滤渣可用煤油进行组分分离
- C. 中和工序中的化学反应为 $\text{Li}_2\text{CO}_3 + 2\text{HBr} = \text{CO}_2 \uparrow + 2\text{LiBr} + \text{H}_2\text{O}$
- D. 参与反应的 $n(\text{Br}_2):n(\text{BaS}):n(\text{H}_2\text{SO}_4)$ 为 1 : 1 : 1

9. 某水样中含一定浓度的 CO_3^{2-} 、 HCO_3^- 和其他不与酸碱反应的离子。取 10.00mL 水样，用 $0.01000\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 HCl 溶液进行滴定，溶液 pH 随滴加 HCl 溶液体积 $V(\text{HCl})$ 的变化关系如图(混合后溶液体积变化忽略不计)。



下列说法正确的是

- A. 该水样中 $c(\text{CO}_3^{2-}) = 0.01\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$
- B. a 点处 $c(\text{H}_2\text{CO}_3) + c(\text{H}^+) = c(\text{OH}^-)$
- C. 当 $V(\text{HCl}) \leq 20.00\text{mL}$ 时，溶液中 $c(\text{HCO}_3^-)$ 基本保持不变
- D. 曲线上任意一点存在 $c(\text{CO}_3^{2-}) + c(\text{HCO}_3^-) + c(\text{H}_2\text{CO}_3) = 0.03\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$

二、不定项选择题：本题共 4 小题，每小题 4 分，共 16 分。在每小题给出的四个选项中，有一项或两项符合题目要求。若正确答案只包括一个选项，多选时，该小题得 0 分；若正确答案包括两个选项，只选一个且正确的得 2 分，选两个且都正确的得 4 分，但只要选错一个，该小题得 0 分。

10. 两种化合物的结构如图，其中 X、Y、Z、R、Q 是原子序数依次增大的五种短周期主族元素，下列说法错误的是

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/746131235050010051>