

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

湖南省 2022 年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、准考证号填写在本试卷和答题卡上。
- 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 C 12 N 14 O 16 S 32 Cl 35.5 K 39 Fe 56 Se
79 Ba 137

一、选择题：本题共 10 小题，每小题 3 分，共 30 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。

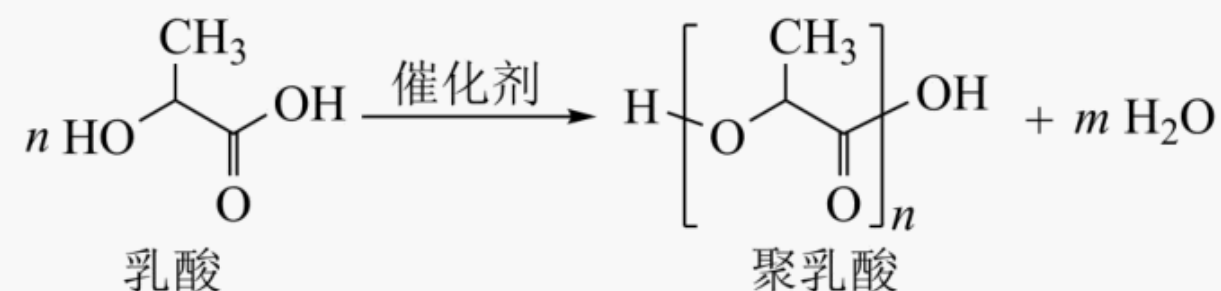
1. 化学促进了科技进步和社会发展，下列叙述中没有涉及化学变化的是

- A. 《神农本草经》中记载的“石胆能化铁为铜”
- B. 利用“侯氏联合制碱法”制备纯碱
- C. 科学家成功将 CO_2 转化为淀粉或葡萄糖
- D. 北京冬奥会场馆使用 CO_2 跨临界直冷制冰

2. 下列说法错误的是

- A. 氢键，离子键和共价键都属于化学键
- B. 化学家门捷列夫编制了第一张元素周期表
- C. 药剂师和营养师必须具备化学相关专业知识
- D. 石灰石是制造玻璃和水泥的主要原料之一



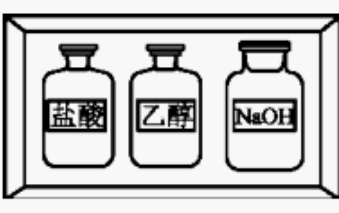

3. 聚乳酸是一种新型的生物可降解高分子材料，其合成路线如下：



下列说法错误的是

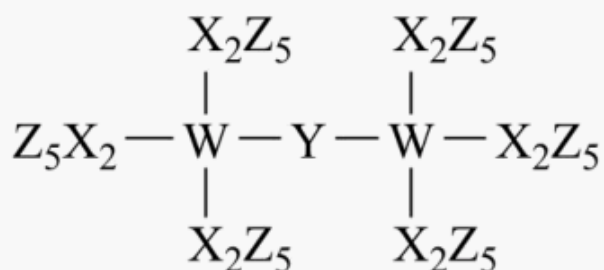
- A. $m=n-1$
 B. 聚乳酸分子中含有两种官能团
 C. 1mol 乳酸与足量的 Na 反应生成 1mol H_2
 D. 两分子乳酸反应能够生成含六元环的分子

4. 化学实验操作是进行科学实验的基础。下列操作符合规范的是

			
A. 碱式滴定管排气泡	B. 溶液加热	C. 试剂存放	D. 溶液滴加

- A. A B. B C. C D. D

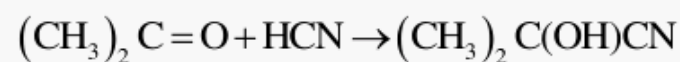
5. 科学家合成了一种新的共价化合物(结构如图所示), X、Y、Z、W 为原子序数依次增大的短周期元素, W 的原子序数等于 X 与 Y 的原子序数之和。下列说法错误的是



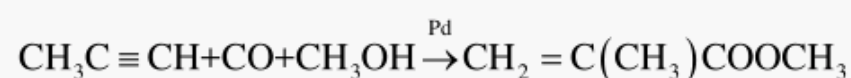
- A. 原子半径: $X>Y>Z$ B. 非金属性: $Y>X>W$
 C. Z 的单质具有较强的还原性 D. 原子序数为 82 的元素与 W 位于同一主族

6. 甲基丙烯酸甲酯是合成有机玻璃的单体。

旧法合成的反应:



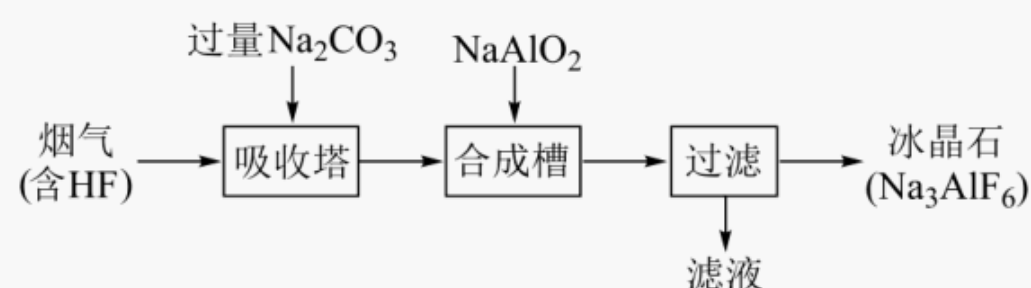
新法合成的反应:



下列说法错误的是(阿伏加德罗常数的值为 N_A)

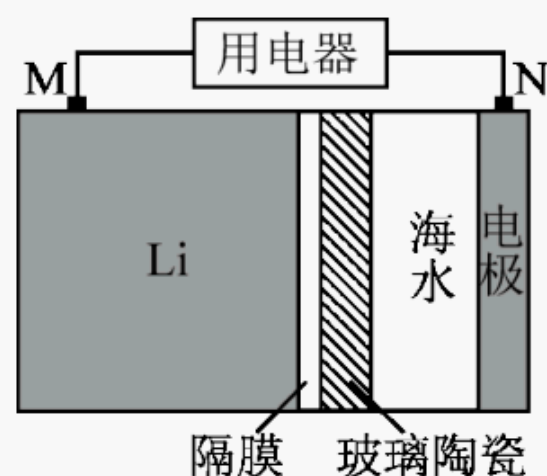
- A. HCN 的电子式为 $H:C \equiv N:$

- B. 新法没有副产物产生，原子利用率高
- C. $1\text{L}0.05\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 NH_4HSO_4 溶液中 NH_4^+ 的微粒数小于 $0.05N_A$
- D. Pd 的作用是降低反应的活化能，使活化分子数目增多，百分数不变
7. 铝电解厂烟气净化的一种简单流程如下：

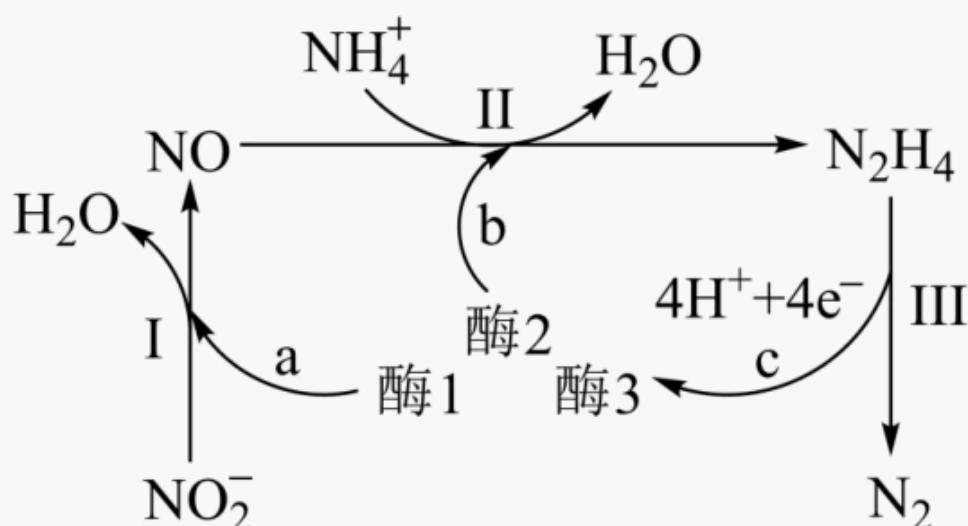


下列说法错误的是

- A. 不宜用陶瓷作吸收塔内衬材料
- B. 采用溶液喷淋法可提高吸收塔内烟气吸收效率
- C. 合成槽中产物主要有 Na_3AlF_6 和 CO_2
- D. 滤液可回收进入吸收塔循环利用
8. 海水电池在海洋能源领域备受关注，一种锂-海水电池构造示意图如下。下列说法错误的是



- A. 海水起电解质溶液作用
- B. N 极仅发生的电极反应： $2\text{H}_2\text{O}+2\text{e}^-=2\text{OH}^-+\text{H}_2\uparrow$
- C. 玻璃陶瓷具有传导离子和防水的功能
- D. 该锂-海水电池属于一次电池
9. 科学家发现某些生物酶体系可以促进 H^+ 和 e^- 的转移(如 a、b 和 c)，能将海洋中的 NO_2^- 转化为 N_2 进入大气层，反应过程如图所示。

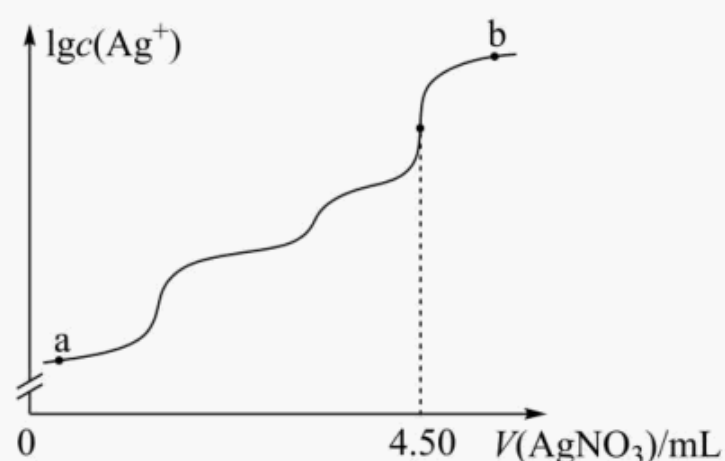


下列说法正确的是

- A. 过程 I 中 NO_2^- 发生氧化反应
- B. a 和 b 中转移的 e^- 数目相等
- C. 过程 II 中参与反应的 $n(\text{NO}):n(\text{NH}_4^+)=1:4$
- D. 过程 I \rightarrow III 的总反应为 $\text{NO}_2^- + \text{NH}_4^+ = \text{N}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

10. 室温时, 用 $0.100\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的标准 AgNO_3 溶液滴定 15.00mL 浓度相等的 Cl^- 、 Br^- 和 I^- 混合溶液, 通过电位滴定法获得 $\lg c(\text{Ag}^+)$ 与 $V(\text{AgNO}_3)$ 的关系曲线如图所示(忽略沉淀对离子的吸附作用。若溶液中离子浓度小于 $1.0\times 10^{-5}\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 时, 认为该离子沉淀完全。

$K_{\text{sp}}(\text{AgCl})=1.8\times 10^{-10}$, $K_{\text{sp}}(\text{AgBr})=5.4\times 10^{-13}$, $K_{\text{sp}}(\text{AgI})=8.5\times 10^{-17}$)。下列说法正确的是



- A. a 点: 有白色沉淀生成
- B. 原溶液中 I^- 的浓度为 $0.100\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$
- C. 当 Br^- 沉淀完全时, 已经有部分 Cl^- 沉淀
- D. b 点: $c(\text{Cl}^-) > c(\text{Br}^-) > c(\text{I}^-) > c(\text{Ag}^+)$

二、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, 有一个或两个选项符合题目要求。全部选对的得 4 分, 选对但不全的得 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/945203313110011111>