

机密★启用前

2021 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 Li 7 B 11 C 12 O 16 Na 23 P 31 S 32
Cl 35.5 K 39 Pb 207

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. “灌钢法”是我国古代劳动人民对钢铁冶炼技术的重大贡献，陶弘景在其《本草经集注》中提到“钢铁是杂炼生铁作刀镰者”。“灌钢法”主要是将生铁和熟铁（含碳量约 0.1%）混合加热，生铁熔化灌入熟铁，再锻打成钢。下列说法错误的是
A. 钢是以铁为主的含碳合金
B. 钢的含碳量越高，硬度和脆性越大
C. 生铁由于含碳量高，熔点比熟铁高
D. 冶炼铁的原料之一赤铁矿的主要成分为 Fe_2O_3
2. 高分子材料在生产生活中应用广泛。下列说法错误的是
A. 芦苇可用于制造黏胶纤维，其主要成分为纤维素
B. 聚氯乙烯通过加聚反应制得，可用于制作不粘锅的耐热涂层
C. 淀粉是相对分子质量可达几十万的天然高分子物质
D. 大豆蛋白纤维是一种可降解材料
3. 下列操作规范且能达到实验目的的是



A. 测定醋酸浓度



B. 测定中和热



C. 稀释浓硫酸



D. 萃取分离碘水中的碘

化学试题第 1 页（共 9 页）

4. 硫和氮及其化合物对人类生存和社会发展意义重大, 但硫氧化物和氮氧化物造成的环境问题也日益受到关注, 下列说法正确的是 **D**

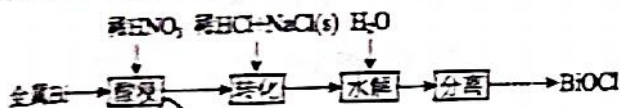
- A. NO_2 和 SO_2 均为红棕色且有刺激性气味的气体, 是酸雨的主要成因
- B. 汽车尾气中的主要大气污染物为 NO 、 SO_2 和 $\text{PM}_{2.5}$
- C. 植物直接吸收利用空气中的 NO 和 NO_2 作为肥料, 实现氮的固定
- D. 工业废气中的 SO_2 可采用石灰法进行脱除

5. 用中子轰击 ^A_ZX 原子产生 α 粒子 (即氦核 ^4_2He) 的核反应为: $^A_Z\text{X} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^Y_Z\text{Y} + {}^4_2\text{He}$.

已知元素 Y 在化合物中呈 +1 价, 下列说法正确的是 **A**

- A. H_2XO_3 可用于中和残留在皮肤上的 NaOH 溶液
- B. Y 单质在空气中燃烧的产物是 Y_2O_2
- C. X 和氢元素形成离子化合物
- D. YX 和 Y_2 互为同素异形体

6. BiOCl 是一种具有珍珠光泽的材料, 利用金属 Bi 制备 BiOCl 的工艺流程如图:



下列说法错误的是 **D**

- A. 酸浸工序中分次加入稀 HNO_3 可降低反应剧烈程度
- B. 转化工序中加入稀 HCl 可抑制生成 BiONO_2
- C. 水解工序中加入少量 $\text{CH}_3\text{COONa(s)}$ 可提高 Bi^{3+} 水解程度
- D. 水解工序中加入少量 $\text{NH}_4\text{NO}_3\text{(s)}$ 有利于 BiOCl 的生成

7. N_A 是阿伏伽德罗常数的值, 下列说法错误的是 **C**

- A. 22.4 L (标准状况) 氟气所含的质子数为 $18N_A$
- B. 1 mol 碘蒸气和 1 mol 氢气在密闭容器中充分反应, 生成的碘化氢分子数小于 $2N_A$
- C. 电解饱和食盐水时, 若阴阳两极产生气体的总质量为 73 g, 则转移电子数为 N_A
- D. 1 L 1 mol/L 氯化铵水溶液中 NH_4^+ 与 H^+ 离子数之和大于 N_A

8. 苯并降冰片烯是一种重要的药物合成中间体, 结构简式如图。关于该化合物, 下列说法正确的是 **B**

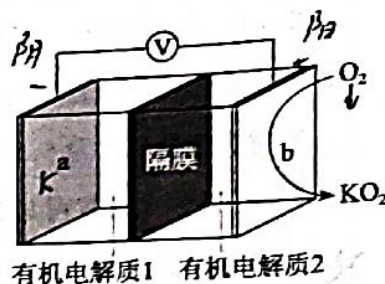
- A. 是苯的同系物
- B. 分子中最多 8 个碳原子共平面
- C. 一氯代物有 6 种 (不考虑立体异构)
- D. 分子中含有 4 个碳碳双键



化学试题第 2 页 (共 9 页)

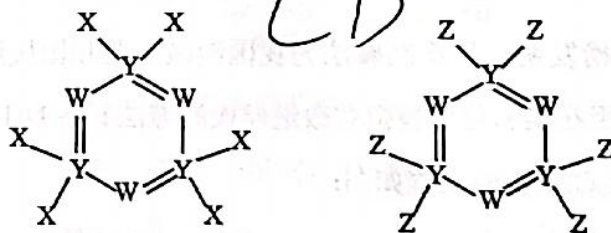
9. K-O₂电池结构如图, a和b为两个电极, 其中之一为单质钾片。关于该电池, 下列说法错误的是

- A. 隔膜允许K⁺通过, 不允许O₂通过
B. 放电时, 电流由b电极沿导线流向a电极;
充电时, b电极为阳极
C. 产生1 Ah电量时, 生成KO₂的质量与消耗O₂的质量比值约为2.22
D. 用此电池为铅酸蓄电池充电, 消耗3.9 g钾时, 铅酸蓄电池消耗0.9 g水



- 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. 关于非金属含氧酸及其盐的性质, 下列说法正确的是
- A. 浓H₂SO₄具有强吸水性, 能吸收糖类化合物中的水分并使其炭化
B. NaClO、KClO₃等氯的含氧酸盐的氧化性会随溶液的pH减小而增强
C. 加热NaI与浓H₃PO₄混合物可制备HI, 说明H₃PO₄比HI酸性强
D. 浓HNO₃和稀HNO₃与Cu反应的还原产物分别为NO₂和NO, 故稀HNO₃氧化性更强
11. 下图所示的两种化合物可应用于阻燃材料和生物材料的合成。其中W、X、Y、Z为原子序数依次增大的短周期元素, X和Z同主族, Y原子序数为W原子价电子数的3倍。下列说法正确的是



- A. X和Z的最高化合价均为+7价
B. HX和HZ在水中均为强酸, 电子式可表示为H:X:与H:Z:
C. 四种元素中, Y原子半径最大, X原子半径最小
D. Z、W和氢三种元素可形成同时含有离子键和共价键的化合物

化学试题第3页(共9页)

12. 香木犀酮具有一定的抗癌、抗菌活性，结构简式如图。下列说法错误的有

A. 1 mol 该物质与足量饱和 NaHCO_3 溶液反应，可放出

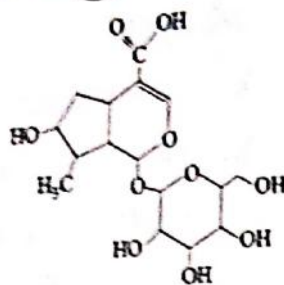
22.4 L (标准状况) CO_2

B. 一定量的该物质分别与足量 Na 、 NaOH 反应，消耗二

者物质的量之比为 5:1

C. 1 mol 该物质最多可与 2 mol H_2 发生加成反应

D. 该物质可被酸性 KMnO_4 溶液氧化



13. 室温下，某密闭容器内仅含有 M 和 N 且浓度相等，同时发生以下两个反应：

① $\text{M} + \text{N} = \text{X} + \text{Y}$ ；② $\text{M} + \text{N} = \text{X} + \text{Z}$ 。反应①的速率可表示为 $v_1 = k_1 c^2(\text{M})$ ，

反应②的速率可表示为 $v_2 = k_2 c^2(\text{M})$ (k_1 、 k_2 为速率常数)。反应体系中组分 M、Z

的浓度随时间变化情况如图。下列说法错误的是

A. 0~30 min 时间段内，Y 的平均反应速率为

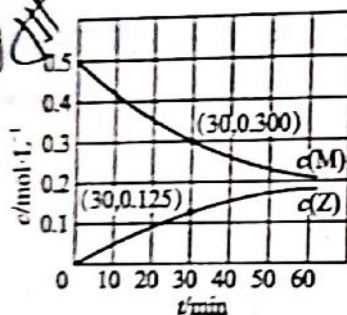
$6.67 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

B. 反应开始后，体系中 Y 和 Z 的浓度之比保持不变

C. 如果反应能进行到底，反应结束时 62.5% 的 M 转

化为 Z

D. 反应①的活化能比反应②的活化能大



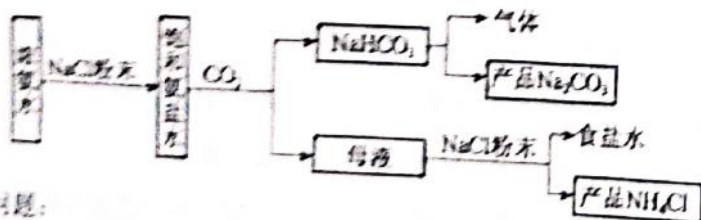
三、非选择题：共 57 分。第 14~16 题为必考题，每个试题考生都必须作答。第 17~18

题为选考题，考生根据要求作答。

(一) 必考题：共 42 分。

14. (14 分)

化工专家侯德榜发明的侯氏制碱法为我国纯碱工业和国民经济发展做出了重要贡献。某化学兴趣小组在实验室中模拟并改进侯氏制碱法制备 NaHCO_3 ，进一步处理得到产品 Na_2CO_3 和 NH_4Cl 。实验流程如图：

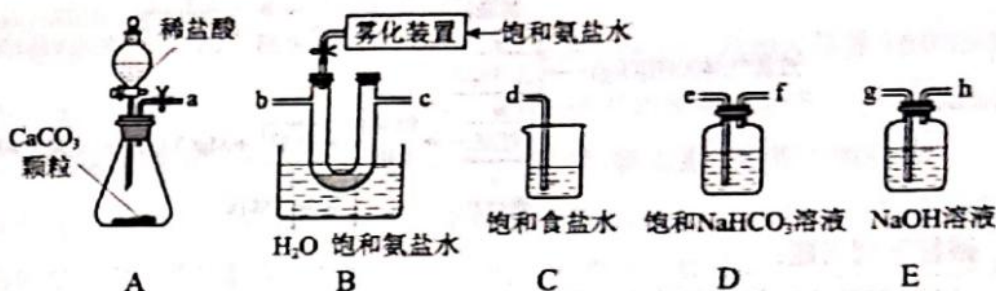


回答下列问题：

化学试题第 4 页 (共 9 页)



(1) 从 A~E 中选择合适的仪器制备 NaHCO_3 ，正确的连接顺序是_____（按气流方向，用小写字母表示）。为使 A 中分液漏斗内的稀盐酸顺利滴下，可将分液漏斗上部的玻璃塞打开或_____。



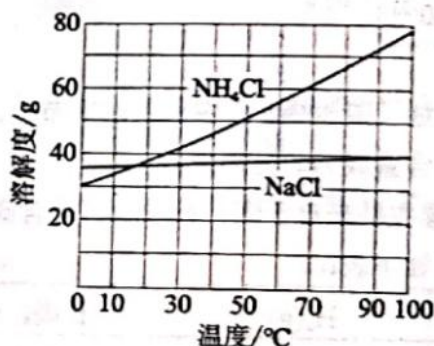
(2) B 中使用雾化装置的优点是_____。

(3) 生成 NaHCO_3 的总反应的化学方程式为_____。

(4) 反应完成后，将 B 中 U 形管内的混合物处理得到固体 NaHCO_3 和滤液：

①对固体 NaHCO_3 充分加热，产生的气体先通过足量浓硫酸，再通过足量 Na_2O_2 ， Na_2O_2 增重 0.14 g，则固体 NaHCO_3 的质量为_____g。

②向滤液中加入 NaCl 粉末，存在 $\text{NaCl(s)} + \text{NH}_4\text{Cl(aq)} \rightarrow \text{NaCl(aq)} + \text{NH}_4\text{Cl(s)}$ 过程。为使 NH_4Cl 沉淀充分析出并分离，根据 NaCl 和 NH_4Cl 溶解度曲线，需采用的操作为_____、_____、洗涤、干燥。



(5) 无水 Na_2CO_3 可作为基准物质标定盐酸浓度。称量前，若无水 Na_2CO_3 保存不当，吸收了一定量水分，用其标定盐酸浓度时，会使结果_____（填标号）。

A. 偏高

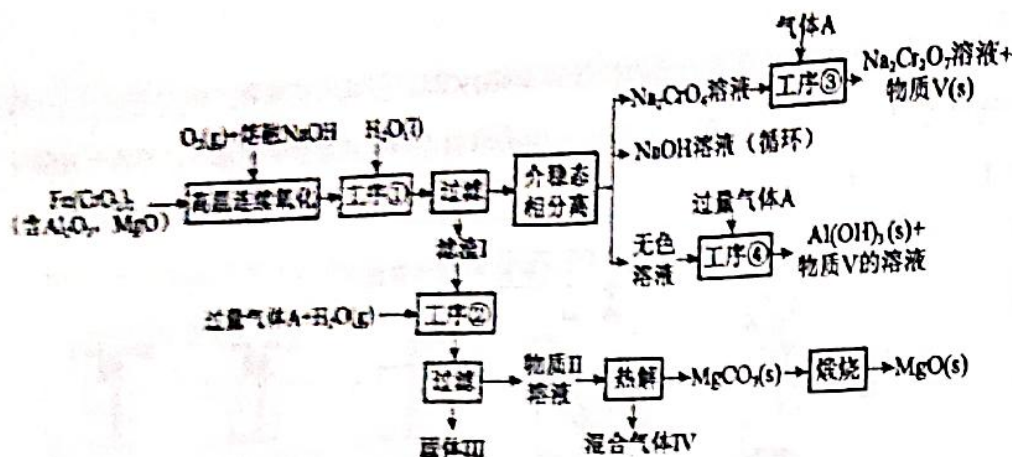
B. 偏低

C. 不变

15. (14 分)

绿色化学在推动社会可持续发展中发挥着重要作用。某科研团队设计了一种熔盐液相氧化法制备高价铬盐的新工艺，该工艺不消耗除铬铁矿、氢氧化钠和空气以外的其他原料，不产生废弃物，实现了 Cr-Fe-Al-Mg 的深度利用和 Na^+ 内循环。工艺流程如下：

化学试题第 5 页 (共 9 页)



回答下列问题:

- (1) 高温连续氧化工序中被氧化的元素是_____ (填元素符号)。
 - (2) 工序①的名称为_____。
 - (3) 滤渣I的主要成分是_____ (填化学式)。
 - (4) 工序③中发生反应的离子方程式为_____。
 - (5) 物质V可代替高温连续氧化工序中的NaOH, 此时发生的主要反应的化学方程式为_____, 可代替NaOH的化学试剂还有_____ (填化学式)。
 - (6) 热解工序产生的混合气体最适宜返回工序_____ (填“①”“②”“③”或“④”)参与内循环。
 - (7) 工序②溶液中的铝元素恰好完全转化为沉淀的pH为_____, (通常认为溶液中离子浓度小于 $10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 为沉淀完全: $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{Al}(\text{OH})_4^-$, $K = 10^{0.63}$; $K_a = 10^{-4}$; $K_{a2}[\text{Al}(\text{OH})_3] = 10^{-11}$)
16. (14分)

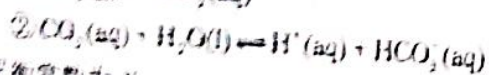
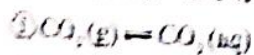
当今, 世界多国相继规划了碳达峰、碳中和的时间节点。因此, 研发二氧化碳利用技术, 降低空气中二氧化碳含量成为研究热点。

(1) 大气中的二氧化碳主要来自于煤、石油及其他含碳化合物的燃烧。已知 25°C 时, 相关物质的燃烧热数据如下表:

物质	$\text{H}_2(\text{g})$	$\text{C}(\text{石墨}, \text{s})$	$\text{C}_2\text{H}_2(\text{l})$
燃烧热 ΔH ($\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$)	-285.8	-393.5	-3267.5

则 25°C 时 $\text{H}_2(\text{g})$ 和 $\text{C}(\text{石墨})$ 生成 $\text{C}_2\text{H}_2(\text{l})$ 的热化学方程式为_____。

(2) 雨水中含有来自大气的 CO_2 , 溶于水中的 CO_2 进一步和水反应, 发生电离:

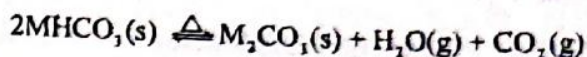


25°C 时, 反应②的平衡常数为 K 。

常温中 CO_2 的浓度与其在空气中的分压成正比(分压=总压 $\times$ 物质的量分数), 比例系数为 $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{kPa}^{-1}$ 。当大气压强为 $p \text{ kPa}$, 大气中 $\text{CO}_2(\text{g})$ 的物质的量分数为 x 时, 溶液中 H^+ 浓度为_____ $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (写出表达式, 考虑水的电离, 忽略 HCO_3^- 的电离)。

化学试题第6页(共9页)

(3) 105°C时, 将足量的某碳酸氢盐 (MHCO_3) 固体置于真空恒容容器中, 存在如下平衡:

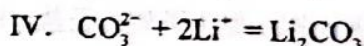
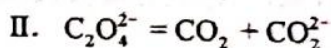
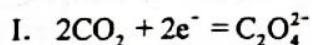


上述反应达平衡时体系的总压为 46 kPa。

保持温度不变, 开始时在体系中先通入一定量的 $\text{CO}_2(\text{g})$, 再加入足量 $\text{MHCO}_3(\text{s})$, 欲使平衡时体系中水蒸气的分压小于 5 kPa, $\text{CO}_2(\text{g})$ 的初始压强应大于 _____ kPa。

(4) 我国科学家研究 Li- CO_2 电池, 取得了重大科研成果。回答下列问题:

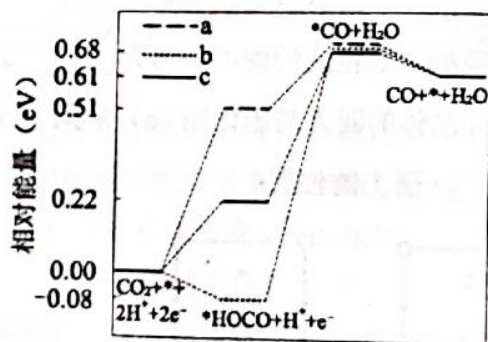
① Li- CO_2 电池中, Li 为单质锂片, 则该电池中的 CO_2 在 _____ (填“正”或“负”) 极发生电化学反应。研究表明, 该电池反应产物为碳酸锂和单质碳, 且 CO_2 电还原后与锂离子结合形成碳酸锂按以下 4 个步骤进行, 写出步骤 III 的离子方程式。



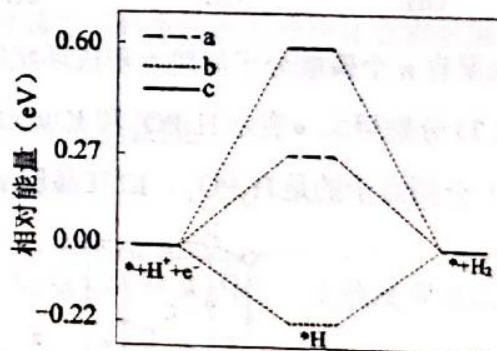
② 研究表明, 在电解质水溶液中, CO_2 气体可被电化学还原。

I. CO_2 在碱性介质中电还原为正丙醇 ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$) 的电极反应方程式为 _____。

II. 在电解质水溶液中, 三种不同催化剂 (a、b、c) 上 CO_2 电还原为 CO 的反应进程中 (H^+ 电还原为 H_2 的反应可同时发生), 相对能量变化如图。由此判断, CO_2 电还原为 CO 从易到难的顺序为 _____ (用 a、b、c 字母排序)。



反应历程
(a) CO_2 电还原为 CO



反应历程
(b) H^+ 电还原为 H_2

(二) 选考题: 共 15 分。请考生从 2 道题中任选一题作答, 并用 2B 铅笔将答题卡上所选题目对应的题号右侧方框涂黑, 按所涂题号进行评分; 多涂、多答, 按所涂的首题进行评分; 不涂, 按本选考题的首题进行评分。

17. [选修 3: 物质结构与性质] (15 分)

KH_2PO_4 晶体具有优异的非线性光学性能。我国科学工作者制备的超大 KH_2PO_4 晶体已应用于大功率固体激光器, 填补了国家战略空白。回答下列问题:



(1) 在 KH_2PO_4 的四种组成元素各自所能形成的简单离子中, 核外电子排布相同的是_____ (填离子符号)。

(2) 原子中运动的电子有两种相反的自旋状态, 若一种自旋状态用 $+\frac{1}{2}$ 表示, 与之相反的用 $-\frac{1}{2}$ 表示, 称为电子的自旋磁量子数。对于基态的磷原子, 其价电子自旋磁量子数的代数和为_____。

(3) 已知有关氮、磷的单键和三键的键能 ($\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$) 如下表:

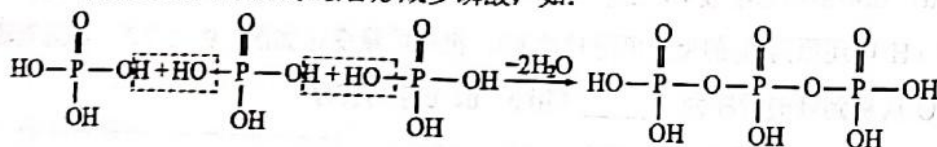
N-N	N≡N	P-P	P≡P
193	946	197	489

从能量角度看, 氮以 N_2 、而白磷以 P_4 (结构式可表示为 ) 形式存在的原因是_____。

(4) 已知 KH_2PO_2 是次磷酸的正盐, H_3PO_2 的结构式为_____, 其中 P 采取_____杂化方式。

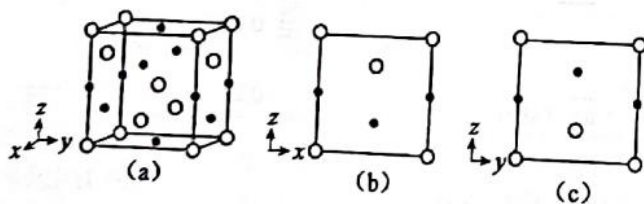
(5) 与 PO_4^{3-} 电子总数相同的等电子体的分子式为_____。

(6) 磷酸通过分子间脱水缩合形成多磷酸, 如:



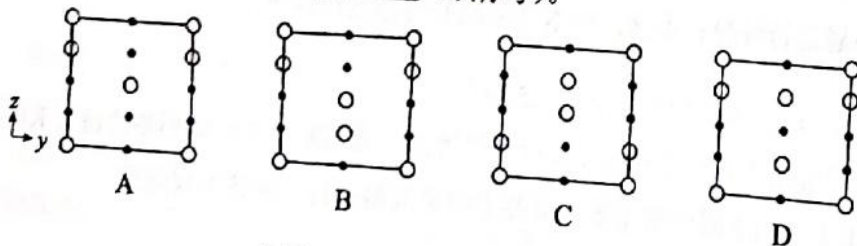
如果有 n 个磷酸分子间脱水形成环状的多磷酸, 则相应的酸根可写为_____。

(7) 分别用 $\circ$ 、 $\bullet$ 表示 H_2PO_4^- 和 K^+ , KH_2PO_4 晶体的四方晶胞如图 (a) 所示, 图 (b)、图 (c) 分别显示的是 H_2PO_4^- 、 K^+ 在晶胞 xz 面、 yz 面上的位置:



①若晶胞底边的边长均为 $a \text{ pm}$ 、高为 $c \text{ pm}$, 阿伏加德罗常数的值为 N_A , 晶体的密度为_____ $\text{g}\cdot\text{cm}^{-3}$ (写出表达式)。

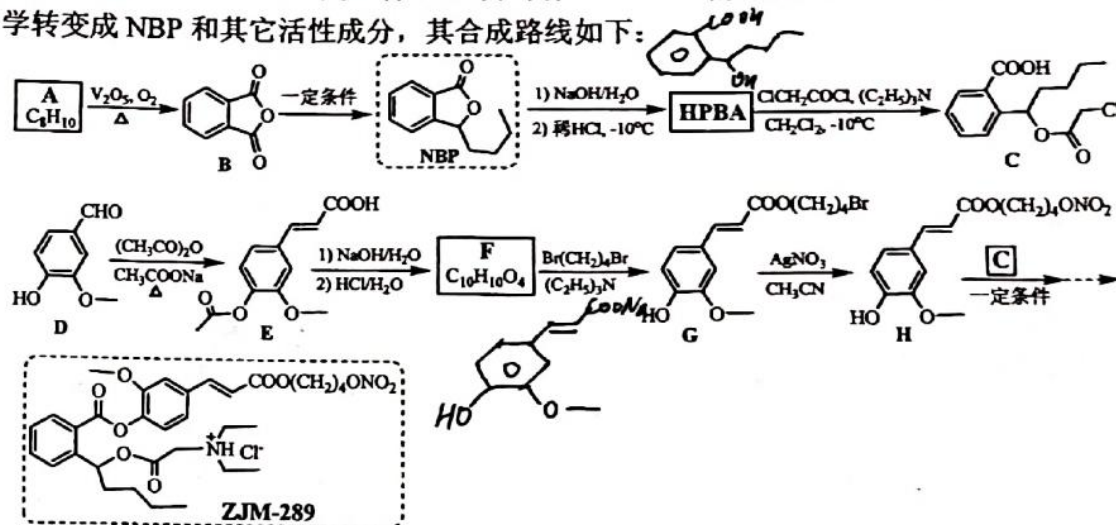
②晶胞在 x 轴方向的投影图为_____ (填标号)。



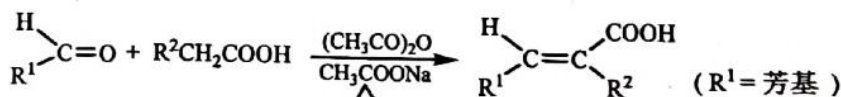
化学试题第 8 页 (共 9 页)

18. [选修5: 有机化学基础] (15分)

丁苯酞(NBP)是我国拥有完全自主知识产权的化学药物,临床上用于治疗缺血性脑卒中等疾病。ZJM-289是一种NBP开环(HPBA)衍生物,在体内外可经酶促或化学转变成NBP和其它活性成分,其合成路线如下:

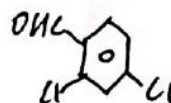
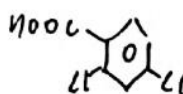
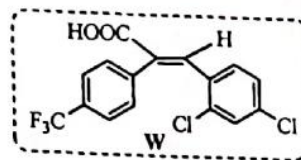


已知信息:



回答下列问题:

- (1) A 的化学名称为_____。
- (2) D 有多种同分异构体,其中能同时满足下列条件的芳香族化合物的结构简式为_____、_____。
①可发生银镜反应,也能与 FeCl_3 溶液发生显色反应;
②核磁共振氢谱有四组峰,峰面积比为 1:2:2:3。
- (3) E→F 中步骤 1) 的化学方程式为_____。
- (4) G→H 的反应类型为_____。若以 NaNO_3 代替 AgNO_3 ,则该反应难以进行, AgNO_3 对该反应的促进作用主要是因为_____。
- (5) HPBA 的结构简式为_____。通常酯化反应需在酸催化、加热条件下进行,对比 HPBA 和 NBP 的结构,说明常温下 HPBA 不稳定、易转化为 NBP 的主要原因_____。
- (6) W 是合成某种抗疟疾药物的中间体类似物。设计由 2,4-二氯甲苯 ($\text{Cl}-\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)-\text{Cl}$) 和对三氟甲基苯乙酸 ($\text{F}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2\text{COOH}$) 制备 W 的合成路线_____。(无机试剂和四个碳以下的有机试剂任选)



化学试题第 9 页 (共 9 页)

相关推荐:

2021 年全国高考真题及答案汇总: <https://www.zizzs.com/c/202105/56727.html>

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京, 旗下拥有网站(网址: www.zizzs.com)和微信公众平台等媒体矩阵, 用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长, 在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南, 请关注**自主选拔在线**官方微信号: **zizzsw**。



微信搜一搜

自主选拔在线