

2023年深圳市高三年级第二次调研考试

化 学

本试卷共 10 页，20 题，满分 100 分。考试用时 75 分钟。





注意事项：

1. 答卷前，考生务必将自己的姓名、准考证号填写在答题卡上。用 2B 铅笔将试卷类型(A)填涂在答题卡相应位置上。将条形码横贴在答题卡右上角“条形码粘贴处”。
2. 作答选择题时，选出每小题答案后，用 2B 铅笔在答题卡上对应题目选项的答案信息点涂黑。如需改动，用橡皮擦干净后，再选涂其他答案。答案不能答在试卷上。
3. 非选择题必须用黑色字迹的钢笔或签字笔作答，答案必须写在答题卡各题目指定区域内相应位置上；如需改动，先划掉原来的答案，然后再写上新答案；不准使用铅笔和涂改液。不按上述要求作答无效。
4. 考生必须保证答题卡的整洁。考试结束后，将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 O 16 Na 23 Cl 35.5 Zn 65 Br 80

一、选择题：本题共 16 小题，共 44 分。第 1~10 小题，每小题 2 分；第 11~16 小题，每小题 4 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. 中华文明历史悠久，信息的传播离不开载体。下列信息传播的载体属于新型无机非金属材料的是

信息传播载体				
选项	A. 竹筒	B. 书信	C. 金锣	D. 光导纤维

2. 广东是岭南文化的集萃地。下列有关岭南文化的说法不正确的是

- A. “海丝文化”：海上丝绸贸易用于交易的银锭中仅存在离子键
- B. “茶艺文化”：沏泡功夫茶利用了萃取原理，水作萃取剂
- C. “建筑文化”：制作博古梁架时，在木材上雕刻花纹的过程主要发生物理变化
- D. “戏剧文化”：现代粤剧舞台上灯光光柱的形成是因为丁达尔效应

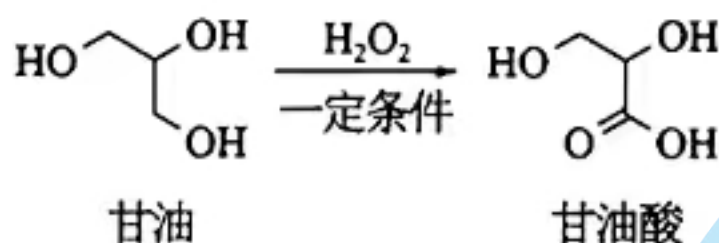
3. 我国科技自立自强,近年来取得了重大进展。下列有关科技成果的说法不正确的是
- A. “异域深海,宝藏无穷”——自主开采的可燃冰燃烧时,向环境释放热量
 - B. “科技冬奥,温暖护航”—— C_{60} 与发热装饰材料中的石墨烯互为同位素
 - C. “高产水稻,喜获丰收”——高产水稻的DNA具有双螺旋结构
 - D. “浩渺太空,无限征途”——月壤中磷酸盐矿物的晶体结构可用X射线衍射仪测定

4. NaCl是实验室中的一种常用试剂。下列与NaCl有关的实验,描述正确的是
- A. 将铁钉浸没在NaCl溶液中可验证铁的析氢腐蚀
 - B. 模拟“侯氏制碱”时,应向饱和NaCl溶液中先通入 CO_2 再通入 NH_3
 - C. 进行粗盐提纯时,可向上层清液中继续滴加2~3滴 $BaCl_2$ 溶液以检验 SO_4^{2-} 是否除尽
 - D. 配制一定物质的量浓度的NaCl溶液时,若加水超过刻度线,应将多余液吸出

5. 劳动实践促成长。下列劳动实践项目与所述的化学知识没有关联的是

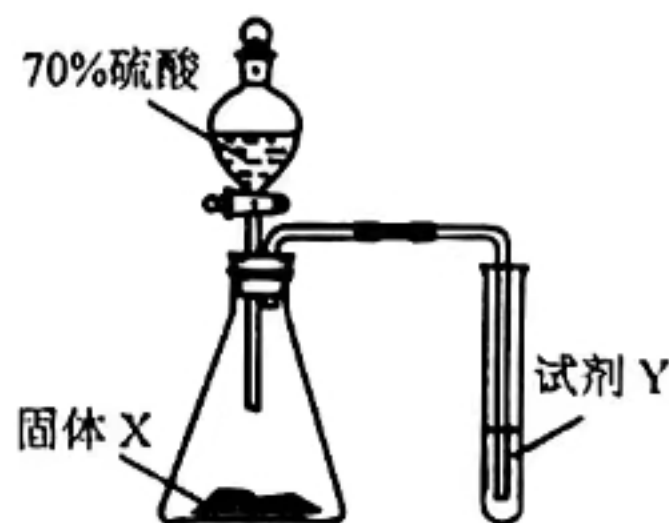
选项	劳动实践项目	化学知识
A	洗涤餐具时可用热的纯碱溶液去油污	油脂在碱性条件下能发生水解反应
B	用pH计测定正常雨水的pH约为5.6	CO_2 溶于水后溶液显酸性
C	制作豆腐的过程中煮沸豆浆	一定条件下,蛋白质可发生盐析
D	用明矾处理污水	明矾水解可形成 $Al(OH)_3$ 胶体

6. 甘油酸是一种食品添加剂,可由甘油氧化制得。下列说法不正确的是



- A. 1 mol 甘油与足量金属钠反应生成 67.2 L H_2 (标准状况下)
 - B. 1 mol 甘油酸中含有 π 键的数目约为 6.02×10^{23}
 - C. 可用 $NaHCO_3$ 溶液区分甘油和甘油酸
 - D. 甘油和甘油酸均易溶于水
7. 利用如图所示装置进行 SO_2 的制备和性质探究实验 (夹持装置省略)。下列说法不正确的是

- A. 固体 X 可为 Cu
- B. 若试剂 Y 为氢硫酸,则试管中可产生淡黄色沉淀
- C. 为证明 SO_2 具有还原性,试剂 Y 可为酸性 $KMnO_4$ 溶液
- D. 该装置中试管口应塞一团浸有 NaOH 溶液的棉团



12. 下列实验操作能达到相应实验目的的是

选项	实验目的	实验操作
A	除去氨气中的水蒸气	将混合气体通入盛有浓 H_2SO_4 的洗气瓶
B	验证 CH_3COOH 是弱电解质	分别取相同体积、 $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ CH_3COOH 溶液和盐酸, 测定两者 pH, 并比较大小
C	检验 1-溴丁烷中含有溴元素	取适量样品于试管中, 加入适量 NaOH 溶液后加热, 再滴加 AgNO_3 溶液
D	验证 $K_{\text{sp}}(\text{AgCl}) > K_{\text{sp}}(\text{AgI})$	向 $2 \text{ mL } 0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ AgNO_3 溶液中滴加几滴 $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ NaCl 溶液, 产生白色沉淀后, 再滴加几滴 $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ KI 溶液

13. 含氯化合物的反应具有多样性。下列有关反应的离子方程式书写不正确的是

- A. 将 Cl_2 通入冷的石灰乳中制备漂白粉: $\text{Cl}_2 + 2\text{OH}^- = \text{Cl}^- + \text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O}$
- B. 向 AgCl 悬浊液中通入 NH_3 : $\text{AgCl} + 2\text{NH}_3 = [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + \text{Cl}^-$
- C. 利用 MnO_2 和浓盐酸反应制备 Cl_2 : $\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- \xrightarrow{\Delta} \text{Mn}^{2+} + \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- D. 将 SO_2 通入酸性 NaClO_3 溶液中制备 ClO_2 : $2\text{ClO}_3^- + \text{SO}_2 = 2\text{ClO}_2 + \text{SO}_4^{2-}$

14. 室温下, 以氟磷灰石 $[\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}]$ 为原料, 经酸浸、转化可得到 $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ 、 H_3PO_4 和 HF 。已知: 25°C , H_3PO_4 的 $\text{p}K_{\text{a}1} = 2.12$ 、 $\text{p}K_{\text{a}2} = 7.21$ 、 $\text{p}K_{\text{a}3} = 12.36$ ($\text{p}K_{\text{a}} \equiv -\lg K_{\text{a}}$)。下列说法不正确的是

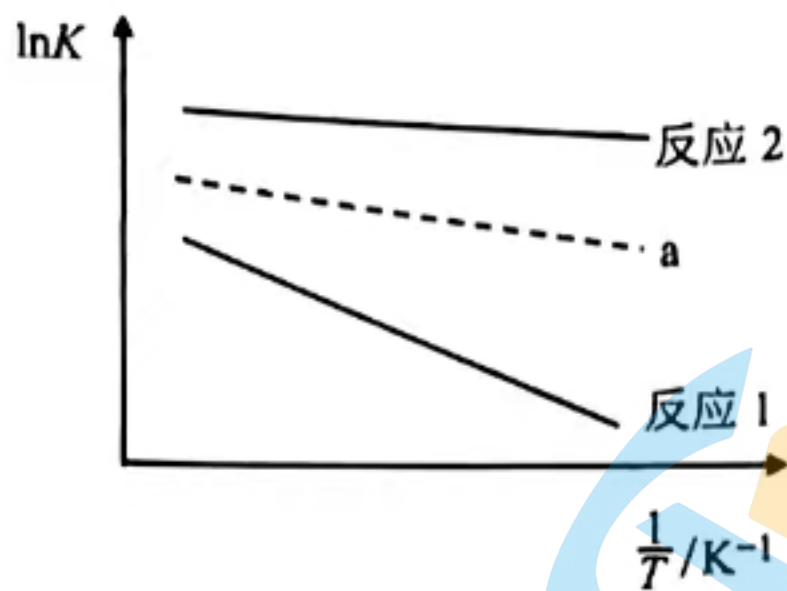
- A. $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}$ 的沉淀溶解平衡可表示为: $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}(\text{s}) \rightleftharpoons 5\text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + 3\text{PO}_4^{3-}(\text{aq}) + \text{F}^-(\text{aq})$
- B. 酸浸过程中溶液 $\text{pH} = 6$ 时, $c(\text{H}_2\text{PO}_4^-) < c(\text{HPO}_4^{2-})$
- C. $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ 溶液中存在: $c(\text{H}^+) + c(\text{H}_3\text{PO}_4) = c(\text{HPO}_4^{2-}) + 2c(\text{PO}_4^{3-}) + c(\text{OH}^-)$
- D. 向 $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ HF 溶液中加入少量水稀释时, $\frac{c(\text{F}^-)}{c(\text{HF})}$ 的值增大

15. 恒温、恒压下, 向密闭容器中充入少量正丁烷, 可同时发生以下反应:



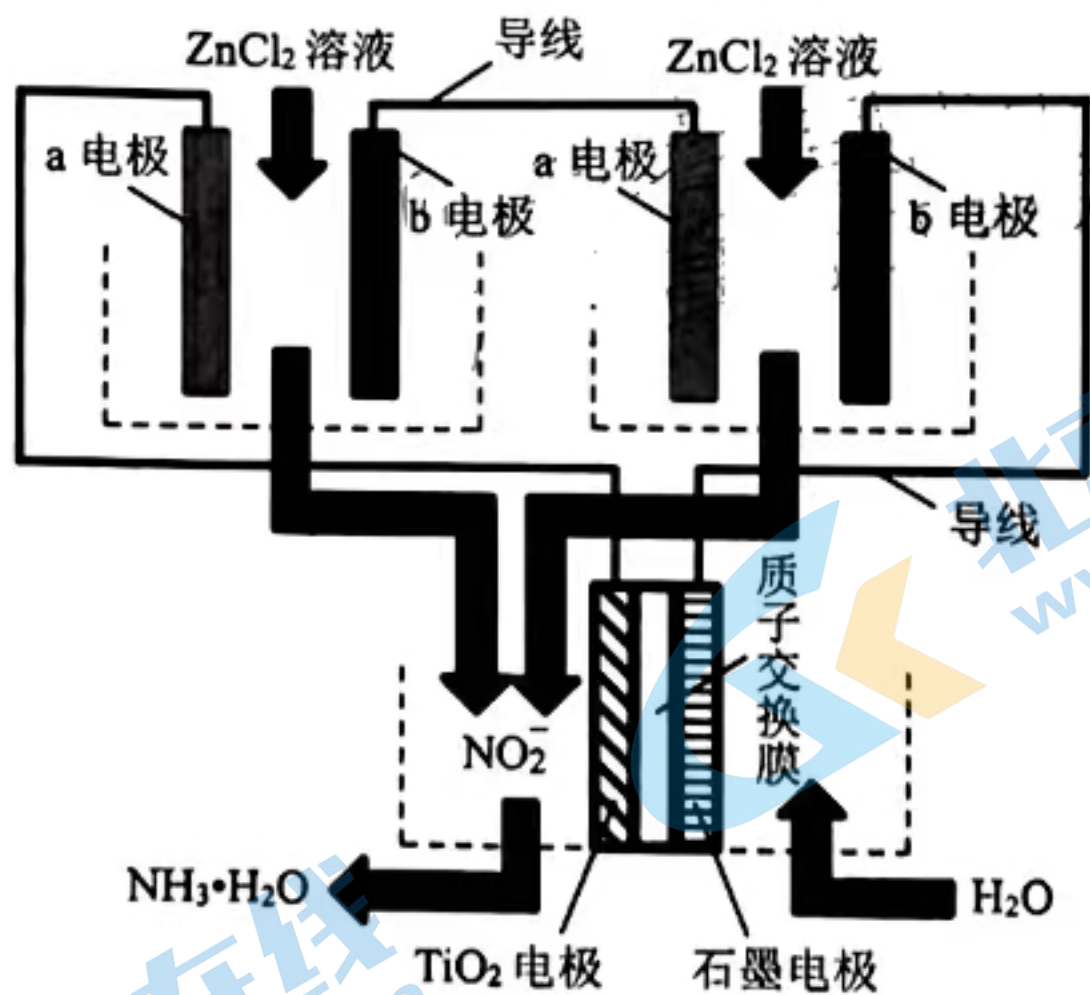
已知: $\ln K = -\frac{\Delta H}{RT} + C$, 其中 R 、 C 均为常数。

反应 1 和反应 2 的 $\ln K$ 随 $\frac{1}{T}$ 变化关系曲线如图所示, 下列说法正确的是



- A. $\Delta H_1 < 0$, $\Delta H_2 < 0$
- B. 稳定性: 反-2-丁烯 > 顺-2-丁烯
- C. a 为反应 3 中 $\ln K$ 随 $\frac{1}{T}$ 的变化曲线
- D. 再向平衡体系中充入少量 Ar, 反应 3 的平衡常数增大

16. 我国科学家研发了一种用于合成氨的自供电 Haber-Bosch 反应器 (机理如图所示)。该装置工作时, 将 Zn-NO₂ 水溶液体系电池反应中的产物, 通过自供电转换为 NH₃·H₂O, 从而在单个设备内完成氮循环中的多个关键转换步骤。

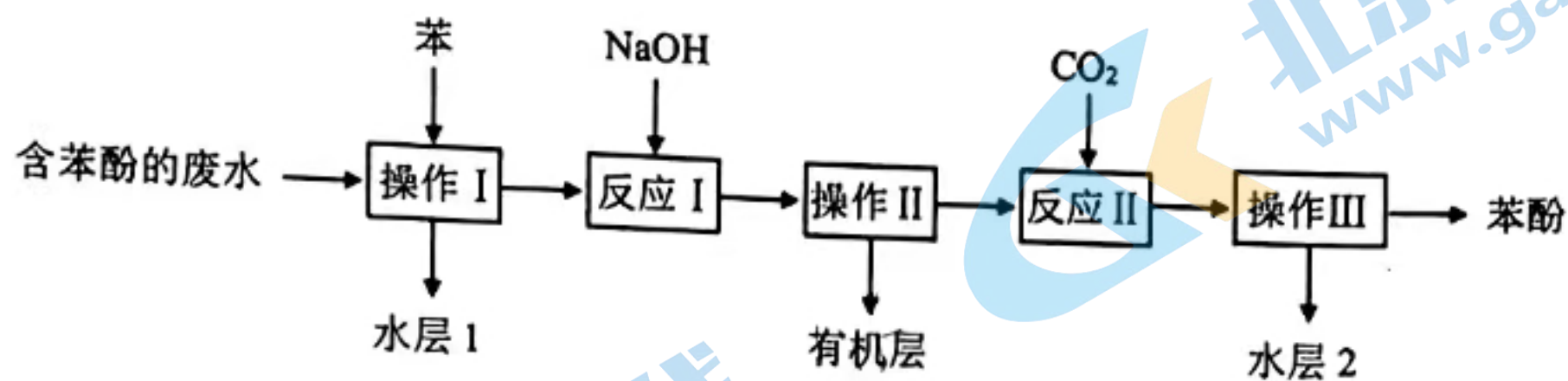


下列说法正确的是

- A. b 电极为 Zn 电极
- B. 放电过程中, 负极发生的反应为 $\text{NO}_2 + \text{e}^- = \text{NO}_2^-$
- C. 电解过程中, 阴极区溶液的 pH 逐渐减小
- D. 理论上, 每得到 1 mol NH₃·H₂O, 至少需要消耗 195 g Zn

二、非选择题：共 4 题，共 56 分；均为必考题，考生都必须作答。

17. (13 分) 某学习小组按下图所示流程，在实验室模拟处理含苯酚的工业废水，并进行相关实验探究。



回答下列问题：

- (1) “操作 I”所使用的玻璃仪器有烧杯和_____ (填仪器名称)，流程中可循环使用的物质是_____ (填名称)。
- (2) “水层 2”中主要溶质为_____ (填化学式)。
- (3) 将所得苯酚配制成一定浓度的苯酚溶液，探究铁盐种类和 pH 对苯酚与 Fe^{3+} 显色反应的影响。

查阅资料 i. $[\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6]^{3-}$ 为紫色；

ii. Na^+ 对苯酚与 Fe^{3+} 的显色反应无影响；

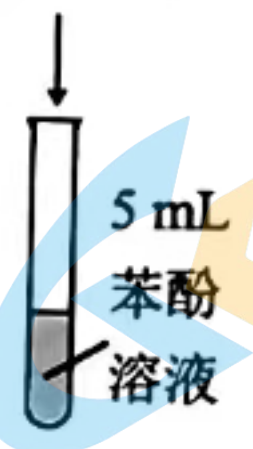
iii. $[\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6]^{3-}$ 对特定波长光的吸收程度(用吸光度 A 表示)与 $[\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6]^{3-}$ 的浓度在一定范围内成正比。

提出猜想 猜想 1: Cl^- 对苯酚与 Fe^{3+} 的显色反应有影响。

猜想 2: SO_4^{2-} 对苯酚与 Fe^{3+} 的显色反应有影响。

猜想 3: H^+ 对苯酚与 Fe^{3+} 的显色反应有影响。

进行实验 常温下，用盐酸调节 pH 配制得到 pH 分别为 a 和 b 的 $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{FeCl}_3$ 溶液 ($a > b$)，用硫酸调节 pH 配制得到 pH 分别为 a 和 b 的 $0.05 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液。取 5 mL 苯酚溶液于试管中，按实验 1~4 分别再加入 0.1 mL 含 Fe^{3+} 的试剂，显色 10 min 后用紫外-可见分光光度计测定该溶液的吸光度(本实验条件下，pH 改变对 Fe^{3+} 水解程度的影响可忽略)。


含 Fe^{3+} 试剂	序号	含 Fe^{3+} 的试剂		吸光度
		$0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{FeCl}_3$ 溶液	$0.05 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液	
 5 mL 苯酚溶液	1	pH=a		A_1
	2	pH=b		A_2
	3		pH=a	A_3
	4		pH=b	A_4

结果讨论 实验结果为 $A_1 > A_2 > A_3 > A_4$ 。

①根据实验结果，小组同学认为此结果不足以证明猜想 3 成立的理由是_____。

②为进一步验证猜想，小组同学设计了实验 5 和 6，补充下表中相关内容。

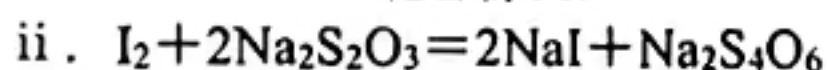
(限选试剂: NaCl 溶液、Na₂SO₄ 溶液、NaCl 固体、Na₂SO₄ 固体)

含 Fe ³⁺ 试剂  5 mL 苯酚溶液	序号	含 Fe ³⁺ 的试剂		再加入的试剂	吸光度
		0.1 mol·L ⁻¹ FeCl ₃ 溶液	0.05 mol·L ⁻¹ Fe ₂ (SO ₄) ₃ 溶液		
	5			NaCl 固体	A ₅
	6	pH=a	;	_____	A ₆

③根据实验 1~6 的结果，小组同学得出猜想 1 不成立，猜想 2 成立，且 SO₄²⁻ 对苯酚与 Fe³⁺ 的显色反应起抑制作用，得出此结论的依据是_____。

④根据实验 1~6 的结果，小组同学得出猜想 3 成立，且 H⁺ 对 Fe³⁺ 与苯酚的显色反应有抑制作用，从化学平衡角度解释其原因是_____。

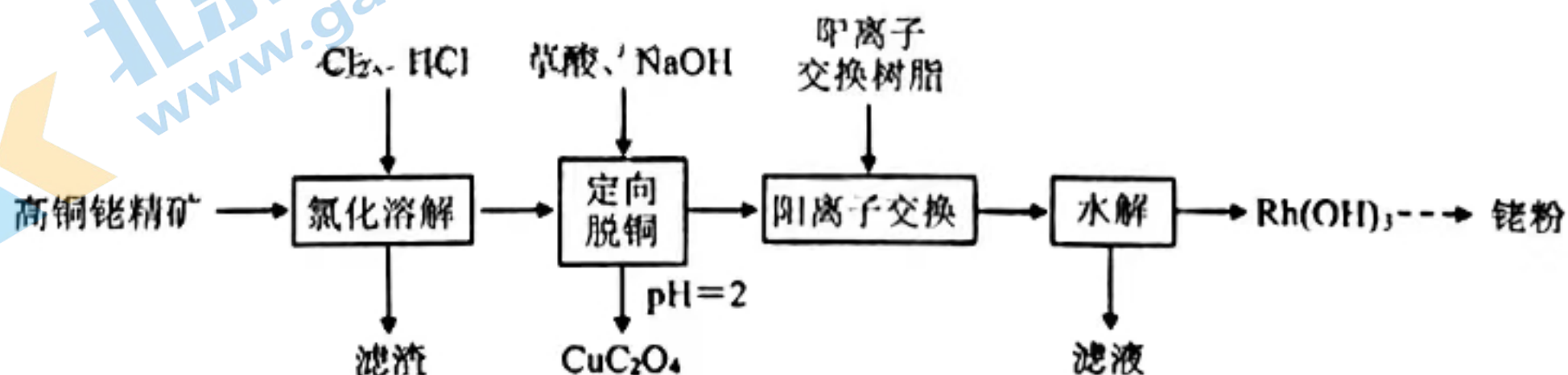
(4) 小组同学利用滴定法测定所得“水层 2”中苯酚的含量: 向 V₁ mL 样品溶液中加入过量溴水，将苯酚全部转化为化合物 M; 再加入过量 KI 溶液，充分反应后，用 c mol/L Na₂S₂O₃ 标准溶液滴定。



①加入 KI 溶液前需加热除去多余的 Br₂，否则会使测定结果_____ (填“偏高”或“偏低”)。

②若消耗 Na₂S₂O₃ 标准溶液的体积为 V₂ mL，则样品中苯酚的浓度为_____ g·L⁻¹ (用含 c、V₁、V₂ 的代数式表示)。

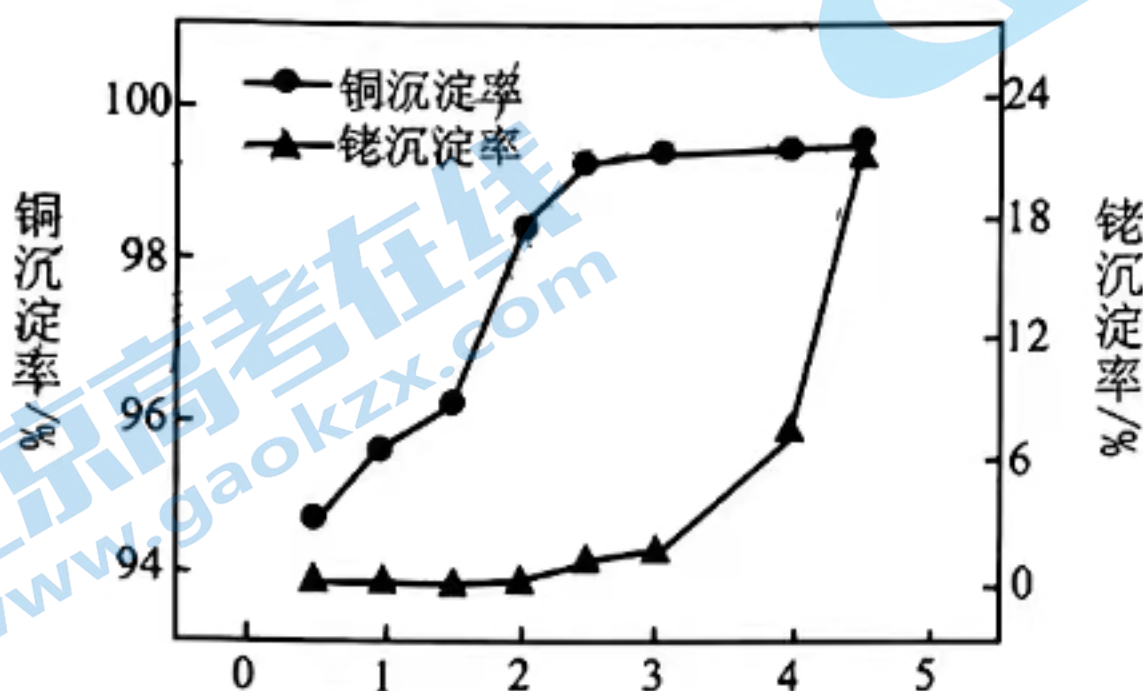
18. (15 分) 金属铑 (Rh) 是一种高效催化剂，在有机合成中发挥重要作用。一种以高铜铑精矿 (主要含 Rh，还含有少量的 Cu、Fe 等杂质) 为原料提取铑的工艺如下:



已知：阳离子交换过程可表示为 $xRH(s) + M^{n+}(aq) \rightleftharpoons R_xM(s) + xH^+(aq)$ 。

回答下列问题：

- (1) 基态 Cu 原子的价电子排布式为_____。
- (2) “氯化溶解”后，Rh 元素以 $[RhCl_6]^{3-}$ 的形式存在，其中 Rh 元素的化合价为_____。
- (3) “定向脱铜”时，铜与铑的沉淀率随 pH 变化如下图所示，该过程需将溶液 pH 调至 2，结合图像说明原因_____。

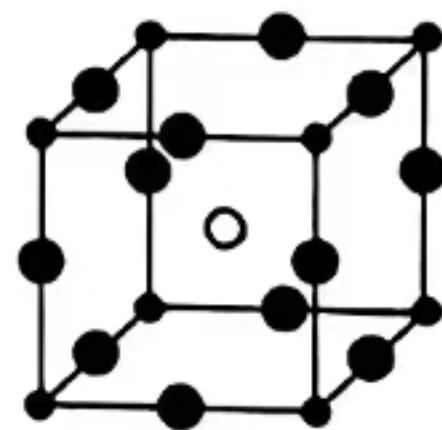


- (4) “阳离子交换”过程中，溶液中被阳离子交换树脂吸附的金属阳离子主要有_____。
- (5) “水解”过程中， $[RhCl_6]^{3-}$ 发生反应的离子方程式为_____。
- (6) 铑锰催化剂可催化反应： $CO_2 + 4H_2 = CH_4 + 2H_2O$ 。下列有关该反应的说法正确的是_____（填标号）。

- 存在极性共价键的断裂与形成
- 所有分子均为非极性分子
- 含碳化合物中心原子杂化轨道类型有 sp 与 sp^3
- H_2O 的 VSEPR 模型为 V 形
- 催化剂可降低该反应的焓变，从而增大反应速率

- (7) 铑掺杂 $SrTiO_3$ 形成的催化剂，在光催化 CO_2 还原反应中有很高的催化效率。 $SrTiO_3$ 的晶胞结构如图所示。

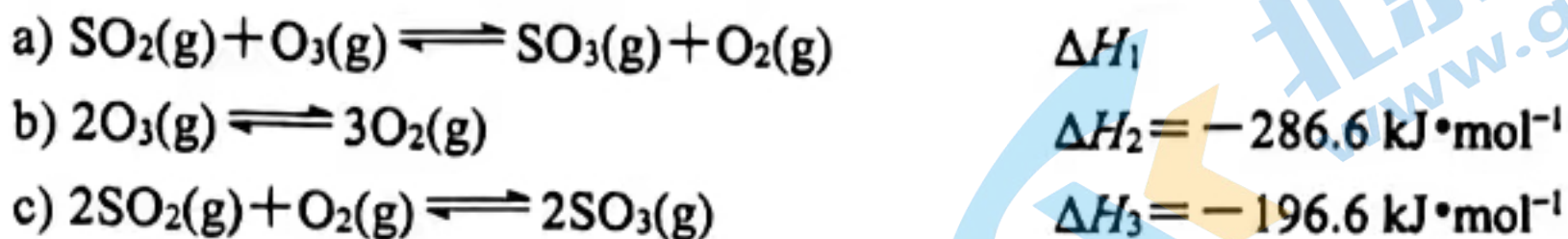
- ①其中 Sr^{2+} 位于晶胞的体心，则 Ti^{4+} 所处的位置为晶胞的_____（填“顶角”或“棱心”）；每个 Ti^{4+} 周围紧邻的 O^{2-} 共有_____个。
- ②当有 1% 的 Ti^{4+} 被 Rh^{3+} 替代后，晶体中会失去部分 O^{2-} 产生缺陷，此时平均每个晶胞所含 O^{2-} 数目为_____（保留三位小数）。



19. (14分) “O₃氧化法”和“光催化氧化法”常用于烟气脱硫、脱硝，对环境保护意义重大。回答下列问题：

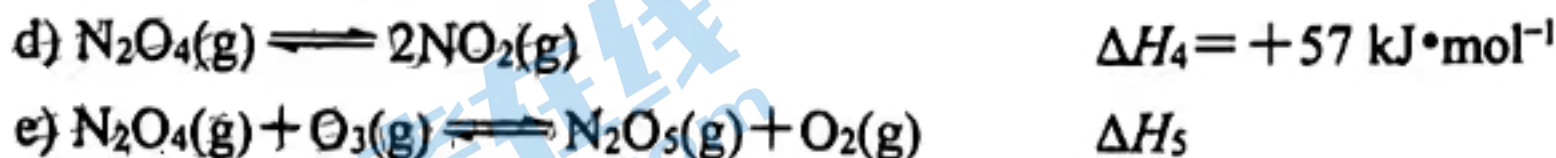
I. O₃氧化法

(1) 用 O₃ 氧化烟气中的 SO₂ 时，体系中存在以下反应：

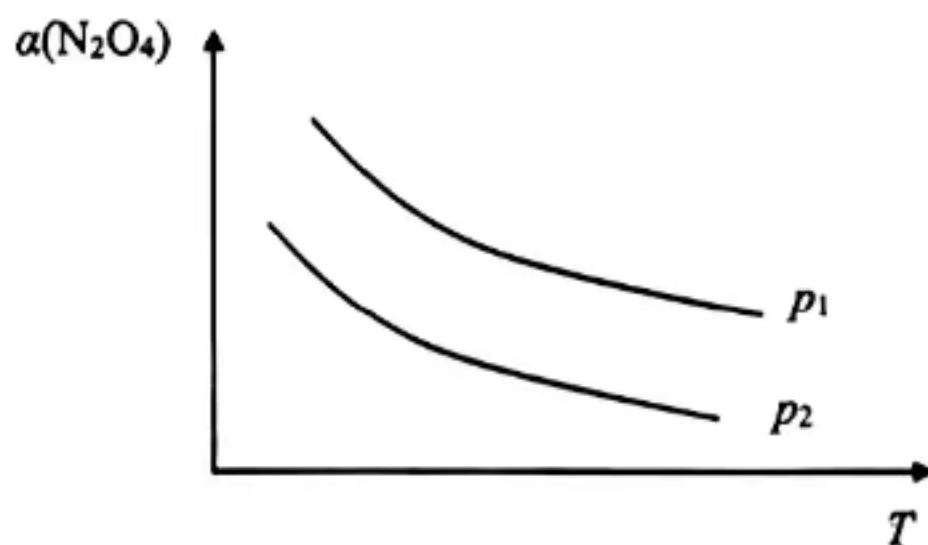


根据盖斯定律， $\Delta H_1 = \underline{\hspace{2cm}}$ 。

(2) 在密闭容器中充入 1 mol N₂O₄ 和 1 mol O₃，发生以下反应：



不同压强 (p) 下，N₂O₄ 的平衡转化率 $\alpha(\text{N}_2\text{O}_4)$ 随反应温度 (T) 的变化关系如下图所示：



①由图可知， ΔH_5 0 (填“大于”或“小于”，下同)， p_1 p_2 。

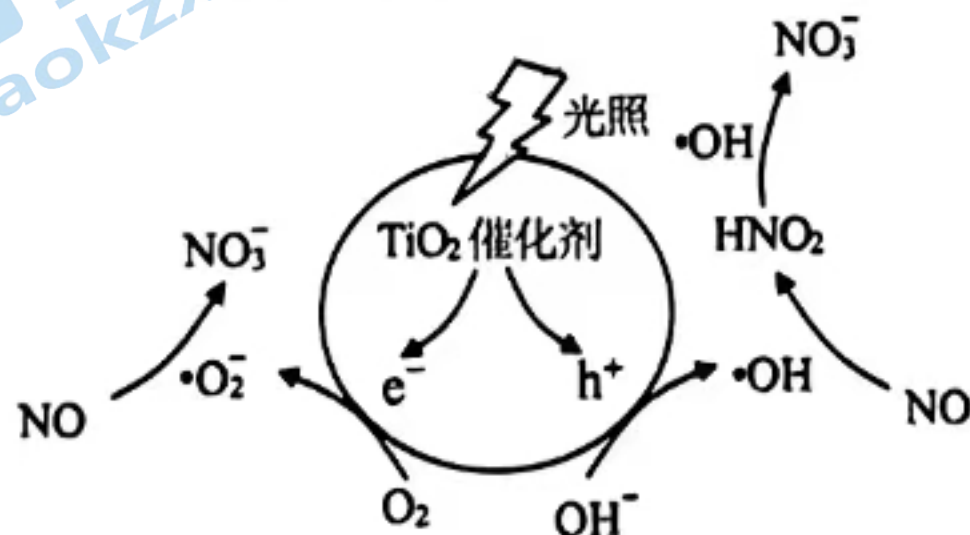
②下列有关该反应体系的说法正确的是 (填标号)。

- A. 恒压下，混合气体的密度保持不变时，说明反应体系已达到平衡
- B. 任意时刻，存在 $n(\text{NO}_2) + n(\text{N}_2\text{O}_4) + n(\text{N}_2\text{O}_5) < 1 \text{ mol}$
- C. 恒容下，升高温度，该体系中气体颜色变浅
- D. 恒容下，增大 N₂O₄ 的浓度，反应 d、e 的正反应速率均增大

③某温度下，平衡时 N₂O₄ 的物质的量分数为 $\frac{1}{3}$ ，且 NO₂ 与 O₂ 的物质的量分数相等，此时 $n(\text{O}_2) = \underline{\hspace{2cm}} \text{ mol}$ 。

II. 光催化氧化法

光照条件下，催化剂 TiO₂ 表面产生电子 (e⁻) 和空穴 (h⁺)。电子与 O₂ 作用生成离子自由基 (·O₂⁻)，空穴与水电离出的 OH⁻ 作用生成羟基自由基 (·OH)，·O₂⁻ 和 ·OH 分别与 NO 反应生成 NO₃⁻。变化过程如下图所示：



(3) 一定范围内, NO 脱除速率随烟气湿度的增大而增大, 结合催化剂的作用机理, 分析可能的原因_____。

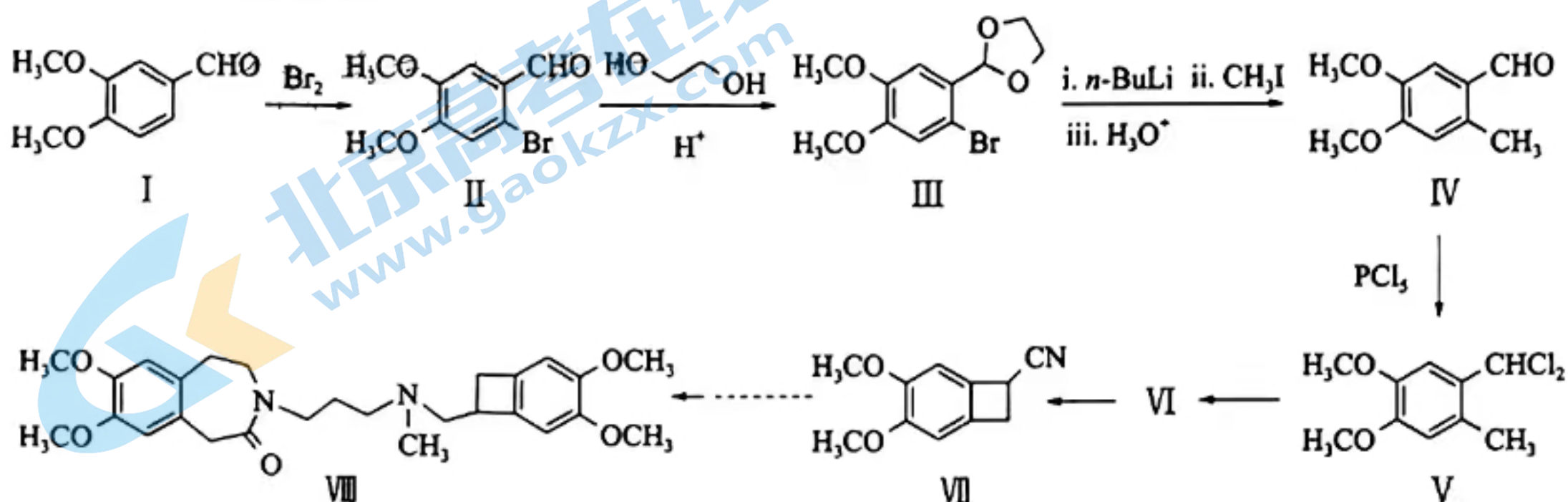
(4) 已知该过程中生成的 HNO_2 可继续与 $\cdot\text{OH}$ 发生反应: $\text{HNO}_2 + 2\cdot\text{OH} = \text{H}^+ + \text{NO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$;
该反应可分两步进行, 请补充反应 i:

i. _____;

ii. $\text{NO}_2 + \cdot\text{OH} = \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$ 。

(5) 理论上“光催化氧化法”中, 消耗的 OH^- 与生成的 NO_3^- 的物质的量之比为_____。

20. (14 分) 化合物 VIII 是合成治疗心衰药物的中间体, 该物质的合成路线片段如下 (部分反应条件省略):



回答下列问题:

(1) 化合物 I 的分子式为_____, 化合物 VIII 中含氧官能团有_____ (写名称)。

(2) $\text{II} \rightarrow \text{III}$ 涉及两步反应, 第一步反应类型为加成反应, 第二步的反应类型为_____。

(3) $\text{V} \rightarrow \text{VI}$ 的化学方程式可表示为 $\text{V} = \text{VI} + \text{HCl}$, 化合物 VI 的结构简式为_____。

(4) 化合物 IV、V、VII 中, 化合物_____ (填标号) 含有手性碳原子。

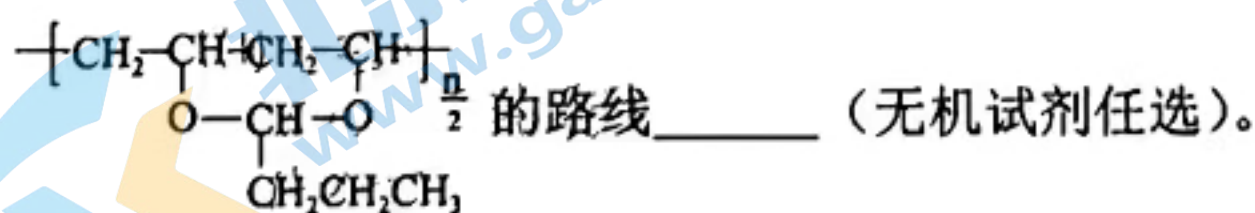
(5) 化合物 Y 在分子组成上比化合物 VII 少两个 CH_2 , 同时符合下列条件的 Y 的同分异构体有_____种, 其中核磁共振氢谱有四组峰, 且峰面积之比为 2:2:2:1 的结构简式为_____ (任写一种)。

条件: ①除苯环外不含其他环结构, 且苯环上有两个取代基, 其中一个为 $-\text{NH}_2$;

②可使溴的四氯化碳溶液褪色;

③可发生水解反应。

(6) 根据上述信息, 写出以溴乙烷的一种同系物及 $\text{[CH}_2\text{-CH(OH)]}_n$ 为原料合成



2023 年深圳市高三年级第二次调研考试 化学参考答案及评分标准

一、选择题：本题共 16 小题，共 44 分。第 1~10 小题，每小题 2 分；第 11~16 小题，每小题 4 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	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	A	B	C	C	A	A	A	D	C
11	12	13	14	15	16				
C	B	A	B	B	D				

二、非选择题：共 56 分。第 17~20 题为必考题，考生都必须作答。

17. (13 分)

- (1) 分液漏斗 (1 分) 苯 (1 分)
- (2) NaHCO_3 (1 分)
- (3) ① Cl^- 或 SO_4^{2-} 对苯酚与 Fe^{3+} 的显色可能有影响 (2 分)
② Na_2SO_4 固体 (1 分)
③ $A_5=A_3$, $A_6 < A_1$ (或 $A_5=A_3 < A_1$) (2 分)
④ Fe^{3+} 与苯酚的显色时, 存在反应: $\text{Fe}^{3+} + 6\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6]^{3-} + 6\text{H}^+$, $c(\text{H}^+)$ 增大, 平衡逆向移动, $[\text{Fe}(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6]^{3-}$ 的浓度减小, 溶液颜色变浅。(2 分)
- (4) ① 偏高 (1 分)
② $\frac{470V_2}{V_1}$ (2 分)

18. (15 分)

- (1) $3d^{10}4s^1$ (1 分)
- (2) +3 (1 分)
- (3) $\text{pH}=2$ 时, 铜的沉淀率已超过 80%, 铈的沉淀率几乎为零。或 $\text{pH}<2$ 时, 铜的沉淀率会降低, $\text{pH}>2$ 时, 铈的沉淀率增加。(2 分)
- (4) Fe^{3+} 、 Na^+ (2 分, 每个 1 分, 多写或错写不得分)
- (5) $[\text{RhCl}_6]^{3-} + 3\text{H}_2\text{O} = \text{Rh}(\text{OH})_3\downarrow + 6\text{Cl}^- + 3\text{H}^+$ (2 分)
- (6) AC (2 分, 每个 1 分, 多写或错写不得分)
- (7) ① 顶角 (2 分) 6 (1 分)
② 2.995 (2 分)

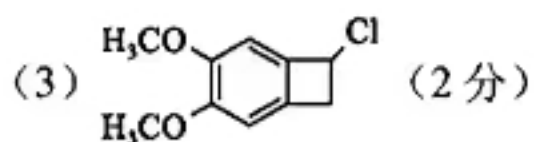
19. (14 分)

- (1) $-241.6 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ (2 分)
- (2) ① 小于 (1 分); 小于 (1 分) ② AD (2 分) ③ $\frac{1}{5}$ (2 分)
- (3) 随着烟气湿度的增大, 更多的 OH 在催化剂表面转化为 $\cdot\text{OH}$, 提高了 NO 的氧化速率。(2 分)
- (4) $\text{HNO}_2 + \cdot\text{OH} = \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)
- (5) 3:4 (2 分)

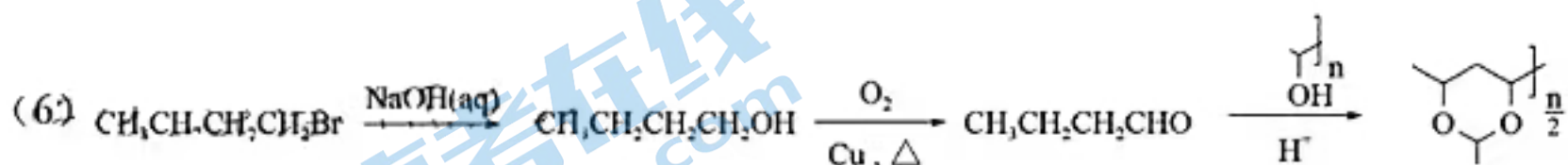
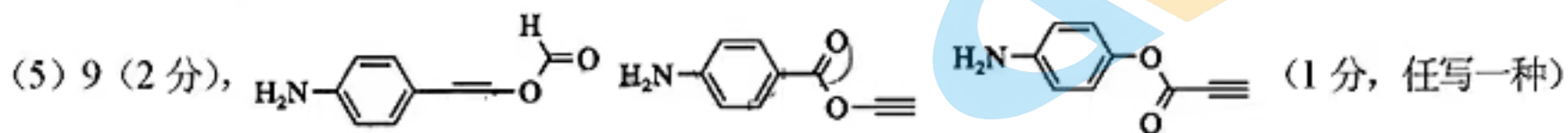
20. (14分)

(1) $C_9H_{10}O_3$ (1分); 醚键、酰胺基 (2分, 出现错别字不得分)

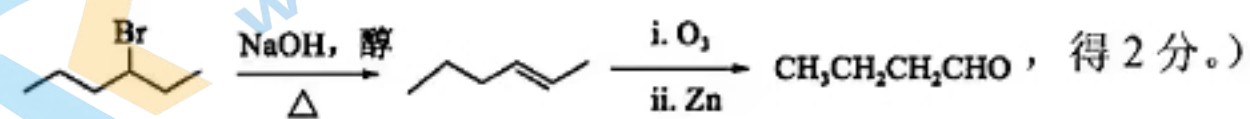
(2) 取代反应 (2分)



(4) VII (1分)



(3分, 每步1分; 每步反应的试剂、条件和产物都正确得1分; 前一步错误不影响后面正确步骤的得分; 以溴乙烷的同系物为原料合成丁醛, 其他合理答案, 如



关于我们

北京高考在线创办于 2014 年，隶属于北京太星网络科技有限公司，是北京地区极具影响力的中学升学服务平台。主营业务涵盖：北京新高考、高中生涯规划、志愿填报、强基计划、综合评价招生和学科竞赛等。

北京高考在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户 40W+，网站年度流量数千万量级。用户群体立足于北京，辐射全国 31 省市。

北京高考在线平台一直秉承 “精益求精、专业严谨” 的建设理念，不断探索 “K12 教育+互联网+大数据” 的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供新鲜的高考资讯、专业的高考政策解读、科学的升学规划等，为广大高校、中学和教科研单位提供 “衔接和桥梁纽带” 作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和北京近百所中学达成合作关系，累计举办线上线下升学公益讲座数百场，帮助数十万考生顺利通过考入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力

未来，北京高考在线平台将立足于北京新高考改革，基于对北京高考政策研究及北京高校资源优势，更好的服务全国高中家长和学生。



微信搜一搜

北京高考资讯