

2024 年黑吉辽化学高考真题

本试卷共 8 页。考试结束后，将本试卷和答题卡一并交回。

注意事项：

1. 答题前，考生先将自己的姓名准考证号码填写清楚，将条形码准确粘贴在考生信息条形码粘贴区。
2. 选择题必须使用 2B 铅笔填涂；非选择题必须使用 0.5 毫米黑色字迹的签字笔书写，字体工整、笔迹清楚。
3. 请按照题号顺序在答题卡各题目的答题区域内作答，超出答题区域书写的答案无效；在草稿纸、试卷上答题无效。
4. 作图可先使用铅笔画出，确定后必须用黑色字迹的签字笔描黑。
5. 保持卡面清洁，不要折叠，不要弄破、异皱，不准使用涂改液、修正带、刮纸刀。

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 O 16 S 32 Cl 35.5 Ti 48 Cu 64

一、选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项符合题目要求。

1. 文物见证历史，化学创造文明。东北三省出土的下列文物据其主要成分不能与其他三项归为一类的是

- A. 金代六曲葵花婆金银盏
B. 北燕鸭形玻璃注
C. 汉代白玉耳杯
D. 新石器时代彩绘几何纹双腹陶罐

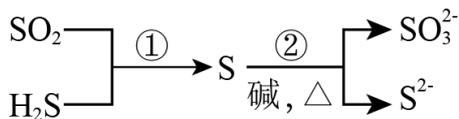
2. 下列化学用语或表述正确的是

- A. 中子数为 1 的氦核素： ${}^1_2\text{He}$
B. SiO_2 的晶体类型：分子晶体
C. F_2 的共价键类型：p-p σ 键
D. PCl_3 的空间结构：平面三角形

3. 下列实验操作或处理方法错误的是

- A. 点燃 H_2 前，先检验其纯度
B. 金属 K 着火，用湿抹布盖灭
C. 温度计中水银洒落地面，用硫粉处理
D. 苯酚沾到皮肤上，先后用乙醇、水冲洗

4. 硫及其化合物部分转化关系如图。设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是



- A. 标准状况下，11.2L SO_2 中原子总数为 $0.5N_A$

B. 100mL 0.1mol·L⁻¹Na₂SO₃ 溶液中, SO₃²⁻ 数目为 0.01N_A

C. 反应①每消耗 3.4gH₂S, 生成物中硫原子数目为 0.1N_A

D. 反应②每生成 1mol 还原产物, 转移电子数目为 2N_A

5. 家务劳动中蕴含着丰富的化学知识。下列相关解释错误的是

A. 用过氧碳酸钠漂白衣物: Na₂CO₄ 具有较强氧化性

B. 酿米酒需晾凉米饭后加酒曲: 乙醇受热易挥发

C. 用柠檬酸去除水垢: 柠檬酸酸性强于碳酸

D. 用碱液清洗厨房油污: 油脂可碱性水解

6. H₂O₂ 分解的“碘钟”反应美轮美奂。将一定浓度的三种溶液(①H₂O₂ 溶液; ②淀粉、丙二酸和 MnSO₄

混合溶液; ③KIO₃、稀硫酸混合溶液)混合, 溶液颜色在无色和蓝色之间来回振荡, 周期性变色; 几分钟后, 稳定为蓝色。下列说法错误的是

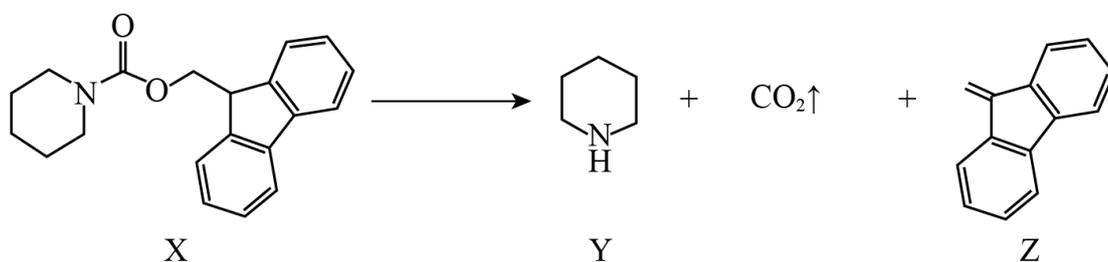
A. 无色→蓝色: 生成 I₂

B. 蓝色→无色: I₂ 转化为化合态

C. H₂O₂ 起漂白作用

D. 淀粉作指示剂

7. 如下图所示的自催化反应, Y 作催化剂。下列说法正确的是



A. X 不能发生水解反应

B. Y 与盐酸反应的产物不溶于水

C. Z 中碳原子均采用 sp² 杂化

D. 随 c(Y) 增大, 该反应速率不断增大

8. 下列实验方法或试剂使用合理的是

选项	实验目的	实验方法或试剂
A	检验 NaBr 溶液中是否含有 Fe ²⁺	K ₃ [Fe(CN) ₆] 溶液
B	测定 KHS 溶液中 c(S ²⁻)	用 AgNO ₃ 溶液滴定
C	除去乙醇中少量的水	加入金属 Na, 过滤

D	测定 $KClO$ 溶液的 pH	使用 pH 试纸
---	------------------	----------

A. A

B. B

C. C

D. D

9. 环六糊精(D-吡喃葡萄糖缩合物)具有空腔结构, 腔内极性较小, 腔外极性较大, 可包含某些分子形成超分子。图 1、图 2 和图 3 分别表示环六糊精结构、超分子示意图及相关应用。下列说法错误的是

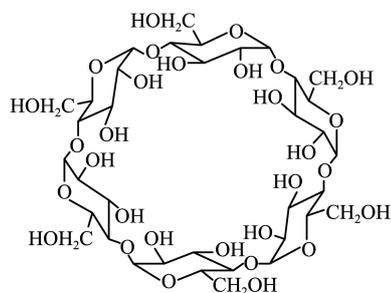


图1



图2

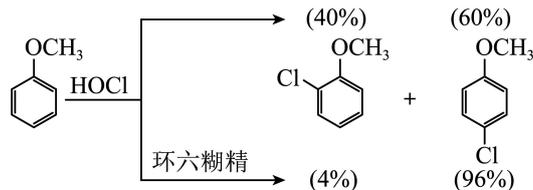


图3

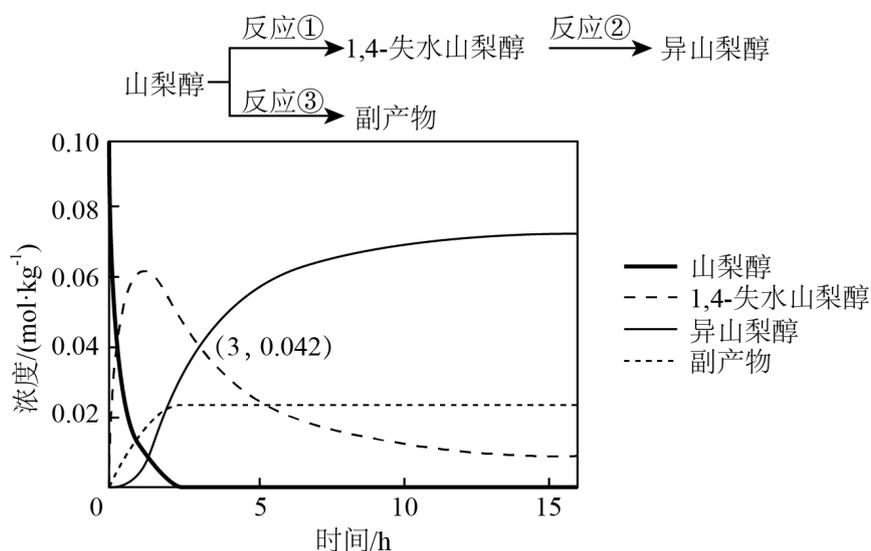
A. 环六糊精属于寡糖

B. 非极性分子均可被环六糊精包合形成超分子

C. 图 2 中甲氧基对位暴露在反应环境中

D. 可用萃取法分离环六糊精和氯代苯甲醚

10. 异山梨醇是一种由生物质制备的高附加值化学品, 150°C 时其制备过程及相关物质浓度随时间变化如图所示, 15h 后异山梨醇浓度不再变化。下列说法错误的是



A. 3h 时, 反应②正、逆反应速率相等

B. 该温度下的平衡常数: ①>②

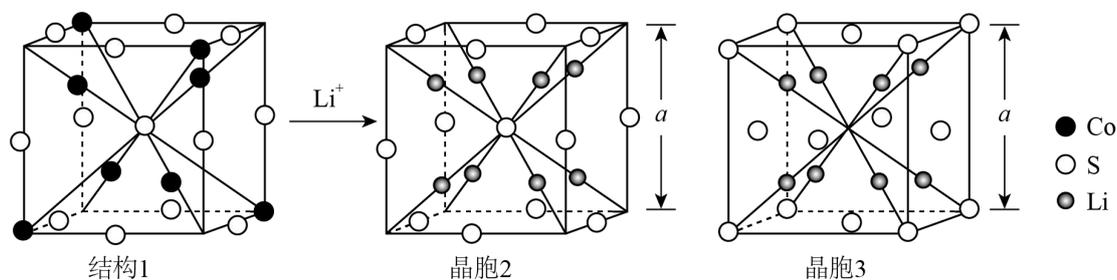
C. $0 \sim 3\text{h}$ 平均速率(异山梨醇) $= 0.014\text{mol} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{h}^{-1}$

D. 反应②加入催化剂不改变其平衡转化率

离子	Zn ²⁺	Cu ²⁺	Cl ⁻
浓度(g·L ⁻¹)	145	0.03	1

- A. “浸铜”时应加入足量H₂O₂，确保铜屑溶解完全
- B. “浸铜”反应： $2\text{Cu}+4\text{H}^++\text{H}_2\text{O}_2=2\text{Cu}^{2+}+\text{H}_2\uparrow+2\text{H}_2\text{O}$
- C. “脱氯”反应： $\text{Cu}+\text{Cu}^{2+}+2\text{Cl}^-=2\text{CuCl}$
- D. 脱氯液净化后电解，可在阳极得到Zn

14. 某锂离子电池电极材料结构如图。结构1是钴硫化物晶胞的一部分，可代表其组成和结构；晶胞2是充电后的晶胞结构；所有晶胞均为立方晶胞。下列说法错误的是



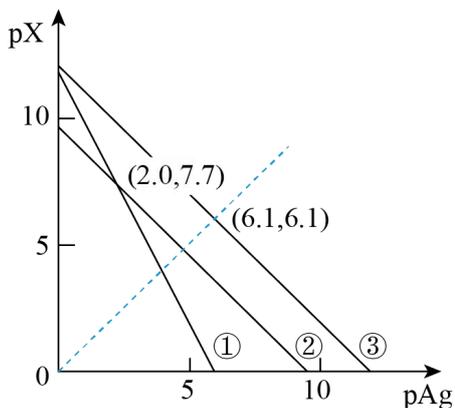
- A. 结构1钴硫化物的化学式为Co₉S₈
- B. 晶胞2中S与S的最短距离为当 $\frac{\sqrt{3}}{2}a$
- C. 晶胞2中距Li最近的S有4个
- D. 晶胞2和晶胞3表示同一晶体

15. 25℃下，AgCl、AgBr和Ag₂CrO₄的沉淀溶解平衡曲线如下图所示。某实验小组以K₂CrO₄为指示剂，用AgNO₃标准溶液分别滴定含Cl⁻水样、含Br⁻水样。

已知：①Ag₂CrO₄为砖红色沉淀；

②相同条件下AgCl溶解度大于AgBr；

③25℃时，pK_{a1}(H₂CrO₄)=0.7，pK_{a2}(H₂CrO₄)=6.5。



$$pAg = -\lg[c(\text{Ag}^+)/(\text{mol}\cdot\text{L}^{-1})]$$

$$X = -\lg[c(\text{X}^n)/(\text{mol}\cdot\text{L}^{-1})]$$

(X^n 代表 Cl^- 、 Br^- 或 CrO_4^{2-})

下列说法错误的是

A. 曲线②为 AgCl 沉淀溶解平衡曲线

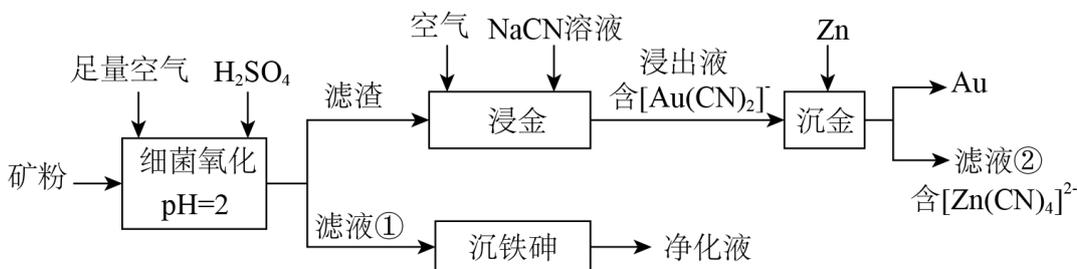
B. 反应 $\text{Ag}_2\text{CrO}_4 + \text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Ag}^+ + \text{HCrO}_4^-$ 的平衡常数 $K = 10^{-5.2}$

C. 滴定 Cl^- 时，理论上混合液中指示剂浓度不宜超过 $10^{-2.0} \text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$

D. 滴定 Br^- 达终点时，溶液中 $\frac{c(\text{Br}^-)}{c(\text{CrO}_4^{2-})} = 10^{-0.5}$

二、非选择题：本题共 4 小题，共 55 分。

16. 中国是世界上最早利用细菌冶金的国家。已知金属硫化物在“细菌氧化”时转化为硫酸盐，某工厂用细菌冶金技术处理载金硫化矿粉(其中细小的 Au 颗粒被 FeS_2 、 FeAsS 包裹)，以提高金的浸出率并冶炼金，工艺流程如下：



回答下列问题：

(1) 北宋时期我国就有多处矿场利用细菌氧化形成的天然“胆水”冶炼铜，“胆水”的主要溶质为 _____ (填化学式)。

(2) “细菌氧化”中， FeS_2 发生反应的离子方程式为 _____。

(3) “沉铁砷”时需加碱调节 pH，生成 _____ (填化学式) 胶体起絮凝作用，促进了含 As 微粒的沉降。

(4) “培烧氧化”也可提高“浸金”效率，相比“培烧氧化”，“细菌氧化”的优势为 _____ (填标号)。

A. 无需控温

B. 可减少有害气体产生

C. 设备无需耐高温

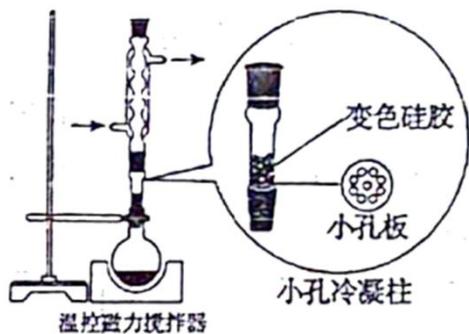
D. 不产生废液废渣

(5) “真金不怕火炼”，表明 Au 难被 O_2 氧化，“浸金”中 NaCN 的作用为_____。

(6) “沉金”中 Zn 的作用为_____。

(7) 滤液②经 H_2SO_4 酸化， $[Zn(CN)_4]^{2-}$ 转化为 $ZnSO_4$ 和 HCN 的化学方程式为_____。用碱中和 HCN 可生成_____ (填溶质化学式) 溶液，从而实现循环利用。

17. 某实验小组为实现乙酸乙酯的绿色制备及反应过程可视化，设计实验方案如下：



I. 向 50mL 烧瓶中分别加入 5.7mL 乙酸(100mmol)、8.8mL 乙醇(150mmol)、1.4g $NaHSO_4$ 固体及 4~6 滴 1% 甲基紫的乙醇溶液。向小孔冷凝柱中装入变色硅胶。

II. 加热回流 50min 后，反应液由蓝色变为紫色，变色硅胶由蓝色变为粉红色，停止加热。

III. 冷却后，向烧瓶中缓慢加入饱和 Na_2CO_3 溶液至无 CO_2 逸出，分离出有机相。

IV. 洗涤有机相后，加入无水 $MgSO_4$ ，过滤。

V. 蒸馏滤液，收集 73~78 $^{\circ}C$ 馏分，得无色液体 6.60g，色谱检测纯度为 98.0%。

回答下列问题：

(1) $NaHSO_4$ 在反应中起_____作用，用其代替浓 H_2SO_4 的优点是_____ (答出一条即可)。

(2) 甲基紫和变色硅胶的颜色变化均可指示反应进程。变色硅胶吸水，除指示反应进程外，还可_____。

(3) 使用小孔冷凝柱承载，而不向反应液中直接加入变色硅胶的优点是_____ (填标号)。

A. 无需分离

B. 增大该反应平衡常数

C. 起到沸石作用，防止暴沸

D. 不影响甲基紫指示反应进程

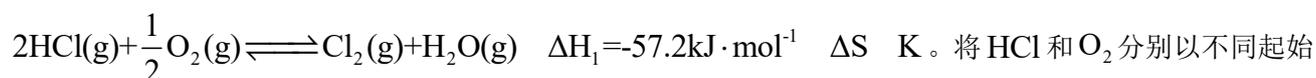
(4) 下列仪器中，分离有机相和洗涤有机相时均需使用的是_____ (填名称)。



(5) 该实验乙酸乙酯的产率为_____ (精确至0.1%)。

(6) 若改用 $C_2H_5^{18}OH$ 作为反应物进行反应, 质谱检测目标产物分子离子峰的质荷比数值应为_____ (精确至 1)。

18. 为实现氯资源循环利用, 工业上采用 RuO_2 催化氧化法处理 HCl 废气:



将 HCl 和 O_2 分别以不同起始流速通入反应器中, 在 $360^\circ C$ 、 $400^\circ C$ 和 $440^\circ C$ 下反应, 通过检测流出气成分绘制 HCl 转化率(α)曲线, 如下图所示(较低流速下转化率可近似为平衡转化率)。

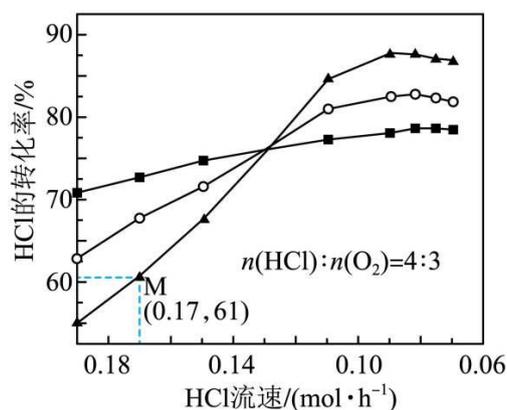


图1

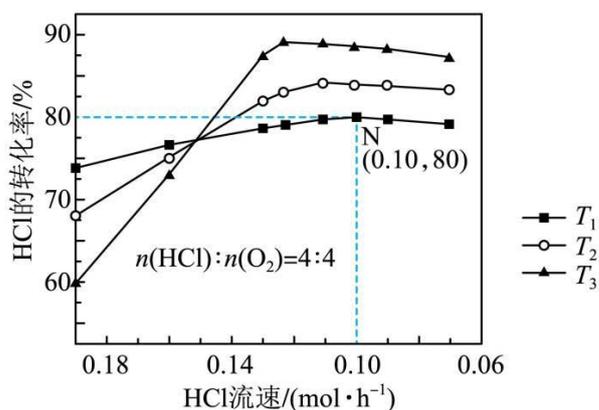


图2

回答下列问题:

(1) ΔS _____ 0 (填 “>” 或 “<”); $T_3 =$ _____ $^\circ C$ 。

(2) 结合以下信息, 可知 H_2 的燃烧热 $\Delta H =$ _____ $kJ \cdot mol^{-1}$ 。



(3) 下列措施可提高 M 点 HCl 转化率的是_____ (填标号)

A. 增大 HCl 的流速

B. 将温度升高 $40^\circ C$

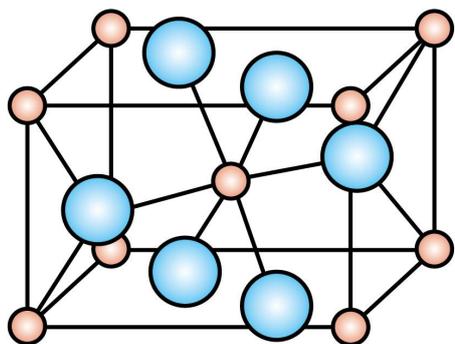
C. 增大 $n(HCl):n(O_2)$

D. 使用更高效的催化剂

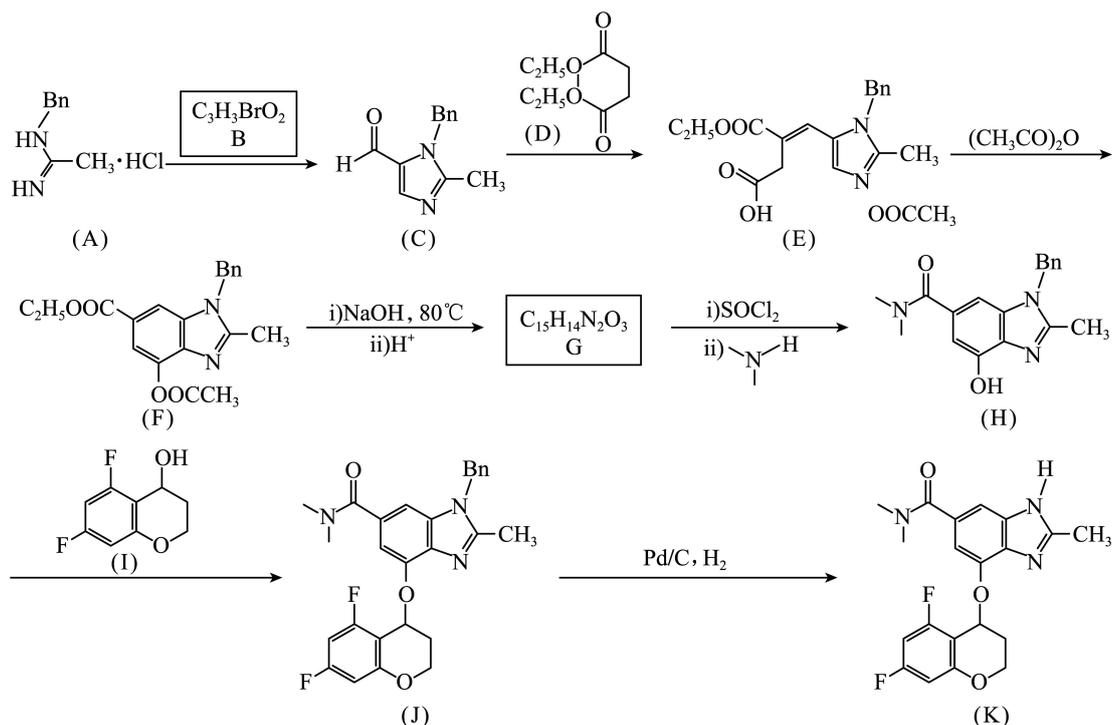
(4) 图中较高流速时, $\alpha(T_3)$ 小于 $\alpha(T_2)$ 和 $\alpha(T_1)$, 原因是_____。

(5) 设 N 点的转化率为平衡转化率, 则该温度下反应的平衡常数 $K=_____$ (用平衡物质的量分数代替平衡浓度计算)

(6) 负载在 TiO_2 上的 RuO_2 催化活性高, 稳定性强, TiO_2 和 RuO_2 的晶体结构均可用下图表示, 二者晶胞体积近似相等, RuO_2 与 TiO_2 的密度比为 1.66, 则 Ru 的相对原子质量为_____ (精确至 1)。



19. 特戈拉赞(化合物 K)是抑制胃酸分泌的药物, 其合成路线如下:



已知:

I. Bn 为 —CH₂—, 咪唑为

II. —OH 和 =O 不稳定, 能分别快速异构化为 =O 和 —OH。

回答下列问题:

(1) B 中含氧官能团只有醛基，其结构简式为_____。

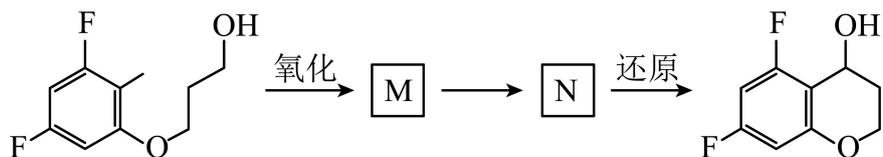
(2) G 中含氧官能团的名称为_____和_____。

(3) J→K 的反应类型为_____。

(4) D 的同分异构体中，与 D 官能团完全相同，且水解生成丙二酸的有_____种(不考虑立体异构)。

(5) E→F 转化可能分三步：①E 分子内的咪唑环与羧基反应生成 X；②X 快速异构化为 Y，图 Y 与 $(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}$ 反应生成 F。第③步化学方程式为_____。

(6) 苯环具有与咪唑环类似的性质。参考 B→X 的转化，设计化合物 I 的合成路线如下(部分反应条件已略去)。其中 M 和 N 的结构简式为_____和_____。



2024 年黑吉辽化学高考真题

本试卷共 8 页。考试结束后，将本试卷和答题卡一并交回。

注意事项：

- 1.答题前，考生先将自己的姓名准考证号码填写清楚，将条形码准确粘贴在考生信息条形码粘贴区。
- 2.选择题必须使用 2B 铅笔填涂；非选择题必须使用 0.5 毫米黑色字迹的签字笔书写，字体工整、笔迹清楚。
- 3.请按照题号顺序在答题卡各题目的答题区域内作答，超出答题区域书写的答案无效；在草稿纸、试卷上答题无效。
- 4.作图可先使用铅笔画出，确定后必须用黑色字迹的签字笔描黑。
- 5.保持卡面清洁，不要折叠，不要弄破、异皱，不准使用涂改液、修正带、刮纸刀。

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 O 16 S 32 Cl 35.5 Ti 48 Cu 64

一、选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项符合题目要求。

【1 题答案】

【答案】A

【2 题答案】

【答案】C

【3 题答案】

【答案】B

【4 题答案】

【答案】D

【5 题答案】

【答案】B

【6 题答案】

【答案】C

【7 题答案】

【答案】C

【8 题答案】

【答案】A

【9 题答案】

【答案】 B

【10 题答案】

【答案】 A

【11 题答案】

【答案】 D

【12 题答案】

【答案】 A

【13 题答案】

【答案】 C

【14 题答案】

【答案】 B

【15 题答案】

【答案】 D

二、非选择题：本题共 4 小题，共 55 分。

【16 题答案】

【答案】 (1) CuSO_4



(3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (4) BC

(5) 做络合剂，将 Au 转化为 $[\text{Au}(\text{CN})_2]^-$ 从而浸出

(6) 作还原剂，将 $[\text{Au}(\text{CN})_2]^-$ 还原为 Au

(7) ①. $\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{CN})_4] + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + 4\text{HCN} + \text{Na}_2\text{SO}_4$ ②. NaCN

【17 题答案】

【答案】 (1) ①. 催化剂 ②. 无有毒气体二氧化硫产生

(2) 吸收生成的水，使平衡正向移动，提高乙酸乙酯的产率 (3) AD

(4) 分液漏斗 (5) 73.5%

(6) 90

【18 题答案】

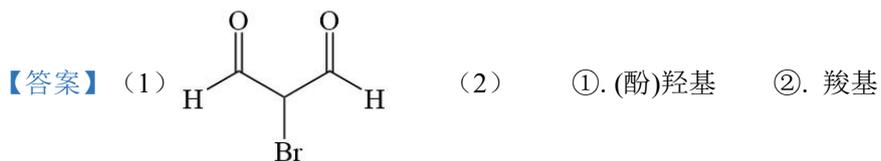
【答案】 (1) ①. < ②. 360°C

(2) -258.8 (3) BD

(4) 流速过快，反应物分子来不及在催化剂表面接触而发生反应，导致转化率下降，同时，T3 温度低，反应速率低，故单位时间内氯化氢的转化率低。

(5) 6 (6) 101

【19 题答案】



(3) 取代反应 (4) 6

