

2023 北京牛栏山一中高三 10 月月考

化 学

2023.10.12

说明：选择题、填空题写到答题纸上。可能用到的数据：

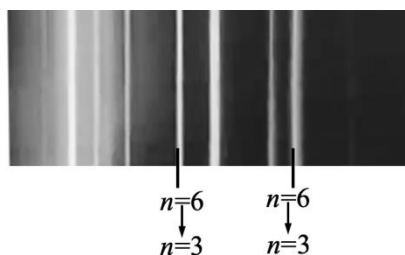
H 1 B 11 C 12 N 14 O 16 Cl 35.5 S 32 Na 23 Ca 40 Ti 48 Co 59

一、选择题 (每题只有一个正确选项, 每小题 2 分, 共 42 分)

1. 下列材料的主要成分属于有机化合物的是

- A. 北京冬奥工作人员服装的发热材料——石墨烯
- B. 长征五号的整流罩前锥段材料——聚甲基丙烯酸酯亚胺
- C. 港珠澳大桥锚具材料——特殊工艺的低碳钢
- D. 我国自主研发的 5G 芯片的材料——硅

2. 实验证据推动了人类对原子结构认识的不断深化。下列可以较好地解释“钠原子中处于 $n=6$ 的状态上的核外电子跃迁到 $n=3$ 的状态, 会产生多条谱线 (如下图)”的原子结构模型是



- A. 量子力学模型
- B. 卢瑟福核式模型
- C. 玻尔模型
- D. “葡萄干布丁”模型

3. 元素周期表对化学学习和研究都有重要意义。下列说法不正确的是

- A. 通过主族元素原子的最外层电子数, 推测其常见的化合价
- B. 在金属与非金属分界线附近, 寻找半导体材料
- C. 研究氯、硫、磷、砷等所在区域的元素, 制造新品种的农药
- D. 在 IA 族和 IIA 族的金属中寻找催化剂

4. 用化学用语表示 $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl}$ 中的相关微粒, 其中正确的是

- A. 中子数为 8 的氮原子为 ${}^8_7\text{N}$
- B. 由 H 和 Cl 形成 HCl 的过程为 $\text{H}\cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \rightarrow \text{H}^+[\ddot{\text{Cl}}:]^-$

C. NH_3 的结构式为

$$\begin{array}{c} \text{H}-\text{N}-\text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$$

D. Cl^- 的结构示意图为 $(+18) 2 8 8$

5. 下列说法正确的是

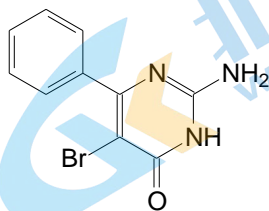
- A. 利用银镜反应可以区分葡萄糖和麦芽糖
- B. 油脂在碱性条件下可水解为甘油和高级脂肪酸
- C. 蛋白质遇饱和硫酸钠溶液变性
- D. 核苷酸聚合成 DNA 是缩聚反应

6. 下列事实不能用元素周期律解释的是

- A. 电负性: $N < O < F$ B. 酸性: $H_2SiO_3 < H_2SO_3 < HClO_4$
 C. 稳定性: $HI < HBr < HCl$ D. 碱性: $Al(OH)_3 < Mg(OH)_2 < NaOH$

7. 溴匹立明用于治疗膀胱癌, 毒副作用小, 其结构简式如下图。下列关于溴匹立明的说法不正确的是

- A. 分子式为 $C_{10}H_8BrN_3O$
 B. 能与 $NaOH$ 溶液反应
 C. 能与酸性 $KMnO_4$ 溶液反应
 D. 能发生消去反应

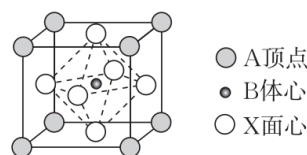


8. 已知 ${}_{33}As$ 与 ${}_{15}P$ 位于同一主族。下列说法正确的是

- A. 酸性: $H_3AsO_4 < H_3PO_4 < H_2SO_4$ B. 第一电离能: $As < P < S$
 C. As 在元素周期表中位于第五周期 VA 族 D. 沸点: $AsH_3 > PH_3 > NH_3$

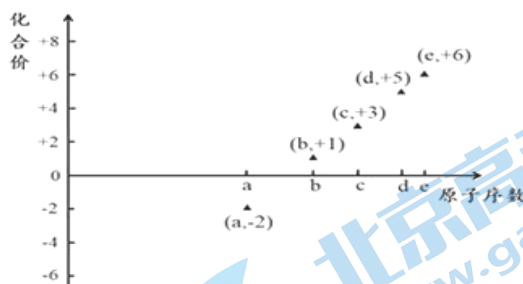
9. 有关下列晶体的说法正确的是

- A. 该晶体溶于水后可以导电, 该晶体一定是离子晶体
 B. H_2O 含共价键, 因此冰是共价晶体
 C. 右图所示晶胞对应的化学式为 ABX_3
 D. 一种化合物只能形成一种晶体结构



10. 如图是部分短周期元素的原子序数与其某种常见化合价的关系图, 若用原子序数代表所对应的元素, 则下列说法正确的是

- A. 工业上常用电解法制备单质 b 和 c
 B. 气态氢化物的稳定性: $a > d > e$
 C. ${}^{31}d$ 和 ${}^{33}d$ 属于同种核素
 D. a 和 b 形成的化合物不可能含共价键



11. 利用下列实验药品, 不能达到实验目的的是

| | 实验目的 | 实验药品 |
|---|----------------|---|
| A | 验证乙醇的消去产物含有乙烯 | 乙醇、浓硫酸、酸性 $KMnO_4$ 溶液 |
| B | 验证乙酸的酸性强于碳酸的酸性 | CH_3COOH 溶液、 Na_2CO_3 固体 饱和 $NaHCO_3$ 溶液、澄清石灰水 |
| C | 验证蛋白质的盐析是可逆过程 | 鸡蛋清溶液、饱和 $(NH_4)_2SO_4$ 溶液、蒸馏水 |
| D | 比较水和四氯化碳分子的极性 | 碘晶体、 H_2O 、 CCl_4 |

12. 下列有机物的系统命名正确的是

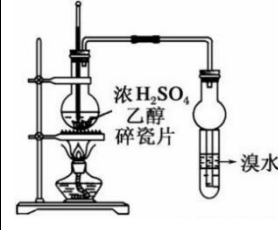
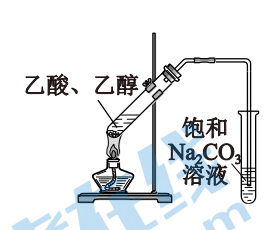
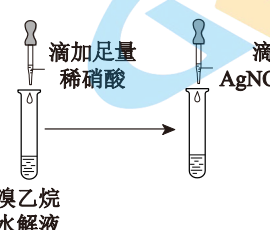
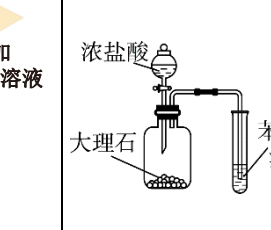
- A. 2, 3-甲基丁烷 B. 3-甲基-2-乙基戊烷
 C. 3-甲基-1-丁烯 D. 2-甲基-4-戊醇

13. 富马酸亚铁 ($FeC_4H_2O_4$) 是一种补铁剂。富马酸分子的结构模型如下图所示, 下列说法

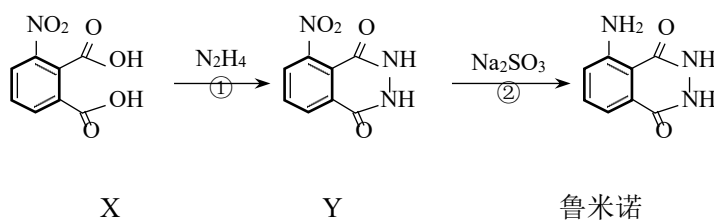
不正确的是

- A. 铁位于元素周期表第四周期、第 VIII 族
- B. 富马酸分子中 σ 键与 π 键的数目比为 11 : 2
- C. 富马酸中各元素的电负性由大到小的顺序为 $O > C > H$
- D. 1 mol 富马酸与足量 NaHCO_3 溶液反应可生成 2 mol CO_2

14. 下列实验方案能达到相应目的的是

| | | | |
|---|---|--|---|
|  |  |  |  |
| A. 制备乙烯并检验 | B. 实验室制乙酸乙酯 | C. 检验溴乙烷水解产物中含有 Br^- | D. 证明酸性: 碳酸 > 苯酚 |

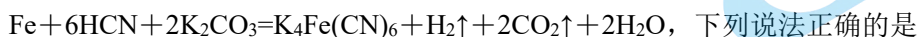
15. “鲁米诺”又名发光氨，是一种化学发光试剂，它在一定条件下被氧化后能发出蓝光，可用于鉴定血液，在刑侦中扮演了重要的角色。下图所示为鲁米诺的一种合成原理。



下列说法正确的是

- A. 鲁米诺的分子式为 $\text{C}_8\text{H}_6\text{N}_3\text{O}_2$
- B. 一定条件，X 可以和乙醇发生缩聚反应
- C. ①、②两步的反应类型分别为加成反应和取代反应
- D. 若使用“84 消毒液”对环境消毒，可能会干扰用鲁米诺在该环境下鉴定血液

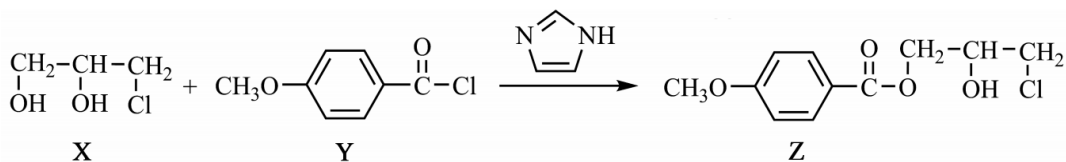
16. Fe 、 HCN 与 K_2CO_3 在一定条件下发生如下反应：



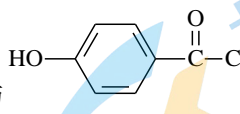
下列说法正确的是

- A. 此化学方程式中涉及的第二周期元素的电负性大小的顺序为 $O < N < C$
- B. 配合物 $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ 的中心离子的价层电子排布图为 $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline & & 3d & & \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \end{array}$ ，该中心离子的配位数是 10
- C. 1mol HCN 分子中含有 σ 键的数目为 1.204×10^{24}
- D. K_2CO_3 中阴离子的空间构型为三角锥形，其中碳原子的价层电子对数为 4

17. 化合物 Z 是合成某种抗结核候选药物的重要中间体，可由下列反应制得。

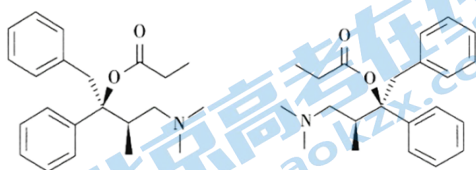


下列有关化合物 X、Y 和 Z 的说法不正确的是



- A. X 中含有手性碳原子
 B. Y 与  互为同系物
 C. Z 在浓硫酸催化下加热可发生消去反应
 D. 1 mol Z 最多可消耗 2 mol NaOH

18. 右丙氧芬与左丙氧芬结构如下图所示，前者具有镇痛作用，后者具有止咳作用。

下列说法正确的是

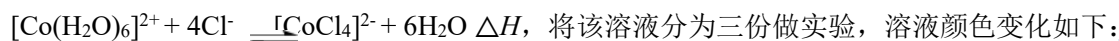


右丙氧芬 (C₂₂H₂₉NO₂) 左丙氧芬 (C₂₂H₂₉NO₂)

说明：左图中，实线表示处于纸平面内的键，实楔形线（）表示伸向纸面前方的键，虚楔形线（）表示伸向纸平面后方的键。

- A. 右丙氧芬和左丙氧芬分子中都只含有 1 个手性碳原子
 B. 右丙氧芬与左丙氧芬互为对映异构体
 C. 右丙氧芬分子中氮碳键之间的夹角与 NH₃ 中氮氢键之间的夹角相同
 D. 右丙氧芬和左丙氧芬均易溶于水

19. 已知 [Co(H₂O)₆]²⁺ 呈粉红色，[CoCl₄]²⁻ 呈蓝色，[ZnCl₄]²⁻ 为无色。现将 CoCl₂ 溶于水，加入浓盐酸后，溶液由粉红色变为蓝色，存在以下平衡：



将该溶液分为三份做实验，溶液颜色变化如下：

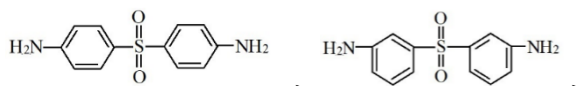
| 装置 | 序号 | 操作 | 现象 |
|---|----|--------------------------|---------|
|  蓝色溶液 | ① | 将试管置于冰水浴中 | 溶液均呈粉红色 |
| | ② | 加水稀释 | |
| | ③ | 加少量 ZnCl ₂ 固体 | |

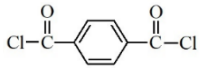
以下结论和解释正确的是

- A. 等物质的量的 [Co(H₂O)₆]²⁺ 和 [CoCl₄]²⁻ 中 σ 键数之比为 3:2
 B. 由实验①可知：ΔH < 0，由实验②可推知加水稀释，浓度商 Q < K，平衡逆向移动
 C. 由实验③可知：Zn²⁺ 络合 Cl⁻ 能力比 Co²⁺ 络合 Cl⁻ 能力弱
 D. 实验①②③可知：配合物的形成与温度、配体的浓度及配体的种类等有关

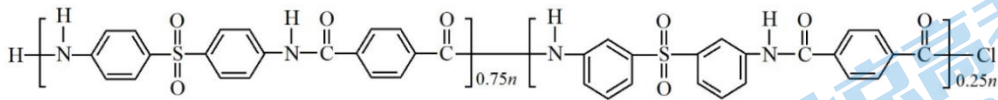
20. 中国自行研制、具有自主知识产权的 C919 大型客机机舱内部首次使用芳砜纶纤维制作椅罩、门帘。芳

砜纶纤维是有机耐高温纤维，由三种单体



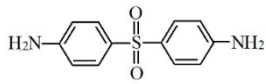


缩合共聚制成。芳砜纶纤维结构简式如下图：

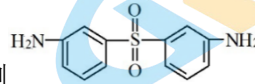


下列说法不正确的是

A. 参加反应的三种单体的物质的量之比为 3:1:8



B. 的名称为4,4'-DDS, 推测



的名称为3,3'-DDS

C. 芳砜纶纤维中不含手性碳原子

D. 及时移除HCl, 有利于提高产率并得到具有较高聚合度的缩聚物

21. 测定溶液中乙二醛(含少量硝酸)含量的方法如下。

i. 取 V mL 待测溶液于锥形瓶中, 加入 2 滴酚酞溶液, 用浓度为 $0.20 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液滴定至溶液恰好由无色变为粉红色, 中和硝酸。

ii. 向 i 所得溶液加入过量 $0.50 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液 V_1 mL, 充分反应, 使乙二醛反应生成 $\text{CH}_2\text{OHCOONa}$ 。

iii. 用 $0.50 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 硫酸滴定 ii 中溶液至终点, 消耗硫酸体积为 V_2 mL。

下列说法不正确的是

A. 根据结构分析, 酸性 $\text{CH}_2\text{OHCOOH} > \text{CH}_3\text{COOH}$

B. 乙二醛反应生成 $\text{CH}_2\text{OHCOONa}$ 属于氧化还原反应


C. 待测溶液中乙二醛浓度为 $(0.50V_1 - V_2) / V \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

D. 若不进行步骤 i, 测得溶液中乙二醛浓度偏低

二、填空题(5道大题共 58 分)

22. (共 11 分) 硼的化合物有重要应用。

(1) 写出基态 B 的电子排布式_____

(2) 硼酸(H_3BO_3)的结构如图所示 。在水溶液中硼酸的电离方程式:

$\text{H}_3\text{BO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons [\text{B}(\text{OH})_4]^- + \text{H}^+$, 25°C 时 $K_a = 10^{-9.23}$ 。

① 将“ $-\text{OH}$ ”视为一个原子, 硼酸分子的空间构型为_____

② $[\text{B}(\text{OH})_4]^-$ 中, B 原子的杂化轨道类型为_____; 从化学键的角度说明 H_3BO_3 形成 $[\text{B}(\text{OH})_4]^-$ 的过程:

③ H_3BO_3 可由 BCl_3 水解得到, BCl_3 属于_____ (填“极性”或“非极性”) 分子。

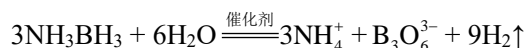
④ 用中和滴定法测定 H_3BO_3 纯度。

取 a g H_3BO_3 样品(所含杂质不与 NaOH 反应), 用 $0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液滴定至终点, 消耗 NaOH 溶液 V mL, 测得 H_3BO_3 的纯度为_____ (用质量分数表示, H_3BO_3 的摩尔质量为 $62 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

(3) 氨硼烷(NH_3BH_3) 含氢量高、热稳定性好, 是一种具有潜力的固体储氢材料。

① 氨硼烷中 N 为-3 价，B 为+3 价。H、B、N 的电负性由大到小依次为_____

② 氨硼烷在催化剂作用下水解释放氢气，用单线桥表示该反应的电子转移。



③ 氨硼烷分子间存在“双氢键”使氨硼烷的熔点明显升高。“双氢键”能形成的原因是_____

23. (共12分) 利用光催化技术可将太阳能转化为化学能。

(1) 光催化可实现 NO_x 的净化

① 比较 N、O 元素第一电离能大小并从结构角度解释原因

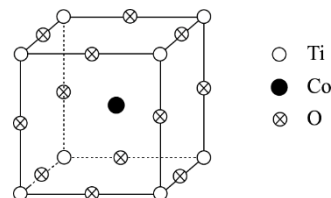
② 光催化还原 NO_x 可得到氮气，从结构角度分析氮气性质稳定的原因

③ 光催化氧化 NO_x 最终产物为硝酸盐， NO_3^- 的空间结构是

(2) 光催化 CO_2 和 H_2O 合成甲醇是 CO_2 转化利用最有前景的途径之一。比较甲醇分子中 $\text{H}-\text{C}-\text{H}$ 与 $\text{C}-\text{O}-\text{H}$ 的键角大小并解释原因

(3) 光催化可降解苯酚等有机物。在紫外光的作用下催化剂表面有 $\cdot\text{OH}$ (羟基自由基) 生成， $\cdot\text{OH}$ 可将苯酚氧化为 H_2O 和 CO_2 ，该反应的化学方程式为_____

(4) 某含钛的复合型物质可作光催化剂，晶胞结构如下图所示，边长均为 a nm。

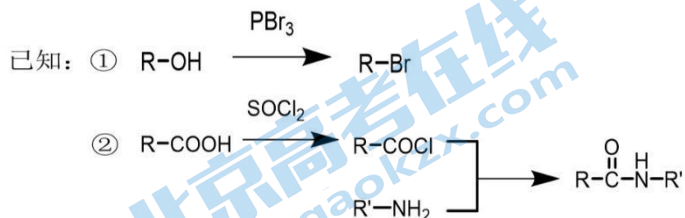
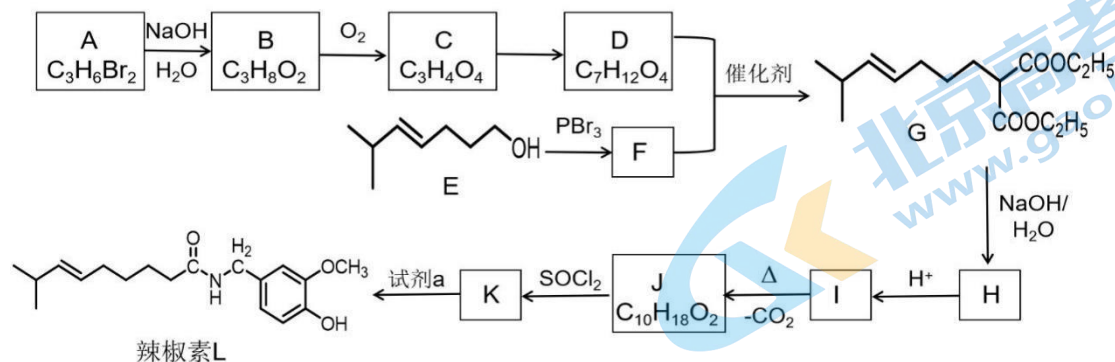


① 基态钛原子的价层电子轨道表示式为_____

② 晶体中每个钛原子周围与其距离最近且相等的氧原子的数目是_____

③ N_A 表示阿伏伽德罗常数的值，则该晶体的密度为_____ $\text{g}\cdot\text{cm}^{-3}$ ($1\text{ nm} = 10^{-7}\text{ cm}$)

24. (共 12 分) 辣椒的味道来自于辣椒素类化合物。辣椒素 L 的合成路线如下(部分试剂或产物略)



请回答：

(1) 已知 A 分子无甲基，则 A 的结构简式是_____

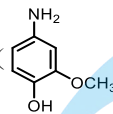
(2) E 中所含官能团名称是_____

(3) C→D 的化学方程式是_____

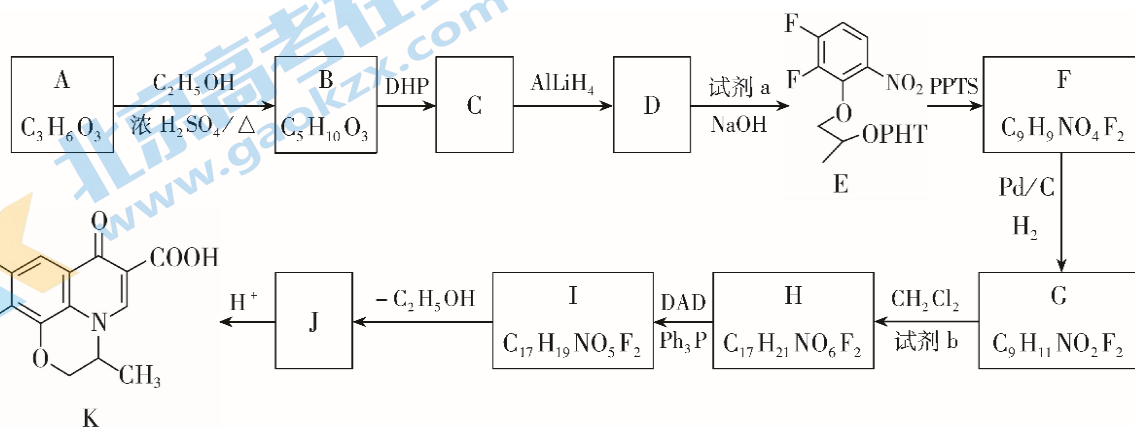
(4) D 与 F 生成 G 的反应类型是_____

(5) J 的结构简式是_____

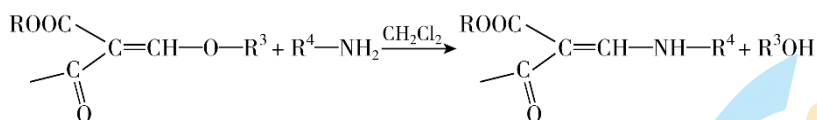
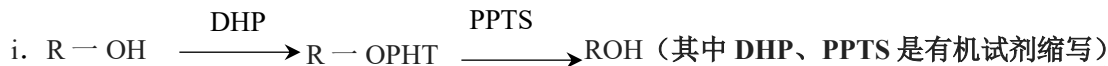
(6) 将 D 与 F 等物质的量投料时，G 的产率较高，若提高 F 的比例，则会使一种副产物（其分子量大于 G）的含量增加，该副产物的结构简式是_____

(7) 已知： $R-COCl + HO-R' \rightarrow R-COOR' + HCl$ 。试剂 b 为 。K 与试剂 b 发生反应时，不仅试剂 b 中氨基的氢发生取代，同时其羟基的氢也可发生取代；而 K 与试剂 a 发生反应时，只得到 L。从基团之间相互影响的角度分析，K 与试剂 a 或试剂 b 反应时，产生上述差异的原因是_____

25. (共 13 分) 氧氟沙星是一种具有广谱抗菌作用的药物，其前体 K 的合成路线如下：



已知：



(1) A 中含甲基，A→B 的化学方程式是_____

(2) D 的结构简式是_____

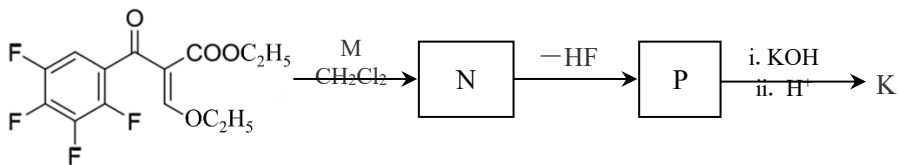
(3) 已知试剂 a 的结构简式为 ，反应类型为_____

(4) G 分子中官能团名称为氟原子、_____、_____

(5) 已知试剂 b 为 ，H 的结构简式是_____

(6) I 中含有两个酯基，I 的结构简式是_____

(7) K 的另一种制备途径如下：



写出 M、N、P 的结构简式_____、_____、_____

26. (共10分) 实验小组同学探究用新制氢氧化铜检验葡萄糖的适宜条件。

资料：i. 葡萄糖在碱的作用下，可以生成黄色物质；随着温度升高，可聚合为颜色更深（如棕色）的聚合物。

ii. Cu_2O 、 CuO 均溶于氨水，生成 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^+$ 、 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ ； Cu 不与氨水反应。

(1) 探究 NaOH 溶液的用量对该反应的影响。

| 编号 | 实验I | 实验II |
|------|-------------------------|---------------------|
| 实验方案 | | |
| 实验现象 | 加热，无明显现象， 静置后未见砖红色沉淀 | 加热、静置后， 底部有砖红色沉淀 |

① 实验II中，葡萄糖 $[\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{CHO}]$ 转化为_____

② 分析实验II能生成砖红色沉淀但实验I不能生成砖红色沉淀的原因

a. 电极反应式：

i. 还原反应： $2\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{OH}^-$

ii. 氧化反应：_____

b. 依据电极反应式分析实验II有砖红色沉淀生成的可能原因：随 $c(\text{OH}^-)$ 增大， $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 氧化性减弱，但是_____

(2) 探究葡萄糖溶液的用量和水浴温度（加热时间约 1 min，冷却后过滤）对该反应的影响。

| 编号 | 实验III | 实验IV |
|------|--------------------------|------------------------------|
| 试剂 | | |
| 现象 | 2mL 10% NaOH 溶液 | 2mL 10% NaOH 溶液 |
| 温度 | | |
| 50℃ | 得到较多砖红色沉淀； 滤液呈极浅黄色 | 得到大量砖红色沉淀； 滤液呈浅橙色 |
| 70℃ | 得到较多砖红色沉淀； 滤液呈棕黄色 | 得到大量砖红色沉淀并 伴有少量黑色沉淀；滤液呈棕色 |
| 100℃ | 得到较多砖红色沉淀； 滤液呈红棕色 | 得到大量黑色沉淀； 滤液呈深棕色 |

① 经检验，实验IV中产生的黑色沉淀中含有 Cu。检验方法是：取实验IV中 70°C时产生的沉淀，洗涤，_____（填操作和现象）。

② 分析实验III未产生黑色 Cu 的原因，同学提出两种假设：

假设 a：葡萄糖物质的量少，无法将 Cu(II)还原为 Cu 单质。

假设 b：_____（补充完整）。

经定量分析可知假设 a 不成立。

(3) 综合以上实验，用新制氢氧化铜检验葡萄糖时，为了更好地观察到试管内产生砖红色沉淀，将宜采用的条件填入下表。

| | 温度/°C | NaOH 溶液 | 葡萄糖溶液 |
|----|-------|-------------|-------|
| 条件 | | 2mL NaOH 溶液 | |

参考答案

第 I 卷 (每题 2 分, 共 42 分)

1. B 2. A 3. D 4. C 5. D 6. B 7. D 8. A 9. C 10. A 11. A 12. C 13. B 14. C
15. D 16. C 17. B 18. B 19. D 20. A 21. D

第 II 卷 (共 58 分)

22. (除标注外每空 1 分, 共 11 分)

(1) $1s^2 2s^2 2p^1$

(2) ① 平面三角形

② sp^3 ; H_3BO_3 中 B 提供空轨道, OH^- (或 H_2O) 提供孤电子对, 二者形成配位键 (2 分)

③ 非极性分子

④ $\frac{31V \times 10^{-3}}{a} \times 100\%$

(3) ① $N > H > B$

② $3NH_3BH_3 + 9e^- + 6H_2O \xrightarrow{\text{催化剂}} 3NH_4^+ + B_3O_6^{3-} + 9H_2\uparrow$ (2 分, 方向、电子数各 1 分)

③ 与 N 相连的 H 带正电, 与 B 相连的 H 带负电, 两种 H 之间存在相互作用

23. (除标注外每空 1 分, 共 12 分)

(1) ① N 原子的价层电子排布式为 $2s^2 2p^3$, O 原子的价层电子排布式为 $2s^2 2p^4$, N 原子的 2p 轨道为半满结构, 较难失去电子, 所以第一电离能: $N > O$ (2 分)

② N_2 中存在共价三键 ($N \equiv N$), 键能大, N_2 化学性质稳定

③ 平面三角形

(2) 中心原子的杂化方式均为 sp^3 杂化, C-O-H 中氧上有 2 对孤电子对, 孤电子对有较大斥力, 使得键角: $H-C-H > C-O-H$ (2 分)

(3) $C_6H_6O + 28 \cdot OH \rightarrow 6CO_2 + 17H_2O$ (2 分)

(4) ①

| | |
|-------------------------------------|-----------------------|
| 3d | 4s |
| $\uparrow \uparrow \square \square$ | $\uparrow \downarrow$ |

② 6

③ $\frac{155 \times 10^{21}}{a^3 N_A}$ (2 分)

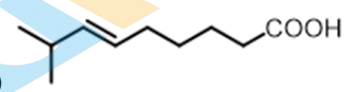
24. (除标注外每空 2 分, 共 12 分)

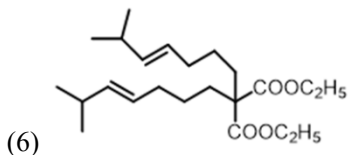
(1) $CH_2BrCH_2CH_2Br$ (1 分)

(2) 碳碳双键, 羟基 (各 1 分)

(3) $HOOC-CH_2-COOH + 2C_2H_5OH \xrightleftharpoons{\text{浓硫酸}} C_2H_5OOC-CH_2-COOC_2H_5 + 2H_2O$
(化学式 1 分; 配平、条件、可逆号 1 分; 不写水全扣)

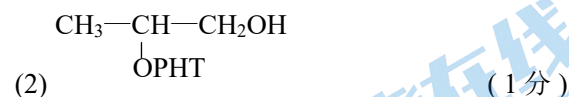
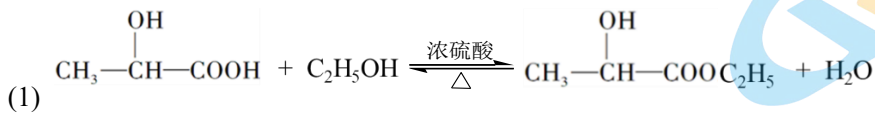
(4) 取代反应 (1 分)

(5) 



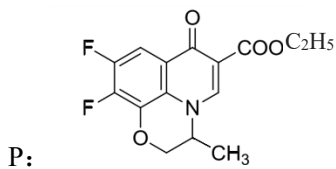
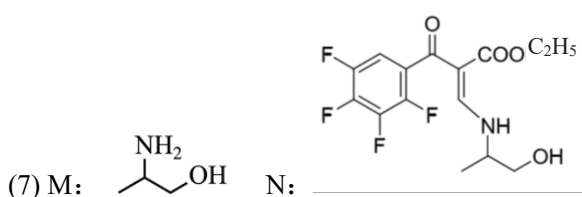
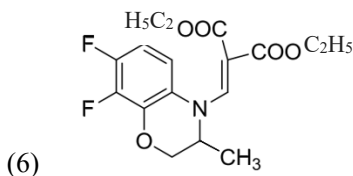
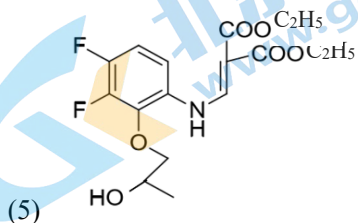
(7) 氨基与苯环直接相连后，苯环影响氨基的活性，使氨基氢原子更难被取代（或者氨基氢原子与羟基氢原子活性相近）

25. (除标注外每空2分，共13分)



(3) 取代反应 (1分)

(4) 氨基 羟基 (各1分)



26. (除标注外每空2分，共10分)

(1) ① $\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{COONa}$ (1分)



b. 随 $c(\text{OH}^-)$ 增大，葡萄糖还原性增强 (1分)

(2) ① 加入足量浓氨水，振荡，过滤，在滤渣中加入浓硝酸，产生红棕色气体

② 葡萄糖浓度太小，还原性弱，不能将 Cu(II) 还原为 Cu 单质

(3) 50°C (1分); $2\text{mL}10\%$ 葡萄糖溶液 (1分) (其他答案合理给分)

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 50W+，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千场，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。

推荐大家关注北京高考在线网站官方微信公众号：**京考一点通**，我们会持续为大家整理分享最新的高中升学资讯、政策解读、热门试题答案、招生通知等内容！

