

考生须知	<p>1. 答题前,考生务必先将答题卡上的学校、班级、姓名、准考证号用黑色字迹签字笔填写清楚,并认真核对条形码上的准考证号、姓名,在答题卡的“条形码粘贴区”贴好条形码。</p> <p>2. 本次练习所有答题均在答题卡上完成。选择题必须使用 2B 铅笔以正确填涂方式将各小题对应选项涂黑,如需改动,用橡皮擦除干净后再选涂其它选项。非选择题必须使用标准黑色字迹签字笔书写,要求字体工整、字迹清楚。</p> <p>3. 请严格按照答题卡上题号在相应答题区内作答,超出答题区域书写的答案无效,在练习卷、草稿纸上答题无效。</p> <p>4. 本练习卷满分共 100 分,作答时长 90 分钟。</p>
------	--

可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 S 32 Cl 35.5

第一部分 (选择题 共 42 分)

本部分共 14 题,每题 3 分,共 42 分。在每题列出的四个选项中,选出最符合题目要求的一项。

1. 化学与生活密切相关。下列叙述正确的是

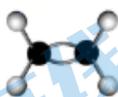
- A. 冰的密度比水小,是因为水分子内存在氢键
- B. 洁厕灵(主要成分为 HCl)与 84 消毒液可以混用
- C. 镀锌铁制品的镀层破损后失去对铁制品的保护作用
- D. 利用紫外杀菌技术进行消毒,是为了使蛋白质变性

2. 下列化学用语或图示表达不正确的是

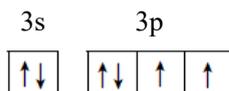
A. HClO 的电子式: $\text{H}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:$

B. 乙酸甲酯的结构简式: $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$

C. 乙烯的分子结构模型:



D. 基态 S 原子的价层电子的轨道表示式:



3. 下列有关性质的比较,不能用元素周期律解释的是

A. 熔点: $\text{CO}_2 < \text{SiO}_2$

B. 酸性: $\text{H}_2\text{SO}_4 > \text{H}_3\text{PO}_4$

C. 金属性: $\text{Na} > \text{Mg}$

D. 稳定性: $\text{H}_2\text{O} > \text{H}_2\text{S}$

4. 下列反应的离子方程式正确的是

- A. 用饱和碳酸钠溶液处理水垢中的硫酸钙： $\text{CO}_3^{2-} + \text{Ca}^{2+} \rightleftharpoons \text{CaCO}_3 \downarrow$
- B. NO_2 通入水中制硝酸： $2\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NO}_3^- + \text{NO} \uparrow$
- C. 硫酸铜溶液中加入少量的铁粉： $3\text{Cu}^{2+} + 2\text{Fe} \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{Cu}$
- D. 室温下用稀 HNO_3 溶解铜： $3\text{Cu} + 2\text{NO}_3^- + 8\text{H}^+ \rightleftharpoons 3\text{Cu}^{2+} + 2\text{NO} \uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$

5. N_A 为阿伏加德罗常数，下列说法正确的是

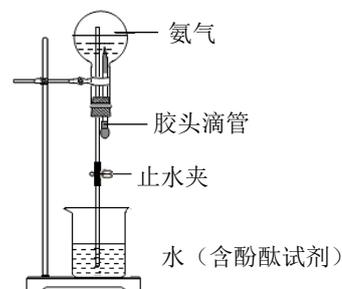
- A. 0.1 mol 氨基 ($-\text{NH}_2$) 中含有 N_A 个质子
- B. 14 g 乙烯和丙烯的混合气体中所含碳氢键数为 $2 N_A$
- C. $1.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{AlCl}_3$ 溶液中， Cl^- 数目为 $3 N_A$
- D. 电解熔融 NaCl ，阳极产生气体质量为 7.1 g 时，外电路中通过电子的数目为 $0.1 N_A$

6. 常温下，1 体积水能溶解约 700 体积 NH_3 。用圆底烧瓶收集 NH_3 后进行如图所示实验，下列分析正确的是

- A. 圆底烧瓶内形成喷泉现象，证明 NH_3 与水发生了反应
- B. 喷泉停止后，圆底烧瓶内剩余少量气体，是因为 NH_3 的溶解已达到饱和
- C. 圆底烧瓶中的液体呈红色的原因是



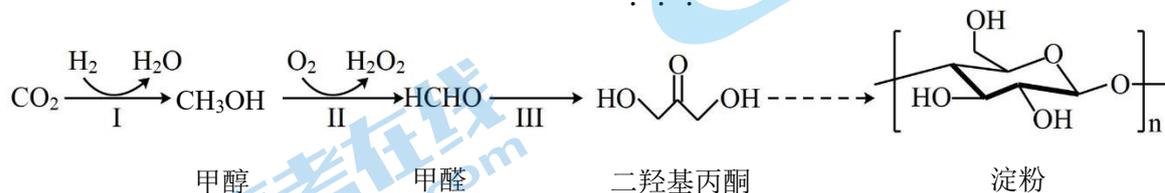
- D. 取圆底烧瓶内部分液体，滴加盐酸至 $\text{pH}=7$ 时，溶液中 $c(\text{Cl}^-) > c(\text{NH}_4^+)$



7. 下列物质混合后，变化过程中不涉及氧化还原反应的是

- A. FeCl_3 溶液使淀粉碘化钾试纸变蓝
- B. 将 SO_2 通入到 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液中，生成白色沉淀
- C. 向饱和食盐水中依次通入 NH_3 、 CO_2 ，有晶体析出
- D. 石蕊溶液滴入氯水中，溶液变红，随后迅速褪色

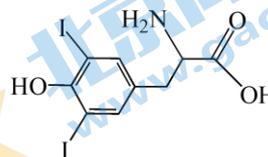
8. 我国科学家成功利用 CO_2 和 H_2 人工合成了淀粉，使淀粉的生产方式从农业种植转为工业制造成为可能，其原理如下图所示。下列说法不正确的是



- A. CO_2 分子中 σ 键和 π 键个数比为 1 : 1
- B. 甲醇沸点高于甲醛，是因为甲醇分子间能形成氢键
- C. 甲醇分子和二羟基丙酮分子中碳原子的杂化类型均为 sp^3
- D. 二羟基丙酮与乳酸 ($\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$) 互为同分异构体

9. 我国第一部中药学典籍《神农本草经》中记载的一种中药“昆布”，具有利尿消肿的功效，其主要成分是 3,5-二碘络氨酸，结构简式如下图。下列关于该有机化合物说法不正确的是

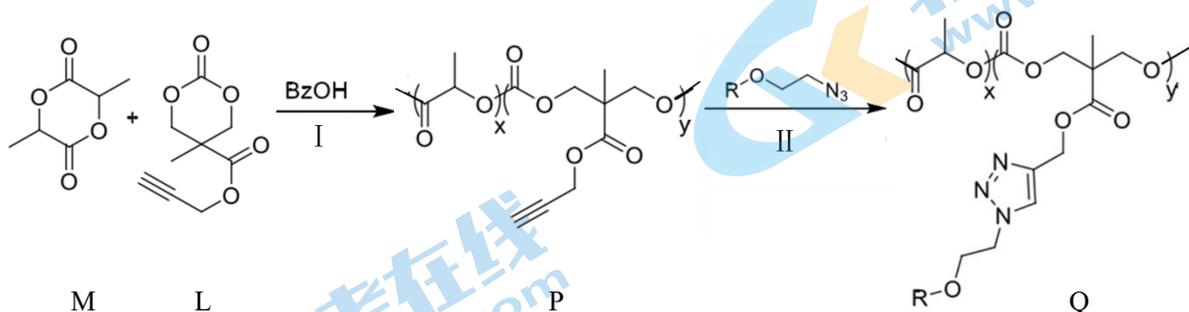
- A. 分子中含有手性碳原子
- B. 能与 Br_2 发生取代反应
- C. 既能与酸反应，也能与碱反应
- D. 理论上 1mol 该物质与足量 NaHCO_3 反应可生成 88 g CO_2



10. 通过下列实验操作和现象能得出相应结论的是

选项	实验操作和现象	结论
A	向 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 浊液中分别滴入 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液和 $1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 氨水，前者无明显现象，后者沉淀溶解，溶液变为深蓝色	与铜离子络合能力： $\text{NH}_3 > \text{OH}^-$
B	将乙醇与浓硫酸的混合溶液加热，产生的气体直接通入酸性 KMnO_4 溶液中，溶液褪色	乙醇消去反应的产物为乙烯
C	向蔗糖溶液中滴加稀硫酸，水浴加热，加入新制的 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 悬浊液，无砖红色沉淀	蔗糖未发生水解
D	分别测浓度均为 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 $\text{CH}_3\text{COONH}_4$ 和 NaHCO_3 溶液的 pH，后者大于前者	水解能力： $\text{CH}_3\text{COO}^- < \text{HCO}_3^-$

11. 我国科学家制备了一种新型可生物降解的脂肪族聚酯 P，并利用 P 合成了具有细胞低毒性和亲水性较好的聚合物 Q，Q 在生物医学领域有一定的应用前景。下列说法不正确的是

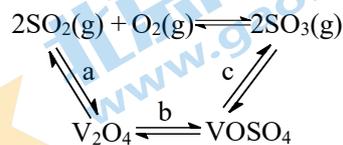


注：R 表示葡萄糖或乳糖

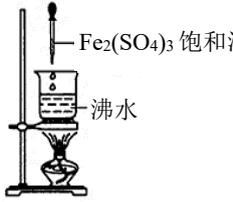
- A. 聚合物 P 可生物降解与酯的水解反应有关
- B. 由 M、L 合成 P 的过程，参与聚合反应的单体的数目为 $(x+y)$ 个
- C. 由 P 合成 Q 的过程中发生了加成反应
- D. 通过调控 x 与 y 的比例，可调节 Q 的亲水性能

12. 已知： $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g}) \quad \Delta H = -197.7 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。钒触媒(V_2O_5)是该反应的催化剂，其催化过程如图所示。下列说法正确的是

- A. V_2O_5 促进了 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$ 平衡正向移动
 B. 过程 c 的反应为 $4\text{VOSO}_4 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{V}_2\text{O}_5 + 4\text{SO}_3$
 C. a、b、c 中反应均为氧化还原反应
 D. 升高温度可提高 SO_2 的平衡转化率

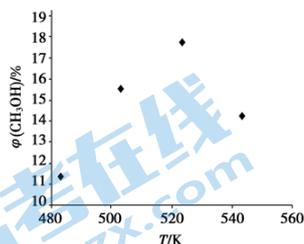


13. 某小组研究实验室制备 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体的方法。下列说法不正确的是

序号	1	2
实验		
现象	液体变为红褐色后，停止加热，有明显的丁达尔效应，冷却后仍为红褐色	液体变为红褐色后，停止加热，有明显的丁达尔效应，冷却后溶液变黄

- A. 对比实验可知，制备 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体选用饱和 FeCl_3 溶液效果更好
 B. 实验 1 中液体变红褐色后，持续加热可观察到红褐色沉淀
 C. 选用饱和溶液以及加热，均为了促进 Fe^{3+} 的水解
 D. 对比实验可知，酸根离子不同是造成实验现象差异的重要原因
14. 在不同条件下，按投料比 $n(\text{H}_2) : n(\text{CO}_2) = 3 : 1$ 进行反应： $\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -48.97 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ，并测定实验数据。

- ① 一定条件下， CO_2 转化率为 13.68%， CH_3OH 产率（甲醇的物质的量/起始 CO_2 物质的量）为 4.12%。
 ② 一定压强下，相同时间， CH_3OH 产率随温度变化的数据图如下。



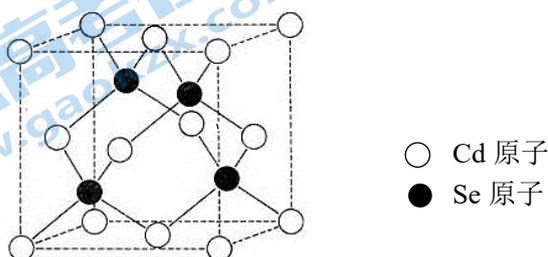
- 下列说法不正确的是
- A. 与①相同条件下，提高 H_2 与 CO_2 的比例，可以提高 CO_2 的转化率
 B. 由①可推测， CO_2 制取 CH_3OH 过程中无副反应发生
 C. 由②可推测，480~520 K，温度升高，速率加快是 CH_3OH 产率升高的原因
 D. 由②可推测，温度升高 CH_3OH 产率降低的可能原因是平衡逆向移动

第二部分（非选择题 共 58 分）

本部分共 5 题，共 58 分。

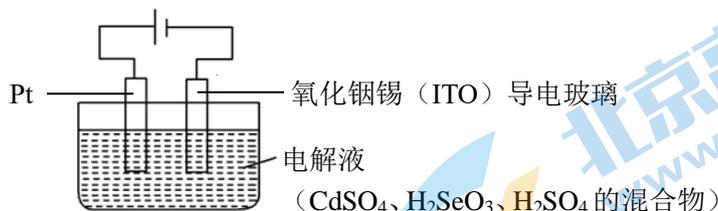
15. (10 分) ZnS、CdSe 均为重要的半导体材料，可应用于生物标记和荧光显示领域，并在光电器件、生物传感和激光材料等方面也得到了广泛的应用。

- (1) 基态 Zn 原子的价层电子排布式为_____。
- (2) ${}_{34}\text{Se}$ 在周期表中的位置为_____。
- (3) S 与 P 在周期表中是相邻元素，两者的第一电离能：S _____ P (填“>”、“<”或“=”), 解释其原因_____。
- (4) CdSe 的一种晶体为闪锌矿型结构，晶胞结构如图所示。



- ① 晶胞中，与 Cd 原子距离最近且相等的 Se 原子有_____个。
- ② 已知，晶胞边长 $a \text{ nm}$ ，阿伏伽德罗常数为 N_A ，CdSe 的摩尔质量为 $191 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。则 CdSe 晶体的密度是_____ $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$ 。($1 \text{ nm} = 10^{-7} \text{ cm}$)

(5) 电化学沉积法可用于制备 CdSe，其装置示意图如下。



电解过程中阳极有无色气泡产生，CdSe 在阴极生成，纯度及颗粒大小会影响 CdSe 性能，沉积速率过快容易团聚。

① 已知， H_2SeO_3 是弱酸。控制合适的电压，可以使 Cd^{2+} 转化为纯净的 CdSe，写出阴极的电极反应式：_____。

② 研究表明，为得到更致密均匀的 CdSe 薄膜，可用二甲基甲酰胺 ($\text{HC}(\text{O})\text{N}(\text{CH}_3)_2$) 做

溶剂降低 Cd^{2+} 浓度，从结构的角度的分析原因：_____。

16. (11分) 煤焦油、煤和海砂中氯离子含量高会破坏金属的钝化膜, 导致铁制设备和钢管等被腐蚀。

(1) 铁接触氧气和水后会发生电化学腐蚀, 其负极的电极反应式为_____。

(2) 测定煤中氯离子含量的两种方法。

方法一: 在高温下, 通入水蒸气将煤样中无机盐转化为 HCl, 再滴定氯离子。

方法二: 取 a g 煤样, 处理后得到含氯离子的样品溶液, 加入 v_1 mL $b \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{AgNO}_3$

溶液, 以 $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$ 作指示剂, 用 $c \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{KSCN}$ 溶液滴定过量的 AgNO_3 溶液,

共消耗 KSCN 溶液 v_2 mL。

已知: AgNO_3 能与 KSCN 反应生成 AgSCN 沉淀。

① 结合化学用语, 从化学平衡的角度解释方法一中无机盐中 MgCl_2 生成 HCl 的原因

_____。

②方法二中, 滴定终点的现象为_____。

③利用方法二, 测得煤样中氯元素的质量分数为_____。

(3) 快速检测法测定海砂中氯离子含量的过程如下。

i. 配制固定组分的铬酸银 (Ag_2CrO_4) 浑浊液;

ii. 将待测海砂样品与 i 中浑浊液混合, 溶液的颜色会随着氯离子含量的变化而变化。

氯离子含量 x	$x < 0.001\%$	$0.003\% > x > 0.001\%$	$x > 0.003\%$
ii 中现象	沉淀仍然为砖红色	砖红色沉淀部分变为白色, 溶液逐渐转变为黄色	砖红色沉淀完全变为白色, 溶液完全转变为黄色

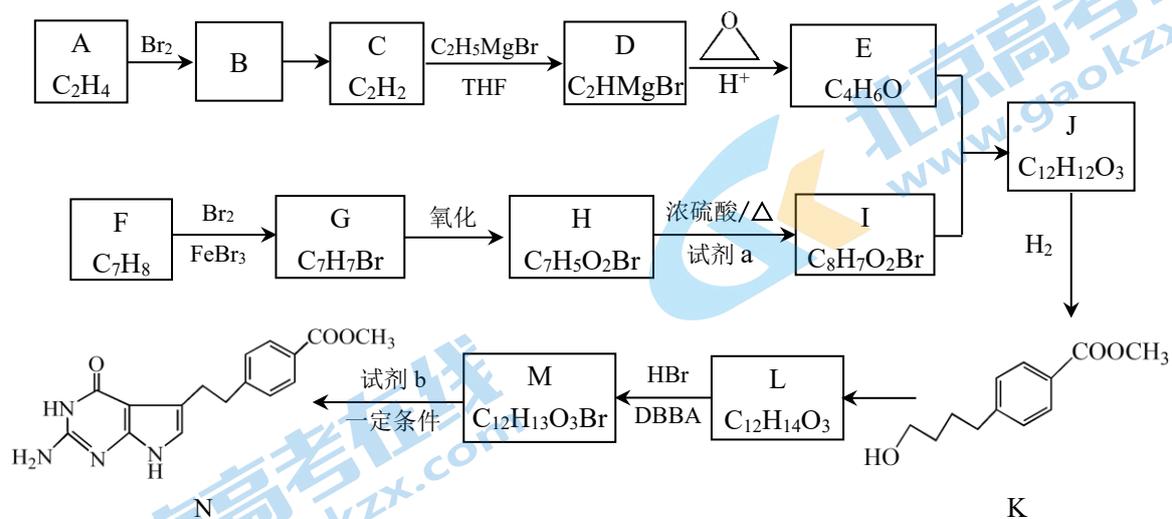
已知: $K_{\text{sp}}(\text{Ag}_2\text{CrO}_4) = c^2(\text{Ag}^+) \cdot c(\text{CrO}_4^{2-}) = 1.1 \times 10^{-12}$; $K_{\text{sp}}(\text{AgCl}) = 1.8 \times 10^{-10}$;

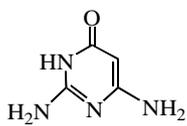
K_2CrO_4 溶液为黄色, Ag_2CrO_4 固体为砖红色。

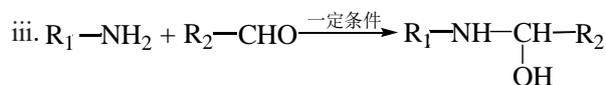
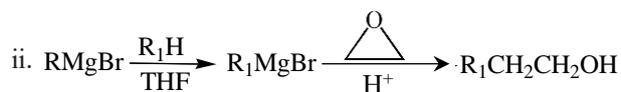
① $x < 0.001\%$ 时, 沉淀仍然为砖红色的原因是_____。

② 写出砖红色沉淀变为白色的离子方程式_____。

17. (13分) 抗肿瘤药物培美曲塞的前体 N 合成路线如下:



已知: i. 试剂 b 的结构简式为 



(1) B→C 反应所需的试剂和条件是_____。

(2) E 的结构简式是_____。

(3) G 的结构简式是_____。H→I 的化学方程式是_____。

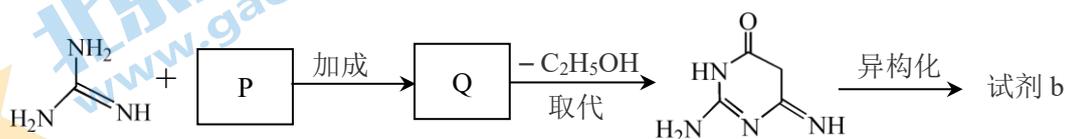
(4) 下列关于 J 的说法正确的是_____。

- a. J 分子中有三种官能团 b. 可以与 Na、NaOH、Br₂ 发生反应
c. 核磁共振氢谱有 5 组峰 d. 由 E 和 I 生成 J 的反应类型是取代反应

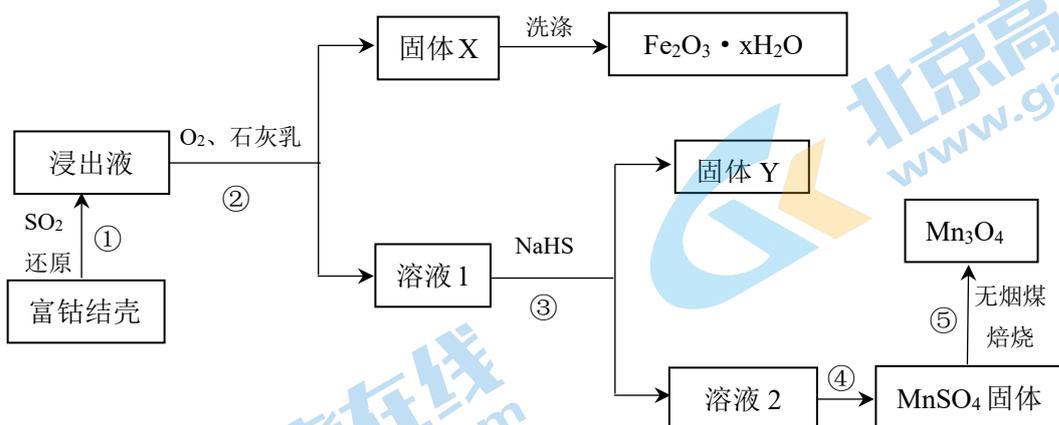
(5) L 中含氧官能团名称是_____。

(6) M→N 的反应过程有 HBr 和 H₂O 生成, 则 M 的结构简式是_____。

(7) 试剂 b 的一种合成路线如下。已知 P 中含—CH₂—结构, 写出中间产物 P、Q 的结构简式_____、_____。



18. (12分) 富钴结壳浸出液分离 MnSO_4 制备 Mn_3O_4 的工业流程如下。



已知：i. 浸出液中主要含有的金属离子为： Ni^{2+} 、 Co^{2+} 、 Cu^{2+} 、 Mn^{2+} 、 Fe^{2+}

ii. 25℃时，金属硫化物的溶度积常数。

金属硫化物	NiS	CoS	CuS	MnS
K_{sp}	3.98×10^{-20}	5.01×10^{-22}	7.94×10^{-37}	3.16×10^{-11}

- 过程①中， SO_2 还原得到的浸出液中含硫元素的阴离子主要为_____。
- 过程②中， Fe^{2+} 转化为 $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ 时，氧气和石灰乳的作用分别是_____。
- 固体 Y 中主要物质的化学式为_____。
- 已知， Mn^{2+} 在 $\text{pH}=9.7$ 时完全沉淀转化为 $\text{Mn}(\text{OH})_2$ 。过程③中沉淀剂不选择 Na_2S 的原因可能是_____。
- 已知，温度高于 20℃时， MnSO_4 在水中的溶解度随温度升高迅速降低。过程④中，采用的操作是_____。
- 过程⑤中发生下列反应。

$$\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_1 = -394 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\text{C}(\text{s}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) \quad \Delta H_2 = -111 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$3\text{MnSO}_4(\text{s}) + 2\text{CO}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{Mn}_3\text{O}_4(\text{s}) + 3\text{SO}_2(\text{g}) + 2\text{CO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_3$$
 利用 ΔH_1 和 ΔH_2 计算 ΔH_3 时，还需要利用_____反应的 ΔH 。
- 流程中可循环使用的物质是_____。

19. (12分) 某小组同学探究实验室配制银氨溶液并检验醛基的方法。

资料: i. AgOH 是白色难溶于水的物质, 常温下极不稳定, 分解生成棕色微溶于水的 Ag₂O。

ii. 向硝酸银溶液中加入氨水, 转化为 Ag₂O 的 AgNO₃ 占参加反应的 AgNO₃ 总量的百分比最大不超过 10%。

I. 在实验室配制银氨溶液的过程中, 小组同学发现, 所用试剂的配制方式和存放时间不同, 实验现象不同。(注: 以下试剂若无特殊说明, 均为新制)

序号	实验操作	实验现象
1	向 1 mL 2% AgNO ₃ 溶液中逐滴加入 2% 氨水	先产生棕色沉淀, 后溶液变澄清
2	向 1 mL 2% AgNO ₃ 溶液中逐滴加入在空气中存放一段时间的 2% 氨水	先产生白色沉淀, 后溶液变澄清
3	向 1 mL 2% AgNO ₃ (HNO ₃ 酸化) 溶液中逐滴加入 2% 氨水至过量	溶液始终澄清

(1) NH₃ 分子空间构型为_____。

(2) 结合资料 ii, 写出实验 1 中加入少量氨水时发生的主要反应的离子方程式_____。

(3) 已知, 实验 2 中白色沉淀加硝酸产生能使澄清石灰水变浑浊的无色气体, 实验 2 中白色沉淀的主要成分是_____。

(4) 对比实验 1 和 3, 分析实验 3 中“溶液始终澄清”的原因是_____。

II. 用实验 1 配制出的银氨溶液检验醛基。

资料: 可从电极反应角度分析物质氧化性和还原性的变化。

(5) 银氨溶液与 CH₃CHO 的反应中, 电极反应式:

还原反应: $\text{Ag}^+ + \text{e}^- = \text{Ag}$; 氧化反应: _____ (碱性条件下)。

在此基础上设计并实施了以下实验。

序号	实验操作	实验现象
4	向银氨溶液中加入 3 滴 CH ₃ CHO, 水浴加热	产生银镜
5	向银氨溶液中加入 1 滴 10% NaOH 溶液后, 滴入 3 滴 CH ₃ CHO	产生银镜比实验 4 快

(6) 实验 5 产生银镜比实验 4 快的可能原因是_____。按照实验 5 的方法, 将乙醛换成丙酮, 水浴加热后也能产生银镜。

综合上述实验, 实验 4 是检验醛基的最合理方法。

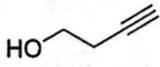
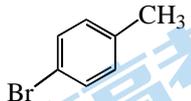
高三化学 参考答案

2023.01

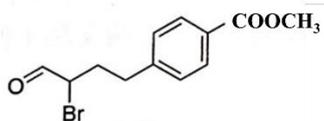
第一部分 (选择题 共 42 分)

1	2	3	4	5	6	7
D	A	A	D	B	C	C
8	9	10	11	12	13	14
C	D	A	B	B	C	B

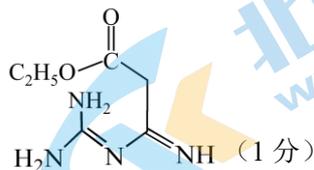
第二部分 (非选择题 共 58 分)

15. (10分) (1) $3d^{10}4s^2$ (1分)
 (2) 第四周期 VIA 族 (1分)
 (3) $<$ (1分) P 的价电子排布式为 $3s^23p^3$, S 的价电子排布为 $3s^23p^4$, P 原子为半充满结构, 比较稳定, 难失电子, 第一电离能大。(1分)
 (4) ①4 (1分) ② $764/(N_A \times a^3 \times 10^{-21})$ (2分)
 (5) ① $H_2SeO_3 + 4H^+ + Cd^{2+} + 6e^- = CdSe \downarrow + 3H_2O$ (2分)
 ② 二甲基甲酰胺中 N 原子有孤电子对, Cd^{2+} 有空轨道, 可以形成配合物 (1分)
16. (11分) (1) $Fe - 2e^- = Fe^{2+}$ (2分)
 (2) ① $MgCl_2 + 2H_2O \rightleftharpoons Mg(OH)_2 + 2HCl$, 高温下 HCl 逸出, 平衡正向移动。(2分)
 ② 溶液变为红色, 半分钟不褪色 (1分)
 ③ $35.5 (v_1b - v_2c) \times 10^{-3} / a$ (2分)
 (3) ① 氯离子含量低 (浓度), $Q = c(Cl^-) \cdot c(Ag^+) < K_{sp}(AgCl)$, 达不到生成 AgCl 沉淀的条件。(2分)
 ② $Ag_2CrO_4 + 2Cl^- = 2AgCl + CrO_4^{2-}$ (2分)
17. (13分)
 (1) NaOH/乙醇、 Δ (2分) (2)  (1分)
 (3)  (1分)
 (2分)
 (4) a b d (2分)
 (5) 醛基 酯基 (2分)

(6) (1分)



(7) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OOC}-\text{CH}_2-\text{CN}$ (1分)



18. (12分) (1) SO_4^{2-} (1分)

(2) 氧气是氧化剂, 可将 Fe^{2+} 氧化为 Fe^{3+} , 石灰乳是沉淀剂, 可调节 PH 使 Fe^{3+} 沉淀 (2分)

(3) CoS 、 NiS 、 CuS (2分)

(4) Na_2S 水解呈碱性, 其碱性强于 NaHS 。可能会导致 Mn^{2+} 转化为 $\text{Mn}(\text{OH})_2$ 沉淀 (2分)

(5) 蒸发、结晶 (趁热过滤) (2分)

(6) $3\text{MnSO}_4(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Mn}_3\text{O}_4(\text{s}) + 3\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$ (2分)

(7) SO_2 (1分)

19. (12分) (1) 三角锥形 (2分)

(2) $\text{Ag}^+ + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(3) Ag_2CO_3 (2分)

(4) 加入氨水, 发生反应: $\text{H}^+ + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$, $c(\text{NH}_4^+)$ 增大, 使平衡 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ 逆向移动, $c(\text{OH}^-)$ 减小, $c(\text{Ag}^+) \cdot c(\text{OH}^-)$ 无法达到 $K_{\text{sp}}(\text{AgOH})$, 因此溶液始终澄清。(2分)

(5) $\text{CH}_3\text{CHO} - 2\text{e}^- + 3\text{OH}^- \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(6) 加入 1 滴 10% NaOH 溶液, $c(\text{OH}^-)$ 增大, 乙醛还原性增强, 反应速率加快。(2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 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