

## 北大附中预科部 2023—2024 学年度阶段练习

## 化 学

2024.03

本试卷共 10 页，100 分。考试时长 90 分钟。考生务必将答案答在答题卡上，在试卷上作答无效。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 C 12 N 14 O 16 Na 23 S 32 Cl 35.5 Mn 55 Cu 64 I 127

## 第一部分

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. 碘番酸是一种口服造影剂，常用于胆部 X-射线检查，其结构简式如图所示。

下列说法不正确的是

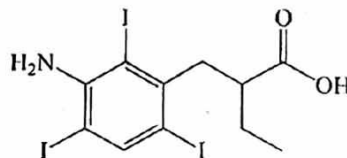
A. 分子中有 3 种官能团

B. 分子中仅有 1 个手性碳原子

C. 该物质既有酸性又有碱性

D. 称取 a mg 口服造影剂，加入试剂将碘元素完全转化为 I<sup>-</sup>，消耗 c mL b mol·L<sup>-1</sup> AgNO<sub>3</sub> 标准溶液滴

定至终点，则样品中碘番酸质量分数为  $\frac{571bc}{a}$  (已知碘番酸的相对分子质量为 571)



2. 下列化学用语或图示表达正确的是

A. HClO 的电子式： $\text{H}:\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}}:\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{O}}}$



B. 乙醛的空间填充模型：

C. 基态 Mn<sup>2+</sup> 的价电子轨道表示式： $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \end{array} \quad \begin{array}{|c|} \hline \uparrow\downarrow \\ \hline \end{array}$

D. 反式聚异戊二烯的结构简式： $\left[ \begin{array}{c} \text{CH}_2 \quad \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_3 \quad \text{H} \end{array} \right]_n$

3. 下列不能用“分子内基团间相互影响”来解释的是

A. 苯酚的酸性比乙醇的强

B. 苯和苯酚发生溴代反应的条件和产物有很大的不同

C. 甲苯可以使酸性高锰酸钾溶液褪色

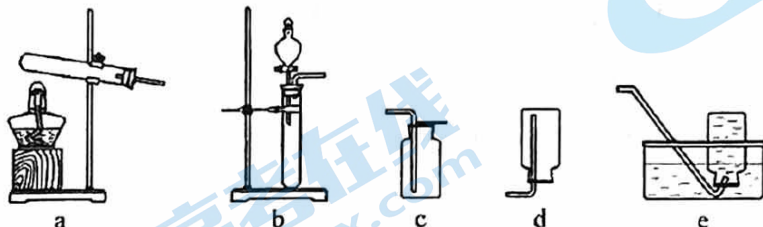
D. 乙烯能发生加成反应，而乙烷不能

高三年级 (化学) 第1页 (共10页)

4. 用  $N_A$  代表阿伏加德罗常数的数值。下列说法中正确的是

- A. 1 mol  $\text{SiO}_2$  中含有 Si—O 键的数目为  $2N_A$   
 B.  $25^\circ\text{C}$ 、101 kPa 下, 4 g  $^2\text{H}_2$  中含有的原子数为  $2N_A$   
 C. 标准状况下, 6.72 L  $\text{NO}_2$  与水充分反应转移的电子数目为  $0.1N_A$   
 D.  $25^\circ\text{C}$  时, 1.0 L pH = 13 的  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  溶液中含有  $\text{OH}^-$  的数目为  $0.2N_A$

5. 实验室制备下列气体所选试剂、制备装置及收集方法均正确的是

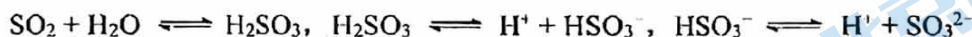


	气体	试剂	制备装置	收集方法
A	$\text{O}_2$	$\text{KMnO}_4$	a	d <input checked="" type="checkbox"/>
B	$\text{H}_2$	Zn + 稀 $\text{H}_2\text{SO}_4$	b	e <input checked="" type="checkbox"/>
C	NO	Cu + 稀 $\text{HNO}_3$	b	c <input checked="" type="checkbox"/> e <input checked="" type="checkbox"/>
D	$\text{CO}_2$	石灰石 + 稀 $\text{H}_2\text{SO}_4$	b	c <input checked="" type="checkbox"/>

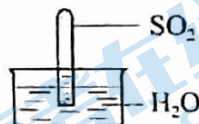
6. 室温下, 1 体积的水能溶解约 40 体积的  $\text{SO}_2$ 。用试管收集  $\text{SO}_2$  后进行如下实验。

对实验现象的分析正确的是

- A. 试管内液面上升, 证明  $\text{SO}_2$  与  $\text{H}_2\text{O}$  发生了反应  
 B. 试管内剩余少量气体, 是因为  $\text{SO}_2$  的溶解已达饱和  
 C. 取出试管中溶液, 立即加入紫色石蕊试液, 溶液显红色, 原因是:



- D. 取出试管中溶液, 在空气中放置一段时间后 pH 下降, 是由于  $\text{SO}_2$  易挥发



7. 用下列装置不能达到实验目的的是

实验室制氨气	制备 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体	证明乙醇与浓硫酸共热生成乙烯	用 $\text{CuSO}_4$ 溶液净化乙炔气体
A	B	C	D

8. 下列实验方案能达到实验目的的是

选项	实验目的	实验方案
A	证明氧化性： $\text{Br}_2 > \text{I}_2$	向 KI 溶液中加入少量溴水，振荡，再加入 $\text{CCl}_4$ 充分振荡后，观察下层溶液的颜色
B	检验 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ 中的溴元素	将 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ 与 NaOH 溶液混合加热，静置，向上层清液加入 $\text{AgNO}_3$ 溶液，观察是否生成浅黄色沉淀
C	证明蔗糖与浓硫酸反应产生的气体中含 $\text{CO}_2$	将气体通入澄清石灰水中，观察是否生成白色沉淀
D	用 NaCl 固体配制 100 mL 1.00 mol·L <sup>-1</sup> NaCl 溶液	将 5.85 g NaCl 固体放在烧杯中，加入 100 mL 蒸馏水，搅拌

9. 下列变化或性质与氧化还原反应无关的是

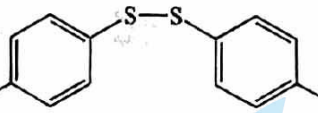
- A. 氯化亚锡( $\text{SnCl}_2$ )在水中易生成  $\text{Sn}(\text{OH})\text{Cl}$  白色沉淀
- B. 常温下，铝制容器可以用来盛装浓硫酸
- C. 新制氯水久置变为无色
- D. 乙醛和新制  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  悬浊液产生砖红色沉淀

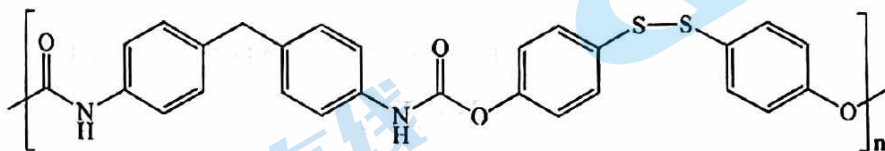
10. 下列解释事实的方程式不正确的是

- A. 硫酸酸化的 KI 淀粉溶液放置后变蓝： $4\text{I}^- + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 2\text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- B. 用  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  将水垢中  $\text{CaSO}_4$  转化为易除去的  $\text{CaCO}_3$ ： $\text{CaSO}_4 + \text{CO}_3^{2-} = \text{CaCO}_3 + \text{SO}_4^{2-}$
- C. 将少量  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  溶液加入  $\text{NaHSO}_4$  溶液中： $\text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- D.  $\text{SO}_2$  通入溴水中，溴水褪色： $\text{SO}_2 + \text{Br}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{HBr} + \text{H}_2\text{SO}_4$



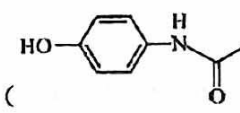
11. 下图是一种基于二硫键（—S—S—）的自修复热塑性聚氨酯材料的结构。该聚合物由两种单体分子

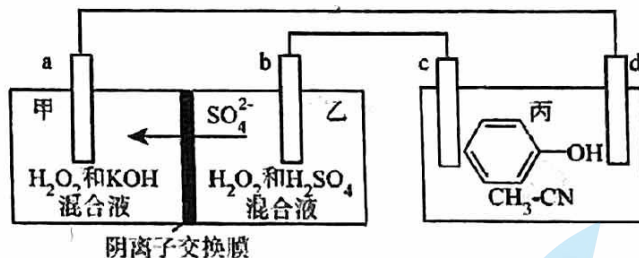
和  聚合而来。二硫键发生氧化还原反应：二硫键断裂转化为两个巯基（—SH）或者两个巯基重新结合为二硫键，基于该原理可以实现聚合物结构的自修复。



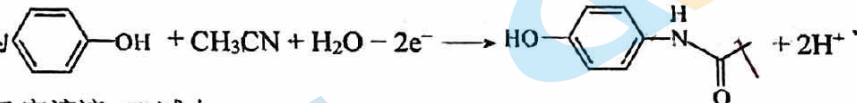
下列说法正确的是

- A. 两种单体分子中的所有碳原子一定共平面
- B. 形成聚合物的过程发生了缩聚反应
- C. 二硫键在氧化剂作用下断裂，在还原剂作用下恢复
- D. 该聚合物在一定条件下可降解

12. 电解苯酚的乙腈（ $\text{CH}_3\text{CN}$ ）水溶液可在电极上直接合成扑热息痛（）。装置如图，其中电极材料均为石墨。下列说法不正确的是



A. 电极 a 为负极

B. c 电极反应式为 

C. 装置工作时，乙室溶液 pH 减小

D. 合成 1 mol 扑热息痛，理论上甲室质量增重 64 g



白色沉淀 水溶液显黄色

$(\text{SCN})_2$  性质与卤素单质相似，能与水或碱反应； $\text{CuOH}$  沉淀显橙色， $K_{\text{sp}}[\text{Cu}(\text{OH})_2] = 10^{-19.66}$ 。

进行如下实验：

- i. 将  $0.2 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$   $\text{CuSO}_4$  溶液与  $0.4 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$   $\text{KSCN}$  溶液等体积混合，充分反应后过滤，测得滤液  $\text{pH}=2$ ；
- ii. 向滤液中滴加 1 滴稀  $\text{NaOH}$  溶液 出现白色沉淀；
- iii. 继续滴加  $\text{NaOH}$  溶液，数滴后又出现蓝色沉淀。

下列说法不正确的是

- A. i 充分反应后可观察到白色沉淀和黄绿色溶液
- B. ii 中未生成蓝色沉淀，说明  $K_{\text{sp}}[\text{Cu}(\text{OH})_2] > K_{\text{sp}}(\text{CuSCN})$
- C. iii 中出现蓝色沉淀时，该平衡可能发生逆向移动
- D. 无论 ii 还是 iii，随着  $\text{NaOH}$  溶液的加入， $c[(\text{SCN})_2]$  始终降低

14.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  和  $\text{NaHCO}_3$  混合溶液具有控制酸碱平衡、调节细胞生存环境等作用。已知  $25^\circ\text{C}$  时， $K_{\text{a1}}(\text{H}_2\text{CO}_3)=10^{-6.38}$ 、 $K_{\text{a2}}(\text{H}_2\text{CO}_3)=10^{-10.25}$ ，下列有关  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  和  $\text{NaHCO}_3$  混合溶液的说法正确的是

- A.  $\text{pH}=10.25$  的混合溶液中存在： $c(\text{Na}^+) > c(\text{HCO}_3^-) = c(\text{CO}_3^{2-})$
- B. 混合溶液中持续加蒸馏水， $\frac{c(\text{HCO}_3^-)}{c(\text{CO}_3^{2-})}$  的值逐渐变小
- C. 混合溶液中滴加少量  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  溶液，反应的离子方程式为  $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} = \text{CaCO}_3 \downarrow$
- D. 当  $c(\text{Na}_2\text{CO}_3) = c(\text{NaHCO}_3) = 0.1 \text{ mol/L}$  时， $c(\text{HCO}_3^-) + c(\text{CO}_3^{2-}) = 0.2 \text{ mol/L}$

## 第二部分

本部分共 5 题，共 58 分

15. (11 分) 铜及其化合物在生产 and 生活中有着广泛的应用。请回答下列问题：

- (1) 基态铜原子有\_\_\_\_\_种运动状态不同的电子，其价层电子排布式为\_\_\_\_\_。
- (2)  $\text{Cu}^{2+}$  能与多种物质形成配合物，为研究配合物的形成及性质，某小组进行如下实验。

序号	实验步骤	实验现象或结论
i	向 $\text{CuSO}_4$ 溶液中逐滴加入氨水至过量	产生蓝色沉淀，随后溶解并得到深蓝色的溶液
ii	再加入无水乙醇	得到深蓝色晶体
iii	测定深蓝色晶体的结构	晶体的化学式为 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$
iv	将深蓝色晶体洗净后溶于水配成溶液，再加入稀 $\text{NaOH}$ 溶液	无蓝色沉淀生成

- ①  $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$  晶体中  $\text{H}_2\text{O}$  的中心原子杂化轨道类型为\_\_\_\_\_。
- ② 该实验条件下， $\text{Cu}^{2+}$  与  $\text{NH}_3$  的结合能力\_\_\_\_\_ (填“大于”“小于”或“等于”)  $\text{Cu}^{2+}$  与  $\text{OH}^-$  的结合能力。
- ③ 加入乙醇有晶体析出的原因为\_\_\_\_\_。
- ④  $\text{H}-\text{N}-\text{H}$  键角大小： $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$  \_\_\_\_\_  $\text{NH}_3$  (填“>”、“=”或“<”)，其原因是\_\_\_\_\_。
- ⑤  $\text{NH}_3$  能与  $\text{Cu}^{2+}$  形成  $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ ，而  $\text{NF}_3$  不能，其原因是\_\_\_\_\_。

- (3) 常见的铜的硫化物有  $\text{CuS}$  和  $\text{Cu}_2\text{S}$  两种。已知：晶胞中  $\text{S}^{2-}$  的位置如图 1 所示，铜离子位于硫离子所构成的四面体中心，它们晶胞具有相同的侧视图如图 2 所示。已知  $\text{CuS}$  和  $\text{Cu}_2\text{S}$  的晶胞参数分别为  $a$  pm 和  $b$  pm，阿伏加德罗常数的值为  $N_A$ 。(1pm =  $10^{-10}$ cm)

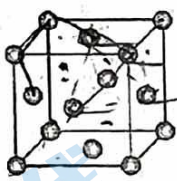


图1

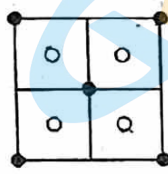


图2

- ①  $\text{CuS}$  晶体中距离  $\text{S}^{2-}$  最近的  $\text{Cu}^+$  数目为\_\_\_\_\_。
- ②  $\text{Cu}_2\text{S}$  晶体的密度为  $\rho =$  \_\_\_\_\_  $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$  (列出计算式即可)。

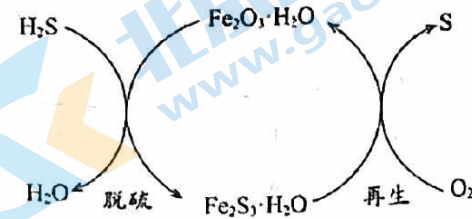


16. (11分)  $\text{H}_2\text{S}$  是一种大气污染物。工业尾气中含有  $\text{H}_2\text{S}$ ，会造成严重的环境污染；未脱除  $\text{H}_2\text{S}$  的煤气，运输过程中还会腐蚀管道。

(1) 干法氧化铁脱硫是目前除去煤气中  $\text{H}_2\text{S}$  的常用方法，其原理如右图所示。

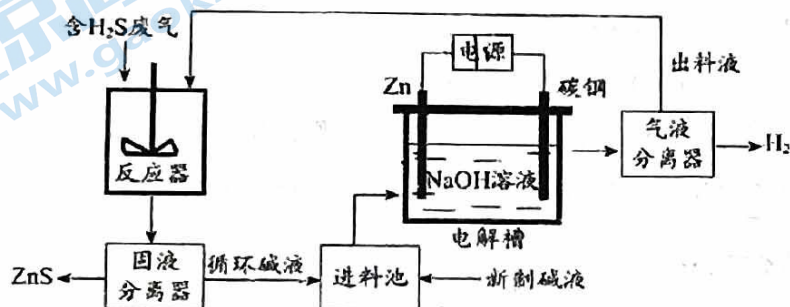
① 下列说法正确的是\_\_\_\_\_ (填序号)。

- 单质硫为黄色固体
- 脱硫反应为  $3\text{H}_2\text{S} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{Fe}_2\text{S}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + 3\text{H}_2\text{O}$
- 再生过程中，硫元素被还原
- 脱硫过程中，增大反应物的接触面积可提高脱硫效率



② 从安全环保的角度考虑，再生过程需控制反应温度不能过高的原因是\_\_\_\_\_。

(2) 电化学溶解—沉淀法是一种回收利用  $\text{H}_2\text{S}$  的新方法，其工艺原理如下图所示。



已知：Zn与强酸、强碱都能反应生成  $\text{H}_2$ ；Zn(II)在过量的强碱溶液中以  $[\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-}$  形式存在。

① 锌棒连接直流电源的\_\_\_\_\_ (填“正极”或“负极”)。

② 反应器中反应的离子方程式为\_\_\_\_\_。

③ 电解槽中，没接通电源时已经有  $\text{H}_2$  产生，用化学用语解释原因：\_\_\_\_\_。

(3) 常用碘量法测定煤气中  $\text{H}_2\text{S}$  的含量，其实验过程如下：

i. 将10 L煤气通入盛有100 mL锌氨络合液的洗气瓶中，将其中的  $\text{H}_2\text{S}$  全部转化为  $\text{ZnS}$  沉淀，过滤；

ii. 将带有沉淀的滤纸加入盛有15 mL 0.1 mol/L碘标准液、200 mL水和10 mL盐酸的碘量瓶中，盖上瓶塞，摇动碘量瓶至瓶内滤纸摇碎，置于暗处反应10 min后，用少量水冲洗瓶壁和瓶塞。(已知： $\text{ZnS} + \text{I}_2 = \text{ZnI}_2 + \text{S}$ )

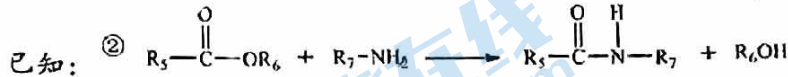
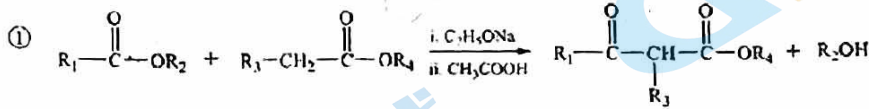
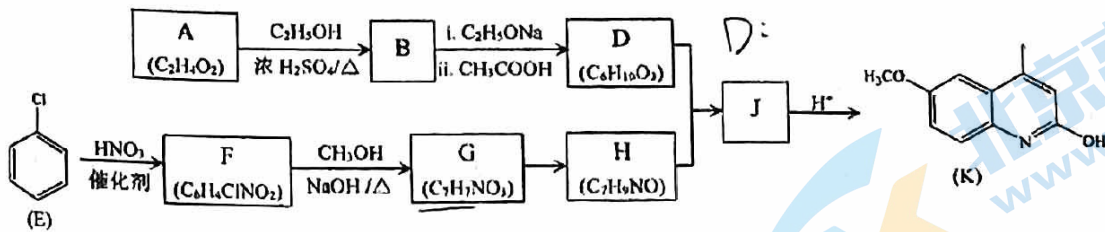
iii. 用0.1 mol/L  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  标准液滴定，待溶液呈淡黄色时，加入1 mL淀粉指示剂，继续滴定至终点。

(已知： $2\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{I}_2 = \text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6 + 2\text{NaI}$ )

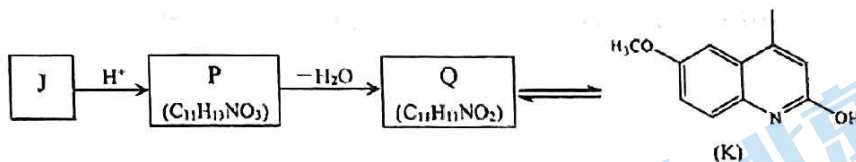
① 滴定终点的现象是\_\_\_\_\_。

② 若消耗  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  标准液的体积为20 mL，则煤气中  $\text{H}_2\text{S}$  的含量为\_\_\_\_\_  $\text{mg/m}^3$ 。

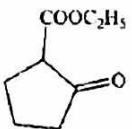
17. (12分) 他非诺喹是一种抗疟疾新药。其中间体 K 的合成路线如下(部分条件已省略)。

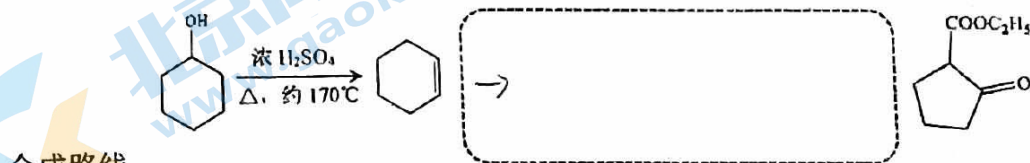
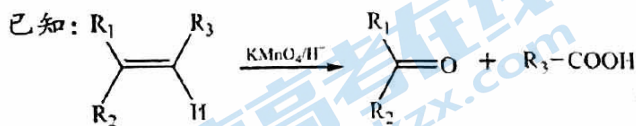


- (1) A 可以与  $\text{NaHCO}_3$  溶液反应放出  $\text{CO}_2$ , A 中官能团为\_\_\_\_\_。
- (2) E→F 的反应类型为\_\_\_\_\_。
- (3) B→D 的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- (4) D 的一种同分异构体, 其核磁共振氢谱只有 2 组峰, 写出一种符合条件的结构\_\_\_\_\_。
- (5) 下列关于 J 的说法正确的是\_\_\_\_\_ (填字母)。
  - a. 核磁共振氢谱有 6 组峰
  - b. 能发生水解反应
  - c. 存在含 2 个六元环的酯类同分异构体
  - d. 存在含苯环和碳碳三键的羧酸类同分异构体
- (6) 由 J 生成 K 可以看作三步反应, 如图所示。



P 中有两个六元环结构。Q 的结构简式为\_\_\_\_\_。

- (7)  具有水果香味, 在化妆品行业有一定用途。以环己醇为原料合成路线如下, 补全剩余片段。(其余所需材料任选):





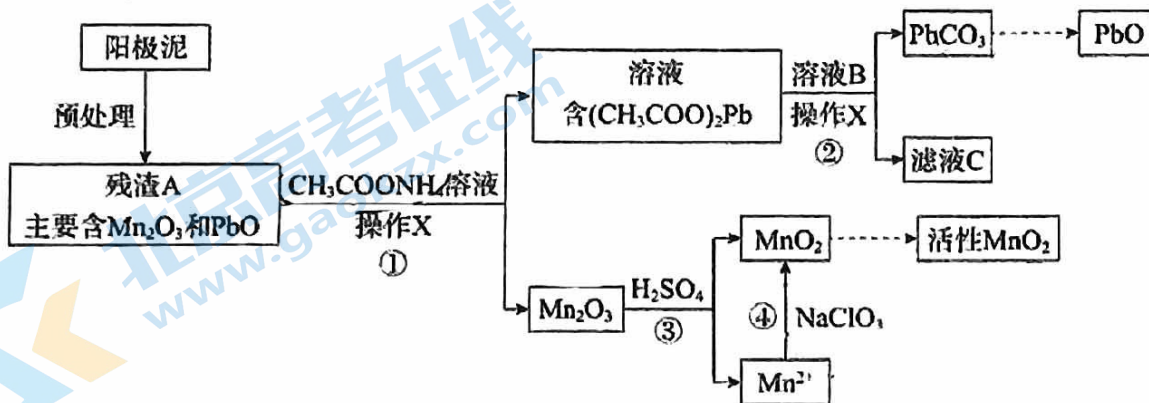
## 18. (12 分)

Mn 及其化合物在工业生产中具有重要的用途。

I. 以含  $\text{MnCO}_3$  的矿石为原料, 经硫酸溶解得到含  $\text{Mn}^{2+}$  的溶液, 再经一系列处理后进行电解, 获得金属 Mn。

- (1) Mn 在 \_\_\_\_\_ (填“阳极”或“阴极”) 生成。  
 (2) 阳极泥中含有  $\text{MnO}_2$ , 写出产生  $\text{MnO}_2$  的电极反应式: \_\_\_\_\_。

II. 阳极泥中除含锰元素外, 还含有铅元素, 采用如下方法可将它们分别转化为活性  $\text{MnO}_2$  和  $\text{PbO}$ 。



已知:  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Pb}$  在水中难解离。

- (3) 操作 X 为 \_\_\_\_\_。  
 (4) ①中反应的离子方程式为 \_\_\_\_\_。  
 (5) 滤液 C 能循环使用, ②中溶液 B 的溶质为 \_\_\_\_\_。  
 (6) a. 为了将③中  $\text{Mn}_2\text{O}_3$  完全转化为  $\text{MnO}_2$ , 理论上④中加入的  $\text{NaClO}_3$  与  $\text{Mn}_2\text{O}_3$  的物质的量之比为 \_\_\_\_\_ (已知  $\text{NaClO}_3$  的还原产物为  $\text{NaCl}$ )。  
 b. 加入  $\text{NaClO}_3$  前, 需将溶液 pH 调大至 6 左右。调节 pH 的目的是 \_\_\_\_\_。  
 (7) 活性  $\text{MnO}_2$  纯度的测定  
 i. 用  $V_1 \text{ mL } c_1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$  溶液 ( $\text{H}_2\text{SO}_4$  酸化) 溶解  $w \text{ g}$  活性  $\text{MnO}_2$  样品。( $\text{MnO}_2 + \text{C}_2\text{O}_4^{2-} + 4\text{H}^+ = 2\text{CO}_2\uparrow + \text{Mn}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$ )  
 ii. 用  $c_2 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$  酸性  $\text{KMnO}_4$  标准溶液滴定 i 中剩余的  $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ , 消耗  $\text{KMnO}_4$  标准溶液  $V_2 \text{ mL}$ 。  
 ( $5\text{C}_2\text{O}_4^{2-} + 2\text{MnO}_4^- + 16\text{H}^+ = 2\text{Mn}^{2+} + 10\text{CO}_2\uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$ )  
 样品中  $\text{MnO}_2$  的质量分数 = \_\_\_\_\_ [ $M(\text{MnO}_2) = 87 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ ]

## 19. (12分)

某小组探究  $\text{H}_2\text{O}_2$  氧化性、还原性的变化规律。

资料： $\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}_2$ 、 $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$

(1) 制备  $\text{H}_2\text{O}_2$ ：将  $\text{Na}_2\text{O}_2$  溶于冰水中，产生少量气泡，得溶液 A。向 A 中加入过量稀  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ，得溶液 B。溶  $\text{Na}_2\text{O}_2$  用冰水，目的是\_\_\_\_\_。

(2) 检验  $\text{H}_2\text{O}_2$ ：向溶液 A、B 中分别滴加适量酸性  $\text{KMnO}_4$  溶液。

I. B 中产生气泡，滴入的溶液紫色褪去。

$\text{MnO}_4^-$  发生还原反应： $\text{MnO}_4^- + 5e^- + 8\text{H}^+ = \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$

$\text{H}_2\text{O}_2$  发生氧化反应：\_\_\_\_\_。


II. A 中滴入的溶液紫色褪去，有棕褐色固体生成，产生大量气泡。推测固体可能含  $\text{MnO}_2$ ，对其产生的原因提出猜想：

猜想 1.  $\text{MnO}_4^-$  有氧化性，能被还原为  $\text{MnO}_2$

猜想 2.  $\text{Mn}^{2+}$  有\_\_\_\_\_性，能与  $\text{H}_2\text{O}_2$  反应产生  $\text{MnO}_2$

猜想 3. ....

(3) 探究猜想 2 的合理性，并分析 I 中没有产生棕褐色固体的原因，设计实验如下：

序号	实验	试剂	现象
i		a	生成棕褐色固体，产生大量气泡
ii		b	有少量气泡
iii		$\text{H}_2\text{O}_2$ 溶液	有少量气泡

iii 是 ii 和 i 的对照实验。

① X 是\_\_\_\_\_。

② a 是\_\_\_\_\_、b 是\_\_\_\_\_。

③ 取 i 中棕褐色固体，滴加浓盐酸，加热，产生黄绿色气体。

(4) 向一定浓度的  $\text{H}_2\text{O}_2$  溶液中加入少量  $\text{MnO}_2$ ，迅速产生大量气泡；随后加入  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ，固体溶解，气泡产生明显减弱。结合方程式解释加入  $\text{H}_2\text{SO}_4$  前后现象不同的原因\_\_\_\_\_。

(5) 综上， $\text{H}_2\text{O}_2$  做氧化剂还是做还原剂，与\_\_\_\_\_等因素有关。

## 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！

