

北京市十一学校 2023 届高三学部 1 月学习检测 化学(2023.01)

总分：100 分 时长：90 分钟 诊断设计者：余彩芳

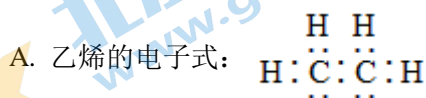
可能用到的相对原子质量：O-16, F-19, Na-23, S-32, K-39, Co-59, As-75, Br-80, Ag-108

第I卷（选择题共 42 分。每题只有一个选项最符合题意，请将答案填涂在答题卡上。）

1. 化学与生产、生活、科技等密切相关，下列说法正确的是

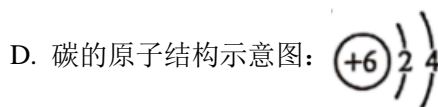
- A. “真金不怕火炼”是指真金的熔点高
- B. “华为麒麟 980”手机中芯片的主要成分是二氧化硅
- C. “釜底抽薪”是利用了除去氧化还原反应中还原剂的原理
- D. “百炼成钢”的化学含义是使用氧化剂提高生铁中碳的含量

2. 关于乙烯水化法制乙醇： $\text{CH}_2=\text{CH}_2+\text{H}_2\text{O}\xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}}\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ，下列化学用语不正确的是



B. 中子数为 8 的氧的核素： $^{16}_8\text{O}$

C. 水的结构式：H-O-H



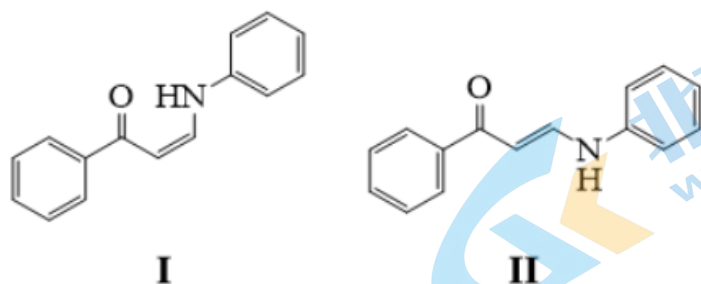
3. 设 N_A 为阿伏伽德罗常数的值。下列说法正确的是

- A. 含 2 mol H_2SO_4 的浓硫酸与足量铜共热生成 N_A 个 SO_2
- B. 11.2 L 苯中含有 $3N_A$ 个碳原子
- C. 1 mol 甲醇中含有 C-H 键的数目为 $4N_A$
- D. 18 g 重水 D_2O 中含有氧原子的数目为 $0.9N_A$

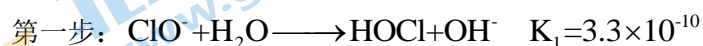
4. 下列反应的离子方程式表达正确的是

- A. 将少量 SO_2 通入次氯酸钠溶液中： $\text{ClO}^- + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Cl}^- + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+$
- B. 向 $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{NO}_3$ 溶液中通入 H_2S ： $2\text{Ag}^+ + \text{H}_2\text{S} = \text{Ag}_2\text{S} \downarrow + 2\text{H}^+$
- C. NH_4HSO_3 溶液中加入足量 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液： $\text{HSO}_3^- + \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- = \text{BaSO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{Cr}(\text{OH})_3(\text{s})$ 中加入 NaOH 溶液和 H_2O_2 制 Na_2CrO_4 ： $2\text{Cr}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{O}_2 + 4\text{OH}^- = 2\text{CrO}_4^{2-} + 8\text{H}_2\text{O}$

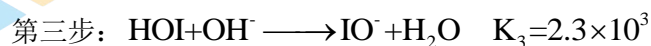
5. 有机物的性质与其结构具有密切的关系。关于图示两种物质的有关说法中，正确的是



- A. 化合物II的沸点高于I
 B. 它们的官能团是酰胺基和碳碳双键
 C. I与II互为顺反异构体，其中II为顺式结构
 D. 催化加氢时 1 mol I或II均可以与 10 mol H_2 反应
6. 有研究认为，强碱性溶液中反应 $I + ClO^- = IO^- + Cl^-$ 分三步进行。下列说法不正确的是



第二步：.....



- A. HOCl分子的构型为V型
 B. 升高温度可以使 K_1 增大
 C. 反应 第二步为 $HOCl + I^- \longrightarrow HOI + Cl^-$
 D. 由K可知，第三步不是整个过程的决速步
7. 下列实验装置或方案能达到实验目的的是

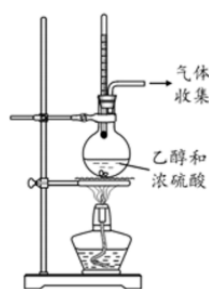


图1

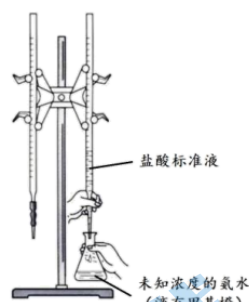


图2



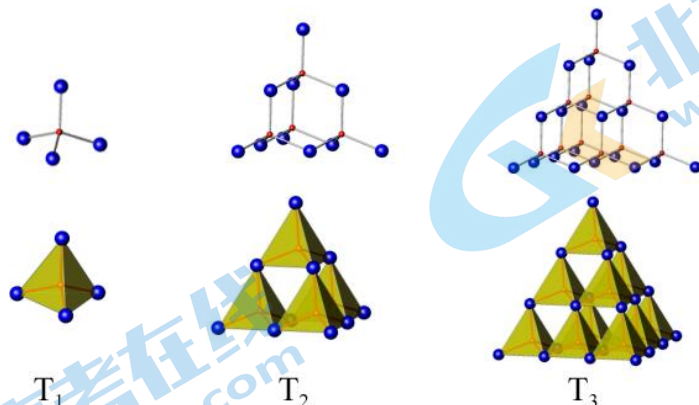
图3



图4

- A. 用图1装置，制取乙烯
 B. 用图2装置，测定氨水的浓度
 C. 用图3装置，证明混合溶液中有 Fe^{2+}
 D. 用图4装置，检验氯化铵受热分解产物

8. AX_4 四面体(T_1)在无机化合物中很常见。 T_1 按下图所示方式相连,可形成一系列“超四面体”(T_2 、 T_3 ...),下列说法正确的是



- A. 超四面体系列的各物质最简式相同
 B. AX_4 每个面都是正三角形,键角为 60°
 C. SiO_2 、 SiC 、 $SiCl_4$ 等硅的化合物均可形成超四面体系列
 D. AX_4 四面体形成的无限三维结构对应的晶体为共价晶体

9. 对下列各组实验所作的解释正确的是

选项	实验操作	现象	解释
A	向放有湿润有色布条的集气瓶中通入氯气	有色布条褪色	氯气有漂白性
B	充分加热铁粉和硫粉的混合物,冷却后取固体少量于试管中,加入足量稀硫酸,再滴入 $K_3Fe(CN)_6$	产生蓝色沉淀	说明铁被硫氧化至Fe(II)
C	灼烧铜丝至其表面变黑、灼热,伸入盛有某有机物的试管中	铜丝恢复亮红色	该有机物中可能有醇羟基或羧基
D	向 $KBrO_3$ 溶液中加入少量 CCl_4 ,然后通入少量 Cl_2 ,充分振荡,静置	下层呈橙色	氧化性: $Cl_2 > Br_2$

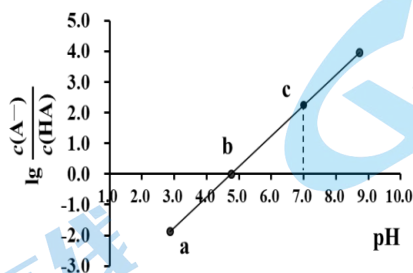
10. 应用元素周期律可预测我们不知道的一些元素及其化合物的性质。下列预测正确的是

- ①Be的氧化物的水化物可能具有两性;
 ②Tl能与盐酸和NaOH溶液反应均产生氢气;
 ③At单质为有色固体,AgAt不溶于水也不溶于稀硝酸;
 ④Li在氧气中剧烈燃烧,产物是 Li_2O_2 ,其溶液是一种强碱;
 ⑤ $SrSO_4$ 可能是难溶于水的白色固体;
 ⑥ H_2Se 无色,有毒,比 H_2S 稳定。

- A. ①②③④ B. ②④⑥ C. ①③⑤ D. ②④⑤

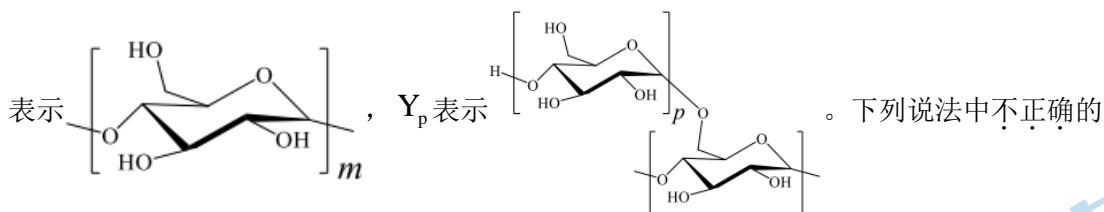
11. 室温下, 向 20.0mL 0.100mol·L⁻¹ 的某弱酸 HA 的溶液中滴加同浓度的 NaOH, 过程

中 $\lg \frac{c(A^-)}{c(HA)}$ 随 pH 的变化关系如图所示。下列说法正确的是



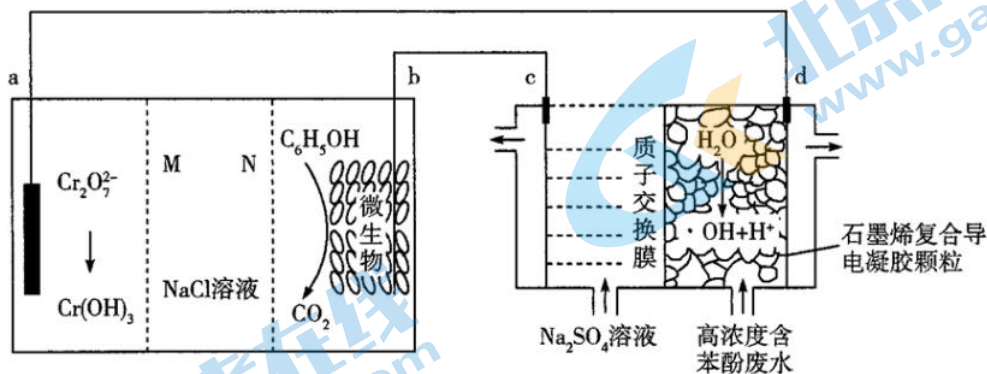
- A. a 到 c 的过程中, $[c(HA)+c(A^-)]$ 为定值
- B. a 到 c 的过程中, 水的电离程度不断增大
- C. b 点时, $c(Na^+) > c(A^-)$
- D. c 点时加入碱的体积为 20mL

12. 淀粉的结构可用 $\sim X_m - Y_p - X_n - Y_q \sim$ 表示, 其中 \sim 表示链延长, X_m



- 是
- A. 淀粉中有很多-OH, 可以和水形成分子间氢键, 所以淀粉的溶解性很好
- B. 葡萄糖聚合生成纤维素时不只发生取代反应
- C X 互相连接形成直链淀粉; 嵌入 Y 后形成支链淀粉
- D. 淀粉的性质受 m、n、p、q 大小的影响

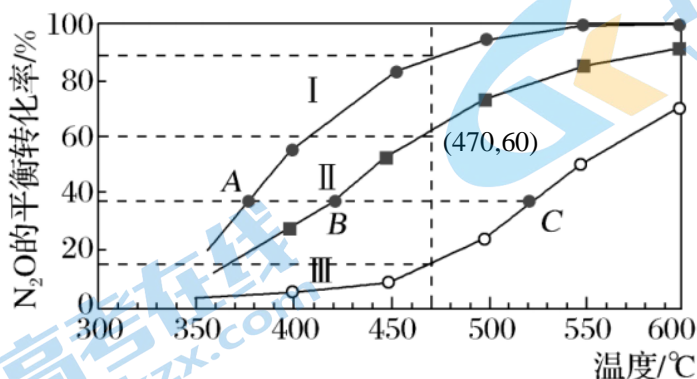
13. 羟基自由基 ($\cdot\text{OH}$) 是自然界中氧化性仅次于氟的氧化剂。我国科学家设计了一种将苯酚氧化为 CO_2 和 H_2O 的原电池-电解池组合装置, 以实现发电、环保二位一体。下列说法不正确的是



- A. 电池工作时, b 电极附近 pH 减小
- B. 发生还原反应的电极为 a 电极和 c 电极
- C. 14 mol $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 理论上最多消耗 3 mol 苯酚
- D. d 电极的电极方程式为 $\text{H}_2\text{O} - \text{e}^- = \cdot\text{OH} + \text{H}^+$

14. 现有反应 $2\text{N}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{N}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$, 在四个恒容密闭容器中按下表充入气体进行反应, 容器 I、II、III 中 N_2O 的平衡转化率如图所示。下列说法正确的是

容器	容积/L	起始物质的量/mol		
		N_2O	N_2	O_2
I	V_1	0.1	0	0
II	1.0	0.1	0	0
III	V_3	0.1	0	0
IV	1.0	0.06	0.06	0.04

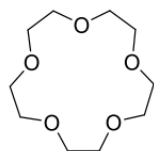


- A. 该反应的正反应放热
- B. 相同温度下, 起始反应速率: $v(\text{I}) > v(\text{II})$
- C. 图中 A、B、C 三点处, 三个容器内的压强: $p_A(\text{I}) < p_B(\text{II}) < p_C(\text{III})$
- D. 若 IV 在 470°C 进行反应, 反应逆向进行

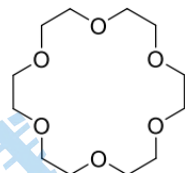
第II卷（非选择题共 58 分，请将答案填写在答题卡上相应位置）

15. （10 分）超分子指多个分子组合在一起形成的具有特定结构和功能的聚集体，超分子内部分子通过非共价键相结合。冠醚是大环多醚类物质的总称，能与阳离子作用，并随环大小不同对阳离子具有选择性作用，下图为常见的三种冠醚结构。

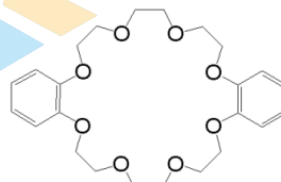
已知： K^+ 与冠醚 b 结合能力强，使钾盐在该液体冠醚中溶解性好。



冠醚 a



冠醚 b



冠醚 c

三种环大小不同的冠醚结构

(1)下列冠醚中 O 原子的基态或激发态价电子中，能量由低到高排列的正确顺序为_____。



①



②

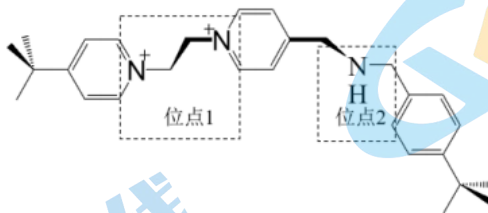


③

(2) $KMnO_4$ 具有强氧化性，Mn 在元素周期表中的位置是_____，其水溶液对环己烯的氧化效果很差，若将环己烯溶于冠醚 b 再加入 $KMnO_4$ ，氧化效果大幅度提升，原因是_____。

(3)分子 A(结构如图所示)能与冠醚 c 形成一种分子梭结构，其中 N 的杂化方式为_____，该分子梭可以通过加入酸或碱使冠醚 c 在位点 1 和位点 2 之间来回移动。加酸冠醚 c 移动到位点 2，冠醚 c 与位点 2 之间的相互作用为_____。

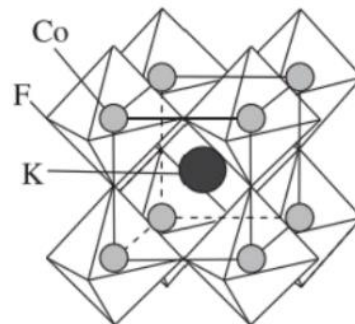
a. 静电相互作用 b. 离子键 c. 共价键 d. 氢键



(4) Co^{2+} 与冠醚 a 结合能力强， $KCoF_3$ 有独特电性、磁性和光致发光性能。

① Co^{2+} 的价电子排布式为_____。

② $KCoF_3$ 晶体结构如右图所示，每个小正八面体的顶点均为 F 原子，该立方晶胞中 Co 的配位数为_____，该晶体密度为 $\rho g/cm^3$ ，设 N_A 为阿伏伽德罗常数的值，则该晶胞的棱长为_____ pm。



16. (11分) 铜矿石(主要成分 $3\text{Cu}_2\text{S} \cdot \text{As}_2\text{S}_3$ 、 Cu_3AsS_4) 的熔炼过程排放的烟气含有 As_2O_3 、 SO_2 等有害成分, 水洗烟气形成污酸。工业上可以利用铁碳床处理污酸, 将其中的 S(IV) 还原为 H_2S , 进而生成难溶于水的 As_2S_3 , 除去污酸中 S、As 及重金属元素。

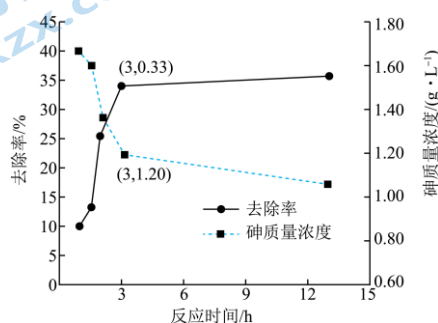
(1) 用化学用语表示烟气溶于水显酸性的原因_____。

(2) 采用铁碳床而非纯铁床的原因是_____。

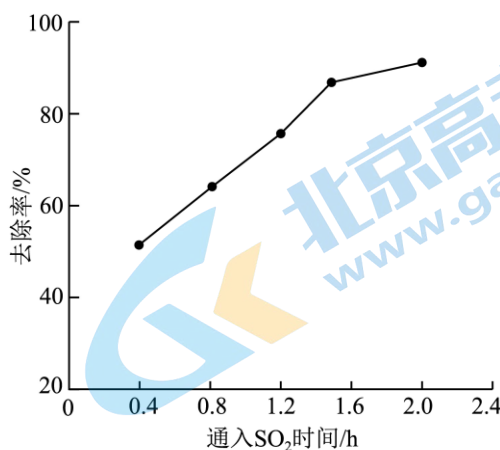
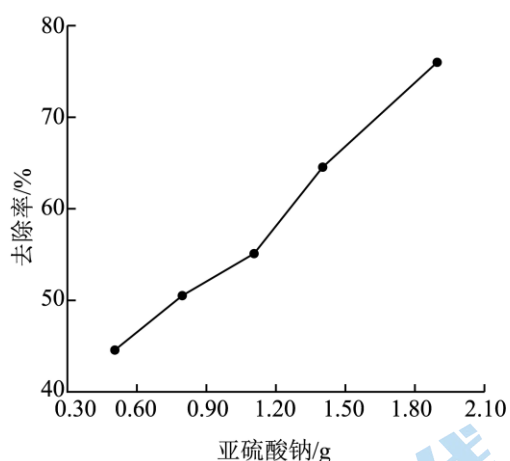
(3) 配平下列方程式:



(4) ①铁碳床中铁碳比为 1:1 条件下处理污酸, As 的去除率及质量浓度随反应时间变化如图所示。3 h 内, 砷去除平均速率是_____ $\text{g} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{h}^{-1}$ 。



②污酸经过铁碳床处理后, 再加入 Na_2SO_3 或通入 SO_2 继续除砷, As 的去除率变化如下图所示。



反应 2h, 砷去除率随 Na_2SO_3 质量的变化图 通入 0.64gSO_2 , 砷去除率随反应时间的变化图

甲同学认为, 加入相同物质的量的 Na_2SO_3 和 SO_2 , 加入 SO_2 时 As 的去除效率更好, 相应的证据是_____。

(5) 处理后污酸中砷的残留量的测定: 取处理后的污酸 100mL , 将其中的 As 全部转化为 AsO_3^{3-} , 加入过量 KI 溶液和几滴淀粉溶液, 用 Pt 电极进行电解, 阳极附近溶液变蓝时, 停止电解。电解过程中, 阴极产生氢气, 阳极产物与 AsO_3^{3-} 反应, 将其氧化为 AsO_4^{3-} 。

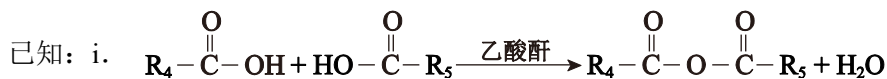
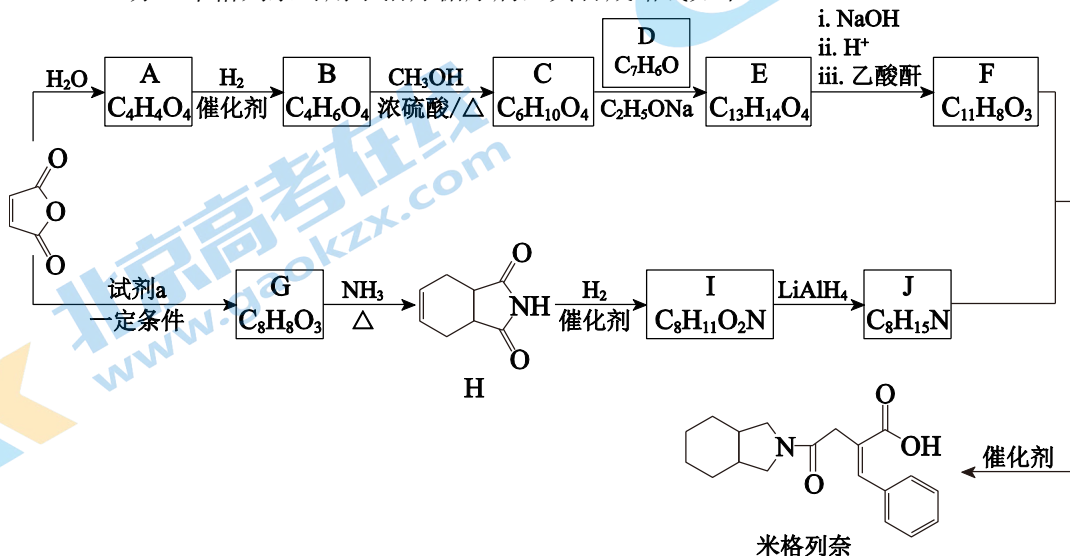
①电解时，阳极反应式为_____。

②写出阳极生成 AsO_4^{3-} 的离子方程式_____。

③电解结束时，通过导线的电量为 Q (单位 C)，处理后污酸中 As 的残留量为_____ $\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$ 。

(法拉第常数为 F ，表示每摩尔电子所带电量，单位 $\text{C}\cdot\text{mol}^{-1}$)

17. (14分) 米格列奈可用于治疗糖尿病，其合成路线如下:



(1) A中含有的官能团是_____。

(2) B→C的化学方程式是_____。


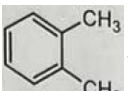
(3) E的结构简式是_____。

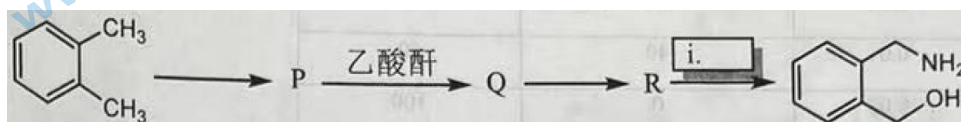
(4) 生成G的反应为加成反应，试剂a名称是_____。

(5) I→J的反应类型是_____。

(6) F+J→米格列奈的过程中，会生成M，M与米格列奈互为碳链异构的同分异构体，

则M的结构简式是_____。

(7)  是合成高分子的重要材料，由  合成的路线如下图:



写出 P、Q、R 的结构简式，写出 i. 的反应条件。

(8) 由 P 制备 Q 的过程中，还得到了一种副产物高分子 N，写出由 P 生成 N 的方程式

_____。

18. (12 分) 纳米 Fe_3O_4 在磁流体、催化剂、医学等领域具有广阔的应用前景。氧化共沉淀制备纳米 Fe_3O_4 的方法如下：

I. Fe^{2+} 的氧化：将 FeSO_4 溶液用 NaOH 溶液调节 pH 至 a，再加入 H_2O_2 溶液，立即得到 FeOOH 红棕色悬浊液。

(1) ①若用 NaOH 溶液调节 pH 过高会产生白色沉淀，该反应的离子方程式是_____。

②该白色沉淀置于空气中能观察到的现象是_____。

③上述反应完成后，测得 a 值与 FeOOH 产率及其生成后溶液 pH 的关系，结果如下：

a	7.0	8.0	9.0
$\text{FeO}(\text{OH})$ 的产率	<50%	95%	>95%
$\text{FeO}(\text{OH})$ 生成后的 pH	接近 4	接近 4	接近 4

用离子方程式解释 FeOOH 生成后溶液 pH 下降的原因：_____。

(2) 经检验：当 a=7 时，产物中存在大量 Fe_2O_3 。对 Fe_2O_3 的产生提出两种假设：

i. 反应过程中溶液酸性增强，导致 FeOOH 向 Fe_2O_3 的转化；

ii. 溶液中存在少量 Fe^{2+} ，导致 FeOOH 向 Fe_2O_3 的转化。

①经分析，假设 i 不成立的实验依据是_____。

②其他条件相同时，向 FeOOH 浊液中加入不同浓度 Fe^{2+} ，30 min 后测定物质的组成，结果如下：

$c(\text{Fe}^{2+})/\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$	$\text{FeO}(\text{OH})$ 百分含量/%	Fe_2O_3 百分含量/%
0.00	100	0
0.01	40	60
0.02	0	100

以上结果表明：_____。

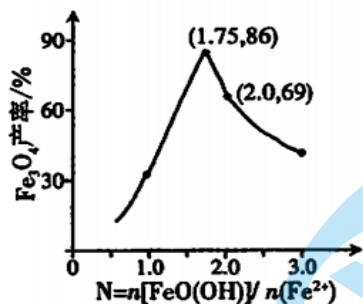
③a=7 和 a=9 时， FeOOH 产率差异很大的原因是_____。

II. Fe^{2+} 和 Fe^{3+} 共沉淀：向 FeOOH 红棕色悬浊液中同时加入 FeSO_4 溶液和 NaOH 浓溶液进行共沉淀，再将此混合液加热回流、冷却、过滤、洗涤、干燥，得到纳米 Fe_3O_4 。

(3) 共沉淀时的反应条件对产物纯度和产率的影响极大。

①共沉淀 pH 过高时，会导致 FeSO_4 溶液被快速氧化；共沉淀 pH 过低时，得到的纳米 Fe_3O_4 中会混有的物质是_____。

②已知 $N=n(\text{FeOOH})/n(\text{Fe}^{2+})$ ，其他条件一定时，测得纳米 Fe_3O_4 的产率随 N 的变化曲线如下图所示：



经理论分析, $N=2$ 共沉淀时纳米 Fe_3O_4 产率应最高, 事实并非如此的可能原因是_____。

(4) 测量制得的纳米 Fe_3O_4 中 $n(\text{Fe}^{3+})/n(\text{Fe}^{2+})$: 取 a g 样品, 加入足量盐酸使之完全溶解, 加入 SnCl_2 将 Fe^{3+} 还原为 Fe^{2+} ; 除去过量 SnCl_2 后, 用 c_1 mol/L $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 标准溶液滴定 (还原产物为 Cr^{3+}), 消耗 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 溶液的体积为 v_1 mL, 另取 a g 样品, 加入足量稀硫酸使之完全溶解, 用 c_2 mol/L KMnO_4 标准溶液滴定至终点, 消耗 KMnO_4 溶液的体积为 v_2 mL, 则样品中 $n(\text{Fe}^{3+})/n(\text{Fe}^{2+})$ 为_____。

19. (11分) 某同学研究浓硝酸与 KSCN 溶液的反应。

资料: I. SCN^- 中 S、C、N 元素的化合价依次为: -2 价、+4 价、-3 价。

II. SCN^- 的性质类似卤素离子, 能被氧化为黄色的 $(\text{SCN})_2$, $(\text{SCN})_2$ 可聚合为红色的 $(\text{SCN})_x$ 。

III. NO_2 可溶于浓硝酸。

实验一:

i. 2 mL 浓硝酸 滴加5滴 $1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ KSCN 溶液 ii. 溶液立即变红 静置一段时间后 iii. 突然剧烈反应, 红色迅速褪去, 放出大量红棕色气体

(1) 向浓硝酸中滴加 KSCN 溶液, 溶液立即变红是因为生成了_____ (填化学式)。

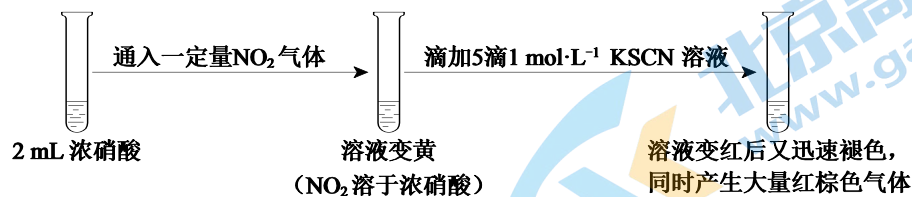
(2) 研究 SCN^- 的转化产物。

实验二:

- 将实验一iii中的气体通入 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 和 NaOH 的混合溶液中, 有白色沉淀生成。
- 过滤、洗涤白色沉淀, 取少量于试管中, 加入过量的稀硝酸, 沉淀完全溶解, 再滴加少量 KMnO_4 溶液, 不褪色。
- 另取少量实验一iii中试管内的溶液加入 BaCl_2 溶液, 产生大量白色沉淀。
 - 通过 b 证实了红棕色气体中不含 SO_2 , 证据是_____。
 - a 中, $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液中加入 NaOH 溶液以增大 OH^- 浓度的目的是_____。
 - 由上述实验现象可知: SCN^- 转化的最终产物中一定有_____。

(3) 继续研究实验一iii中“静置一段时间后，突然剧烈反应，红色迅速褪去”的原因。

实验三：



①对比实验一和实验三可得结论：一定浓度的 NO_2 _____。

②结合实验三，从化学反应速率的角度解释实验一ii和iii中的现象：_____。

参考答案

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

除特殊说明外，每空 2 分

15. (10 分)

(1) ②<①<③ (1 分)

(2) 第四周期 VIIB (1 分) 烯烃与水不互溶，高锰酸钾与烯烃不易接触，加入冠醚后，烯烃在冠醚中溶解度好，同时 MnO₄⁻随钾离子进入冠醚溶液，MnO₄⁻不与冠醚结合，游离的 MnO₄⁻与烯烃充分接触，反应活性高，反应速度快。(2 分)

(3) sp²、sp³ (1 分); ad (2 分)(4) ① 3d⁷ (1 分) ② 6 (1 分); $\sqrt[3]{\frac{155}{\rho N_A}} \times 10^{10}$ (1 分)

16. (11 分)

(1) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HSO}_3^-$ (1 分)(2) 铁、碳和污酸构成原电池，加速铁与溶液中二氧化硫(亚硫酸)的氧化还原反应 (2 分)(3) (3) Fe + (1) SO₂ + (6) H⁺ = (1) H₂S + (3) Fe²⁺ + (2) H₂O (1 分)

(4) ① 0.2 (1 分)

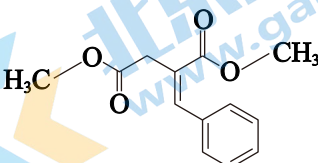
② 相同反应时间 (2 h)，0.64 g SO₂ (0.01 mol) 比加入 1.26 g Na₂SO₃ (0.01 mol) 的 As 的去除率高 (2 分)。(5) ① 2I⁻ - 2e⁻ = I₂ (1 分)② I₂ + AsO₃³⁻ + H₂O = 2I⁻ + AsO₄³⁻ + 2H⁺ (1 分)

③ 75Q/0.2F (或 375Q/F) (2 分)

17. (14 分)

(1) 羧基、碳碳双键 (2 分)

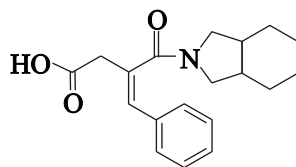
(2) $\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH} + 2\text{CH}_3\text{OH} \xrightarrow[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_3\text{OOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOCH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
(2 分)

(3)  (1 分)

(4) 1,3-丁二烯 (1 分)

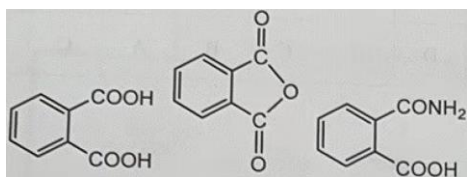
(5) 还原反应 (1分)

(6)



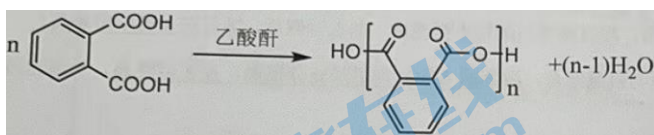
(1分)

(7)



LiAlH_4 (4分)

(8)

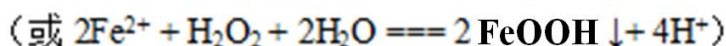
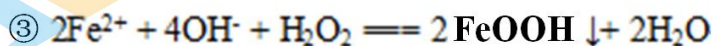


(2分)

18. (12分)



② 白色沉淀逐渐变成灰绿色, 最终变为红褐色沉淀



(2) ① $a = 8$ 或 9 时反应后溶液的 pH 均接近 4, 即反应过程中溶液的酸性均增强

② 溶液中存在少量 Fe^{2+} 可导致 FeOOH 向 Fe_2O_3 转化, 且溶液中 Fe^{2+} 浓度越大, 相同时间内, FeOOH 向 Fe_2O_3 转化的越多

③ $a = 9$ 时, 溶液中几乎没有 Fe^{2+} , 而 $a = 7$ 时, 溶液中还存在 Fe^{2+}

(3) ① Fe_2O_3

② 在实验操作过程中, 会有部分 Fe^{2+} 被氧气氧化成 Fe^{3+} , 故 $N=2$ 时, 参与共沉淀的 Fe^{2+} 的量减少, 导致生成的 Fe_3O_4 产率下降

(4) $(6c_1v_1 - 5c_2v_2) / 5c_2v_2$

19. (11分)

(1) $(\text{SCN})_x$ (1分)

(2) ① 向洗净的白色沉淀中加入过量的稀硝酸, 沉淀完全溶解, 再滴加少量 KMnO_4 溶液, 不褪色 (2分)

② 避免混合气体中大量的 NO_2 使溶液呈酸性, 干扰检验 CO_2 和 SO_2 (2分)

③ CO_2 、 SO_4^{2-} (2分)

(3) ① 能加快浓硝酸氧化 $(\text{SCN})_x$ 的化学反应速率 (或能催化浓硝酸氧化 $(\text{SCN})_x$) (2分)

② 实验一中存在反应: a. 浓硝酸氧化 SCN^- , b. 浓硝酸氧化 $(\text{SCN})_x$, 化学反应速率: $v_a > v_b$, 所以 ii 中溶液立即变红; 静置过程中, 生成的 NO_2 溶于硝酸, 浓度积累到一定程度时, 使 v_b 增大, 红色迅速褪去 (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