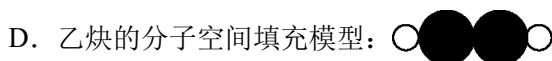
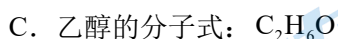
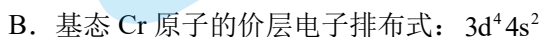
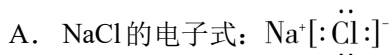


化 学

可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 N-14 O-16 S-32 Fe-56

一、选择题（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. 下列化学用语或图示表达不正确的是



2. 下列说法不正确的是

A. 葡萄糖、蔗糖、纤维素都是糖类物质，都可发生水解反应

B. 天然植物油中不饱和脂肪酸甘油酯含量高，常温下呈液态


C. 氨基酸、二肽、蛋白质均既能与强酸又能与强碱反应

D. 淀粉水解液加足量碱后，再加新制氢氧化铜浊液，加热，产生砖红色沉淀

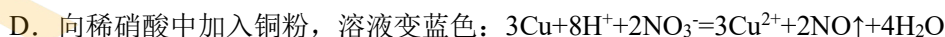
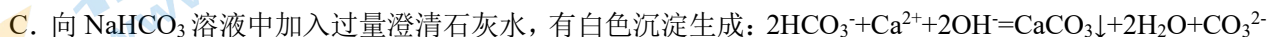
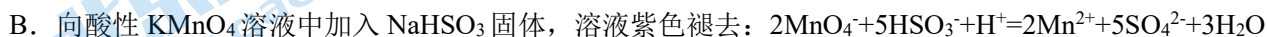
3. 下列说法正确的是

A. HCl 和 Cl₂ 分子中均含有 s-p σ 键B. NH₃ 和 NH₄⁺ 的 VSEPR 模型和空间结构均一致

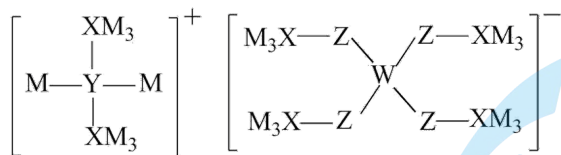
C. 熔点：金刚石>碳化硅>晶体硅

D. 酸性：CH₃COOH > CH₂ClCOOH > CCl₃COOH4. 用 N_A 表示阿伏伽德罗常数，下列说法正确的是A. 23g NO₂ 与足量水反应，转移的电子数约为 N_AB. 标准状况下，22.4L ¹⁵NH₃ 含有的质子数约为 10 N_AC. 常温下，1L 0.1mol·L⁻¹ NH₄NO₃ 溶液中含有的 NH₄⁺ 数约为 0.1 N_AD. 0.1 mol 环氧乙烷()中含有共价键的总数约为 0.3 N_A

5. 下列用于解释事实的离子方程式不正确的是

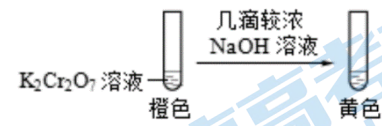


6. 某储氢材料前驱体结构如下图，M、W、X、Y、Z 五种元素原子序数依次增大，基态 Z 原子的电子填充了 3 个能级，其中有 2 个未成对电子。下列说法错误的是

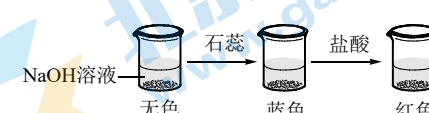
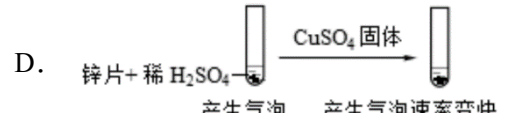


- A. 简单氢化物沸点高低: $X < Y$ B. Y 和 W 位于同一主族
C. 第一电离能大小: $X < Z < Y$ D. 阴、阳离子中均有配位键

7. 下列事实不能用平衡移动原理解释的是

A.  B.

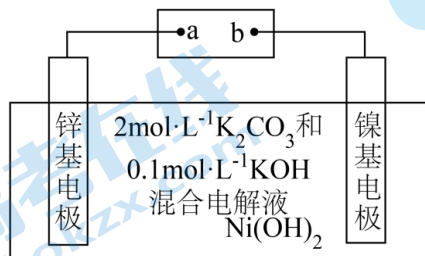
$t/^\circ\text{C}$	5	10	15
—水合氨 $K_b/(10^{-5}\text{mol}\cdot\text{L}^{-1})$	1.479	1.570	1.625

C.  D. 

8. 欲用如图装置对所制备的气体进行除杂、检验，其设计方案合理的是

	制备气体	X (除杂试剂)	Y (检验试剂)	
A	生石灰与浓氨水	浓硫酸	红色石蕊试纸	 <p>除杂装置 检验装置</p>
B	电石与 NaCl 水溶液	H ₂ O	Br ₂ 的 CCl ₄ 溶液	
C	C ₂ H ₅ OH 与浓硫酸加热至 170℃	饱和 NaHSO ₃ 溶液	K ₂ Cr ₂ O ₇ 酸性溶液	
D	CH ₃ CH ₂ Br 与 NaOH 乙醇溶液共热	H ₂ O	KMnO ₄ 酸性溶液	

9. 我国学者研制了一种锌基电极，与涂覆氢氧化镍的镍基电极组成可充电电池，其示意图如下。放电时，Zn 转化为 2ZnCO₃·3Zn(OH)₂。下列说法错误的是



- A. 放电时，正极反应为: $\text{Ni}(\text{OH})_2 + 2\text{e}^- = \text{Ni} + 2\text{OH}^-$
B. 放电时，若外电路有 0.2 mol 电子转移，则有 0.1 mol Zn²⁺向正极迁移
C. 充电时，a 为外接电源负极
D. 充电时，阴极反应为: $2\text{ZnCO}_3 \cdot 3\text{Zn}(\text{OH})_2 + 10\text{e}^- = 5\text{Zn} + 2\text{CO}_3^{2-} + 6\text{OH}^-$

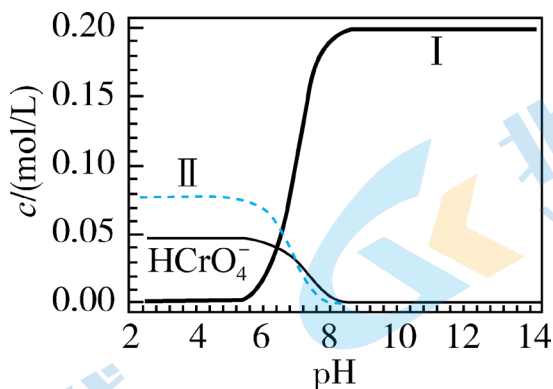
10. 在 10L 恒容密闭容器中充入 X(g)和 Y(g)，发生反应 $X(g) + Y(g) \rightleftharpoons M(g) + N(g)$ ，实验数据如下表：

实验编号	温度/ $^{\circ}\text{C}$	起始时物质的量/mol		平衡时物质的量/mol
		n(X)	n(Y)	n(M)
①	700	0.40	0.10	0.090
②	800	0.10	0.40	0.080
③	800	0.20	0.30	a
④	900	0.10	0.15	b

下列说法正确的是

- A. 实验①中，若 5 min 时测得 $n(\text{M})=0.050 \text{ mol}$ ，则 0 至 5 min 时间内，用 N 表示的平均反应速率 $v(\text{N})=1.0 \times 10^{-2} \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$
- B. 实验②中，若某时刻测得 $n(\text{N})=0.040 \text{ mol}$ ，则此时混合气体中 X(g)的体积分数为 6%
- C. 实验③中，达到平衡时，X 的转化率为 60%
- D. 实验④中，达到平衡时， $b > 0.060$

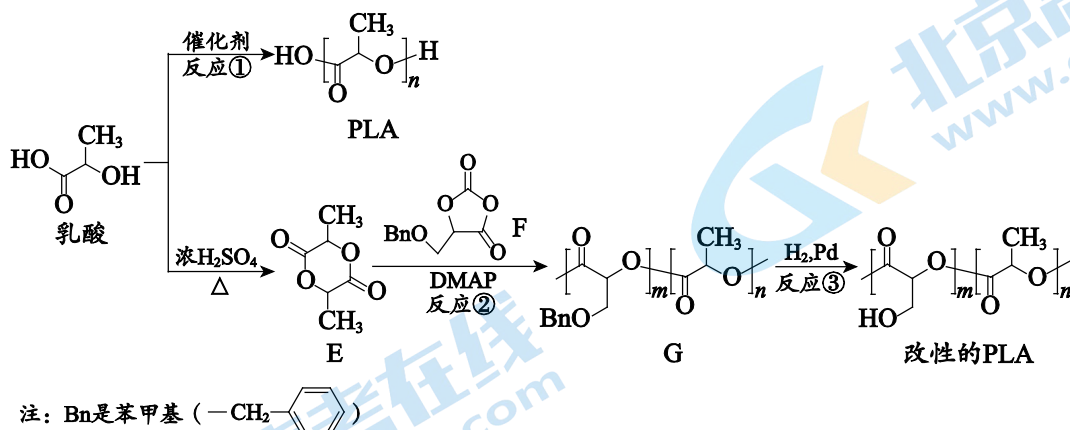
11. 25°C ，一定浓度 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 溶液 $\text{pH}=14$ ，其中含铬微粒的浓度与溶液 pH 的关系(局部)如下图所示。 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 溶液中存在平衡： $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ (橙色) + $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{CrO}_4^{2-}$ (黄色) + 2H^+ 。在 $\text{pH}=3\sim 11$ 时，其他形式含铬微粒可忽略不计。



下列说法不正确的是

- A. 曲线II代表 $c(\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-})$ 随 pH 变化
- B. 改变溶液的 pH，不一定能观察到溶液颜色变化
- C. $\text{pH}=3\sim 11$ 时均存在 $c(\text{HCrO}_4^-) + 2c(\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}) + c(\text{CrO}_4^{2-}) = 0.2 \text{ mol/L}$
- D. $\text{pH}=3\sim 11$ 时均存在 $c(\text{K}^+) + c(\text{H}^+) = c(\text{HCrO}_4^-) + 2c(\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}) + 2c(\text{CrO}_4^{2-}) + c(\text{OH}^-)$

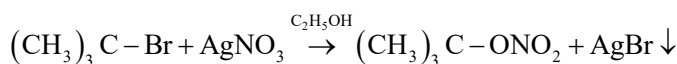
12. 聚乳酸 (PLA) 是最具潜力的可降解高分子材料之一, 对其进行基团修饰可进行材料的改性从而拓展 PLA 的应用范围。PLA 和某改性的 PLA 的合成路线如下图。



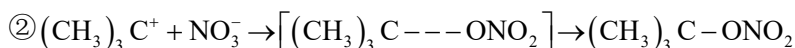
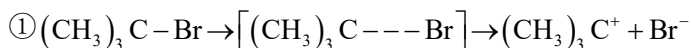
下列说法不正确的是

- A. 反应①是缩聚反应
- B. 反应②中, 参与聚合的 F 和 E 的物质的量之比是 $m:n$
- C. 改性的 PLA 中, $m:n$ 越大, 其在水中的溶解性越好
- D. 在合成中 Bn 的作用是保护羟基, 防止羟基参与聚合反应

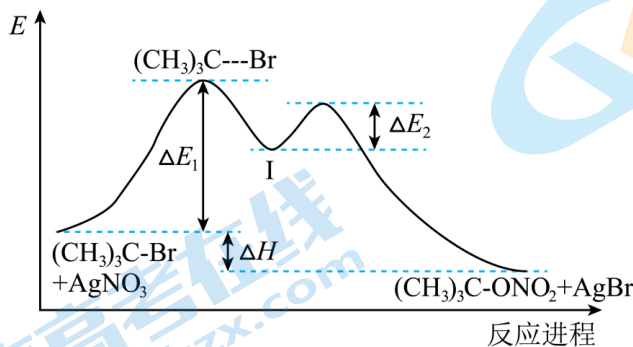
13. 叔丁基溴可与硝酸银在醇溶液中反应:



反应分步进行:

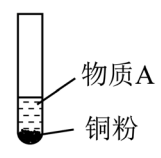


下图是该反应能量变化图。下列说法正确的是



- A. 选用催化剂可改变反应 ΔH 的大小
- B. 图中 I 对应的物质是 $[(\text{CH}_3)_3\text{C}---\text{ONO}_2]$
- C. 其他条件不变时, NO_3^- 的浓度越高, 总反应速率越快
- D. 其他条件不变时, $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{Br}$ 的浓度是总反应速率的决定因素

14. 小组同学探究 Cu 和物质 A 的反应，实验如下。

装置	序号	物质 A	实验现象
	①	$0.6\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ 溶液(调 $\text{pH}=1$)	铜粉溶解，溶液变为深棕色 [经检验含 $\text{Fe}(\text{NO})^{2+}$]
	②	$0.6\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{FeCl}_3$ 溶液	铜粉溶解，溶液变为蓝绿色
	③	$1.8\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{NaNO}_3$ 溶液 (调 $\text{pH}=1$)	无明显变化

下列分析不正确的是

- A. ②中铜粉溶解的原因： $\text{Cu}+2\text{Fe}^{3+}=\text{Cu}^{2+}+2\text{Fe}^{2+}$
- B. ①中产生 NO 的原因： $\text{pH}=1$ 时直接将 NO_3^- 还原为 NO
- C. 若向③中加入 FeSO_4 固体，推测铜粉会溶解
- D. ①②③现象的差异不仅与物质氧化性(或还原性)强弱有关，也与反应速率有关

姓名

学号

教学班

行政班

线

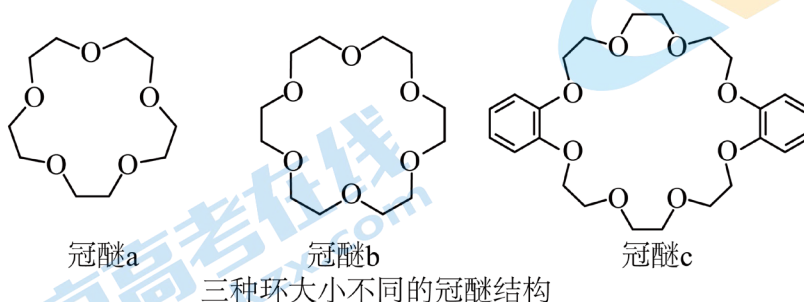
封

密

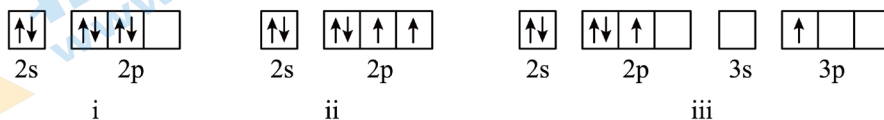
二、填空题（共 58 分，将答案填写在答题纸的指定位置）

15. (9 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，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。

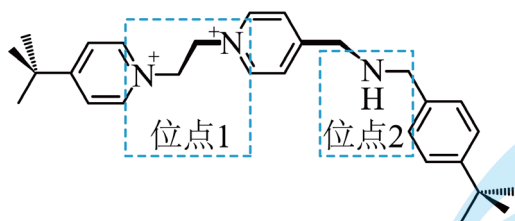


(1) 下列冠醚中 O 原子的基态或激发态价电子中，能量由低到高排列的正确顺序为_____。



(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_____。

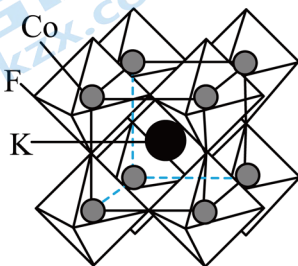
(3) 分子 A (结构如下图所示) 能与冠醚 c 形成一种分子梭结构，其中 N 原子的杂化方式为_____。该分子梭可以通过加入酸或碱使冠醚 c 在位点 1 和位点 2 之间来回移动，加酸冠醚 c 移动到位点 2，冠醚 c 与位点 2 之间的相互作用有_____。 a. 静电相互作用 b. 离子键 c. 共价键 d. 氢键



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

① Co^{2+} 的价电子排布式为_____。

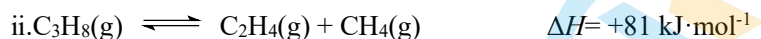
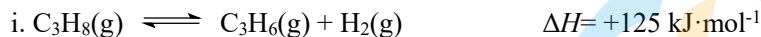
② $KCoF_3$ 晶体结构如图所示，每个小正八面体的顶点均为 F 原子，该立方晶胞中 Co^{2+} 的配位数为_____，该晶体密度为 $\rho \text{ g/cm}^3$ ，则该晶胞的棱长为_____pm。 [已知 $M(KCoF_3) = 155 \text{ g/mol}$]



16. (8分) 丙烯腈($\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CN}$)是重要的化工原料,其合成分两步进行。

I. 丙烷脱氢制丙烯

丙烷脱氢过程中发生如下反应:



(1) 升温时,测得丙烯平衡产率降低。

①升温时,丙烷的平衡转化率_____ (填“提高”“降低”或“不变”)。

②丙烯平衡产率降低的可能原因是_____。

(2) 工业上,常在恒压条件下充入高温水蒸气使反应器再热。请分析充入高温水蒸气的作用:_____。

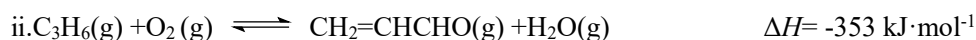
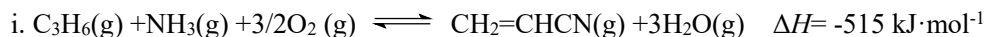
(3) 已知: i. $\text{H}_2(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -41 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

ii. C_3H_8 在高温下脱氢时碳碳键易断裂,产生积炭后,催化剂活性降低

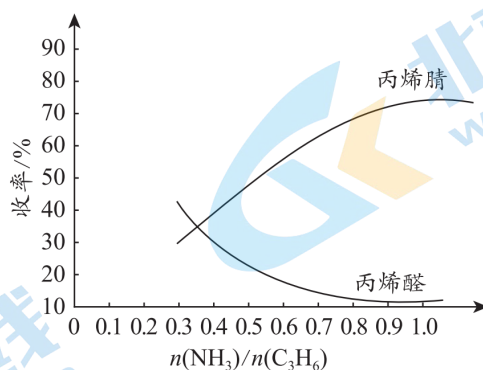
工业上,常在 C_3H_8 中加入一定量的 CO_2 , 目的是_____。

II. 丙烯氨氧化制丙烯腈

丙烯在一定条件下生成丙烯腈($\text{CH}_2=\text{CHCN}$),副产物为丙烯醛($\text{CH}_2=\text{CHCHO}$),反应如下:



(4) 原料气中 NH_3 和丙烯的比例对产物收率的影响如图所示。

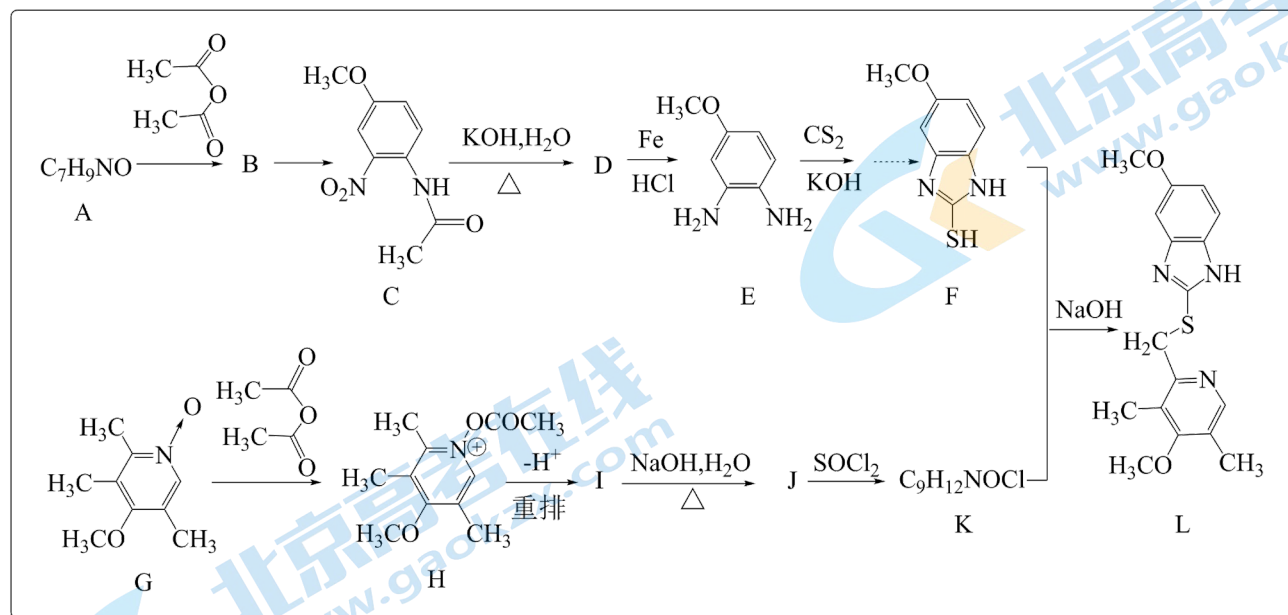


已知: $\text{CH}_2=\text{CHCN}$ 碱性条件下容易分解。

① $n(\text{NH}_3)/n(\text{C}_3\text{H}_6) < 0.3$ 时产物主要为丙烯醛($\text{CH}_2=\text{CHCHO}$),原因是_____。


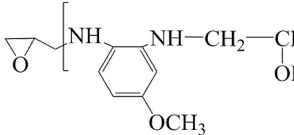

② $n(\text{NH}_3)/n(\text{C}_3\text{H}_6) > 1$ 时,冷却吸收后丙烯腈收率略有降低,原因是_____。

17. (15分) 抗溃疡药奥美拉唑合成路线如下。

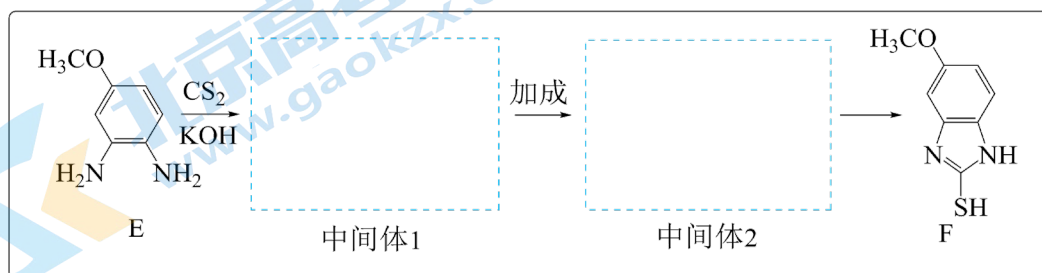


已知： >C=S 的某些性质和 >C=O 相似，都能与 R-NH_2 发生加成。

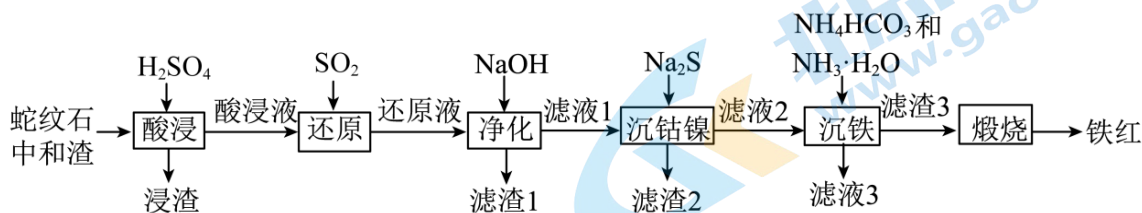
- 写出 A 的结构简式_____。
- B \longrightarrow C 的反应试剂及条件是_____；C 中所含官能团名称为：硝基、_____。
- C \longrightarrow D 的化学方程式是：_____。
- D \longrightarrow E 过程中，氧化剂与还原剂的物质的量之比为_____。

(5) 一定条件下，E 与过量  反应形成高分子 ，每形成 1 mol 该高分子的同时，还会产生某种小分子产物，其物质的量为_____ mol。  与 E 的比值越大，则高分子的分子量越_____。(填“大”或“小”)。

- I 的结构简式是_____。
- 下列有关 J 的说法正确的是_____ (填序号)。
 - 分子式是 $\text{C}_9\text{H}_{12}\text{NO}_2$
 - 能使酸性 KMnO_4 溶液褪色
 - 核磁共振氢谱有 6 组峰
 - 具有碱性
 - 能与 Na_2CO_3 溶液反应
- E 经三步反应形成 F，请写出中间体 1 和中间体 2 的结构简式_____、_____。



18. (14分) 利用蛇纹石提镁后的中和渣(主要成分为 Fe_2O_3 及 SiO_2 、 Al_2O_3 、 Cr_2O_3 、 CoO 、 NiCO_3 、 PbCO_3 等杂质)提取高附加值的铁红(Fe_2O_3)的一种工艺流程如下图所示。

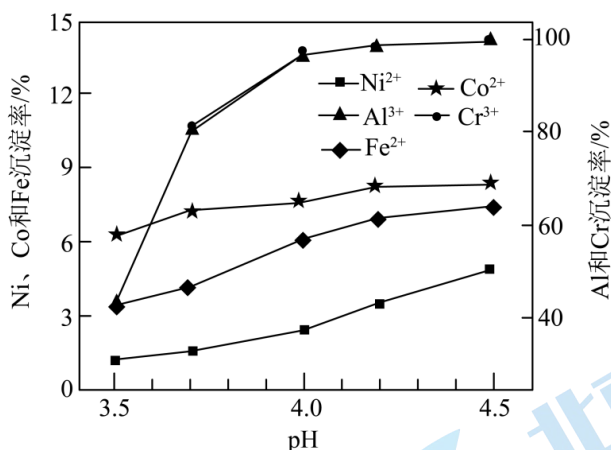


已知: ① $K_{sp}(\text{CoS}) = 3.0 \times 10^{-26}$, $K_{sp}(\text{NiS}) = 2.8 \times 10^{-21}$

② 溶液中离子浓度 $c \leq 1.0 \times 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 时可认为完全沉淀

请回答下列问题:

- 滤渣1的成分为_____ (填化学式), 滤液2中主要的金属阳离子为_____。
- 还原过程中发生反应的离子方程式为_____, 可用试剂_____ 检验还原是否完全。
- 欲制备高纯铁红, 净化过程溶液中各离子的去除率与pH的关系如下图, 则应控制pH为_____。



- 沉钴镍时, 若溶液中 Co^{2+} 、 Ni^{2+} 浓度均为 $0.01 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 逐渐加入 Na_2S , 则先沉淀的离子为_____, 结合计算说明两种离子能否彻底先后分离_____。
- 煅烧过程中发生的化学方程式为_____。
- 一种测定铁红产品纯度的方法如下: 称取 $m \text{ g}$ 铁红, 溶于一定量的硫酸之中, 配成 500.00 mL 溶液。从其中量取 20.00 mL 溶液, 加入过量的 KI , 充分反应后, 用 $c \text{ mol/L}$ 硫代硫酸钠($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$)标准液滴定至终点, 发生反应: $\text{I}_2 + 2\text{S}_2\text{O}_3^{2-} = \text{S}_4\text{O}_6^{2-} + 2\text{I}^-$ 。平行滴定三次, 硫代硫酸钠平均消耗体积为 $V \text{ mL}$ 。则铁红产品的纯度为_____ (用 c 、 V 、 m 表示)。

19. (12分) 某研究小组探究酸碱性对 FeSO_4 和 H_2O_2 反应的影响。

资料: $\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4$ 为黄色固体, 难溶于水, 可溶于酸。

I. 无外加酸碱时, 实验如下。

实验i: 0.5mL 0.5mol·L⁻¹FeSO₄溶液 (pH≈4.1) 滴入 3mL 30% H₂O₂ 溶液。液体立即变为红褐色, 产生大量的气泡。静置得黄褐色沉淀。

实验ii: 滴加KSCN溶液。实验i的上层清液 (pH≈2.0) 溶液呈现血红色。

- 为了证明实验i中红褐色液体为胶体, 可以补充操作, 根据_____进行证实。
- 已知黄褐色沉淀中有 $\text{Fe}(\text{OH})_3$, 还可能存在 $\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4$, 设计实验证实_____。(填操作和现象)
- 结合化学用语, 解释无外加酸碱时反应结束后 pH 降低的原因_____。

II. 外加酸碱条件下, 实验如下。

实验编号	实验操作	现象
iii	取 3mL 30% H_2O_2 溶液于试管中, 滴加 1mL 2mol·L ⁻¹ NaOH 溶液, 再滴加 0.5mL 0.5mol·L ⁻¹ FeSO ₄ 溶液	液体变为红褐色, 立即产生大量气体, 有液体喷出试管, 最终产生大量红褐色沉淀
iv	取 3mL 30% H_2O_2 溶液于试管中, 滴加 1mL 1mol·L ⁻¹ 稀硫酸, 再滴加 0.5 mL 0.5mol·L ⁻¹ FeSO ₄ 溶液	溶液呈黄色, 有少量气泡产生, 静置无沉淀产生

- 根据实验 iii, 推测立即产生大量气体的原因。
猜想一: OH^- 催化 H_2O_2 分解。
猜想二: _____。
设计实验_____, 证实猜想一不是立即产生大量气体的主要原因。
- $\text{HO}_2\cdot$ 是产生氧气的主要微粒。请结合反应机理分析酸性条件下产生气体少的原因_____。

主要反应机理:

① $\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}^{3+} + \cdot\text{OH} + \text{OH}^-$	② $\text{Fe}^{3+} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{FeOH}^{2+} + \text{H}^+$ (Fe^{3+} 的水解)
③ $\text{Fe}^{3+} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}^{\text{III}}(\text{HO}_2)^{2+} + \text{H}^+$	④ $\text{Fe}^{\text{III}}(\text{HO}_2)^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{HO}_2\cdot$
⑤ $\text{FeOH}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}^{\text{III}}(\text{OH})(\text{HO}_2)^+ + \text{H}^+$	⑥ $\text{Fe}^{\text{III}}(\text{OH})(\text{HO}_2)^+ \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{HO}_2\cdot + \text{OH}^-$

注: Fe^{III} 代表 Fe 的化合价为+3

- 已知 $\text{Fe}^{2+}/\text{H}_2\text{O}_2$ 体系在废水净化中, 具有一般化学氧化法无法比拟的优势, 主要是由于 $\cdot\text{OH}$ 有强氧化性, 根据以上实验探究, 配制该体系最好控制在_____条件下。

北京二中 2023-2024 学年高三下学期开学测试参考答案

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

15、(9分) (1) ii<i<iii

(2) 第四周期第 VIIB 族 烯烃与水互不相溶，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更好，同时 MnO_4^- 随 K^+ 进入冠醚溶液， MnO_4^- 不与冠醚结合，游离的 MnO_4^- 与烯烃充分接触，反应活性高，反应速率快

(3) sp^2 、 sp^3 ad (4) $3d^7$ 6 $\sqrt[3]{\frac{155}{\rho N_A}} \times 10^{10}$

16、(8分)

(1) ①提高

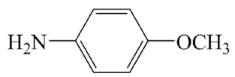
②升温对副反应ii的影响更大(或升温后， C_2H_4 的增量大于 C_3H_6 的增量，合理即可)

(2) 输入热量，维持吸热反应进行；升温，提高/维持反应i的速率；降低各物质浓度，提高 C_3H_6 的平衡产率(合理即可，1点1分，2个点或以上计2分)

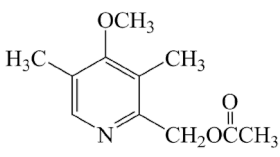
(3) 消耗 H_2 ，增加 C_3H_6 的平衡产率；与积碳反应，防止催化剂失活(1点1分，共2分)

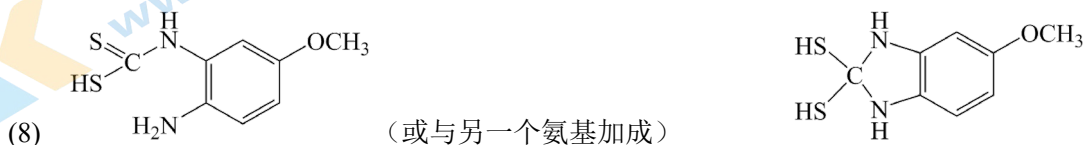
(4) ① NH_3 是i中的反应物， NH_3 不足时主要发生反应ii

②过量的 NH_3 在吸收后可能产生碱性环境，使 $CH_2=CHCN$ 分解

17、(15分) (1)  (2) 浓硫酸、浓硝酸；加热 醚键、酰胺基



(4) 1: 3 (5) $n+2$ 小 (6)  (7) bcd



18、(14分) (1) $\text{Al}(\text{OH})_3$ 和 $\text{Cr}(\text{OH})_3$ Fe^{2+} 、 Na^+

(2) $\text{SO}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+$ KSCN 溶液或苯酚

(3) 4.5

(4) Co^{2+} 当 CoS 恰好沉淀完全时, $c(\text{Co}^{2+}) = 1.0 \times 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$, 根据

$K_{\text{sp}}(\text{CoS}) = 3.0 \times 10^{-26}$, 此时 $c(\text{S}^{2-}) = 3.0 \times 10^{-21} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$,

$Q(\text{NiS}) = 3.0 \times 10^{-23} < K_{\text{sp}}(\text{NiS}) = 2.8 \times 10^{-21}$, 不生成 NiS 沉淀, 故可以将 Co^{2+} 和 Ni^{2+} 彻底先后分离。

(5) $4\text{FeCO}_3 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 4\text{CO}_2$

(6) $\frac{2cV}{m}$

19. (12分)

(1) 丁达尔效应 (1分)

(2) 分离出黄褐色沉淀, 多次洗涤后置于试管中, 加入过量盐酸, 固体溶解, 加入 BaCl_2 溶液, 出现白色沉淀。

(3) 体系中发生反应① $2\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 4\text{H}^+$

② $2\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{SO}_4^{2-} = 2\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4$, 反应①导致 pH 降低。

(4) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 催化 H_2O_2 分解

取 3 mL 30% H_2O_2 溶液于试管中, 滴加 1 mL $2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液, 再滴加 0.5 mL 水, 产生气泡速率比实验iii中慢得多。

(5) $c(\text{H}^+)$ 升高, 抑制反应②、③、⑤进行, 使得④、⑥的反应物浓度降低, 产生的 $\text{HO}_2\cdot$ 浓度小, 导致氧气少。

(6) 酸性 (1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！

