

2026 扬州市高三上学期化学试卷

原子量: H-1 C-12 N-14 O-16 Na-23 S-32 Ca-40

单项选择题: 本题包括 13 小题, 每小题 3 分, 共计 39 分。每小题只有一个选项符合题意。

1. 金秀矿含 Ni、Bi、As、S 等元素。下列元素中属于短周期元素的是

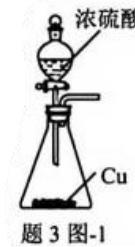
- A. Ni B. Bi C. As D. S

2. 常温下, 过硫化钠 (Na_2S_2) 与盐酸反应可以生成 S 和 H_2S 。下列说法不正确的是

- A.
- Na_2S_2
- 中有离子键 B. Cl 的结构示意图为
-
- C. 单质硫为共价晶体 D.
- H_2S
- 分子为极性分子

3. 制备 Na_2SO_3 溶液的过程如下: 由 Na_2CO_3 固体配制 $0.1\text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ Na_2CO_3 溶液, 向其中通入 SO_2 至 pH 约为 4; 由 NaOH 固体配制 $1\text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液, 滴加到之前溶液中至 pH 约为 10, 得到 Na_2SO_3 溶液。下列说法正确的是

- A. 称量
- Na_2CO_3
- 固体时, 应将试剂放入天平右边的托盘内
-
- B. 使用托盘天平 (含砝码)、烧杯、量筒、玻璃棒等仪器
-
- 可粗略配制
- $1\text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
- 的
- NaOH
- 溶液
-
- C. 用图-1 装置制备
- SO_2
-
- D. 用图-2 装置测量溶液的 pH

4. 电解熔融 KF 与 HF 混合物 (加入少量 LiF 能降低混合物的熔融温度) 可制得 F_2 ; 电解饱和食盐水可制得 Cl_2 。下列说法正确的是

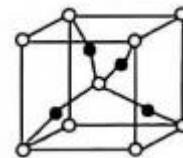
- A. 沸点:
- $\text{Cl}_2 > \text{F}_2$
- B. 半径:
- $r(\text{F}^-) > r(\text{Cl}^-)$
-
- C. 电负性:
- $\chi(\text{Cl}) > \chi(\text{F})$
- D. 第一电离能:
- $I_1(\text{Cl}) > I_1(\text{F})$

阅读下列材料, 完成 5~7 题:

铜及其化合物有着重要应用。铜在金属活动性顺序表中排在氢的后面; FeCl_3 溶液与铜的反应可用于蚀刻印刷线路板; Cu 能催化 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ 与 O_2 的反应。 CuSO_4 溶液与石灰乳混合可制成杀菌剂波尔多液; CuSO_4 溶液与 NaOH 溶液混合后能与有机物中的醛基反应生成 Cu_2O 。 Cu_2O 与稀硫酸(或盐酸)反应生成 Cu^{2+} 与 Cu ; $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 能与 NaOH 溶液反应生成 $[\text{Cu}(\text{OH})_4]^{2-}$ 。

5. 下列说法正确的是

- A.
- Cu^{2+}
- 基态核外电子排布式为
- $[\text{Ar}] 3\text{d}^7 4\text{s}^2$
-
- B. 一个
- Cu_2O
- 晶胞 (见题 5 图) 中, O 原子的数目为 2
-
- C.
- $[\text{Cu}(\text{OH})_4]^{2-}$
- 中的配位原子是
- OH^-
-
- D.
- CH_3CHO
- 与
- $[\text{Cu}(\text{OH})_4]^{2-}$
- 反应生成
- CH_3COO^-
- 与
- Cu_2O
- 过程中有非极性键生成



6. 下列化学反应表示正确的是

- A. 在空气中加热 $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$: $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- B. Cu_2O 与足量稀硝酸反应: $\text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}^+ = \text{Cu} + \text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$
- C. 用铜电极电解 CuSO_4 溶液时的阳极主要反应: $\text{Cu} - 2\text{e}^- = \text{Cu}^{2+}$
- D. Cu 催化 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ 与 O_2 的主要反应: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Cu}} \text{CH}_3\text{COOH} + \text{H}_2\text{O}$

7. 下列说法正确的是

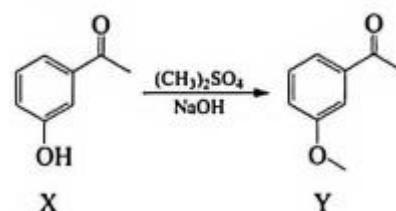
- A. 波尔多液用作果园杀菌剂, 主要是因为细菌蛋白质发生了盐析
- B. 反应 $2\text{Cu} + \text{O}_2 + 4\text{HCl} = 2\text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 能发生, 说明 HCl 能够氧化 Cu
- C. FeCl_3 溶液能与铜反应, 主要是因为铁在金属活动性顺序表中排在铜前面
- D. 依据 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 分别与稀 H_2SO_4 、 NaOH 溶液的反应, 推断 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 有两性

8. 在给定条件下, 下列选项所示的物质间转化均能实现的是

- A. 饱和 NaCl (aq) $\xrightarrow[2) \text{CO}_2(\text{g})]{1) \text{NH}_3(\text{g})} \text{NaHCO}_3$ (s) $\xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3$ (s)
- B. HCl (aq) $\xrightarrow[\Delta]{\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s})} \text{Cl}_2$ (g) $\xrightarrow[\text{点燃}]{\text{H}_2(\text{g})} \text{HCl}$ (g)
- C. NH_3 (g) $\xrightarrow{\text{O}_2(\text{g})} \text{NO}$ (g) $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O(l)}} \text{HNO}_3$ (aq)
- D. S (s) $\xrightarrow[\text{点燃}]{\text{O}_2(\text{g})} \text{SO}_2$ (g) $\xrightarrow{\text{H}_2\text{S(g)}}$ H_2SO_4 (aq)

9. 药物中间体 Y 的部分合成路线如下图。下列说法不正确的是

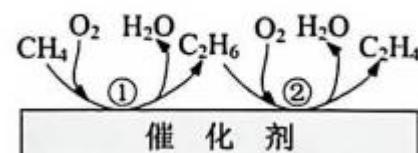
- A. X 能与 NaOH 溶液发生反应
- B. X 在一定条件下能与 HCHO 发生缩聚反应
- C. Y 与足量 H_2 加成的产物分子存在对映异构体
- D. 用 NaHCO_3 溶液可鉴别化合物 X 和 Y



10. 甲烷氧化制乙烯的可能过程如图所示, 并在步骤①过程中检测到了自由基 $\cdot \text{CH}_3$ 和 $\cdot \text{OCH}_3$ 。

下列说法正确的是

- A. 步骤①过程中可能有 CH_3OCH_3 生成
- B. 步骤①中 CH_4 转化为 C_2H_6 后碳原子轨道的杂化方式发生了变化
- C. 步骤②中 C_2H_6 转化为 C_2H_4 后 $\text{H}-\text{C}-\text{H}$ 键角变小
- D. 步骤②中每生成 1mol C_2H_4 转移 4mol e^-



11. 根据下列实验操作和现象，能合理推出结论的是

选项	实验操作和现象	结论
A	将 5mL 溴丙烷和 10mL 饱和 KOH 乙醇溶液混合，加热，产生气体通入稀酸性 KMnO ₄ 溶液使之褪色	溴丙烷与 KOH 醇溶液共热时能生成丙烯
B	向 1mL 20% 蔗糖溶液中加入少量稀 H ₂ SO ₄ ，水浴加热，再加入银氨溶液，未出现银镜	蔗糖在此条件下能水解生成葡萄糖
C	常温下，用 pH 计测得 CH ₃ COONa 溶液的 pH 约为 9.2，Na ₂ CO ₃ 溶液的 pH 约为 12.4	此条件下 $K_a(\text{CH}_3\text{COOH}) > K_{a2}(\text{H}_2\text{CO}_3)$
D	常温下，向 2mL 0.03 mol·L ⁻¹ Na ₂ HPO ₄ 溶液中滴加 2~3 滴酚酞试液，溶液变浅红色	此条件下 HPO ₄ ²⁻ 的水解程度强于其电离程度

12. 室温下，从冶炼富集液中回收钴、锰的部分工艺流程如下

已知： $K_{a1}(\text{H}_2\text{CO}_3) = 4.3 \times 10^{-7}$ ， $K_{a2}(\text{H}_2\text{CO}_3) = 5.6 \times 10^{-11}$ ，

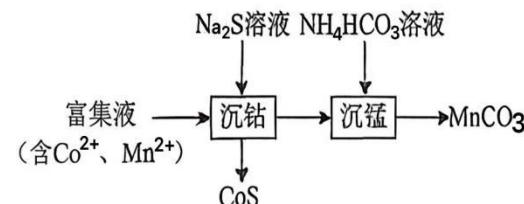
$K_b(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}) = 1.8 \times 10^{-5}$ 下列说法正确的是

A. Na₂S 溶液中： $c(\text{OH}^-) = c(\text{H}_2\text{S}) + c(\text{HS}^-) + c(\text{H}^+)$

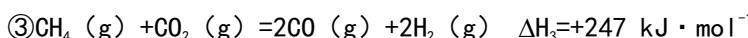
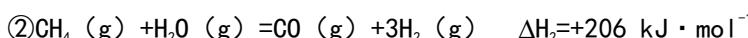
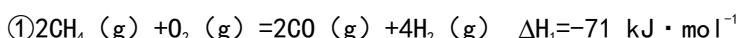
B. 沉钴后得到的上层清液中： $\frac{c(\text{Co}^{2+})}{c(\text{Mn}^{2+})} < \frac{K_{sp}(\text{CoS})}{K_{sp}(\text{MnS})}$

C. NH₄HCO₃ 溶液 (pH>7) 中： $c(\text{NH}_4^+) > c(\text{HCO}_3^-)$

D. 沉锰后得到 pH=6.5 的滤液中： $c(\text{H}_2\text{CO}_3) < c(\text{CO}_3^{2-})$



13. CH₄ 部分氧化重整与 CH₄-H₂O-CO₂ 重整联合制合成气 (CO、H₂)，涉及的反应如下



常压下，将一定比例混合气体 [n(CH₄) : n(CO₂) : n(空气) : n(H₂O) = 1: 0.2: 1.92: 0.4] 匀速通过装有催化剂的反应管中，出口处测算 CH₄ 的转化率、CO₂ 的转化率及 $\frac{n(\text{H}_2)}{n(\text{CO})}$ 比值随温度变化的关系如图所示。下列说法不正确的是

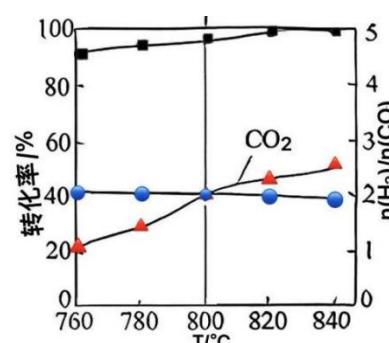
A. 其他条件不变，增大体系压强会降低 CH₄ 的平衡转化率

B. 800°C 时，若 $\frac{n(\text{H}_2)}{n(\text{CO})} = 2$ 、CO₂ 的转化率约为 40%，则 H₂O 的转化率约为 60%

C. 联合制合成气相比单一氧化重整有利于调节产物中 $\frac{n(\text{H}_2)}{n(\text{CO})}$ 比值、

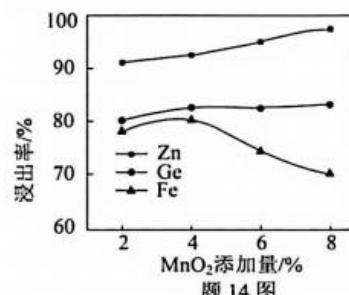
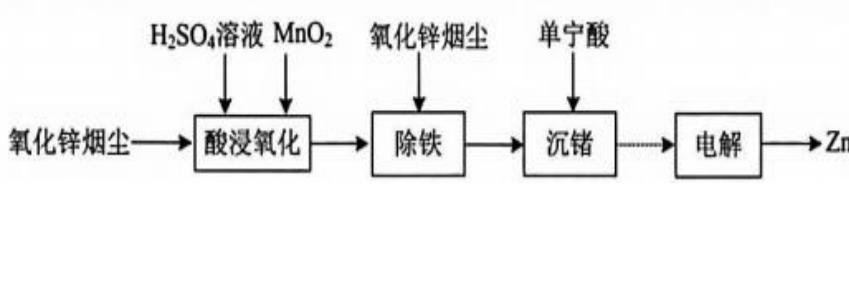
提高能源利用率

D. 800~840°C，若温度升高反应②转化率增加，其对产物比值影响程度小于反应③



非选择题：共4题，共61分。

14. (15分) 从氧化锌烟尘(主要含 ZnO 、 ZnS 、 FeO_x 、 GeO_x)中回收锌的部分流程如下



(1) 酸浸氧化。向氧化锌烟尘样品中加入一定量 $0.5\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{H}_2\text{SO}_4$ 和 MnO_2 。

①此过程 ZnS 被转化为 Zn^{2+} 和 S ，其离子方程式为_____。

②元素浸出率与 MnO_2 用量关系如图所示。随着 MnO_2 添加量大于 4%，铁元素浸出率趋势变化的可能原因是_____。

③从氧化剂利用率角度分析，不用 H_2O_2 代替 MnO_2 的理由是_____。

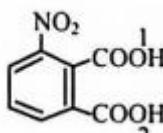
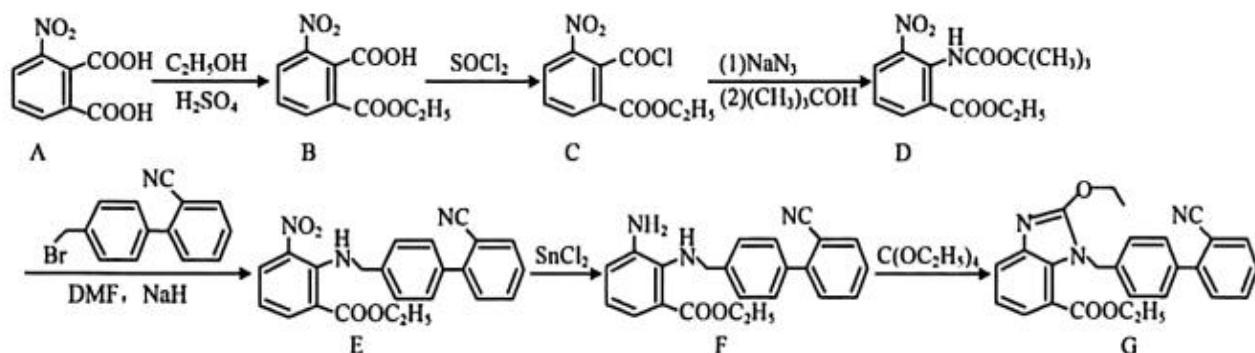
(2) 沉锌。若用 H_2L 表示单宁酸，“沉锌”的反应原理可表示为 $\text{Ge}^{4+}+3\text{H}_2\text{L} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{GeL}_3 \downarrow +4\text{H}^+$ 。在加入单宁酸前，应调节溶液的最佳 pH 为 2.5，原因是_____。

(3) “沉锌”后的溶液经除杂浓缩可得 ZnSO_4 溶液。

①测定 ZnSO_4 溶液的浓度。准确量取 5.00mL ZnSO_4 溶液，加水稀释至 200mL；取 50.00mL 稀释后溶液，调节溶液的 pH=10，用 $0.1000\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{EDTA}$ ($\text{Na}_2\text{H}_2\text{Y}$) 标准溶液滴定至终点（滴定反应为 $\text{Zn}^{2+}+\text{Y}^{4-}=\text{ZnY}^{2-}$ ），平行滴定 3 次，平均消耗 EDTA 标准溶液 25.00mL。计算 ZnSO_4 溶液的物质的量浓度（写出计算过程）。

② ZnSO_4 溶液经过惰性电极电解后，所得溶液可循环用于该流程中的_____步骤。

15. (15 分) 化合物 G 是合成沙坦类药物的中间体, 其部分合成路线如下



(1) A () 中含氧官能团名称为_____;

已知 A 中含氧官能团对电子的吸引能力比碳原子强, 则基团 1 的酸性比基团 2 的_____

(填“强”或“弱”)。

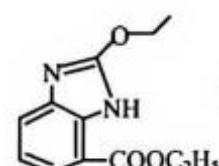
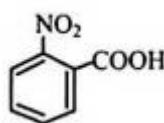
(2) B→C 的反应过程中会生成一种酸性氧化物气体, 其化学式为_____。

(3) 写出同时满足下列条件的 D 的一种同分异构体的结构简式: _____。

①含有 5 种不同化学环境的氢原子, 苯环上连有-NH₂;

②碱性条件下水解后酸化, 生成 X 和 Y 两种有机物, n (X) : n (Y) =3:1, X 的相对分子质量为 60 且能与 NaHCO₃ 反应, Y 含有苯环且能与 FeCl₃ 溶液发生显色反应。

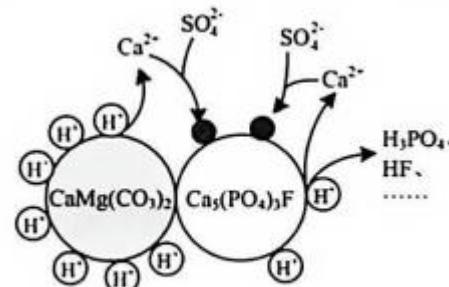
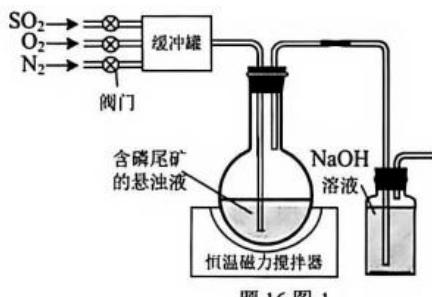
(4) E→F 的反应类型为_____反应。



(5) 写出以 _____、CH₃CH₂OH 和 C(OC₂H₅)₄ 为原料制备 _____ 的合成路线流程图 (无机试剂和有机溶剂任用)。

16. (16分) 实验室用含磷尾矿[主要含 $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}$ 、 $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$]的悬浊液模拟湿法烟气脱硫并制备 H_3PO_4 ,

实验装置如题16图-1所示。



(1) 进气时通过调节阀门控制 SO_2 、 O_2 、 N_2 的流速。

①缓冲罐的作用是_____。

②在 O_2 足量的前提下, 保持进入烧瓶中的气体总流速不变, 为研究混合气体中 SO_2 浓度增大对脱硫效率的影响, 可采取的实验操作是_____。

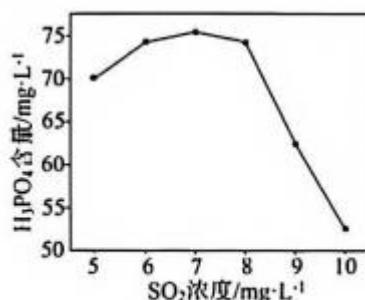
(2) 湿法脱硫时发生反应 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2\text{SO}_4$ 。

①温度过高脱硫效率会降低, 原因是_____。

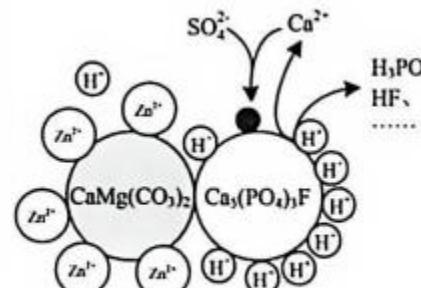
②生成的 H_2SO_4 能将 $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}$ 转化为 $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 、 H_3PO_4 与 HF ,

该反应的化学方程式为_____。

(3) 悬浊液中生成 H_3PO_4 的过程如题16图-2所示。



题16图-3



①烟气中 SO_2 浓度对浸出液中 H_3PO_4 含量的影响如题16图-3所示。 SO_2 浓度大于 $8\text{mg} \cdot \text{L}^{-1}$ 时,

随着 SO_2 浓度增大, H_3PO_4 含量变化的原因是_____。

②加入少量 ZnSO_4 溶液, 对反应过程的影响如题16图-4所示。该措施可提高磷浸出率的原因是

_____。

(4) 浸出液经除杂处理后得到 $0.1\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ H_3PO_4 溶液, 利用其高效率(短时间、高产率)

制备 $\text{FePO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, 请补充实验方案: 称取一定量铁粉, _____, 过滤洗涤, 固体干燥得 $\text{FePO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 。

已知: $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ 、 $\text{FePO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 均难溶于水; 反应终点 $\text{pH}=2.5$ 时, $\text{FePO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 的产率最高。

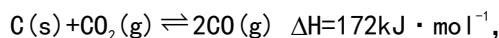
实验中还须使用的试剂: $1.0\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 H_2SO_4 溶液、 $30\%\text{H}_2\text{O}_2$ 溶液、 30% 氨水。

17. (15分) 对 CO_2 的捕获、利用已成为前沿科技竞争的焦点。

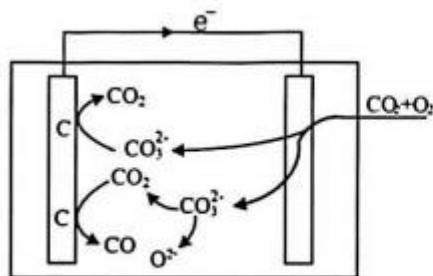
(1) 直接碳燃料电池能够将固体碳(如煤、生物质炭)的化学能直接转化为电能，并生成高纯度CO₂。其使用Li₂CO₃-K₂CO₃等二元共熔碳酸盐作为电解质，工作原理如题17图-1所示。

①在正极，CO₂和O₂反应生成CO₃²⁻，电极反应式为_____。

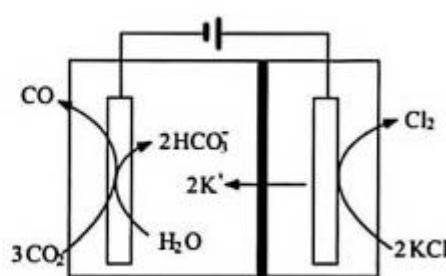
②在负极，固体碳燃料(用C表示)发生一系列反应，其中反应



在高温下(>700°C)有利于自发进行的原因是_____。



题17图-1



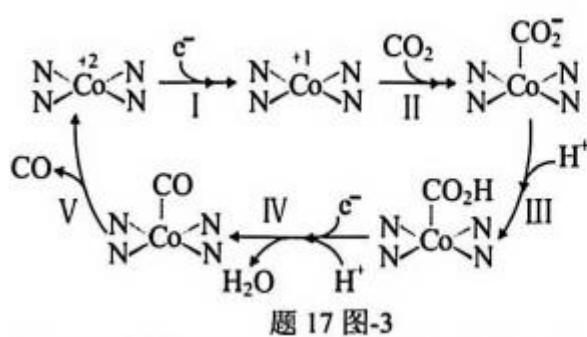
题17图-2

(2) CO₂电还原与氯碱工艺可联产CO、Cl₂和KHCO₃，其工作原理如题17图-2所示。

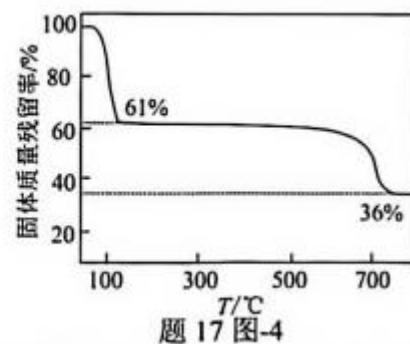
①阴极上CO₂选择性还原为CO，同时会生成少量H₂。一定条件下，阳极产生22.4L(标准状况)Cl₂时，阴极生成气体的总质量为26.7g。则该条件下，阴极生成CO的法拉第效率为_____。

$$\text{法拉第效率} = \frac{n(\text{生成目标产物所消耗的电子数})}{n(\text{电路中通过的总电子数})} \times 100\%$$

②CO₂还原为CO的反应在钴卟啉催化剂(简化为Co-N₄结构)表面进行，催化循环过程的简化模型如题17图-3。若此过程中N元素化合价不变，则Co元素化合价变化的步骤有：_____ (填序号)。



题17图-3



题17图-4

(3) 通过CO₂制备Ca(HCO₃)₂有潜在价值，但Ca(HCO₃)₂固体难以从其水溶液中分离。

①研究发现，Ca(HCO₃)₂固体析出过程中，溶剂的极性会削弱HCO₃⁻中O-H键的稳定性。为得到Ca(HCO₃)₂固体，可采取的合理措施为_____。

②采用热重法可分析固体组成。依据题17图-4，可判断所得固体主要是Ca(HCO₃)₂而不是CaCO₃的理由是_____。

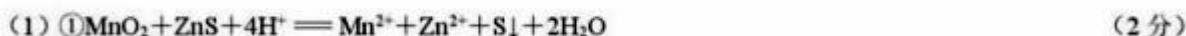
高三化学参考答案与评分建议

单项选择题 (本题包括 13 小题, 每题 3 分, 共 39 分。每小题只有一个选项符合题意)

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

非选择题 (包括 4 小题, 共 61 分)

14. (15 分)

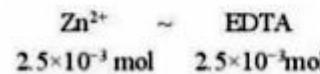


② 随着 MnO_2 添加量增大, 更多的 Fe^{2+} 被氧化为 Fe^{3+} 反应消耗 H^+ 增多, Fe^{3+} 水解成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (或含铁不溶物), 导致铁元素浸出率下降。 (3 分)

③ 在 Fe^{3+} 等金属离子的催化下, H_2O_2 易分解损失, 氧化剂利用率下降。 (2 分)

(2) pH 过大, 易生成 $\text{Zn}(\text{OH})_2$ 沉淀损失; pH 过小, 抑制 H_2GeL_3 沉淀生成。 (3 分)

(3) ① $n(\text{EDTA}) = 0.1000 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \times 0.025 \text{ L} = 2.5 \times 10^{-3} \text{ mol}$ (1 分)



50 mL 溶液中 $n(\text{ZnSO}_4) = 2.5 \times 10^{-3} \text{ mol}$

200 mL 溶液中 $n_{\text{总}}(\text{ZnSO}_4) = 1.0 \times 10^{-2} \text{ mol}$ (1 分)

$$c(\text{ZnSO}_4) = \frac{n_{\text{总}}(\text{ZnSO}_4)}{V} = \frac{(1.0 \times 10^{-2}) \text{ mol}}{5.0 \times 10^{-3} \text{ L}} = 2.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$
 (1 分)

(共 3 分)

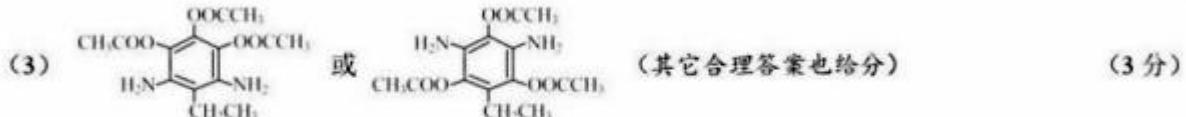
② 酸浸氧化 (或酸浸) (2 分)

15. (15 分)

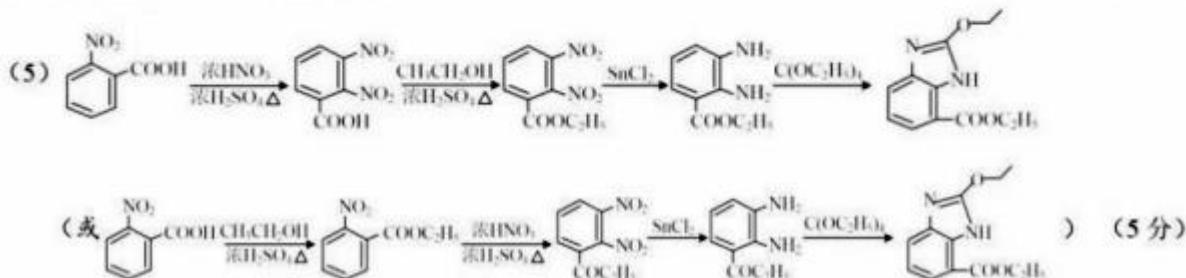
(1) 硝基、羧基; (2 分)

强 (1 分)

(2) SO_2 (2 分)



(4) 还原反应 (或氧化还原反应) (2 分)



(1 步 1 分, 全对得 5 分)

16. (16 分)

- (1) ①缓冲气流 (或稳定气体流速); 将气体混合均匀 (2 分)
 ②保持 O_2 流速不变, 适当开大 SO_2 阀门 (或增大 SO_2 流速), 同等程度关小 N_2 阀门 (或减小 N_2 流速) (2 分)
- (2) ①温度升高, SO_2 、 O_2 在悬浊液中溶解量减少。 (2 分)
 ② $5H_2SO_4 + Ca_5(PO_4)_3F + 10H_2O \rightleftharpoons 5CaSO_4 \cdot 2H_2O + 3H_3PO_4 + HF$ (2 分)
- (3) ① SO_2 浓度增大, 生成 H_2SO_4 增多, 更多 H^+ 与 $CaMg(CO_3)_2$ 反应生成 Ca^{2+} ; $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ 沉淀速率加快, 覆盖在 $Ca_5(PO_4)_3F$ 表面, 阻碍 H_3PO_4 溶出。 (2 分)
 ② Zn^{2+} 更易吸附在 $CaMg(CO_3)_2$ 表面, 排斥 H^+ 与 $CaMg(CO_3)_2$ 反应; H^+ 更多地与 $Ca_5(PO_4)_3F$ 反应, 使磷浸出率增大。 (2 分)
- (4) 加入稍过量的 $1.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 H_2SO_4 溶液, 加热、搅拌, 充分反应 (或反应一段时间、不再有明显气泡产生) 后过滤 (1 分); 向滤液中加入稍过量 $30\% H_2O_2$, 充分反应 (1 分); 再控制投料比 $n(Fe) : n(P) = 1 : 1$, 加入 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} H_3PO_4$ 溶液 (1 分), 再滴加 30% 氨水, 调节 $pH=2.5$ (1 分)。 (共 4 分)

17. (15 分)

- (1) ① $2CO_2 + O_2 + 4e^- \rightleftharpoons 2CO_3^{2-}$ (2 分)
 ②该反应 $\Delta H > 0$ 、 $\Delta S > 0$ (2 分)
- (2) ①95% (3 分)
 ②I、II (3 分)
- (3) ①选择极性小的溶剂 (或用乙醇作溶剂) (2 分)
 ② $CaCO_3$ 固体加热分解只有一次失重阶段 (或一个失重台阶), 且固体残留率为 56%; $Ca(HCO_3)_2$ 固体加热分解会有两次失重阶段 (或两个失重台阶), 且固体残留率分别为 62%、35%, 与图所示更接近。 (3 分)