

江苏省百校联考高三年级第三次考试

化学试卷

本卷满分 100 分，考试时间 75 分钟

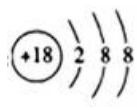
可能用到的相对原子质量：C12 N14 O16 Na23 Cl35.5 Mn55 Co59

一、单项选择题：共 13 题，每题 3 分，共 39 分。每题只有一个选项最符合题意。

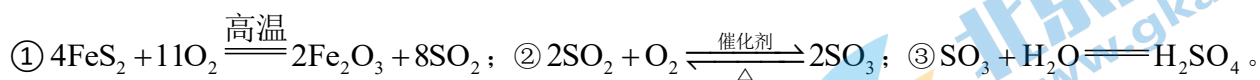
1. 我国提出在 2060 年前完成“碳中和”的目标，下列有关低碳生活的说法正确的是（ ）

- A. 杜绝化石燃料等传统能源的使用
- B. 在一定条件下，选择合适的催化剂将 CO_2 氧化为甲酸
- C. 推广使用煤液化技术，可减少二氧化碳的排放
- D. 开发太阳能、风能、生物质能等新能源是践行低碳生活的有效途径

2. 黑火药制备是我国古代闻名世界的化学工艺，黑火药爆炸反应为 $2\text{KNO}_3 + \text{S} + 3\text{C} \xrightarrow{\quad} \text{K}_2\text{S} + \text{N}_2 \uparrow + 3\text{CO}_2 \uparrow$ 。下列说法正确的是（ ）

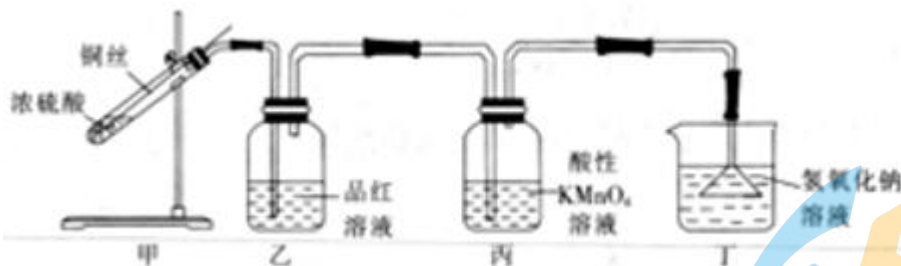
- A. K^+ 的结构示意图：
- B. KNO_3 只含有离子键
- C. 中子数为 8 的碳原子： $^{14}_6\text{C}$
- D. K_2S 的电子式： $\text{K}^+ \left[\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{S} \\ \cdot\cdot \end{array} \right]^{2-}$

阅读下列资料，完成 3~5 题：硫酸是重要的化工原料，可用于生产化肥、农药、炸药、染料和盐类。我国工业上一般以黄铁矿为原料来制备硫酸。工业制硫酸涉及下列反应：



生产中用浓硫酸代替水吸收 SO_3 ，制得焦硫酸（ $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$ ，也可以表示为 $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3$ ），将焦硫酸稀释后可制得密度为 $1.84 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$ 、质量分数为 98% 的浓硫酸。

3. 下列有关硫及其化合物的性质与用途具有对应关系的是（ ）
- A. 二氧化硫具有氧化性，可用作葡萄酒的抗氧化剂
 - B. 亚硫酸钠溶液显碱性，可用于吸收少量的二氧化硫
 - C. 硫具有还原性，可用硫黄处理洒落的汞单质
 - D. 硫酸铜溶液具有酸性，可用作泳池杀菌剂
4. 探究浓硫酸和铜的反应，下列实验装置和操作能达到实验目的的是（ ）



- A. 用装置甲制备 SO_2 B. 用装置乙验证 SO_2 的氧化性
C. 用装置丙验证 SO_2 的还原性 D. 用装置丁吸收尾气

5. 下列有关焦硫酸的说法不正确的是 ()

- A. 焦硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_7$) 的水溶液呈中性
B. 焦硫酸具有强氧化性
C. 浓硫酸吸收 SO_3 生成焦硫酸的变化是化学变化
D. 焦硫酸钠 ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_7$) 可与碱性氧化物反应生成新盐

阅读下列资料, 完成 6~7 题: 砷元素广泛地存在于自然界, 单质以灰砷、黑砷和黄砷形式存在, 其化合物常用作农药、除草剂、杀虫剂等。 As_2O_3 俗称砒霜, 是一种两性氧化物, 可用于治疗癌症。 As_2O_3 是一种酸性氧化物。水体中含有一定浓度的 H_3AsO_3 和 H_3AsO_4 时会破坏水质, 需要通过一定的方法除去。

6. 下列有关砷元素及其化合物的说法正确的是 ()

- A. 基态 As 的电子排布式为 $[\text{Ar}]4s^2 4p^3$ B. 第一电离能: $I_1(\text{Ge}) < I_1(\text{Se}) < I_1(\text{As})$
C. AsH_3 在同族简单氢化物中沸点最高 D. 灰砷、黑砷和黄砷是砷的同分异构体

7. 下列转化在指定条件下能够实现的是 ()

- A. $\text{As}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{盐酸}} \text{H}_3\text{AsO}_3$ B. $\text{As}_2\text{O}_5 \xrightarrow{\text{NaClO}} \text{As}_2\text{O}_3$
C. $\text{As}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{NaOH(aq)}} \text{Na}_3\text{AsO}_3(\text{aq})$ D. $\text{As}_2\text{O}_5 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{H}_3\text{AsO}$

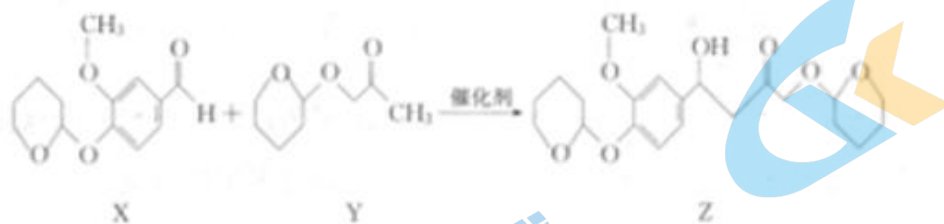
8. 氯元素具有多种化合价, 可形成 Cl^- 、 ClO^- 、 ClO_2^- 、 ClO_3^- 和 ClO_4^- 等离子, 在一定条件下能发生相互转化。在新型催化剂 RuO_2 作用下, O_2 氧化 HCl 可获得 Cl_2 : $4\text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{Cl}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

$\Delta H = a \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。对于该反应下列说法正确的是 ()

- A. 该反应的 $\Delta H < 0$, 说明反应物的键能总和小于生成物的键能总和
B. 4 mol HCl 与 1 mol O_2 充分反应转移电子数约为 $4 \times 6.02 \times 10^{23}$
C. 增大压强, 反应体系的活化分子百分数增加

D. 反应的平衡常数 $K = \frac{c^2(\text{Cl}_2)}{c^4(\text{HCl}) \cdot c(\text{O}_2)}$

9. 有机化合物 Z 可用于治疗阿尔茨海默症，其合成路线如下：



下列说法不正确的是 ()

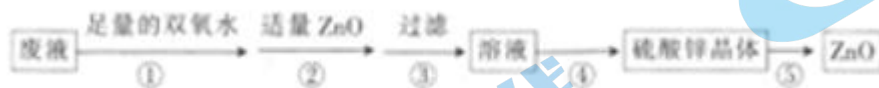
A. 1 mol X 最多能消耗 4 mol H_2 B. X、Y 分子中含有的手性碳原子个数相同

C. Z 的消去反应产物具有顺反异构体 D. Z 的同分异构体可能含两个苯环

10. 根据实验操作和现象所得到的结论正确的是 ()

选项	实验操作和现象	结论
A	KNO_3 和 KOH 的混合溶液中加入铝粉并加热，管口放湿润的红色石蕊试纸，试纸变为蓝色	NO_3^- 被氧化为 NH_3
B	向 20% 麦芽糖溶液中加入少量稀硫酸，加热，再加入 NaOH 溶液调至碱性，再加入银氨溶液，水浴加热，出现银镜	麦芽糖水解产物具有还原性
C	室温下，测定浓度均为 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 CH_3COONa 与 HCOONa 溶液的 pH， CH_3COONa 溶液的 pH 大	结合 H^+ 的能力： $\text{CH}_3\text{COO}^- > \text{HCOO}^-$
D	向饱和 Na_2CO_3 溶液中加入少量 BaSO_4 粉末搅拌，过滤，向洗净的沉淀中加入稀盐酸，有气体放出	$K_{\text{sp}}(\text{BaSO}_4) > K_{\text{sp}}(\text{BaCO}_3)$

11. 由制氢废液 (含有大量的硫酸锌，同时含少量硫酸亚铁、硫酸铅等杂质) 制备硫酸锌晶体 ($\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 的流程如题 11 图所示：



下列有关说法正确的是 ()

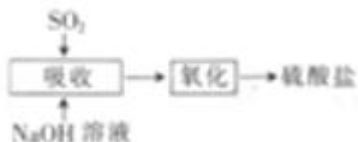
A. 步骤①发生反应的离子方程式为 $\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}^+ = \text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$

B. 步骤②加入的 Zn () 可用 $\text{Zn}(\text{OH})_2$ 或 $\text{Zn}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ 替换

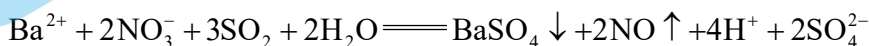
C. 步骤③过滤后所得溶液中主要存在的离子有 Zn^{2+} 、 Fe^{3+} 、 SO_4^{2-} 、 H^+

D. 步骤④溶液获得硫酸锌晶体的操作为蒸发结晶

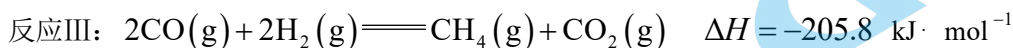
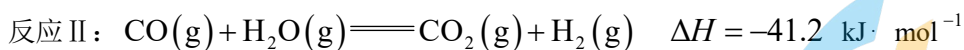
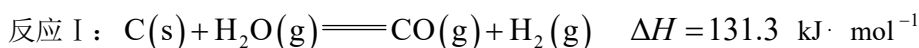
12. 一种吸收 SO_2 再经氧化得到硫酸盐的过程如题 12 图所示。室温下, 用 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 NaOH 溶液吸收 SO_2 , 若通入 SO_2 所引起的溶液体积变化和 H_2O 挥发可忽略, 溶液中含硫物种的浓度 $c_{\text{总}} = c(\text{SO}_5^{2-}) + c(\text{HSO}_3^-) + c(\text{H}_2\text{SO}_3)$ 。 H_2SO_3 的电离常数为 $K_{a1} = 1.29 \times 10^{-2}$ 、 $K_{a2} = 6.24 \times 10^{-8}$ 。下列说法正确的是 ()



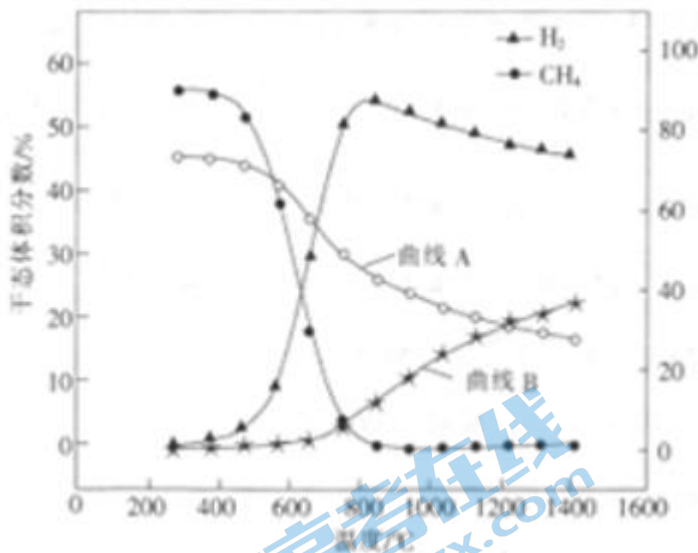
- A. $c_{\text{总}} = 0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 溶液中: $c(\text{OH}^-) = c(\text{H}^+) + c(\text{HSO}_3^-) + 2c(\text{H}_2\text{SO}_3)$
- B. 在 NaHSO_3 溶液中: $c(\text{H}^+) \cdot c(\text{SO}_4^{2-}) < c(\text{H}_2\text{SO}_3) \cdot c(\text{OH}^-)$
- C. NaOH 完全转化为 Na_2SO_3 时, 溶液中: $c(\text{H}^+) < c(\text{HSO}_3^-) < c(\text{SO}_3^{2-}) < c(\text{OH}^-)$
- D. 若改用少量稀的 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液吸收 SO_2 , 则发生反应的离子方程式:



13. 优化焦炭水蒸气重整工艺可制得 CO 含量较低的氢燃料。 0.1 MPa 下, 按 $n(\text{H}_2\text{O}):n(\text{C}) = 4$ 向容器中加入一定量的焦炭和水蒸气。体系中发生如下反应:



达到平衡时, H_2 的产率和 CO 、 CO_2 、 CH_4 干态体积分数 ($\frac{\text{气外的物质的量}}{\text{除水蒸气外气体产物的总物质的量}}$) 随温度变化如题 13 图所示。下列说法不正确的是 ()



- A. 曲线 B 表示 CO 干态体积分数随温度的变化
 B. 制备 CO 含量低的氢燃料应选择 800°C 左右的温度
 C. 800~1400°C, 随温度升高 H₂ 的产率降低, 是因为温度升高对反应 II 的平衡转化率的影响大于对反应 I 平衡转化率的影响
 D. 1200°C 时, 向平衡体系中通入水蒸气, 再次达到平衡时 $c(\text{CO}) \cdot c(\text{H}_2)$ 的值比原平衡的小

二、非选择题: 共 4 题, 共 61 分。

14. (16 分) 无水氯化钴可用作彩色水泥的添加剂、催化剂、饲料等, 以钴渣 (主要成分是 CoO, 含少量 NiO、CuO、FeO 和 SiO₂ 等) 为原料制备无水氯化钴的流程如图所示:



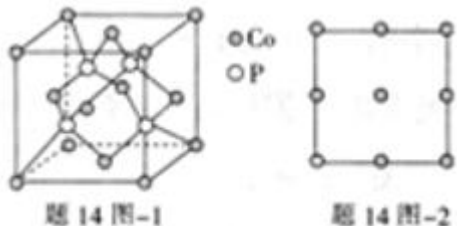
已知几种金属氢氧化物沉淀的 pH 如下表所示:

金属离子	Co ²⁺	Cu ²⁺	Ni ²⁺	Fe ³⁺	Fe ²⁺
开始沉淀时 pH	7.6	4.4	6.8	1.9	7.5
完全沉淀时 pH	9.2	6.4	8.4	3.2	9.5

请回答下列问题:

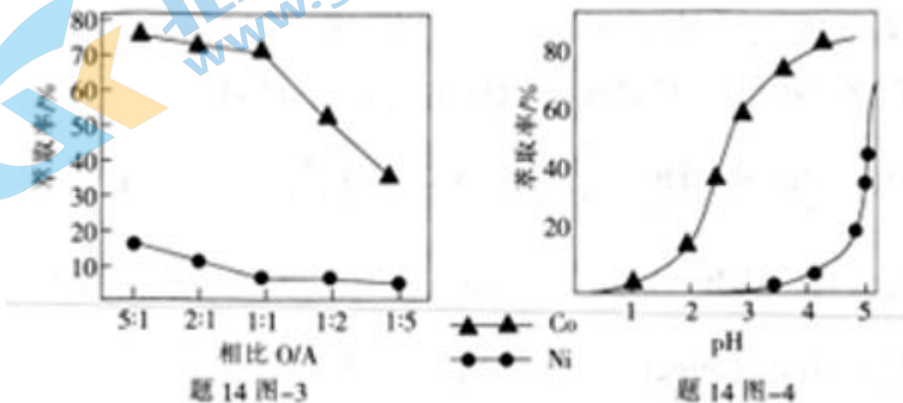
- (1) 已知 CoP 的晶胞类型与 ZnS 相似, 结构如题 14 图-1 所示。P 原子所连 Co 原子构成正四面体, P 原子处

于正四面体的体心。题 14 图-2 为题 14 图-1 的俯视图，请在题 14 图-2 中用○画出 P 原子的位置_____。



(2) 若氧化剂 M 为 O_2 ，则其反应的离子方程式为_____；调节 $pH = 6.5$ 的目的是（ ）_____。

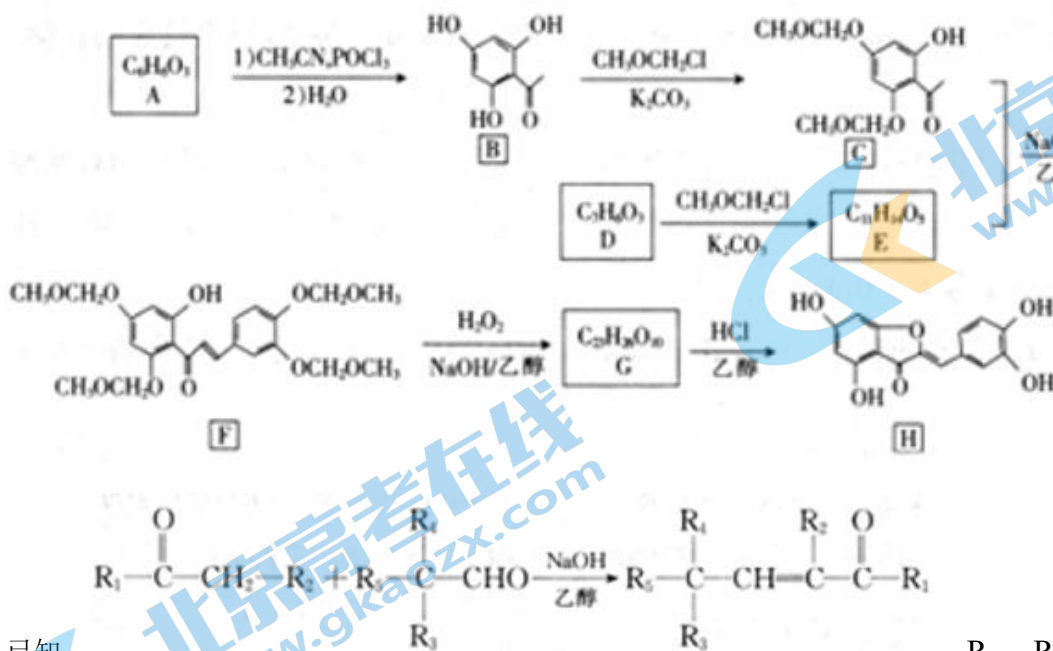
(3) “萃取”目的是除去镍离子；M 代表被萃取的离子，萃取金属离子的原理简化如下： $R_2(SO_4)_x$ （水层） $+2xHA$ （有机层） $\rightleftharpoons 2RA_x$ （有机层） $+xH_2SO_4$ （水层），影响萃取率的因素有很多，在其他条件相同时，根据题 14 图-3 分析分离镍、钴的最佳条件：相比（油相 O：水相 A）=_____；根据题 14 图-4 分析，在一定范围内随着 pH 升高，金属离子萃取率升高的原因是_____。



(4) “灼烧”过程中发生反应的化学方程式为_____。

(5) 为测定粗产品中 $CoCl_2$ 的含量，称取 10 g 粗产品配成 100 mL 溶液，从中取出 25 mL 先加入含 0.03 mol 的 $AgNO_3$ 溶液（杂质不与其反应），再用 $0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 $KSCN$ 溶液滴定过量的 $AgNO_3$ ，若消耗 20.00 mL $KSCN$ 溶液，则该粗产品中 $CoCl_2$ 的质量分数为_____。（写出计算过程，已知： $Ag^+ + SCN^- \rightleftharpoons AgSCN \downarrow$ ）

15. (15 分) 金色草素 (H) 具有抗菌、抗炎、抗病毒、抗肿瘤等生物活性，其中人工合成路线设计如下：

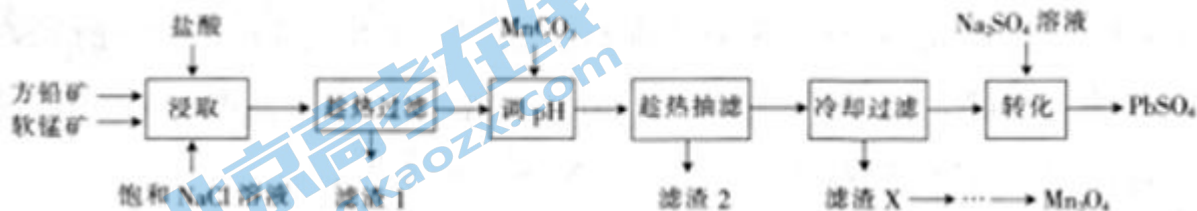


回答下列问题：

- (1) B 分子中碳原子的杂化轨道类型是_____。
- (2) B→C 的反应类型为_____。
- (3) G 的结构简式是_____。
- (4) 写出符合下列条件的 B 的一种芳香族化合物同分异构体的结构简式：_____。
 I. 能发生银镜反应；
 II. 核磁共振氢谱有 5 组峰且峰面积之比为 2 : 2 : 2 : 1 : 1；
 III. 1mol 该化合物与足量的金属钠反应生成 1.5 mol H_2 。

(5) 写出以乙醛和 为原料制备对羟基肉桂醛 () 的合成路线流程图 (无机试剂及 3 个以下碳原子的有机试剂任用, 合成路线流程图示例见本题题干)。

16. (16 分) 用方铅矿 (主要成分为 PbS , 含有杂质 FeS 等) 和软锰矿 (主要成分为 MnO_2 , 还有少量 Fe_2O_3 , Al_2O_3 等杂质) 制备 PbSO_4 和 Mn_3O_4 的工艺流程如下：



已知： PbCl_2 难溶于冷水，易溶于热水； $\text{PbCl}_2(\text{s}) + 2\text{Cl}^-(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{PbCl}_4^{2-}(\text{aq}) \quad \Delta H > 0$

- (1) Mn 在元素周期表中位于_____区。

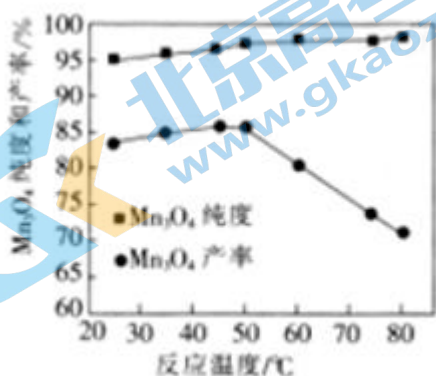
(2) “浸取”过程中 MnO_2 和 PbS 反应生成浅黄色固体和两种盐，写出反应的化学方程式：_____。

(3) 除杂。上述酸浸液中 Mn^{2+} 的浓度为： $1.6 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ，加 MnCO_3 调节 pH，使酸浸液中 Fe^{3+} 、 Al^{3+} 完全沉淀（离子浓度小于 $10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ ）与 Mn^{2+} 分离，调节溶液 pH 范围为_____（不考虑体积的变化）。

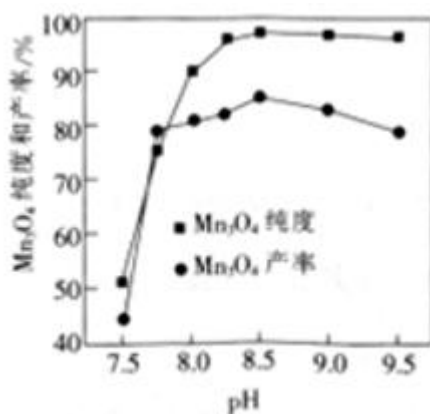
已知： $K_{\text{sp}}[\text{Fe}(\text{OH})_3] = 1.0 \times 10^{-18}$ ， $K_{\text{sp}}[\text{Al}(\text{OH})_3] = 1.0 \times 10^{-32}$ ， $K_{\text{sp}}[\text{Mn}(\text{OH})_2] = 1.6 \times 10^{-13}$ 。

(4) “趁热抽滤”的目的是（ ）_____。

(5) 已知：用空气和氨水处理滤液 X 可制备 Mn_3O_4 ，主要副产物为 MnOOH ；反应温度和溶液 pH 对 Mn_3O_4 的纯度和产率影响分别如题 16 图-1、题 16 图-2 所示：



题 16 图-1



题 16 图-2

①写出由滤液 X 制备 Mn_3O_4 的化学方程式：_____。

②请补充完整由滤液 X 制备 Mn_3O_4 的实验方案：_____，真空干燥 6 小时得产品 Mn_3O_4 。

（实验中须使用的试剂：氨水、空气、稀硝酸、硝酸银溶液）

17. (14 分) CO_2 甲烷化是一种实现 CO_2 资源化利用的有效途径。

(1) 1902 年，Paul Sabatier 首次报道了 CO_2 的甲烷化。在一定的温度和压力条件下，将按一定比例混合的 CO_2 和 H_2 通过装有金属 Ni 的反应器可得到 CH_4 。Paul Sabatier 反应为 $\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ ΔH 。

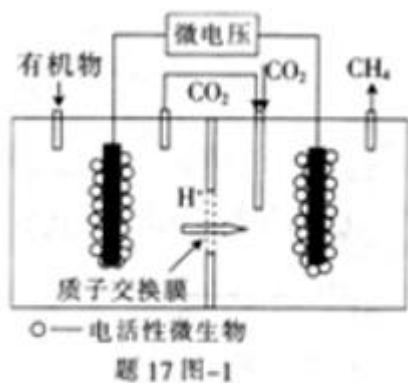
已知 25°C 和 101 kPa 时，① $\text{H}_2(\text{g})$ 的燃烧热 $\Delta H = -285.8 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ；

② $\text{CH}_4(\text{g})$ 的燃烧热 $\Delta H = -890.3 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ；

$\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -44.0 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

则 Paul Sabatier 反应的 $\Delta H = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。

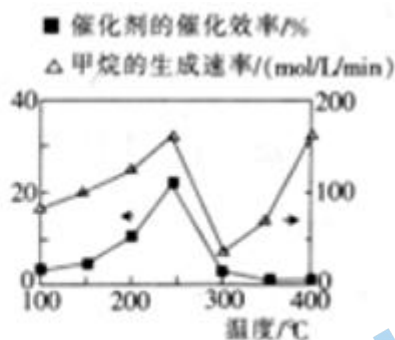
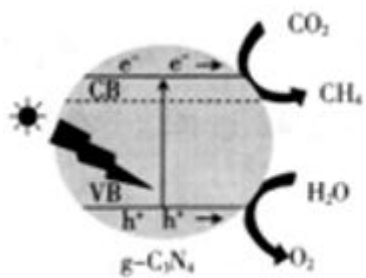
(2) 近年来, 生物电催化技术运用微生物电解池实现了 CO_2 的甲烷化, 其工作原理如题 17 图-1 所示。



①微生物电解池实现 CO_2 甲烷化的阴极电极反应式为_____。

②如果处理有机物 $[(\text{CH}_2\text{O})_n]$ 产生标准状况下 $112 \text{ m}^3 \text{ CH}_4$, 则理论上导线中通过电子的物质的量为_____。

(3) 光催化还原法也能实现 CO_2 甲烷化, 其可能的反应机理如题 17 图-2 所示, $g\text{-C}_3\text{N}_4$ 为催化剂, 在紫外光照射下, VB 端光产生带正电荷的空穴 (h^+), 形成光生电子一空穴对, 与所吸附的物质发生氧化还原反应。



①光催化 H_2O 转化为 O_2 时, 在 VB 端发生的反应为_____。

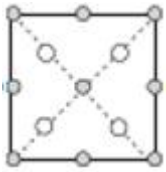
②在紫外光照射下, CO_2 还原 CH_4 的过程可描述为_____。

③催化剂的催化效率和 CH_4 的生成速率随温度的变化关系如题 17 图-3 所示。300~400°C 之间, CH_4 生成速率加快的原因是_____。

参考答案

1. D2. C3. B4. C5. A6. B7. C8. A9. D10. C11. B12. D13. D

14. (16 分)



(1)

(2) $4\text{Fe}^{2+} + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ \rightleftharpoons 4\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分) 将 Fe^{3+} 、 Cu^{2+} 全部转化为 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 而除去 (2分)

(3) 1 : 1 (2分) 萃取产生 H^+ ，随 pH 的升高 H^+ 被消耗，促进萃取金属离子的平衡正向移动 (2分)

(4) $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O} + \text{SOCl}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CoCl}_2 + \text{SO}_2 \uparrow + 2\text{HCl} \uparrow + 5\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(5) 与 KSCN 反应的 $n(\text{Ag}^+) = n(\text{SCN}^-) = 0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \times 20.00 \times 10^{-3} \text{ L} \cdot \text{mL}^{-1} = 0.01 \text{ mol}$ ，与 CoCl_2 反应的 $n(\text{Ag}^+) = 0.03 \text{ mol} - 0.01 \text{ mol} = 0.02 \text{ mol}$ (1分)

25 mL 样品溶液中 $n(\text{CoCl}_2) = \frac{1}{2} \times 0.02 \text{ mol} = 0.01 \text{ mol}$

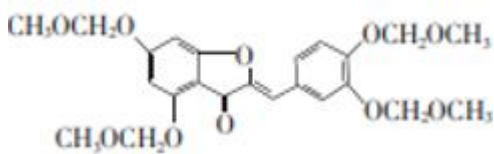
100 mL 溶液中的 $m(\text{CoCl}_2) = \frac{100 \text{ mL}}{25 \text{ mL}} \times 0.01 \text{ mol} \times 130 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1} = 6.5 \text{ g}$ (1分)

则该粗产品中 $\omega(\text{CoCl}_2) = \frac{6.5 \text{ g}}{10 \text{ g}} \times 100\% = 65\%$ (2分) (计算共 4 分，分步得分)

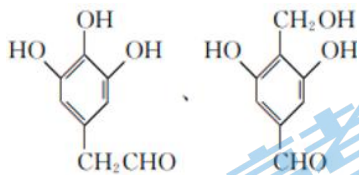
15. (15分)

(1) sp^2 、 sp^3 (2分)

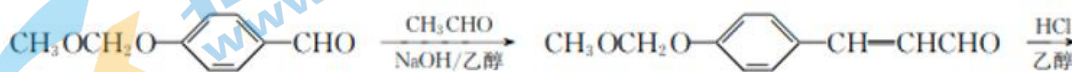
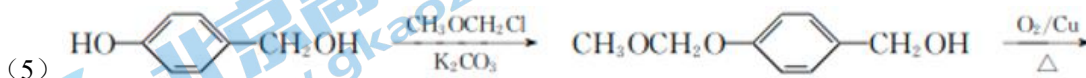
(2) 取代反应 (2分)



(3) (3分)



(4) 任写一种 (3分)



(每步各 1 分，写全得 5 分)

16. (16分)

(1) d (2分)

(2) $\text{PbS} + \text{MnO}_2 + 4\text{HCl} + 2\text{NaCl} \rightleftharpoons \text{MnCl}_2 + \text{Na}_2\text{PbCl}_4 + \text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分, 不配平给1分)

(3) $5 < \text{pH} \leq 7.5$ (2分, 其余答案均不给分)

(4) PbCl_2 降温易结晶析出 (1分), 趁热抽滤有利于铅的化合物与不溶性杂质分离 (1分)

(5) ① $6\text{MnCl}_2 + \text{O}_2 + 12\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{Mn}_3\text{O}_4 \downarrow + 12\text{NH}_4\text{Cl} + 6\text{H}_2\text{O}$ (3分, 不配平给1分)

②将滤液 X 水浴加热并保持 50°C (1分), 用氨水调节溶液 pH 并维持在 8.5 左右 (1分), 在不断搅拌下边通空气边加氨水 (1分), 直至有大量沉淀生成, 静置, 在上层清液中再滴加氨水至无沉淀产生 (1分)。过滤洗涤至取最后一次滤液加入稀硝酸酸化的硝酸银溶液无沉淀产生 (1分)

(共5分, 踩点得分, 过程中错误后面步骤不再给分)

17. (14分)

(1) -164.9 (2分)

(2) $\text{CO}_2 + 8\text{H}^+ + 8\text{e}^- \rightleftharpoons \text{CH}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

② 4×10^4 mol (2分)

(3) $2\text{H}_2\text{O} + 4\text{h}^+ \rightleftharpoons \text{O}_2 \uparrow + 4\text{H}^+ + 4\text{h}$ (3分, 生成物中不写“4h”也给分)

②在紫外光照射下, 晶体内的电子受到激发由 VB 端跃迁到 CB 端 (1分), 产生光生电子和空穴, 并由内部迁移至表面 (1分), 在 CB 端 CO_2 得到光生电子被还原为 CH_4 (1分) (共3分, 分步得分)

③ $300\sim 400^\circ\text{C}$ 之间, 温度比催化剂对甲烷的生成速率影响大, 因此温度升高, 化学反应速率加快, CH_4 的生成速率加快 (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