

山东省 2020 年普通高中学业水平等级考试

化 学

注意事项:

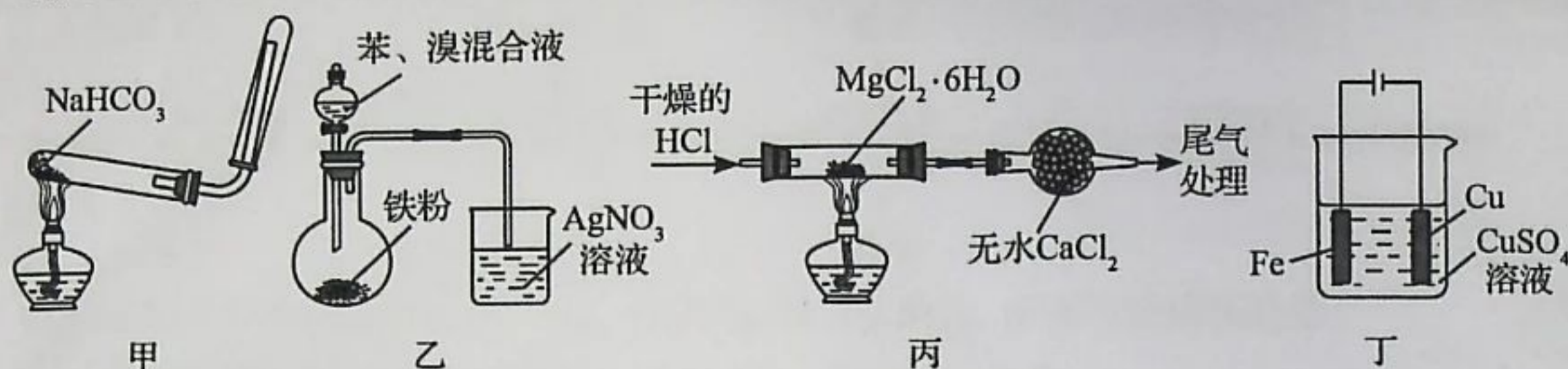
1. 答卷前, 考生务必将自己的姓名、考生号等填写在答题卡和试卷指定位置。
2. 回答选择题时, 选出每小题答案后, 用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动, 用橡皮擦干净后, 再选涂其他答案标号。回答非选择题时, 将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。
3. 考试结束后, 将本试卷和答题卡一并交回。

可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 O 16 Na 23 Cl 35.5 Fe 56

一、选择题: 本题共 10 小题, 每小题 2 分, 共 20 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

1. 实验室中下列做法错误的是
 - A. 用冷水贮存白磷
 - B. 用浓硫酸干燥二氧化硫
 - C. 用酒精灯直接加热蒸发皿
 - D. 用二氧化碳灭火器扑灭金属钾的燃烧
2. 下列叙述不涉及氧化还原反应的是
 - A. 谷物发酵酿造食醋
 - B. 小苏打用作食品膨松剂
 - C. 含氯消毒剂用于环境消毒
 - D. 大气中 NO_2 参与酸雨形成
3. 短周期主族元素 X、Y、Z、W 的原子序数依次增大, 基态 X 原子的电子总数是其最高能级电子数的 2 倍, Z 可与 X 形成淡黄色化合物 Z_2X_2 , Y、W 最外层电子数相同。下列说法正确的是
 - A. 第一电离能: $\text{W} > \text{X} > \text{Y} > \text{Z}$
 - B. 简单离子的还原性: $\text{Y} > \text{X} > \text{W}$
 - C. 简单离子的半径: $\text{W} > \text{X} > \text{Y} > \text{Z}$
 - D. 氢化物水溶液的酸性: $\text{Y} > \text{W}$
4. 下列关于 C、Si 及其化合物结构与性质的论述错误的是
 - A. 键能 $\text{C—C} > \text{Si—Si}$ 、 $\text{C—H} > \text{Si—H}$, 因此 C_2H_6 稳定性大于 Si_2H_6
 - B. 立方型 SiC 是与金刚石成键、结构均相似的共价晶体, 因此具有很高的硬度
 - C. SiH_4 中 Si 的化合价为 +4, CH_4 中 C 的化合价为 -4, 因此 SiH_4 还原性小于 CH_4
 - D. Si 原子间难形成双键而 C 原子间可以, 是因为 Si 的原子半径大于 C, 难形成 p-p π 键

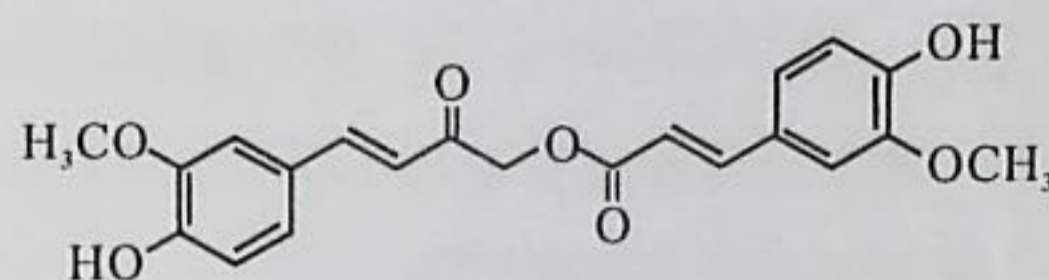
5. 利用下列装置（夹持装置略）进行实验，能达到实验目的的是



- A. 用甲装置制备并收集 CO_2
 B. 用乙装置制备溴苯并验证有 HBr 产生
 C. 用丙装置制备无水 MgCl_2
 D. 用丁装置在铁上镀铜

6. 从中草药中提取的 calebin A（结构简式如下）可用于治疗阿尔茨海默症。下列关于 calebin A 的说法错误的是

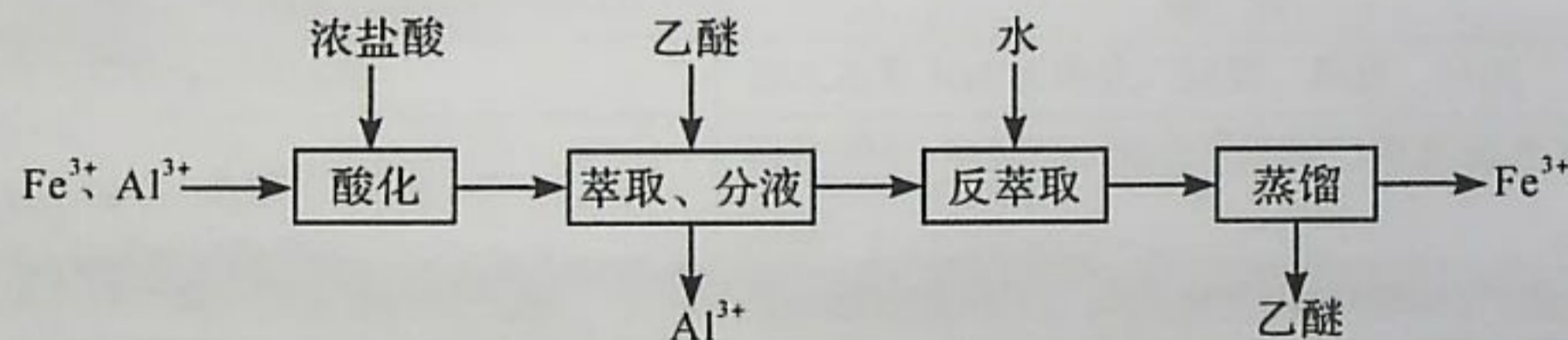
- A. 可与 FeCl_3 溶液发生显色反应
 B. 其酸性水解的产物均可与 Na_2CO_3 溶液反应
 C. 苯环上氢原子发生氯代时，一氯代物有 6 种
 D. 1 mol 该分子最多与 8 mol H_2 发生加成反应



7. $\text{B}_3\text{N}_3\text{H}_6$ （无机苯）的结构与苯类似，也有大 π 键。下列关于 $\text{B}_3\text{N}_3\text{H}_6$ 的说法错误的是

- A. 其熔点主要取决于所含化学键的键能
 B. 形成大 π 键的电子全部由 N 提供
 C. 分子中 B 和 N 的杂化方式相同
 D. 分子中所有原子共平面

8. 实验室分离 Fe^{3+} 和 Al^{3+} 的流程如下：



已知 Fe^{3+} 在浓盐酸中生成黄色配离子 $[\text{FeCl}_4]^-$ ，该配离子在乙醚（ Et_2O ，沸点 34.6°C ）中生成缔合物 $\text{Et}_2\text{O}\cdot\text{H}^+\cdot[\text{FeCl}_4]^-$ 。下列说法错误的是

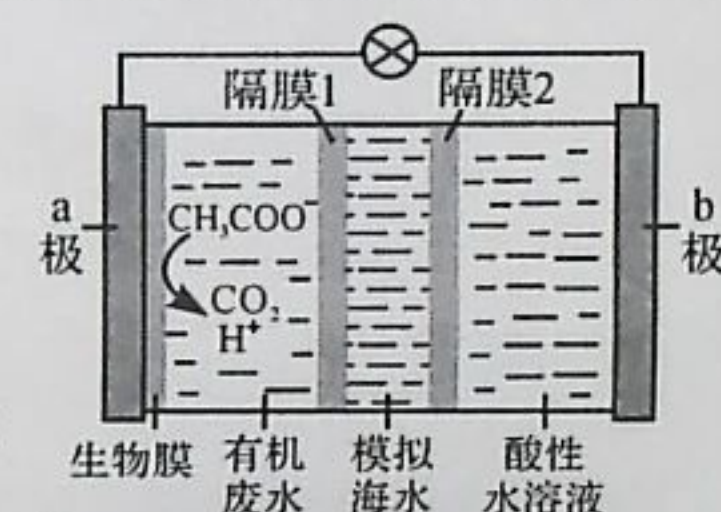
- A. 萃取振荡时，分液漏斗下口应倾斜向下
 B. 分液时，应先将下层液体由分液漏斗下口放出
 C. 分液后水相为无色，说明已达到分离目的
 D. 蒸馏时选用直形冷凝管

9. 以菱镁矿（主要成分为 $MgCO_3$ ，含少量 SiO_2 、 Fe_2O_3 和 Al_2O_3 ）为原料制备高纯镁砂的工艺流程如下：



已知浸出时产生的废渣中有 SiO_2 、 $Fe(OH)_3$ 和 $Al(OH)_3$ 。下列说法错误的是

- A. 浸出镁的反应为 $MgO + 2NH_4Cl = MgCl_2 + 2NH_3\uparrow + H_2O$
 B. 浸出和沉镁的操作均应在较高温度下进行
 C. 流程中可循环使用的物质有 NH_3 、 NH_4Cl
 D. 分离 Mg^{2+} 与 Al^{3+} 、 Fe^{3+} 是利用了它们氢氧化物 K_{sp} 的不同
10. 微生物脱盐电池是一种高效、经济的能源装置，利用微生物处理有机废水获得电能，同时可实现海水淡化。现以 $NaCl$ 溶液模拟海水，采用惰性电极，用下图装置处理有机废水（以含 CH_3COO^- 的溶液为例）。下列说法错误的是

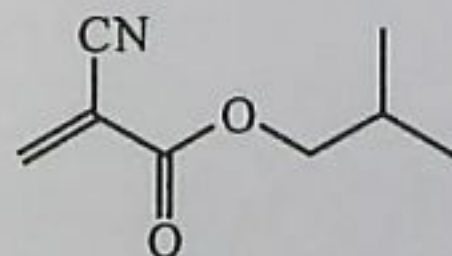


- A. 负极反应为 $CH_3COO^- + 2H_2O - 8e^- = 2CO_2\uparrow + 7H^+$
 B. 隔膜1为阳离子交换膜，隔膜2为阴离子交换膜
 C. 当电路中转移 1 mol 电子时，模拟海水理论上除盐 58.5 g
 D. 电池工作一段时间后，正、负极产生气体的物质的量之比为 2:1
- 二、选择题：本题共 5 小题，每小题 4 分，共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题目要求，全部选对得 4 分，选对但不全的得 2 分，有选错的得 0 分。

11. 下列操作不能达到实验目的的是

	目的	操作
A	除去苯中少量的苯酚	加入适量 $NaOH$ 溶液，振荡、静置、分液
B	证明酸性：碳酸 > 苯酚	将盐酸与 $NaHCO_3$ 混合产生的气体直接通入苯酚钠溶液
C	除去碱式滴定管胶管内的气泡	将尖嘴垂直向下，挤压胶管内玻璃球将气泡排出
D	配制用于检验醛基的氢氧化铜悬浊液	向试管中加入 2 mL 10% $NaOH$ 溶液，再滴加数滴 2% $CuSO_4$ 溶液，振荡

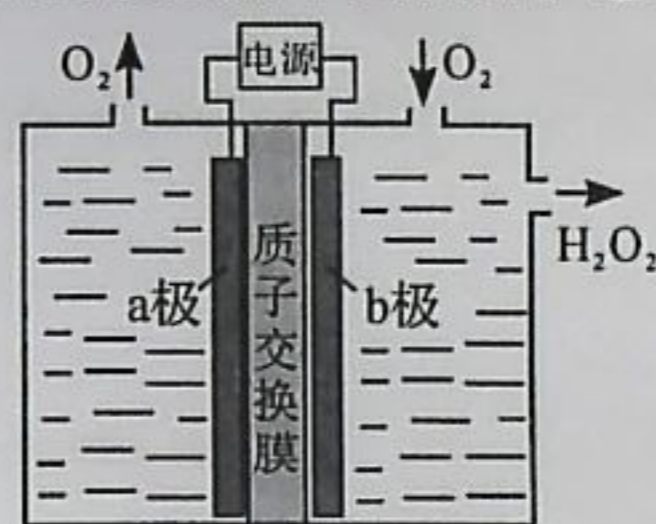
12. α -氰基丙烯酸异丁酯可用作医用胶，其结构简式如下。下列关于 α -氰基丙烯酸异丁酯的说法错误的是



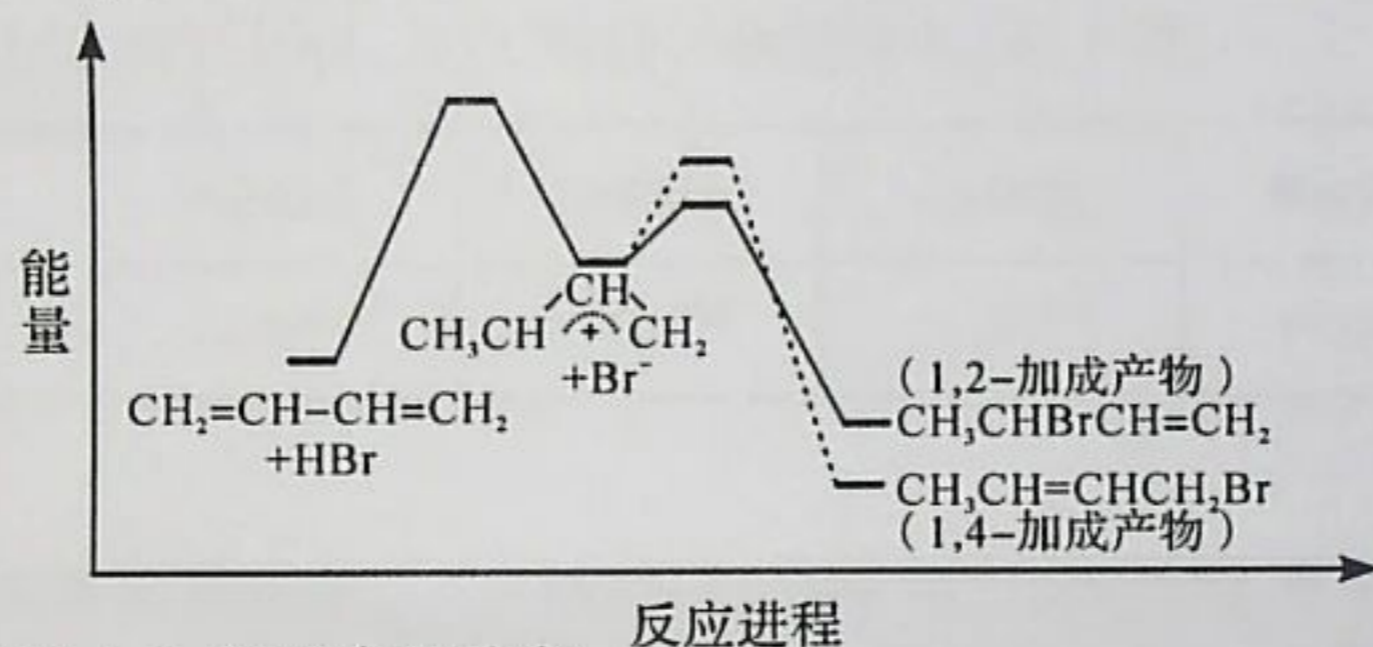
- A. 其分子式为 $C_8H_{11}NO_2$
 B. 分子中的碳原子有 3 种杂化方式
 C. 分子中可能共平面的碳原子最多为 6 个
 D. 其任一含苯环的同分异构体中至少有 4 种不同化学环境的氢原子

13. 采用惰性电极，以去离子水和氧气为原料通过电解法制备双氧水的装置如下图所示。忽略温度变化的影响，下列说法错误的是

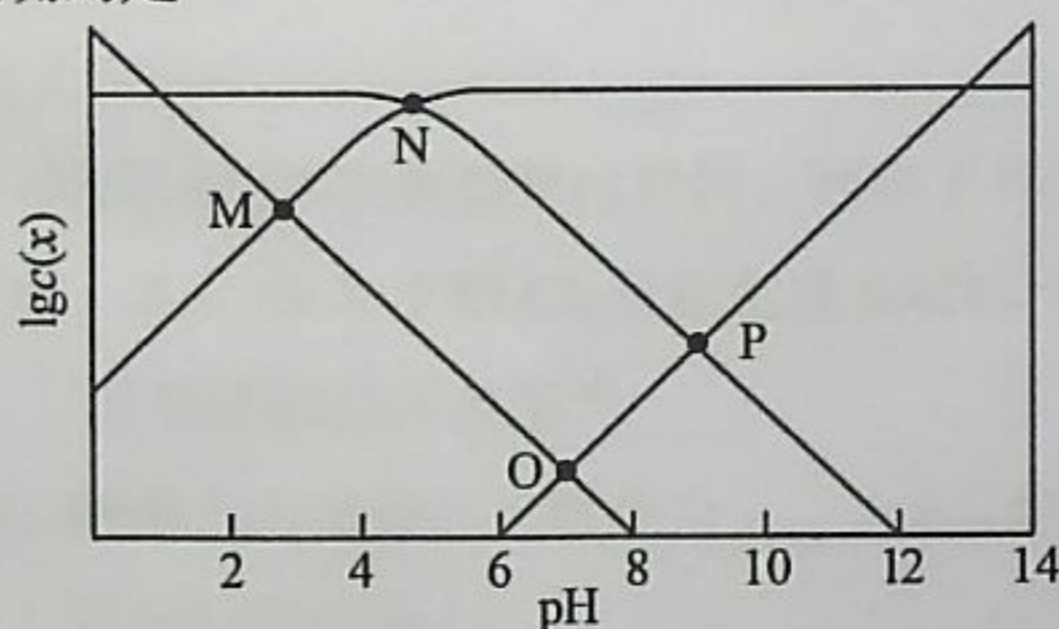
- A. 阳极反应为 $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- = 4\text{H}^+ + \text{O}_2\uparrow$
- B. 电解一段时间后，阳极室的 pH 未变
- C. 电解过程中， H^+ 由 a 极区向 b 极区迁移
- D. 电解一段时间后，a 极生成的 O_2 与 b 极反应的 O_2 等量



14. 1,3-丁二烯与 HBr 发生加成反应分两步：第一步 H^+ 进攻 1,3-丁二烯生成碳正离子 ($\text{CH}_3\text{CH}^+\text{CH}_2$)；第二步 Br^- 进攻碳正离子完成 1,2-加成或 1,4-加成。反应进程中的能量变化如下图所示。已知在 0°C 和 40°C 时，1,2-加成产物与 1,4-加成产物的比例分别为 70:30 和 15:85。下列说法正确的是



- A. 1,4-加成产物比 1,2-加成产物稳定
 - B. 与 0°C 相比， 40°C 时 1,3-丁二烯的转化率增大
 - C. 从 0°C 升至 40°C ，1,2-加成正反应速率增大，1,4-加成正反应速率减小
 - D. 从 0°C 升至 40°C ，1,2-加成正反应速率的增大程度小于其逆反应速率的增大程度
15. 25°C 时，某混合溶液中 $c(\text{CH}_3\text{COOH}) + c(\text{CH}_3\text{COO}^-) = 0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ， $\lg c(\text{CH}_3\text{COOH})$ 、 $\lg c(\text{CH}_3\text{COO}^-)$ 、 $\lg c(\text{H}^+)$ 和 $\lg c(\text{OH}^-)$ 随 pH 变化的关系如下图所示。 K_a 为 CH_3COOH 的电离常数，下列说法正确的是



- A. O 点时， $c(\text{CH}_3\text{COOH}) = c(\text{CH}_3\text{COO}^-)$
- B. N 点时， $\text{pH} = -\lg K_a$
- C. 该体系中， $c(\text{CH}_3\text{COOH}) = \frac{0.1c(\text{H}^+)}{K_a + c(\text{H}^+)} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$
- D. pH 由 7 到 14 的变化过程中， CH_3COO^- 的水解程度始终增大

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分。

16. (12 分) 用软锰矿(主要成分为 MnO_2 , 含少量 Fe_3O_4 、 Al_2O_3) 和 BaS 制备高纯 MnCO_3 的工艺流程如下:



已知: MnO_2 是一种两性氧化物; 25°C 时相关物质的 K_{sp} 见下表。

物质	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Mn}(\text{OH})_2$
K_{sp}	$1 \times 10^{-16.3}$	$1 \times 10^{-38.6}$	$1 \times 10^{-32.3}$	$1 \times 10^{-12.7}$

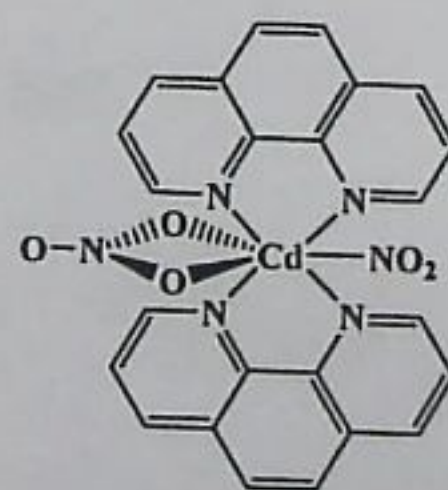
回答下列问题:

- (1) 软锰矿预先粉碎的目的是____, MnO_2 与 BaS 溶液反应转化为 MnO 的化学方程式为_____。
- (2) 保持 BaS 投料量不变, 随 MnO_2 与 BaS 投料比增大, S 的量达到最大值后无明显变化, 而 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 的量达到最大值后会减小, 减小的原因是_____。
- (3) 滤液 I 可循环使用, 应当将其导入到____操作中(填操作单元的名称)。
- (4) 净化时需先加入的试剂 X 为____(填化学式), 再使用氨水调溶液的 pH, 则 pH 的理论最小值为____(当溶液中某离子浓度 $c \leq 1.0 \times 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 时, 可认为该离子沉淀完全)。
- (5) 碳化过程中发生反应的离子方程式为_____。

17. (12 分) CdSnAs_2 是一种高迁移率的新型热电材料, 回答下列问题:

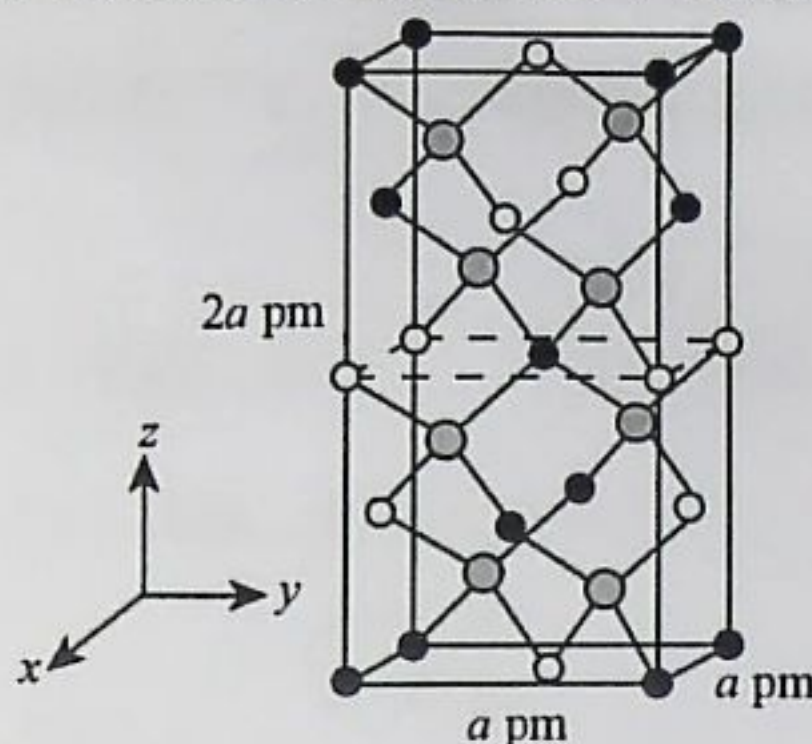
- (1) Sn 为 IVA 族元素, 单质 Sn 与干燥 Cl_2 反应生成 SnCl_4 。常温常压下 SnCl_4 为无色液体, SnCl_4 空间构型为____, 其固体的晶体类型为_____。
- (2) NH_3 、 PH_3 、 AsH_3 的沸点由高到低的顺序为____(填化学式, 下同), 还原性由强到弱的顺序为____, 键角由大到小的顺序为_____。

(3) 含有多个配位原子的配体与同一中心离子(或原子)通过螯合配位成环而形成的配合物为螯合物。一种 Cd^{2+} 配合物的结构如右图所示, 1 mol 该配合物中通过螯合作用形成的配位键有____mol, 该螯合物中 N 的杂化方式有____种。



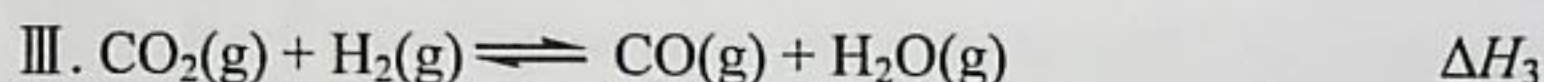
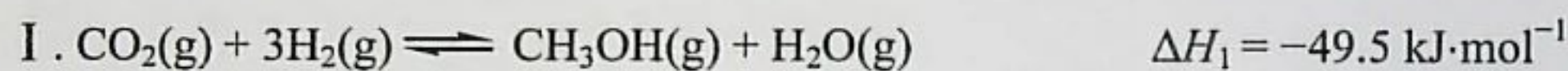
(4) 以晶胞参数为单位长度建立的坐标系可以表示晶胞中各原子的位置, 称作原子的分数坐标。四方晶系 CdSnAs_2 的晶胞结构如下图所示, 晶胞棱边夹角均为 90° , 晶胞中部分原子的分数坐标如下表所示。

原子 \ 坐标	x	y	z
Cd	0	0	0
Sn	0	0	0.5
As	0.25	0.25	0.125



一个晶胞中有 ___ 个 Sn, 找出距离 $\text{Cd}(0, 0, 0)$ 最近的 Sn ___ (用分数坐标表示)。 CdSnAs_2 晶体中与单个 Sn 键合的 As 有 ___ 个。

18. (12分) 探究 CH_3OH 合成反应化学平衡的影响因素, 有利于提高 CH_3OH 的产率。以 CO_2 、 H_2 为原料合成 CH_3OH 涉及的主要反应如下:

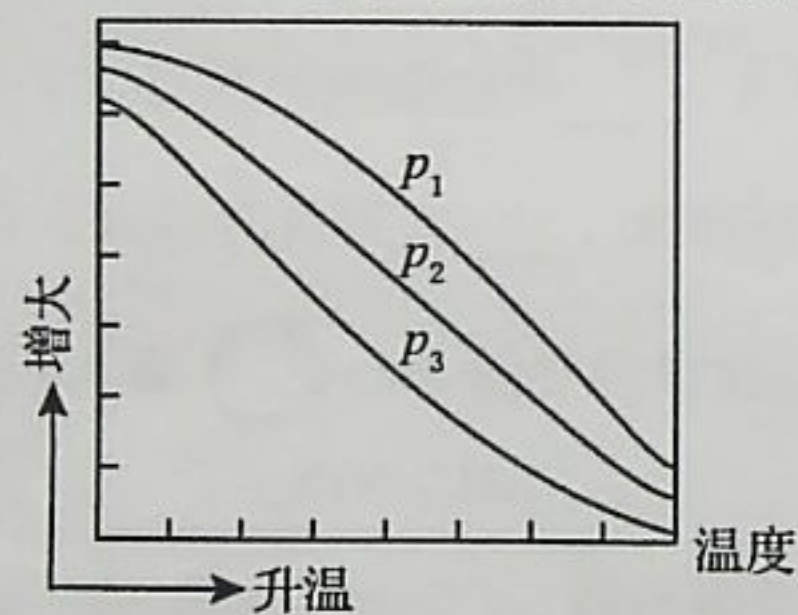


回答下列问题:

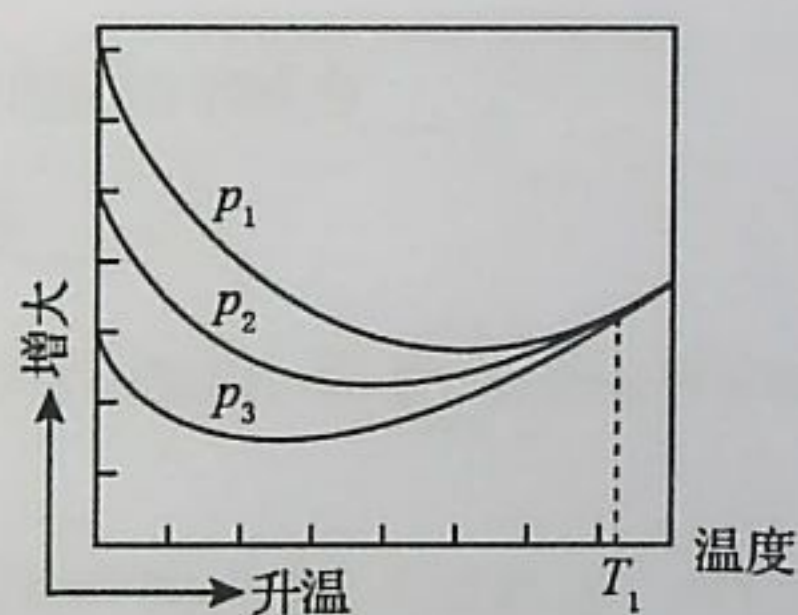
(1) $\Delta H_3 = \underline{\hspace{2cm}} \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ 。

(2) 一定条件下, 向体积为 $V \text{ L}$ 的恒容密闭容器中通入 1 mol CO_2 和 3 mol H_2 发生上述反应, 达到平衡时, 容器中 $\text{CH}_3\text{OH}(\text{g})$ 为 $a \text{ mol}$, CO 为 $b \text{ mol}$, 此时 $\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 的浓度为 $\underline{\hspace{2cm}} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ (用含 a 、 b 、 V 的代数式表示, 下同), 反应 III 的平衡常数为 $\underline{\hspace{2cm}}$ 。

(3) 不同压强下, 按照 $n(\text{CO}_2):n(\text{H}_2) = 1:3$ 投料, 实验测定 CO_2 的平衡转化率和 CH_3OH 的平衡产率随温度的变化关系如下图所示。



图甲



图乙

已知: CO_2 的平衡转化率 = $\frac{n(\text{CO}_2)_{\text{初始}} - n(\text{CO}_2)_{\text{平衡}}}{n(\text{CO}_2)_{\text{初始}}} \times 100\%$

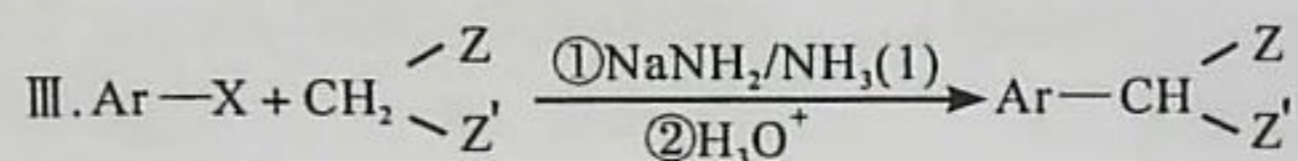
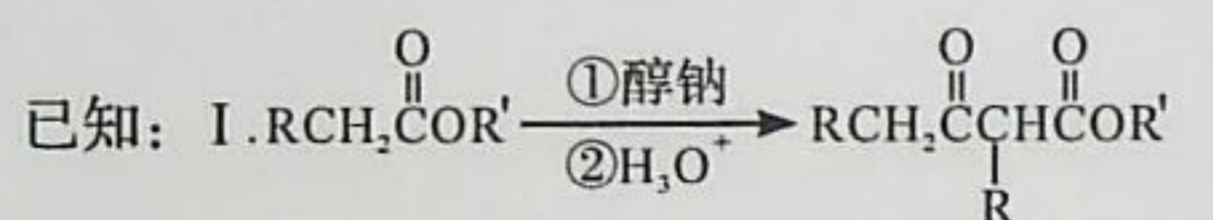
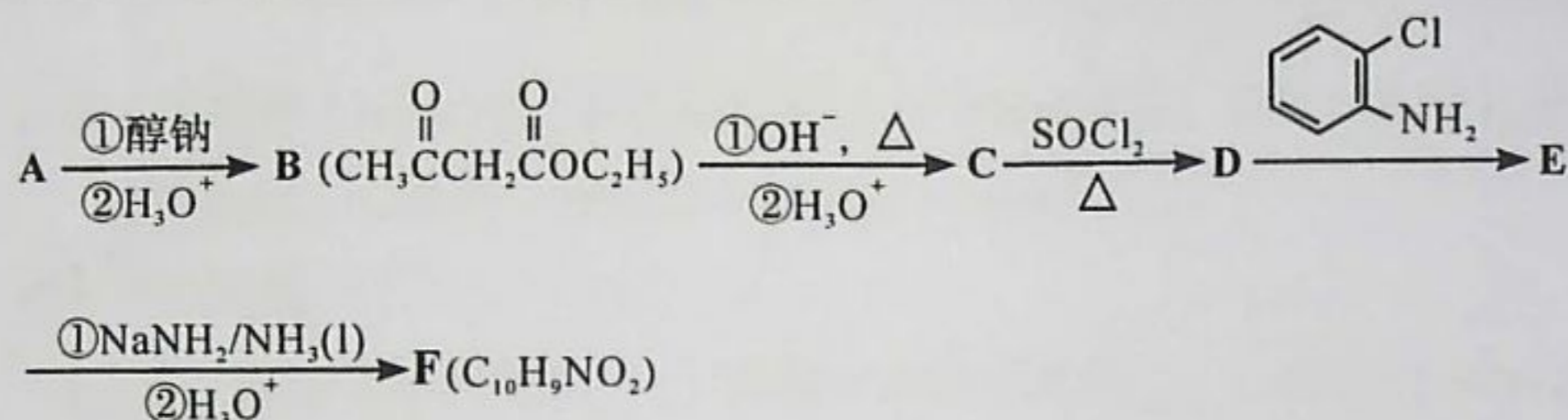
CH_3OH 的平衡产率 = $\frac{n(\text{CH}_3\text{OH})_{\text{平衡}}}{n(\text{CO}_2)_{\text{初始}}} \times 100\%$

其中纵坐标表示 CO_2 平衡转化率的是图___(填“甲”或“乙”); 压强 p_1 、 p_2 、 p_3 由大到小的顺序为___; 图乙中 T_1 温度时, 三条曲线几乎交于一点的原因是___。

(4)为同时提高 CO_2 的平衡转化率和 CH_3OH 的平衡产率, 应选择的反应条件为___(填标号)。

- A. 低温、高压 B. 高温、低压 C. 低温、低压 D. 高温、高压

19. (12分) 化合物 **F** 是合成吲哚-2-酮类药物的一种中间体, 其合成路线如下:



Ar 为芳基; X = Cl, Br; Z 或 Z' = COR, CONHR, COOR 等。

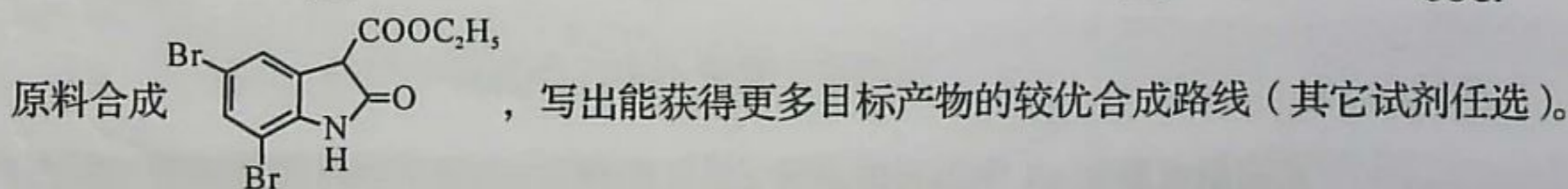
回答下列问题:

(1) 实验室制备 A 的化学方程式为___, 提高 A 产率的方法是___; A 的某同分异构体只有一种化学环境的碳原子, 其结构简式为___。

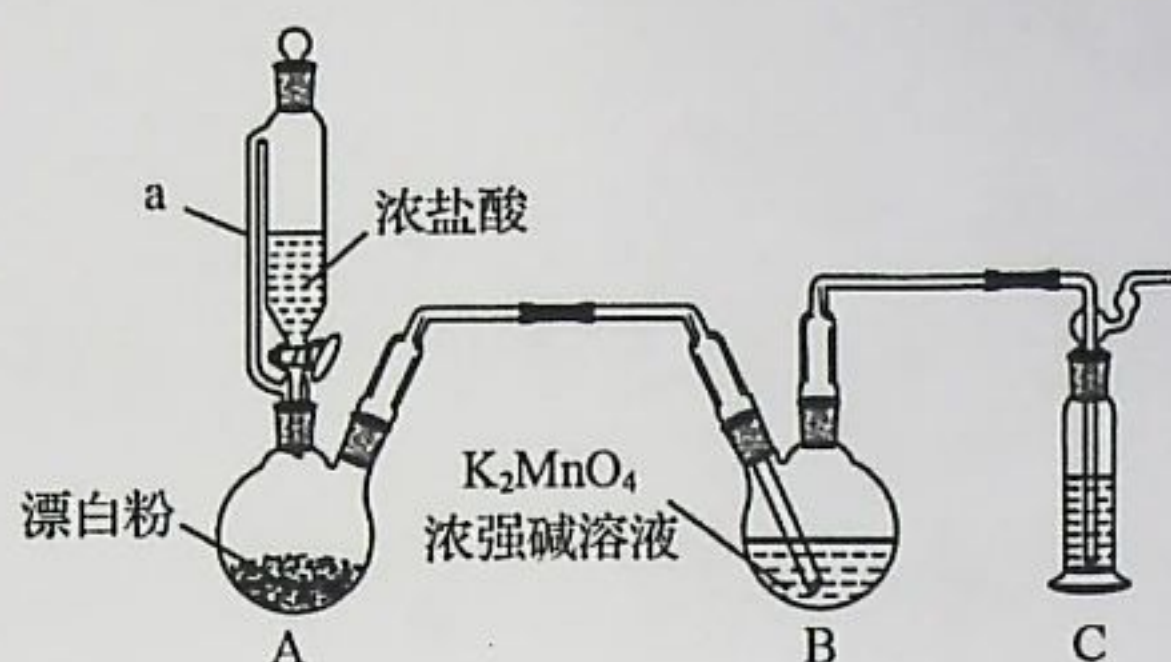
(2) C→D 的反应类型为___; E 中含氧官能团的名称为___。

(3) C 的结构简式为___, F 的结构简式为___。

(4) Br_2 和 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ 的反应与 Br_2 和苯酚的反应类似, 以 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ 和 $\text{CH}_2 \begin{matrix} \diagup \text{COOC}_2\text{H}_5 \\ \diagdown \text{COCl} \end{matrix}$ 为



20. (12分) 某同学利用 Cl_2 氧化 K_2MnO_4 制备 KMnO_4 的装置如下图所示(夹持装置略):



已知: 锰酸钾 (K_2MnO_4) 在浓强碱溶液中可稳定存在, 碱性减弱时易发生反应:



回答下列问题:

(1) 装置 A 中 a 的作用是____; 装置 C 中的试剂为____; 装置 A 中制备 Cl_2 的化学方程式为____。

(2) 上述装置存在一处缺陷, 会导致 KMnO_4 产率降低, 改进的方法是____。

(3) KMnO_4 常作氧化还原滴定的氧化剂, 滴定时应将 KMnO_4 溶液加入____ (填“酸式”或“碱式”) 滴定管中; 在规格为 50.00 mL 的滴定管中, 若 KMnO_4 溶液起始读数为 15.00 mL, 此时滴定管中 KMnO_4 溶液的实际体积为____ (填标号)。

A. 15.00 mL B. 35.00 mL C. 大于35.00 mL D. 小于15.00 mL

(4) 某 $\text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 样品中可能含有的杂质为 $\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$ 、 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, 采用 KMnO_4 滴定法测定该样品的组成, 实验步骤如下:

I. 称取 m g 样品于锥形瓶中, 加入稀 H_2SO_4 溶解, 水浴加热至 75°C 。用 $c \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 KMnO_4 溶液趁热滴定至溶液出现粉红色且 30 s 内不褪色, 消耗 KMnO_4 溶液 V_1 mL。

II. 向上述溶液中加入适量还原剂将 Fe^{3+} 完全还原为 Fe^{2+} , 加入稀 H_2SO_4 酸化后, 在 75°C 继续用 KMnO_4 溶液滴定至溶液出现粉红色且 30 s 内不褪色, 又消耗 KMnO_4 溶液 V_2 mL。

样品中所含 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ($M = 126 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$) 的质量分数表达式为____。

下列关于样品组成分析的说法, 正确的是____ (填标号)。

A. $\frac{V_1}{V_2} = 3$ 时, 样品中一定不含杂质

B. $\frac{V_1}{V_2}$ 越大, 样品中 $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 含量一定越高

C. 若步骤 I 中滴入 KMnO_4 溶液不足, 则测得样品中 Fe 元素含量偏低

D. 若所用 KMnO_4 溶液实际浓度偏低, 则测得样品中 Fe 元素含量偏高

机密★启用前

山东省 2020 年普通高中学业水平等级考试

化学试题参考答案

一、选择题

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

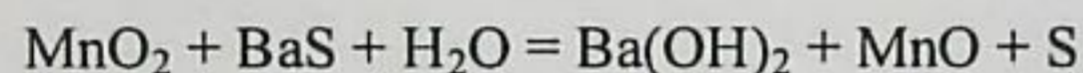
二、选择题

11. BC 12. C 13. D 14. AD 15. BC

三、非选择题

16.

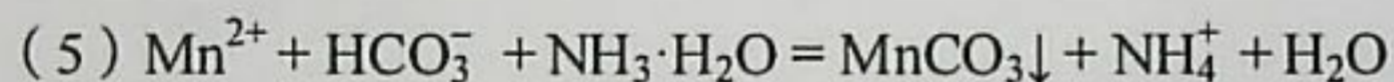
(1) 增大接触面积, 充分反应, 提高反应速率;



(2) 过量的 MnO_2 消耗了产生的 Ba(OH)_2

(3) 蒸发

(4) H_2O_2 ; 4.9



17.

(1) 正四面体形; 分子晶体

(2) NH_3 、 AsH_3 、 PH_3 ; AsH_3 、 PH_3 、 NH_3 ; NH_3 、 PH_3 、 AsH_3

(3) 6; 1

(4) 4; (0.5, 0, 0.25)、(0.5, 0.5, 0); 4

18.

(1) +40.9

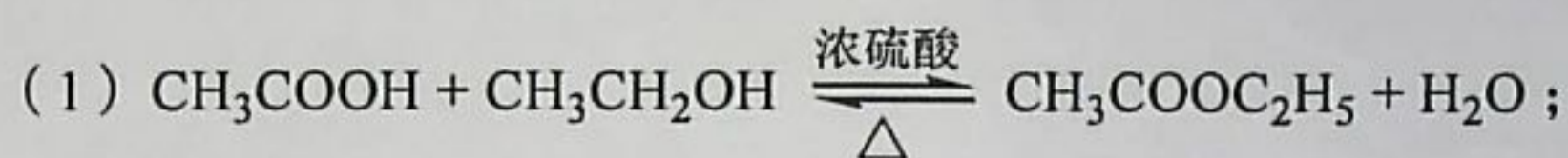
(2) $\frac{a+b}{V}$; $\frac{b(a+b)}{(1-a-b)(3-3a-b)}$

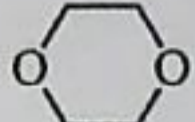
(3) 乙; p_1 、 p_2 、 p_3 ; T_1 时以反应Ⅲ为主, 反应Ⅲ前后气体分子数相等, 压强改变

对平衡没有影响

(4) A

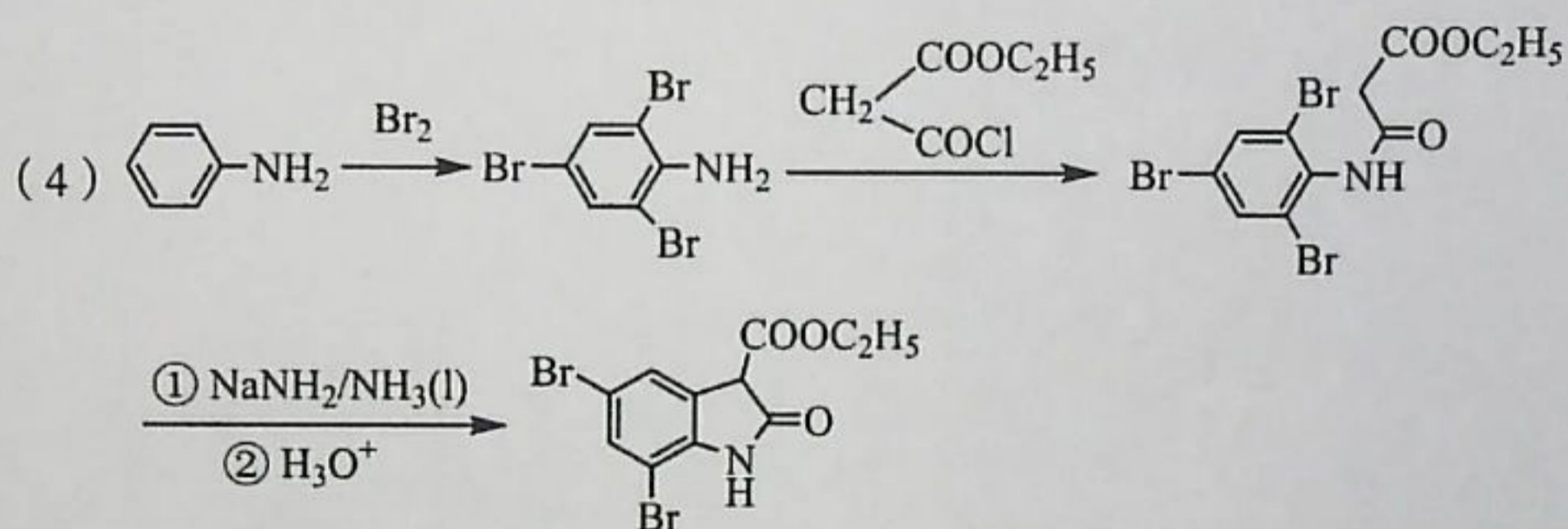
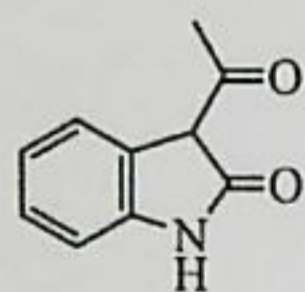
19.



及时蒸出产物 (或增大乙酸或乙醇的用量); 

(2) 取代反应; 羰基、酰胺基

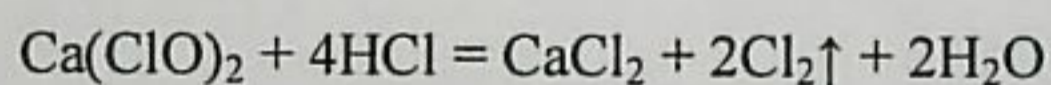
(3) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOH}$;



20.

(1) 平衡气压, 使浓盐酸顺利滴下;

NaOH 溶液;



(2) 在装置 A、B 之间加装盛有饱和食盐水的洗气瓶

(3) 酸式; C

(4) $\frac{0.315c(V_1-3V_2)}{m} \times 100\%$; B、D