

第34届中国化学奥林匹克(决赛)试题-2

评分标准

(2020年11月16日, 杭州)

第1题 (15分)

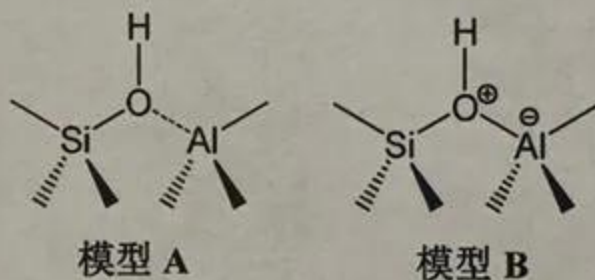
硅是地壳中除氧外丰度最高的元素, 单质硅是电子工业尤其是芯片制造的核心原料, 硅化学是化学科学一个重要的研究领域。

1-1 电子工业中硅器件的腐蚀可以使用重铬酸盐溶液(反应1)或者氢氟酸和浓硝酸的混合液(反应2), 写出反应1的离子反应方程式和反应2的化学反应方程式。

1-2 硅酸盐的结构和性质研究是无机化学内一个重要的方向。

1-2-1 硅酸盐基本结构单元 $[\text{SiO}_4]^{4-}$ 中的 Si-O 平均键长为 162 pm, 从 Si、O 原子间的成键特征角度解释为何该平均键长小于 Si 和 O 原子的共价单键半径之和 (190 pm)。

1-2-2 上述硅酸盐结构中的 Si(IV) 被 Al(III) 部分同构取代后会产生 Brønsted (布朗斯特) 酸位, 有如下图所示的模型 A 和 B 被提出来解释该酸性的产生。哪种模型结构中的羟基更易脱去质子? 原因是什么?

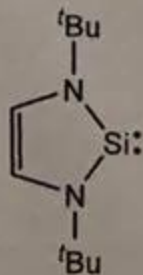


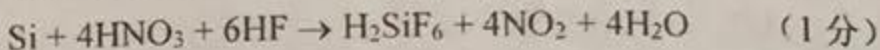
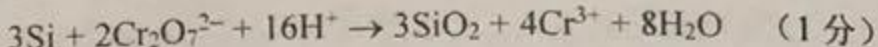
1-3 硅烷是一类重要的有机硅化合物, 以 π 型官能化硅烷和杂原子型官能化硅烷为配体合成得到的配位化合物在催化和光电领域有可观的应用。

1-3-1 研究表明, 以硅原子为桥的二茂铁配合物 $[\text{Fe}(\eta\text{-C}_5\text{H}_4)_2\text{SiR}_2]$ (R 为烷基) 可发生开环聚合而生成配位聚合物。画出 R 为甲基时该配合物和相应聚合产物的结构式。

1-3-2 配合物 $[\text{Fe}(\eta\text{-C}_5\text{H}_4)_2\text{SiR}_2]$ 的 R 基团为乙基时生成的配位聚合物记为 A, R 基团为正丁基时生成的配位聚合物记为 B; A 和 B 的聚合度相同。A 和 B 中哪一种具有较低的玻璃化转变温度? 简述理由。

1-3-3 如下图所示的杂原子官能化硅烯在正己烷溶液中和羰基配合物 $\text{Ni}(\text{CO})_4$ 发生配体取代反应释放出等物质的量的 CO, 生成化合物 C; C 继续和该硅烯发生配体取代反应释放出等物质的量的 CO, 生成化合物 D; 上述反应前后配合物的空间构型不变, 画出化合物 C 和 D 的结构式。



1-1 (2分)

方程式不配平不得分, 写成其他形式不得分。

1-2-1 (3分)

(1) 在 $[\text{SiO}_4]^{4-}$ 中 Si 以 sp^3 杂化轨道和 4 个 O 原子按四面体方向形成 4 个 σ 键。 (1分)
要点 4 个 σ 键 1 分。

(2) 在上述 σ 键之外, Si 原子的 d 轨道和 O 原子的 p 轨道相互叠加, 由 O 原子提供电子形成 π 键。 (2分)

要点 Si 原子的 d 轨道、O 原子的 p 轨道、O 原子提供电子、 π 键 各 0.5 分。

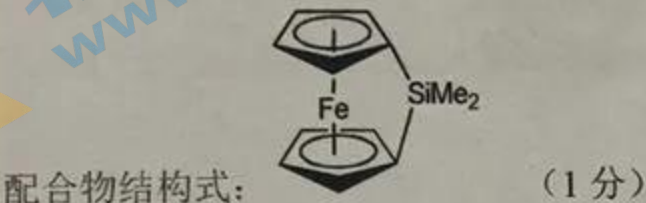
1-2-2 (3分)

(1) B。 (1分)

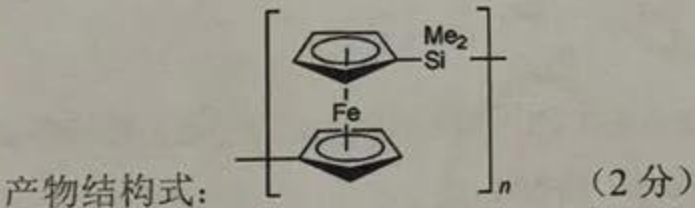
(2) 模型 B 中 O 原子和 Al 原子之间形成配位键(或共价键); 桥连氧的配位导致桥连羟基中 H 原子的电子向 O 移动, O-H 键的键长变长(或键强变弱), 桥连羟基更易脱去质子。

(2分)

要点 氧铝间形成配位键、O-H 键的键长变长(或键强变弱) 各 1 分。

1-3-1 (3分)

甲基也可用 — 及 —CH₃ 表示, 不要求两个 Cp 环的相对取向。

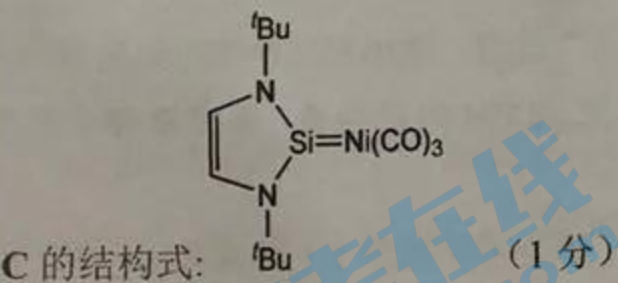


甲基表示形式同上; 不要求两个 Cp 环的相对取向。

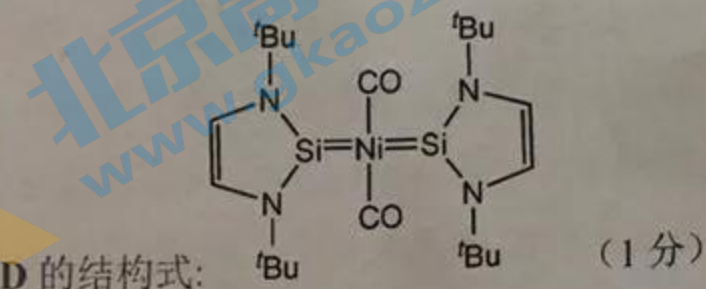
1-3-2 (2分)

B。 (1分)

R 为正丁基时所生成的配位聚合物的侧基较大, 聚合物主链彼此相距较远。 (1分)

1-3-3 (2分)

Si 和 Ni 之间不画双键不得分。

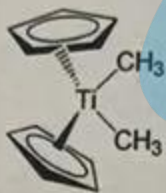


Si 和 Ni 之间不画双键不得分。

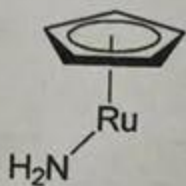
第2题 (15分)

二氧化碳的固定活化及化学转化具有重要的实际意义。二氧化碳可“插入”到过渡金属配合物的某个键内或者与特定化合物发生加成反应而实现固定，这是二氧化碳催化活化及转化的重要步骤。

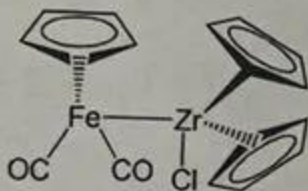
2-1 等物质的量的二氧化碳可和钛配合物 Cp_2TiMe_2 (下图) 在戊烷溶液中光照 (350 nm) 条件下发生“插入”反应。画出该反应产物的结构式。



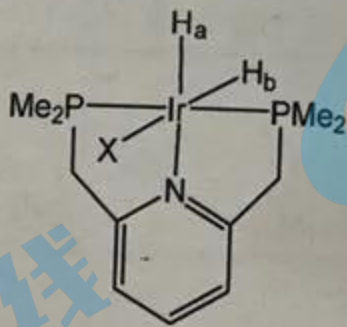
2-2 二氧化碳“插入”到过渡金属配合物中的 M-N 键中生成相应的配合物。一个例子是配合物 $\eta^5\text{-CpRu}(\text{NH}_2)(\text{dcpe})$ ($\text{dcpe} = \text{Cy}_2\text{PCH}_2\text{CH}_2\text{PCy}_2$, Cy: 环己基) (下图, 配体 dcpe 省略) 和二氧化碳在 THF (四氢呋喃) 中的反应。画出该反应的关键中间体和产物的结构式。



2-3 二氧化碳可“插入”到双金属配合物内的 M-M' 键得以固定。有研究表明, Fe-Zr 双金属配合物 $\text{Cp}(\text{CO})_2\text{Fe}-\text{Zr}(\text{Cl})\text{Cp}_2$ (下图) 中插入等物质的量的二氧化碳的反应过程经过一四元环过渡态进而形成产物。画出该过渡态和产物的结构式。



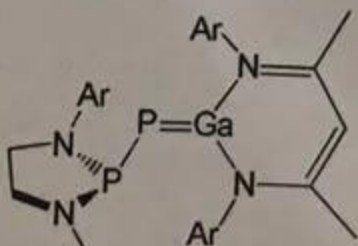
2-4 用于二氧化碳催化转化的钳型铱配合物 $(\text{PN}^{\text{Py}}\text{P})\text{IrH}_2\text{X}$ ($\text{X} = \text{Me}, \text{OH}$; Me 为甲基) 的结构如下图所示。研究表明, 该结构中 Ir-H_a 键的键长较 Ir-H_b 键为短。



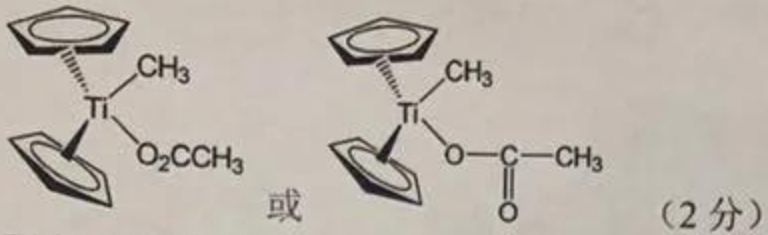
2-4-1 该配合物可以和等物质的量的二氧化碳发生“插入”反应。画出相应产物的结构式。

2-4-2 配合物 $(\text{PN}^{\text{Py}}\text{P})\text{IrH}_2\text{X}$ 中配体 X 为 Me 时记为 A, X 为 OH 时记为 B。A 和 B 哪个更易发生上述二氧化碳“插入”反应?

2-5 二氧化碳和如下图所示的化合物 ($\text{Ar} = 2,6\text{-}i\text{-Pr}_2\text{C}_6\text{H}_3$) 在甲苯中发生 1:1 加成反应; 较之反应物, 产物内的磷-磷键长变短而磷-镓键长变长。画出该产物的结构式。

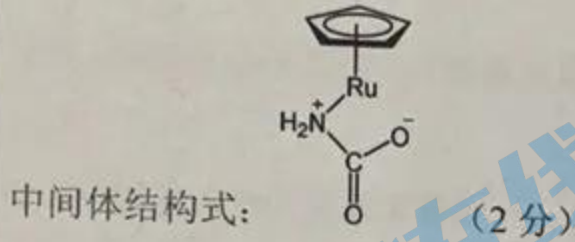


2-1 (2 分)

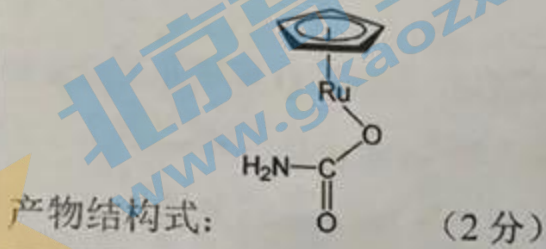


环戊二烯基写作 Cp 也可。

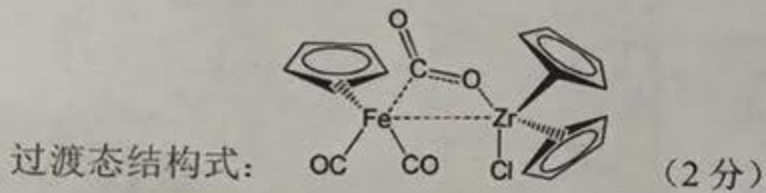
2-2 (4 分)



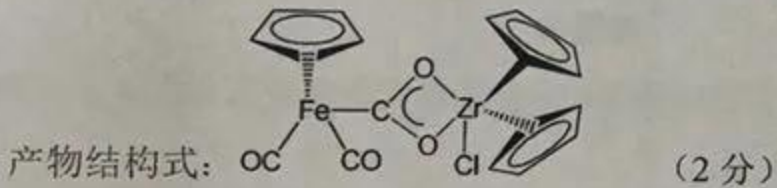
不写电荷不给分。



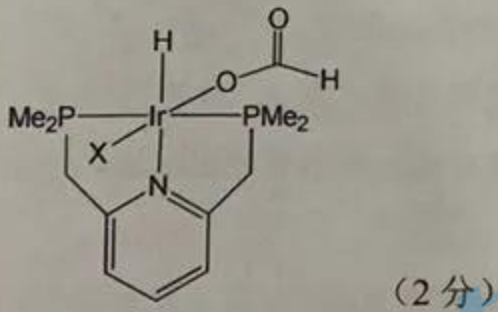
2-3 (4 分)



碳不和铁配位不给分。



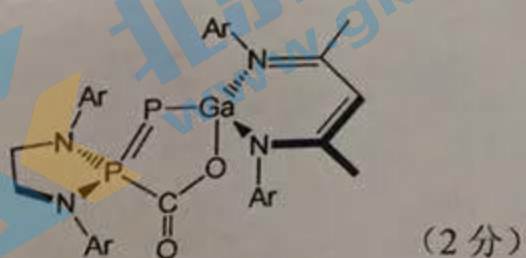
2-4-1 (2 分)



2-4-2 (1 分)

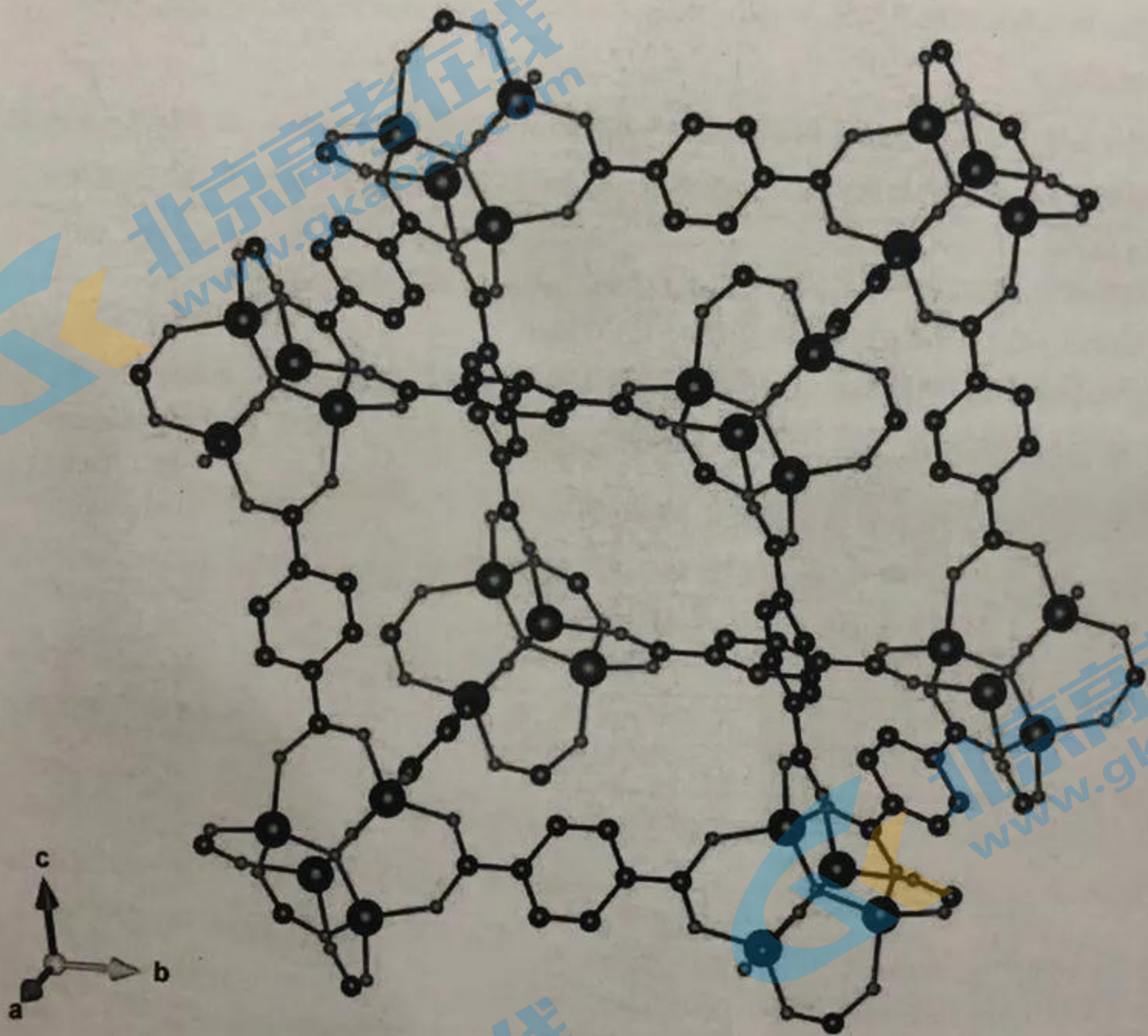
A (1 分)

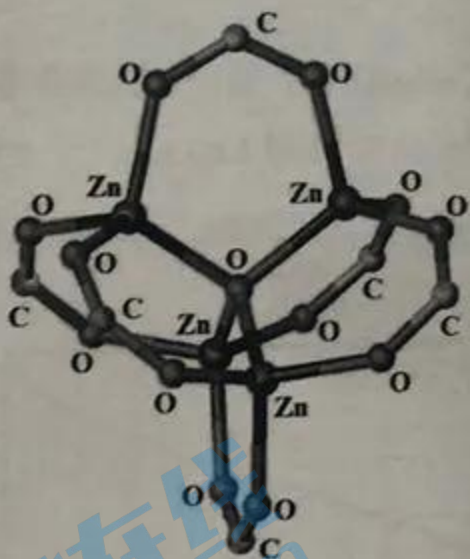
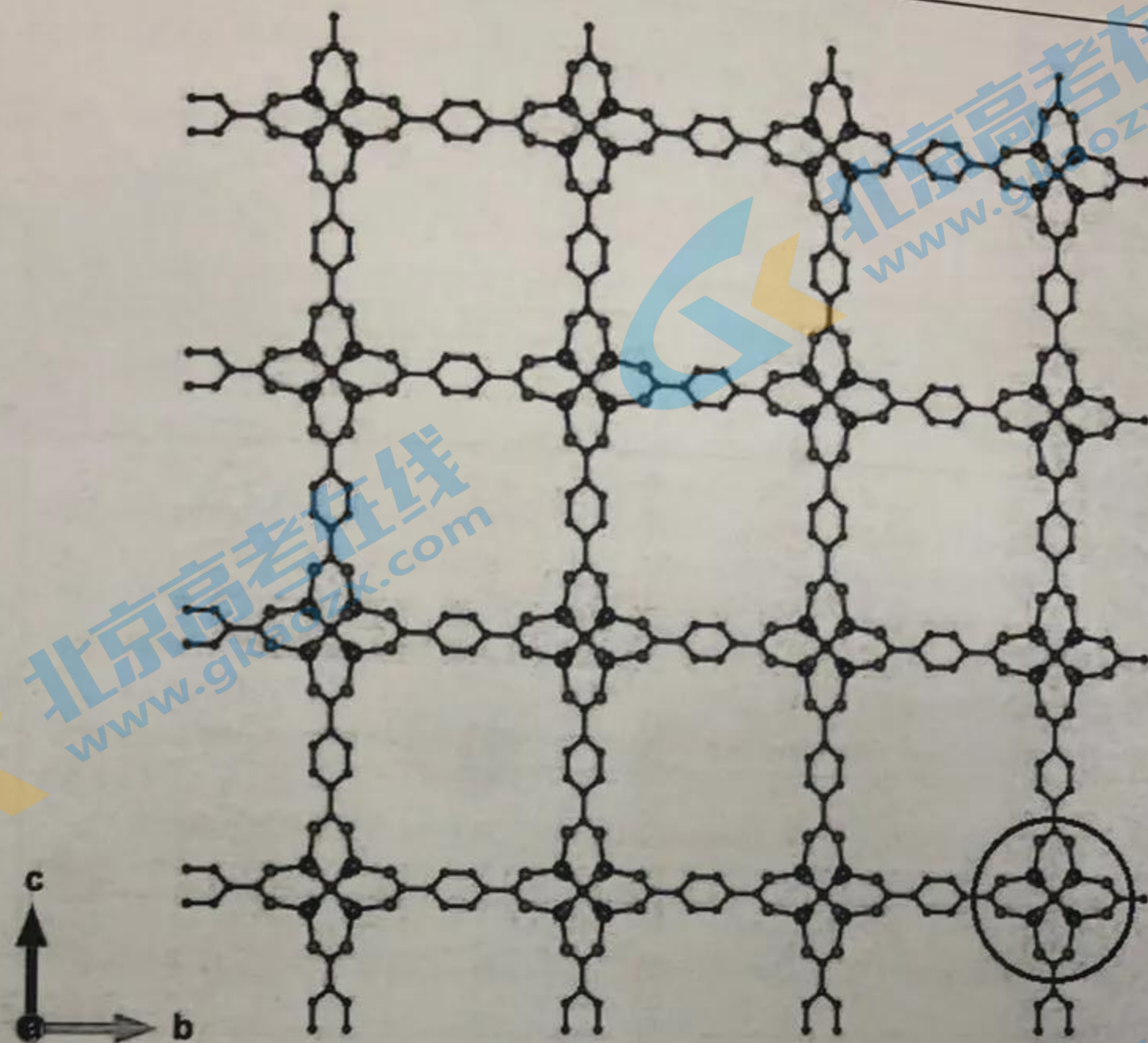
2-5 (2 分)



第 3 题 (10 分)

金属-有机框架材料 (MOFs) 是近 20 年来研究十分热门的领域, 在储气、分离、催化、沙漠地区富集水分等功能材料领域具有重要潜在应用意义。MOFs 是三维配位聚合物, 典型的 MOFs 材料有 MOF-5 和 HKUST-1。MOF-5 材料是利用三乙胺扩散进入 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ 和对苯二甲酸 (H_2BDC) 在 DMF(二甲基甲酰胺)/氯苯溶剂的混合溶液中, 并加入少量 H_2O_2 合成的; 但多种研究表明如果使用 $\text{Zn}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ 并不需要加入三乙胺和少量 H_2O_2 。合成的金属-有机框架材料经加热完全除去溶剂后的框架结构标记为 MOF-5, 含有溶剂分子的配合物的化学式记为 MOF-X。





图中黑圈部分为:

3-1 MOF-5 的晶体结构如上图所示, 写出 MOF-5 的化学式。

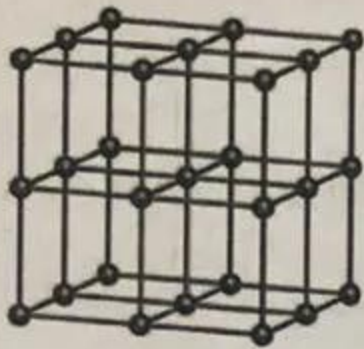
3-2 MOF-5 具有较大的孔洞, 制备过程中溶剂分子会占据孔洞, 已知 MOF-X 的密度为 $1.153 \text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$; MOF-X 的晶胞参数如下: $a = 2566.90 \text{ pm}$, $V = 1.69132 \times 10^{10} \text{ pm}^3$, $Z = 8$; 含氯量为 2.42%。
推断一个正当晶胞中溶剂分子的数目与种类。

3-3 MOF-5 具有可以容纳直径为 1510 pm 球状分子的孔洞, 孔洞的体积约占晶体总体积的 55%; 通过加热等手段完全除去溶剂分子的 MOF-5 能稳定存在。按照堆积理论这样的结构很不稳定, 但实验发现如此高孔隙率的 MOF-5 却能稳定存在, 说明原因。

3-1 (2分)

化学式: $C_{24}H_{12}O_{13}Zn_4$ 或者 $Zn_4O(BDC)_3$ (2分)

注:



3-2 (6分)

已知 $\rho = 1.153 \text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$, $\rho = Z \times M / (N \cdot V)$, 可以求出一个含溶剂的 $Zn_4O(BDC)_3 \cdot \text{solvents}$ 的式量: $M = 1467.4$, 溶剂式量为: $1467.4 - 769.9 = 697.5$, 因为 Cl 的量比较低, 可以假定一个 Cl, 溶剂分子从反应叙述看应该最多只有 DMF 和氯苯。一个氯苯, 可以算出分子量 $M = 146.49$, 与密度计算出的分子量一致, 表明确实是一个氯苯, 剩余式量为 $697.5 - 112.55 = 584.95$, DMF 的数量为: $584.95 / 73.38 = 8.0$ 。

所以: 每 $Zn_4O(BDC)_3$ 单元溶剂分子为 8 个 DMF, 1 个氯苯, $Zn_4O(BDC)_3 \cdot (DMF)_8 \cdot (C_6H_5Cl)$ 。(4分)

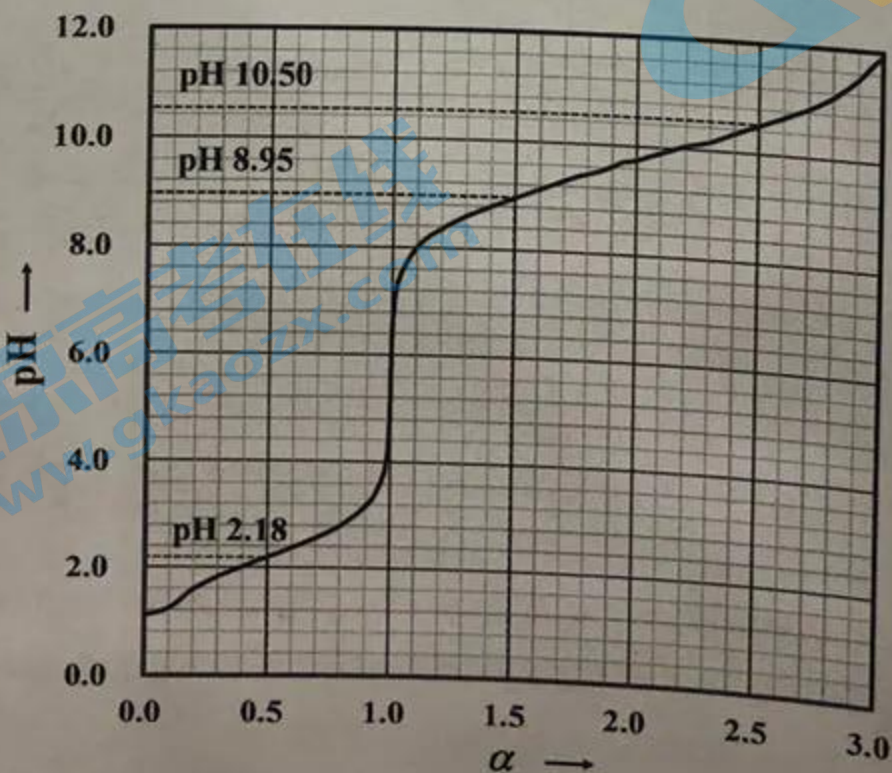
一个正当单位有 8 个 $Zn_4O(BDC)_3 \cdot (DMF)_8 \cdot (C_6H_5Cl)$, 所以有 64 个 DMF 和 8 个氯苯。(2分)

3-3 (2分)

稳定存在是因为框架结构中 Zn-O 键是共价配键 (或 Zn_4O_{13} 构造单元刚性), 不是离子化合物。(2分)

第4题 (10分)

赖氨酸又名 2,6-二氨基己酸 (简写 Lys, $C_6H_{14}N_2O_2$), 是一种人体必需氨基酸, 在水溶液中有 4 种分布形式 (用 H_2A^{2+} , HA^+ , A 和 A^- 表示)。若用 $1.00 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 NaOH 溶液滴定等浓度的 H_2A^{2+} , 得到如下曲线 (横坐标为滴定分数 $\alpha = \frac{(cV)_{\text{NaOH}}}{(cV)_{H_2A^{2+}}}$, 纵坐标为溶液 pH):



- 4-1 根据该曲线, 计算赖氨酸的等电点 pI 以及 $pH=9.60$ 时赖氨酸 4 种分布形式的平衡浓度。
- 4-2 实验室现有 $0.10 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ NaOH 溶液、 $0.10 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ HCl 溶液、草酸基准物质 ($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4\cdot 2\text{H}_2\text{O}$, $126.07 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)、邻苯二甲酸氢钾基准物质 ($\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4$, $204.22 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)、三(羟甲基)氨基甲烷基准物质(简称 Tris, $(\text{HOCH}_2)_3\text{CNH}_2$, $K_b=1.15\times 10^{-6}$, $121.14 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$)、碳酸钠基准物质 (Na_2CO_3 , $105.99 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$), 以及酚酞、甲基橙和甲基红等三种指示剂液。欲用酸碱滴定法测定某化学纯赖氨酸试样的含量。
- 4-2-1 指出合适的滴定剂并简要说明理由, 写出滴定反应化学方程式。
- 4-2-2 计算滴定终点时溶液 pH , 根据计算结果选择最佳指示剂。
- 4-2-3 假设所选滴定剂的消耗量 25 mL , 通过计算所需基准物质的质量及其称量的相对误差确定最佳基准物质。
- 4-2-4 假设实验中准确称取 $m \text{ g}$ 赖氨酸试样(其摩尔质量用符号 M 表示), 滴定至终点时消耗 $V \text{ mL}$ 浓度为 $c \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的所选滴定剂标准溶液, 写出该试样中赖氨酸质量分数 (w) 的计算式。

4-1 (4分)

由曲线图可知, 赖氨酸的 $pK_{a1}=2.18$, $pK_{a2}=8.95$, $pK_{a3}=10.50$, 因此等电点为:

$$pI=1/2(pK_{a2}+pK_{a3})=1/2(8.95+10.50)=9.72$$

(0.5分)

根据曲线图, $pH=9.60$ 时滴定的 $\alpha=1.90$ (允许 1.90 ± 0.05 范围内)。设滴定前赖氨酸溶液总体积为 $V_0 \text{ mL}$, 则加入的 NaOH 体积为 $1.90 V_0 \text{ mL}$, 赖氨酸的总浓度为 $c=1.00/(1.00+1.90)=0.345 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$

(0.5分)

$pH=9.60$ 时, 赖氨酸 4 种形式的分布分数各为:

$$\delta(\text{H}_2\text{A}^{2+})=\frac{[\text{H}^+]^3}{[\text{H}^+]^3+K_{a1}[\text{H}^+]^2+K_{a1}K_{a2}[\text{H}^+]+K_{a1}K_{a2}K_{a3}}\approx 0$$

$$\delta(\text{HA}^+)=\frac{K_{a1}[\text{H}^+]^2}{[\text{H}^+]^3+K_{a1}[\text{H}^+]^2+K_{a1}K_{a2}[\text{H}^+]+K_{a1}K_{a2}K_{a3}}=1.7\times 10^{-1}$$

(各0.5分, 共2分)

$$\delta(\text{A})=\frac{K_{a1}K_{a2}[\text{H}^+]}{[\text{H}^+]^3+K_{a1}[\text{H}^+]^2+K_{a1}K_{a2}[\text{H}^+]+K_{a1}K_{a2}K_{a3}}=7.4\times 10^{-1}$$

$$\delta(\text{A}^-)=\frac{K_{a1}K_{a2}K_{a3}}{[\text{H}^+]^3+K_{a1}[\text{H}^+]^2+K_{a1}K_{a2}[\text{H}^+]+K_{a1}K_{a2}K_{a3}}=9.3\times 10^{-2}$$

$$[\text{H}_2\text{A}^{2+}]=\delta(\text{H}_2\text{A}^{2+})\cdot c=0 \text{ (mol}\cdot\text{L}^{-1}) \quad [\text{HA}^+]=\delta(\text{HA}^+)\cdot c=0.059 \text{ (mol}\cdot\text{L}^{-1})$$

(0.5分)

$$[\text{A}]=\delta(\text{A})\cdot c=0.26 \text{ (mol}\cdot\text{L}^{-1}) \quad [\text{A}^-]=\delta(\text{A}^-)\cdot c=0.032 \text{ (mol}\cdot\text{L}^{-1})$$

(0.5分)

4-2

4-2-1 (1.5分)

可用盐酸标准溶液作滴定剂。 (0.5分)

赖氨酸为碱性氨基酸, 赖氨酸 A 的 $K_b=K_{b2}=K_w/K_{a2}=10^{-14}/10^{-8.95}=10^{-5.05}$, $cK_{b2}>10^{-8}$ (0.5分)

$K_{b3}=K_w/K_{a1}=10^{-14}/10^{-2.18}=10^{-11.82}$, $cK_{b3}<10^{-8}$, 只能形成一个滴定突跃, 终点产物为 HA^+

滴定反应方程式: $\text{A}+\text{HCl}=\text{HA}^+\cdot\text{Cl}^-$ (或 $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2+\text{HCl}=[\text{C}_6\text{H}_{15}\text{N}_2\text{O}_2]^+\cdot\text{Cl}^-$)

写离子反应方程式也可 $\text{A}+\text{H}^+=\text{HA}^+$ (或 $\text{C}_6\text{H}_{14}\text{N}_2\text{O}_2+\text{H}^+=\text{C}_6\text{H}_{15}\text{N}_2\text{O}_2^+$) (0.5分)

4-2-2 (1分)

滴定计量点溶液的 $pH=1/2(pK_{a1}+pK_{a2})=1/2(2.18+8.95)=5.56$ (0.5分)

因此最佳指示剂为甲基红 (0.5分)

4-2-3 (3分)

可用来标定 HCl 溶液的基准物质有 Tris 和 Na_2CO_3 (0.5分)

终点时消耗 $0.10 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ HCl 25 mL, 因此所需基准物质的质量分别为:

$$m(\text{Tris}) = c(\text{HCl}) \cdot V(\text{HCl}) \cdot M(\text{Tris}) = 0.10 \times 25 \times 121 \times 10^{-3} = 0.30 \text{ (g)}$$

$$m(\text{Na}_2\text{CO}_3) = c(\text{HCl}) \cdot V(\text{HCl}) \cdot M(\text{Na}_2\text{CO}_3) = \frac{0.10 \times 25 \times 106 \times 10^{-3}}{2} = 0.13 \text{ (g)}$$

天平称量的绝对误差为 $\pm 0.2 \text{ mg}$, 因此称量相对误差分别为:

$$E_r(\text{Tris}) = \frac{\pm 0.0002}{0.30} \times 100\% = \pm 0.07\%$$

$$E_r(\text{Na}_2\text{CO}_3) = \frac{\pm 0.0002}{0.13} \times 100\% = \pm 0.2\%$$

$$E_r(\text{Tris}) < E_r(\text{Na}_2\text{CO}_3)$$

从称量误差角度考虑以 Tris 作基准物质为佳

4-2-4 (0.5分)

$$w = \frac{c(\text{HCl}) \times V \times M \times 10^3}{m}$$

第5题 (16分)

化学家 Fritz Haber 奠定了合成氨理论基础, Carl Bosch 实现了合成氨工业过程, Gerhard Ertl 在催化剂表面化学研究领域做出了开拓性贡献; 他们分别获得 1918 年、1931 年和 2007 年的诺贝尔化学奖。近年来, 电化学合成氨等新的氨合成方法得到快速发展。

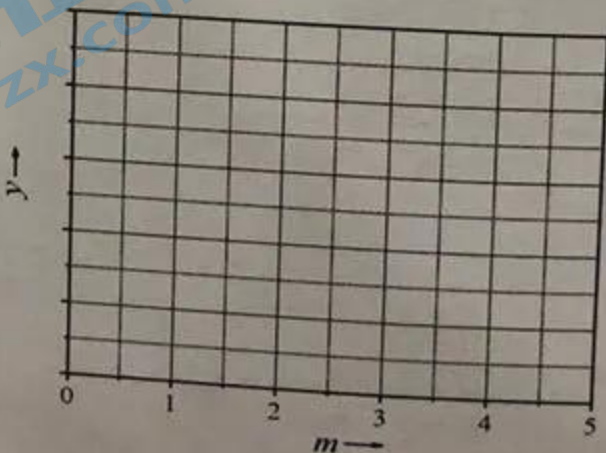
5-1 已知 298.15 K 时, $\text{N}_2(\text{g})$ 、 $\text{H}_2(\text{g})$ 和 $\text{NH}_3(\text{g})$ 的标准摩尔熵 S_m^\ominus 分别为 $191.61 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$ 、 $130.68 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$ 和 $192.45 \text{ J}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$, $\text{NH}_3(\text{g})$ 的标准摩尔生成焓 $\Delta_f H_m^\ominus$ 为 $-46.11 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ 。

计算 298.15 K 时合成氨反应 $\frac{1}{2}\text{N}_2(\text{g}) + \frac{3}{2}\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{NH}_3(\text{g})$ 的标准平衡常数。

5-2 假设上述合成氨反应在 298.15 K ~ 723.15 K 温度范围内的标准摩尔反应焓为 $-49.31 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ 。计算 723.15 K 时的标准平衡常数。

5-3 以 $\text{H}_2(\text{g})$ 和 $\text{N}_2(\text{g})$ 的物质的量之比为 $m:1$ 投入原料气 (除催化剂外, 不含其他组分), 在 723.15 K 和 30.0 MPa 下反应, 平衡气相中 $\text{NH}_3(\text{g})$ 的物质的量分数为 y 。试推导出仅含 y 与 m 为变量的关系式。

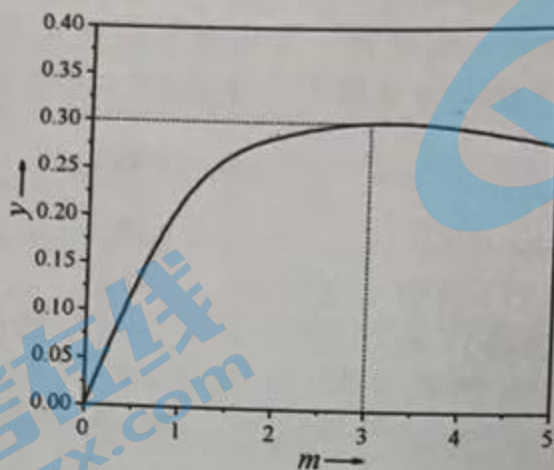
5-4 绘出上述 y 随 m 变化曲线的示意图 (须标注出极值点的坐标)。



$$\frac{y(1+m)^2}{(2+y-my)^{1/2}(2m-3y-my)^{3/2}} = \frac{K^+ p}{4p^+} = \frac{6.46 \times 10^{-3} \times 300}{4}$$

$$\frac{y(1+m)^2}{(2+y-my)^{1/2}(2m-3y-my)^{3/2}} = 0.485 \quad (2 \text{分})$$

5-4 (2分)



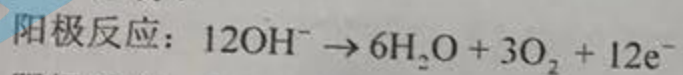
(2分)

5-5 (1分)

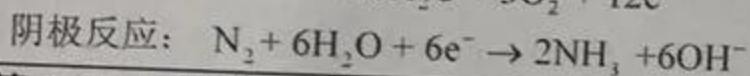
在高压下, 气体不是理想气体, 不同压力下的气体因分子间作用力不同而表现出对理想气体不同程度的偏离, 使 K_p 不是常数。

(1分)

5-6 (2分)



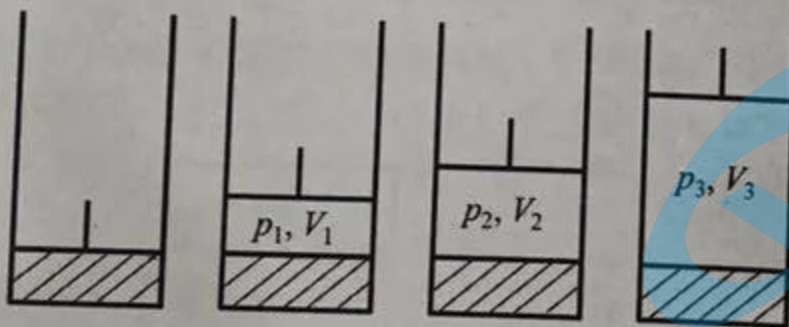
(1分)



(1分)

第6题 (4分)

“三级膨胀法”是工业上测定液体蒸气压的一种方法。如下图所示, 将一定体积的饱和了空气的液体试样注入有活塞的测试筒中, 密封测试筒后, 在恒定温度下, 通过活塞分三级控制平衡气相体积分别为 V_1 、 V_2 和 V_3 , 测得相应的平衡总压分别为 p_1 、 p_2 和 p_3 。设液相体积保持不变, 气相视作理想气体。



实验测得乙醇在 37.8°C 的一组数据如下表:

i	1	2	3
V_i/mL	1.70	2.50	5.00
p_i/kPa	35.98	25.31	19.54

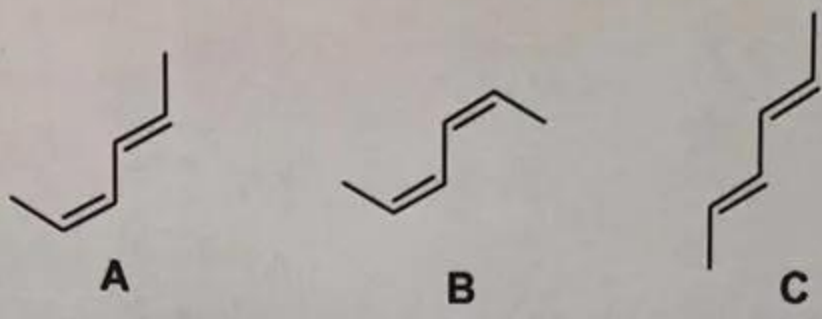
乙醇在该温度下的饱和蒸气压 $p^*_{\text{乙醇}} =$ _____。

6 (4分)

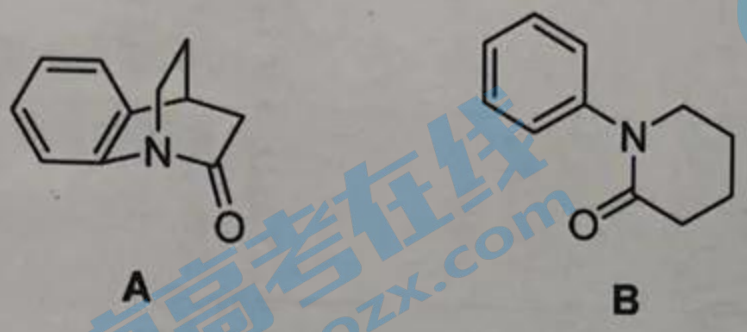
16.10 kPa

(4分)

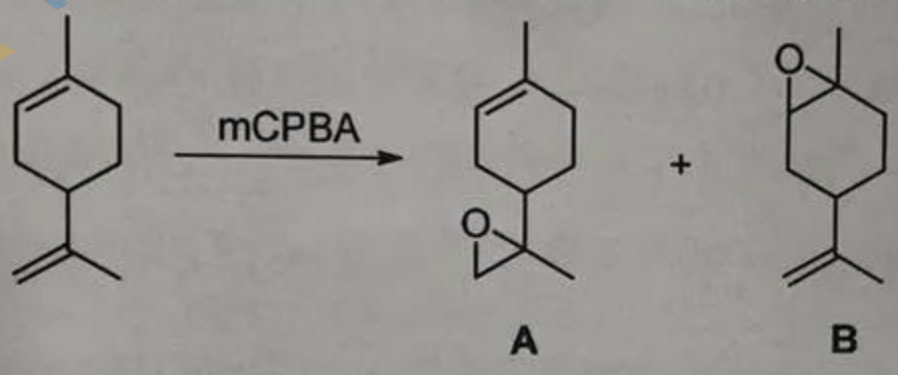
7-1 下面 3 种共轭二烯与丙烯腈发生 Diels-Alder 反应速率最快的是_____。



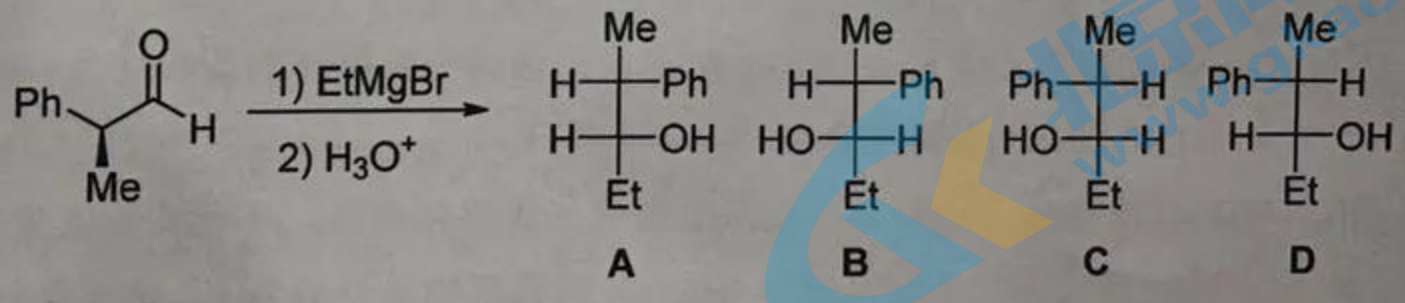
7-2 下面 2 种内酰胺在碱性条件下水解的反应速率较快的是_____。



7-3 如下二烯烃与间氯过氧苯甲酸 (mCPBA) 发生环氧化反应的主要产物是_____。

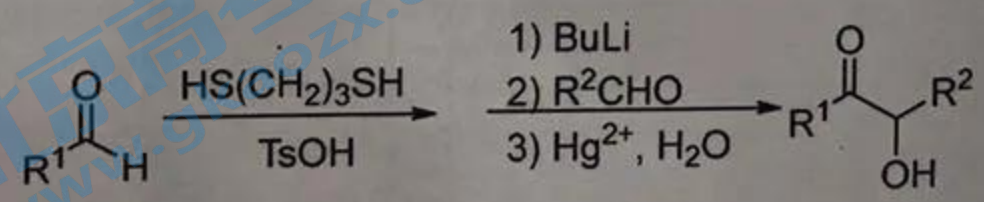


7-4 下面 2-苯基丙醛与乙基格氏试剂反应, 生成的主要产物是_____。

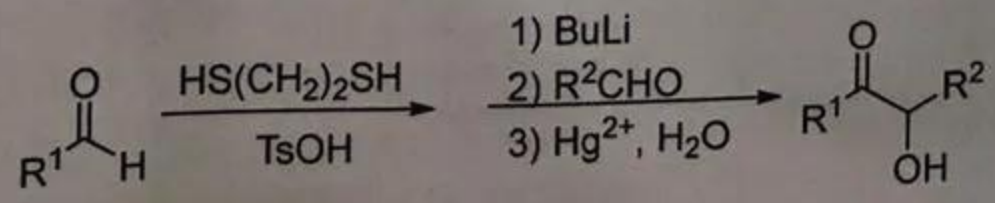


7-5 下面 2 种 α -羟基酮的合成方法 (A 和 B) 合理的是_____。

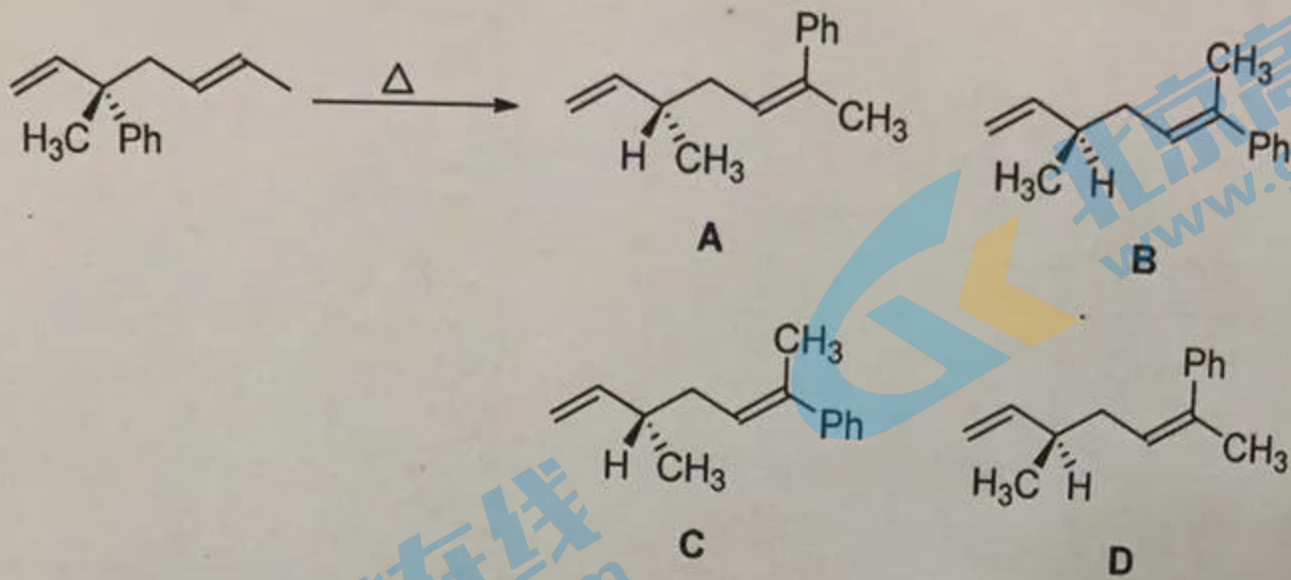
方法 A:



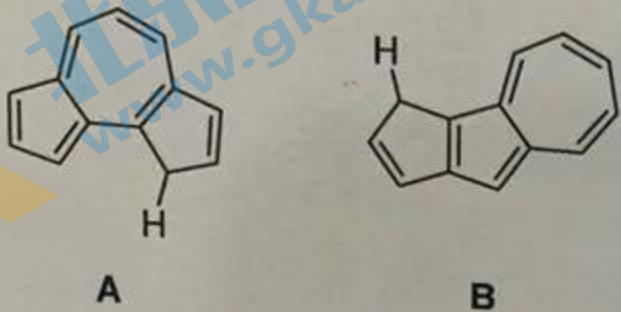
方法 B:



7-6 下面 Cope 重排反应的主要产物是_____。



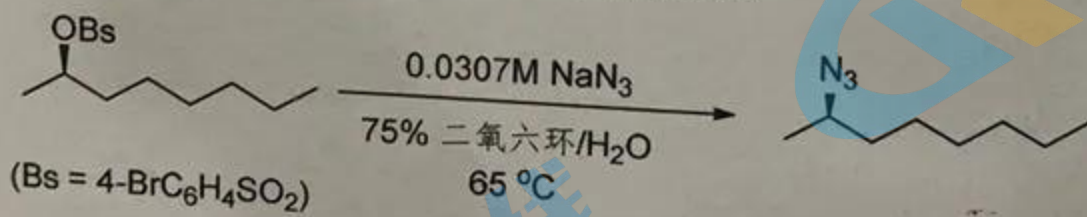
7-7 下面 2 种化合物中酸性较强的是_____。



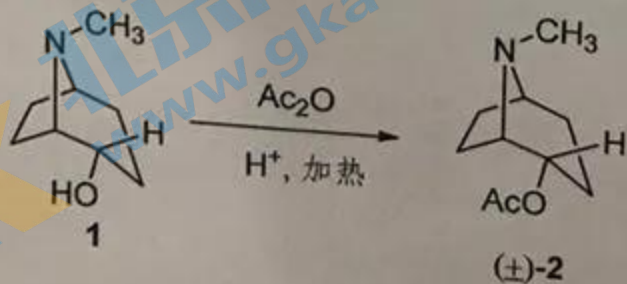
7-1	7-2	7-3	7-4	7-5	7-6	7-7
C	A	B	C	A	B	A
2分	2分	2分	2分	2分	2分	2分

第8题 (16分)

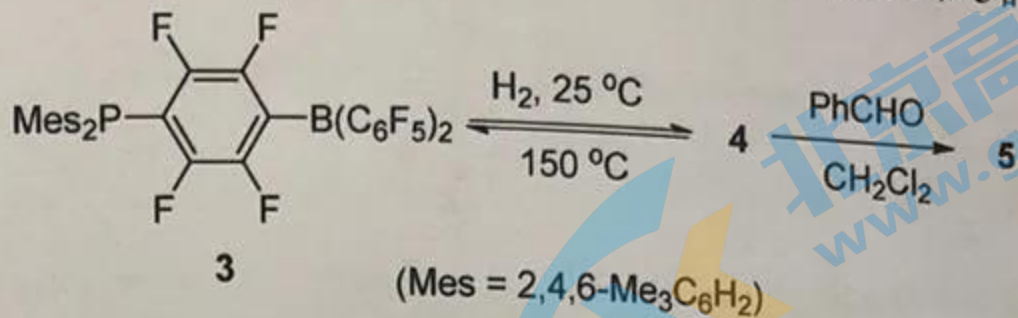
8-1 如下光学纯(*R*)-对溴苯磺酸酯在 75%的 1,4-二氧六环水溶液中与 NaN₃ 反应, 得到构型保持产物(*R*)-2-叠氮辛烷。画出该反应中间体的结构简式。



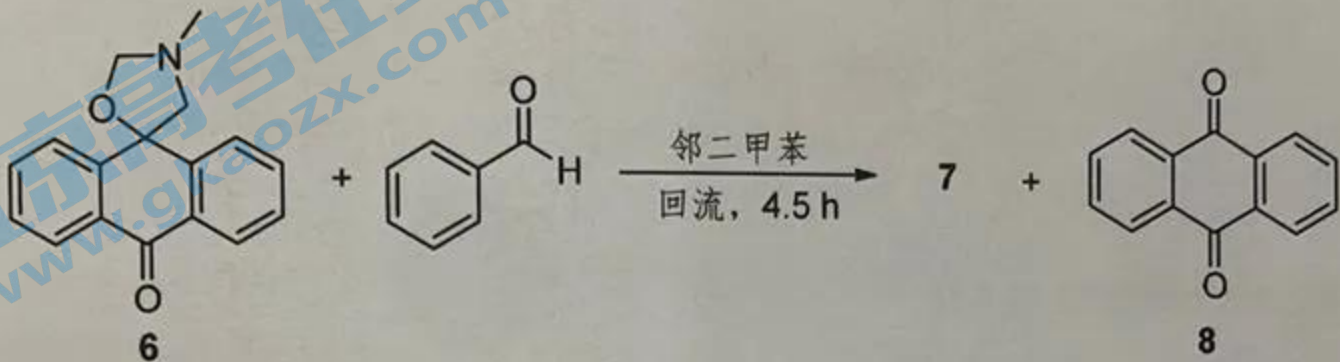
8-2 如下光学纯桥环化合物 1 在酸性条件下与乙酸酐反应, 得到外消旋的酯 2。画出该反应关键中间体的结构简式。



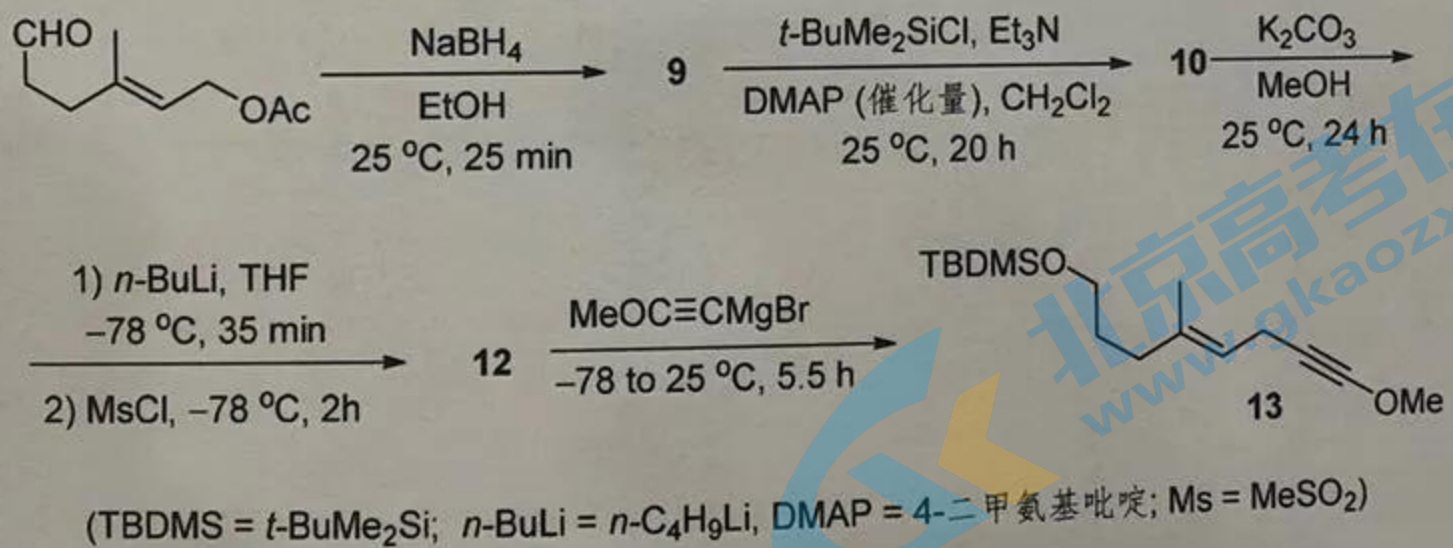
8-3 化合物 3 是一种“受阻 Lewis 酸碱对”，能够在室温下活化氢气并形成 4；当加热到 150 °C 时，4 可释放出氢气。4 与苯甲醛在二氯甲烷溶液中反应生成 5。画出 4 和 5 的结构简式。



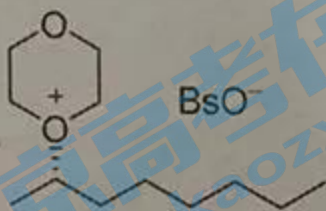
8-4 螺环化合物 6 与苯甲醛在邻二甲苯中加热回流，反应生成化合物 7 和 8。画出产物 7 以及反应中间体的结构简式。



8-5 霉酚酸的全合成关键中间体 13 的合成路线如下。画出中间产物 9、10、11 和 12 的结构简式。



8-1 (2分)



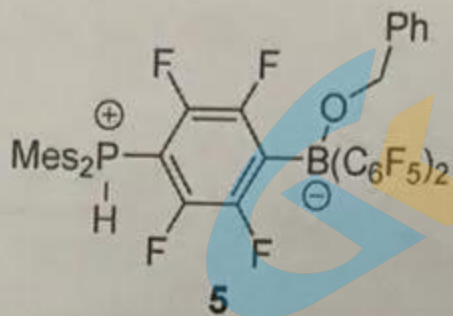
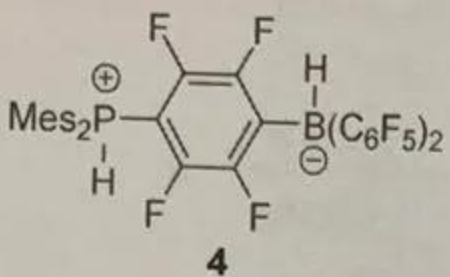
写出该结构式(或只写阳离子部分)得2分

8-2 (2分)



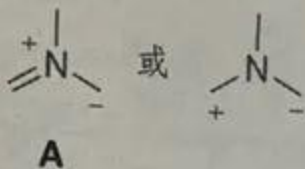
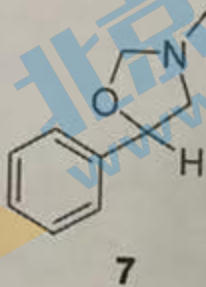
写出该结构式得2分

8-3 (2分)



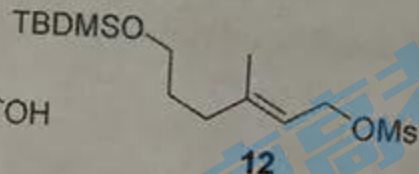
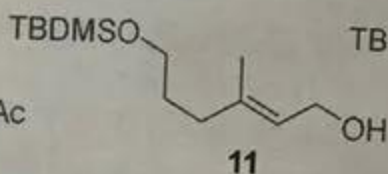
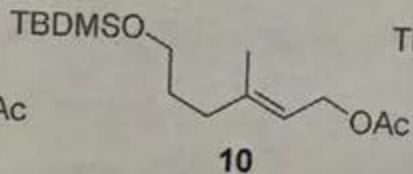
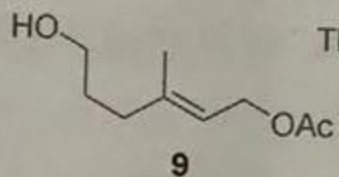
写出4和5的结构各得1分

8-4 (2分)



写出上述两个结构式各得1分

8-5 (8分)



写出上述4个结构式各得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