

2021年6月浙江省普通高等学校招生选考科目考试

化 学

注意事项:

1. 答卷前, 考生务必将自己的姓名、准考证号填写在答题卡上。
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, 再选涂其它答案标号。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 N 14 O 16 Na 23 Mg 24 Al 27 P 31 S 32
Cl 35.5 Fe 56 Cu 64 Br 80 Ag 108 I 127 Ba 137

一、选择题(本大题共 25 小题, 每小题 2 分, 共 50 分。每小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的, 不选、多选、错选均不得分)

1. 下列物质属于纯净物的是
A. 汽油 B. 食醋 C. 漂白粉 D. 小苏打
2. 下列物质属于弱电解质的是
A. CO_2 B. H_2O C. HNO_3 D. NaOH
3. 下列物质的化学成分不正确的是
A. 生石灰: $\text{Ca}(\text{OH})_2$ B. 重晶石: BaSO_4
C. 尿素: $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ D. 草酸: $\text{HOOC}-\text{COOH}$
4. 下列图示表示灼烧操作的是



A





B



C




D

5. 下列表示不正确的是
A. 乙炔的实验式 C_2H_2 B. 乙醛的结构简式 CH_3CHO
C. 2,3-二甲基丁烷的键线式  D. 乙烷的球棍模型 
6. 下列说法正确的是
A. C_{60} 和 C_{70} 互为同位素 B. C_2H_6 和 C_6H_{14} 互为同系物
C. CO 和 CO_2 互为同素异形体 D. CH_3COOH 和 $\text{CH}_3\text{OOCCH}_3$ 是同一种物质
7. 关于有机反应类型, 下列判断不正确的是
A. $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{HCl} \xrightarrow[\text{催化剂}]{\Delta} \text{CH}_2=\text{CHCl}$ (加成反应)

- B. $\text{CH}_3\text{CH}(\text{Br})\text{CH}_3 + \text{KOH} \xrightarrow[\Delta]{\text{醇}} \text{CH}_2=\text{CHCH}_3 \uparrow + \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$ (消去反应)
- C. $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} 2\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{H}_2\text{O}$ (还原反应)
- D. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (取代反应)
8. 关于反应 $\text{K}_2\text{H}_3\text{IO}_6 + 9\text{HI} = 2\text{KI} + 4\text{I}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$, 下列说法正确的是
- $\text{K}_2\text{H}_3\text{IO}_6$ 发生氧化反应
 - KI 是还原产物
 - 生成 12.7g I_2 时, 转移 0.1mol 电子
 - 还原剂与氧化剂的物质的量之比为 $7:1$
9. 下列说法不正确的是
- 硅酸钠是一种难溶于水的硅酸盐
 - 镁在空气中燃烧可生成氧化镁和氮化镁
 - 钠与水反应生成氢氧化钠和氢气
 - 常温下, 铝遇浓硝酸或浓硫酸时会发生钝化
10. 下列说法不正确的是
- 应避免铵态氮肥与草木灰混合施用
 - 工业上可用离子交换法提高海带中碘的提取率
 - 电解饱和食盐水可以得到金属钠和氯气
 - 将生铁进一步炼制减少含碳量, 能得到耐腐蚀的钢
11. 下列说法正确的是
- 减压过滤适用于过滤胶状氢氧化物类沉淀
 - 实验室电器设备着火, 可用二氧化碳灭火器灭火
 - 制备硫酸亚铁铵晶体时, 须将含 FeSO_4 和 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 的溶液浓缩至干
 - 将热的 KNO_3 饱和溶液置于冰水中快速冷却即可制得颗粒较大的晶体
12. 下列“类比”结果不正确的是
- H_2O_2 的热稳定性比 H_2O 的弱, 则 N_2H_4 的热稳定性比 NH_3 的弱
 - H_2O 的分子构型为 V 形, 则二甲醚的分子骨架 ($\text{C}-\text{O}-\text{C}$) 构型为 V 形
 - $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 的溶解度比 CaCO_3 的大, 则 NaHCO_3 的溶解度比 Na_2CO_3 的大
 - 将丙三醇加入新制 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 中溶液呈绛蓝色, 则将葡萄糖溶液加入新制 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 中溶液也呈绛蓝色
13. 不能正确表示下列变化的离子方程式是
- 碳酸镁与稀盐酸反应: $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
 - 亚硫酸氢钠的水解: $\text{HSO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{OH}^-$
 - 锌溶于氢氧化钠溶液: $\text{Zn} + 2\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} = [\text{Zn}(\text{OH})_4]^{2-} + \text{H}_2 \uparrow$
 - 亚硝酸钠与氯化铵溶液受热反应: $\text{NO}_2^- + \text{NH}_4^+ \rightleftharpoons \text{N}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
14. 关于油脂, 下列说法不正确的是
- $$\begin{array}{c} \text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO}-\text{CH}_2 \\ | \\ \text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO}-\text{CH} \\ | \\ \text{C}_{17}\text{H}_{33}\text{COO}-\text{CH}_2 \end{array}$$
- 硬脂酸甘油酯可表示为
 - 花生油能使酸性高锰酸钾溶液褪色
 - 植物油通过催化加氢可转变为氢化油

- D. 油脂是一种重要的工业原料, 可用于制造肥皂、油漆等
15. 已知短周期元素 X、Y、Z、M、Q 和 R 在周期表中的相对位置如下所示, 其中 Y 的最高化合价为+3。下列说法不正确的是

		Z	M		
X	Y			Q	R

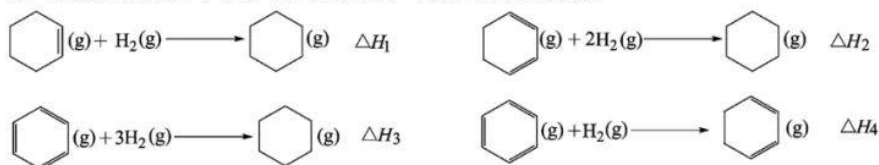
- A. 还原性: $ZQ_2 < ZR_4$
- B. X 能从 ZQ_2 中置换出 Z
- C. Y 能与 Fe_2O_3 反应得到 Fe
- D. M 最高价氧化物的水化物能与其最低价氢化物反应
16. 关于化合物 $ClONO_2$ 的性质, 下列推测不合理的是
- A. 具有强氧化性
- B. 与 NaOH 溶液反应可生成两种钠盐
- C. 与盐酸作用能产生氯气
- D. 水解生成盐酸和硝酸
17. 相同温度和压强下, 关于物质熵的大小比较, 合理的是
- A. $1 \text{ mol } CH_4(g) < 1 \text{ mol } H_2(g)$
- B. $1 \text{ mol } H_2O(g) < 2 \text{ mol } H_2O(g)$
- C. $1 \text{ mol } H_2O(s) > 1 \text{ mol } H_2O(l)$
- D. $1 \text{ mol } C(s, \text{金刚石}) > 1 \text{ mol } C(s, \text{石墨})$
18. 设 N_A 为阿伏加德罗常数的值, 下列说法不正确的是
- A. 标准状况下, $1.12 \text{ L } ^{18}O_2$ 中含有中子数为 N_A
- B. $31 \text{ g } P_4$ (分子结构: ) 中的共价键数目为 $1.5N_A$
- C. $100 \text{ mL } 0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 NaOH 水溶液中含有氧原子数为 $0.01N_A$
- D. 18.9 g 三肽 $C_6H_{11}N_3O_4$ (相对分子质量: 189) 中的肽键数目为 $0.2N_A$
19. 某同学拟用 pH 计测定溶液 pH 以探究某酸 HR 是否为弱电解质。下列说法正确的是
- A. 25°C 时, 若测得 $0.01 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaR 溶液 $pH=7$, 则 HR 是弱酸
- B. 25°C 时, 若测得 $0.01 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ HR 溶液 $pH > 2$ 且 $pH < 7$, 则 HR 是弱酸
- C. 25°C 时, 若测得 HR 溶液 $pH=a$, 取该溶液 10.0 mL , 加蒸馏水稀释至 100.0 mL , 测得 $pH=b$, $b-a < 1$, 则 HR 是弱酸
- D. 25°C 时, 若测得 NaR 溶液 $pH=a$, 取该溶液 10.0 mL , 升温至 50°C , 测得 $pH=b$, $a > b$, 则 HR 是弱酸

20. 一定温度下：在 N_2O_5 的四氯化碳溶液（100 mL）中发生分解反应： $2\text{N}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$ 。在不同时刻测量放出的 O_2 体积，换算成 N_2O_5 浓度如下表：

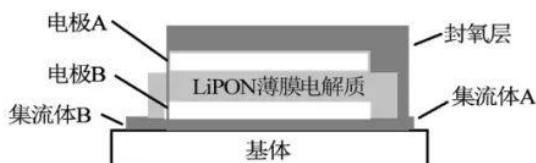
t/s	0	600	1200	1710	2220	2820	x
$c(\text{N}_2\text{O}_5)/(\text{mol} \cdot \text{L}^{-1})$	1.40	0.96	0.66	0.48	0.35	0.24	0.12

下列说法正确的是

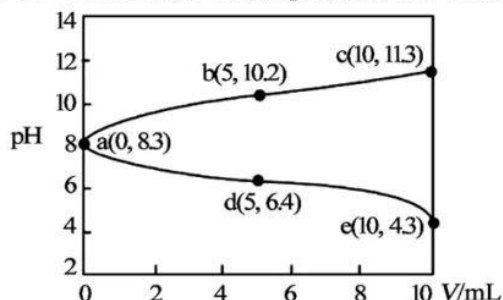
- A. 600~1200 s, 生成 NO_2 的平均速率为 $5.0 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$
 B. 反应 2220 s 时, 放出的 O_2 体积为 11.8 L (标准状况)
 C. 反应达到平衡时, $v_{\text{正}}(\text{N}_2\text{O}_5) = 2v_{\text{逆}}(\text{NO}_2)$
 D. 推测上表中的 x 为 3930
21. 相同温度和压强下, 关于反应的 ΔH , 下列判断正确的是



- A. $\Delta H_1 > 0, \Delta H_2 > 0$
 B. $\Delta H_3 = \Delta H_1 + \Delta H_2$
 C. $\Delta H_1 > \Delta H_2, \Delta H_3 > \Delta H_2$
 D. $\Delta H_2 = \Delta H_3 + \Delta H_4$
22. 某全固态薄膜锂离子电池截面结构如图所示, 电极 A 为非晶硅薄膜, 充电时 Li^+ 得电子成为 Li 嵌入该薄膜材料中; 电极 B 为 LiCoO_2 薄膜; 集流体起导电作用。下列说法不正确的是



- A. 充电时, 集流体 A 与外接电源的负极相连
 B. 放电时, 外电路通过 $a \text{ mol}$ 电子时, LiPON 薄膜电解质损失 $a \text{ mol Li}^+$
 C. 放电时, 电极 B 为正极, 反应可表示为 $\text{Li}_{1-x}\text{CoO}_2 + x\text{Li}^+ + xe^- = \text{LiCoO}_2$
 D. 电池总反应可表示为 $\text{Li}_x\text{Si} + \text{Li}_{1-x}\text{CoO}_2 \xrightleftharpoons[\text{充电}]{\text{放电}} \text{Si} + \text{LiCoO}_2$
23. 取两份 10 mL $0.05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 NaHCO_3 溶液, 一份滴加 $0.05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的盐酸, 另一份滴加 $0.05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液, 溶液的 pH 随加入酸 (或碱) 体积的变化如图。



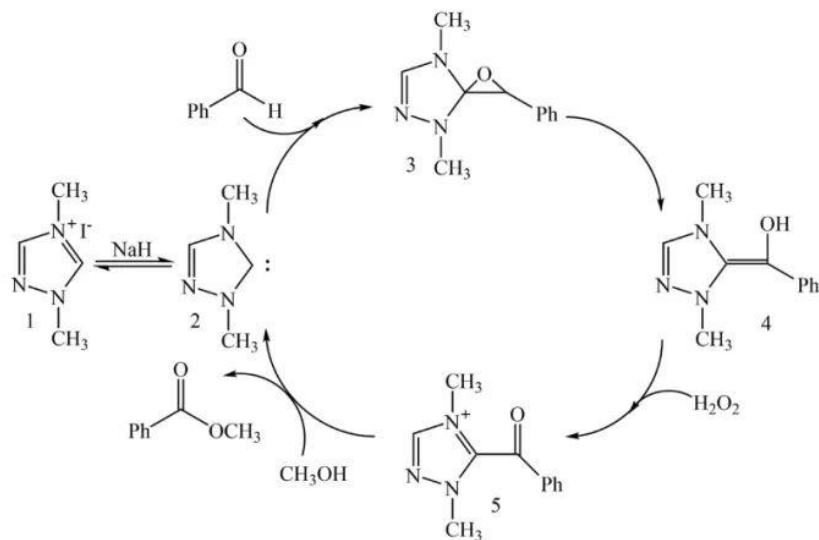
下列说法不正确的是

- A. 由 a 点可知: NaHCO_3 溶液中 HCO_3^- 的水解程度大于电离程度
 B. $a \rightarrow b \rightarrow c$ 过程中: $c(\text{HCO}_3^-) + 2c(\text{CO}_3^{2-}) + c(\text{OH}^-)$ 逐渐减小

C. a→d→e 过程中: $c(\text{Na}^+) < c(\text{CO}_3^{2-}) + c(\text{HCO}_3^-) + c(\text{H}_2\text{CO}_3)$

D. 令 c 点的 $c(\text{Na}^+) + c(\text{H}^+) = x$, e 点的 $c(\text{Na}^+) + c(\text{H}^+) = y$, 则 $x > y$

24. 制备苯甲酸甲酯的一种反应机理如图(其中 Ph 代表苯基)。下列说法不正确的是



A. 可以用苯甲醛和甲醇为原料制备苯甲酸甲酯

B. 反应过程涉及氧化反应

C. 化合物 3 和 4 互为同分异构体

D. 化合物 1 直接催化反应的进行

25. 下列方案设计、现象和结论都正确的是

	目的	方案设计	现象和结论
A	探究乙醇消去反应的产物	取 4 mL 乙醇, 加入 12 mL 浓硫酸、少量沸石, 迅速升温至 140°C, 将产生的气体通入 2 mL 溴水中	若溴水褪色, 则乙醇消去反应的产物为乙烯
B	探究乙酰水杨酸样品中是否含有水杨酸	取少量样品, 加入 3 mL 蒸馏水和少量乙醇, 振荡, 再加入 1~2 滴 FeCl_3 溶液	若有紫色沉淀生成, 则该产品中含有水杨酸
C	探究金属钠在氧气中燃烧所得固体粉末的成分	取少量固体粉末, 加入 2~3 mL 蒸馏水	若无气体生成, 则固体粉末为 Na_2O ; 若有气体生成, 则固体粉末为 Na_2O_2
D	探究 Na_2SO_3 固体样品是否变质	取少量待测样品溶于蒸馏水, 加入足量稀盐酸, 再加入足量 BaCl_2 溶液	若有白色沉淀产生, 则样品已经变质

二、非选择题（本大题共 6 小题，共 50 分）

26. (4 分) (1) 已知 3 种原子晶体的熔点数据如下表：

	金刚石	碳化硅	晶体硅
熔点/°C	>3550	2600	1415

金刚石熔点比晶体硅熔点高的原因是_____。

(2) 提纯含有少量氯化钠的甘氨酸样品：将样品溶于水，调节溶液的 pH 使甘氨酸结晶析出，可实现甘氨酸的提纯。其理由是_____。

27. (4 分) 将 3.00g 某有机物(仅含 C、H、O 元素，相对分子质量为 150)样品置于燃烧器中充分燃烧，依次通过吸水剂、CO₂ 吸收剂，燃烧产物被完全吸收。实验数据如下表

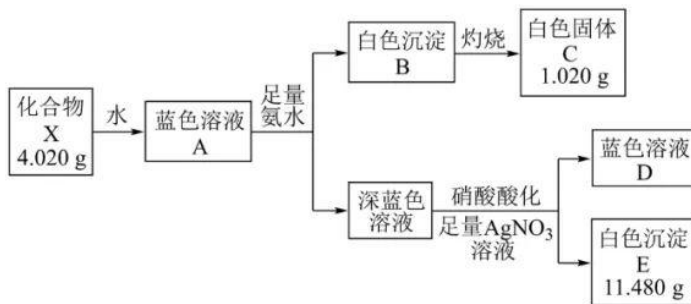
	吸水剂	CO ₂ 吸收剂
实验前质量/g	20.00	26.48
实验后质量/g	21.08	30.00

请回答：

(1) 燃烧产物中水的物质的量为_____ mol。

(2) 该有机物的分子式为_____ (写出计算过程)。

28. (10 分) 固体化合物 X 由 3 种元素组成，某学习小组开展如下探究实验。



其中，白色沉淀 B 能溶于 NaOH 溶液。请回答：

(1) 白色固体 C 的化学式是_____，蓝色溶液 D 中含有的溶质是_____ (用化学式表示)。

(2) 化合物 X 的化学式是_____；化合物 X 的一价阴离子与 CH₄ 具有相同的空间结构，写出该阴离子的电子式_____。

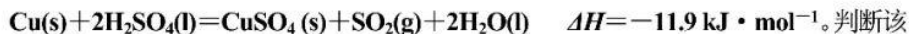
(3) 蓝色溶液 A 与 N₂H₅⁺ 作用，生成一种气体，溶液蓝色褪去，同时生成易溶于硝酸的白色沉淀。

①写出该反应的离子方程式_____。

②设计实验验证该白色沉淀的组成元素_____。

29. (10分) 含硫化合物是实验室和工业上的常用化学品。请回答:

(1) 实验室可用铜与浓硫酸反应制备少量 SO_2 :



判断该反应的自发性并说明理由_____。

(2) 已知: $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g}) \quad \Delta H = -198 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。850 K 时, 在一恒容密闭反应器中充入一定量的 SO_2 和 O_2 , 当反应达到平衡后测得 SO_2 、 O_2 和 SO_3 的浓度分别为 $6.0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 、 $8.0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 和 $4.4 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 。

①该温度下反应的平衡常数为_____。

②平衡时 SO_2 的转化率为_____。

(3) 工业上主要采用接触法由含硫矿石制备硫酸。

①下列说法正确的是_____。

- A. 须采用高温高压的反应条件使 SO_2 氧化为 SO_3
- B. 进入接触室之前的气流无需净化处理
- C. 通入过量的空气可以提高含硫矿石和 SO_2 的转化率
- D. 在吸收塔中宜采用水或稀硫酸吸收 SO_3 以提高吸收速率

②接触室结构如图1所示, 其中1~4表示催化剂层。图2所示进程中表示热交换过程的是_____。

- A. $a_1 \rightarrow b_1$
- B. $b_1 \rightarrow a_2$
- C. $a_2 \rightarrow b_2$
- D. $b_2 \rightarrow a_3$
- E. $a_3 \rightarrow b_3$
- F. $b_3 \rightarrow a_4$
- G. $a_4 \rightarrow b_4$

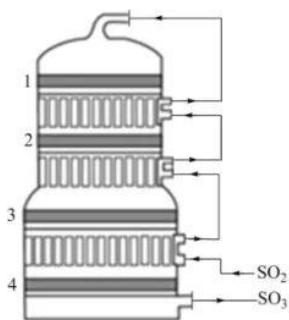


图1

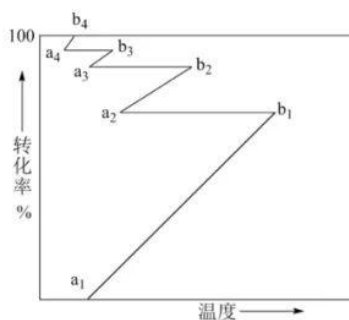


图2

③对于放热的可逆反应，某一给定转化率下，最大反应速率对应的温度称为最适宜温度。在图3中画出反应 $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g})$ 的转化率与最适宜温度（曲线I）、平衡转化率与温度（曲线II）的关系曲线示意图（标明曲线I、II）_____。

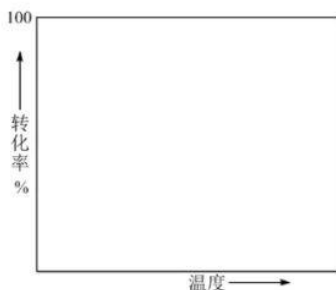


图3

(4)一定条件下，在 $\text{Na}_2\text{S}-\text{Na}_2\text{SO}_4-\text{H}_2\text{O}_2$ 溶液体系中，检测得到 pH—时间振荡曲线如图4，同时观察到体系由澄清→浑浊→澄清的周期性变化。可用一组离子方程式表示每一个周期内的反应进程，请补充其中的2个离子方程式。

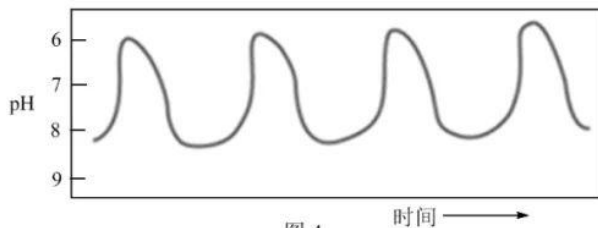


图4

- I. $\text{S}^{2-} + \text{H}^+ = \text{HS}^-$;
 II. ① _____;
 III. $\text{HS}^- + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}^+ = \text{S} \downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$;
 IV. ② _____。

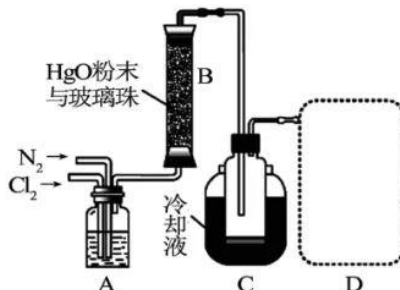
30. (10分) Cl_2O 是很好的氯化剂，实验室用如图装置（夹持仪器已省略）制备高纯 Cl_2O 。已知：

① $\text{HgO} + 2\text{Cl}_2 = \text{HgCl}_2 + \text{Cl}_2\text{O}$ ，合适反应温度为 $18 \sim 25^\circ\text{C}$ ；副反应 $2\text{HgO} + 2\text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{HgCl}_2 + \text{O}_2$ 。

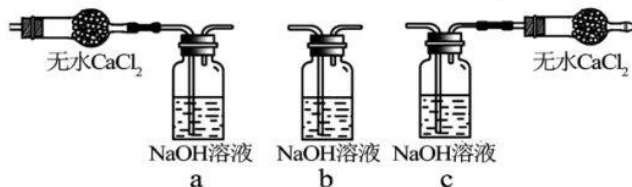
② 常压下， Cl_2 沸点 -34.0°C ，熔点 -101.0°C ； Cl_2O 沸点 2.0°C ，熔点 -120.6°C 。

③ $\text{Cl}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{HClO}$ ， Cl_2O 在 CCl_4 中的溶解度远大于其在水中的溶解度。

请回答：



- (1) ①装置 A 的作用是去除原料气中的少量水分, 可用的试剂是_____。
②将上图中装置组装完整, 虚框 D 中应选用_____。

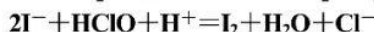
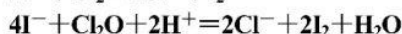
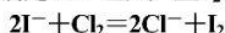


- (2) 有关反应柱 B, 须进行的操作是_____。
A. 将 HgO 粉末热处理除水分、增加表面积后填入反应柱
B. 调控进入反应柱的混合气中 Cl₂ 和 N₂ 的比例
C. 调控混合气从下口进入反应柱的流速
D. 将加热带缠绕于反应柱并加热
- (3) 装置 C, 冷却液的温度通常控制在 -80.0~-60.0°C。反应停止后, 温度保持不变, 为减少产品中的 Cl₂ 含量, 可采用的方法是_____。
- (4) 将纯化后的 Cl₂O 产品气化, 通入水中得到高纯度 Cl₂O 的浓溶液, 于阴凉暗处贮存。当需要 Cl₂O 时, 可将 Cl₂O 浓溶液用 CCl₄ 萃取分液, 经气化重新得到。针对萃取分液, 从下列选项选择合适操作 (操作不能重复使用) 并排序:

c → _____ → _____ → e → d → f → _____。

- 检查旋塞、玻璃塞处是否漏水
- 将溶液和 CCl₄ 转入分液漏斗
- 涂凡士林
- 旋开旋塞放气
- 倒转分液漏斗, 小心振摇
- 经几次振摇并放气后, 将分液漏斗置于铁架台上静置
- 打开旋塞, 向锥形瓶放出下层液体
- 打开旋塞, 待下层液体完全流出后, 关闭旋塞, 将上层液体倒入锥形瓶

- (5) 产品分析: 取一定量 Cl₂O 浓溶液的稀释液, 加入适量 CCl₄、过量 KI 溶液及一定量的稀 H₂SO₄, 充分反应。用标准 Na₂S₂O₃ 溶液滴定 (滴定 I); 再以酚酞为指示剂, 用标准 NaOH 溶液滴定 (滴定 II)。已知产生 I₂ 的反应 (不考虑 Cl₂ 与水反应):



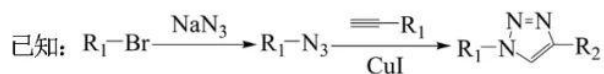
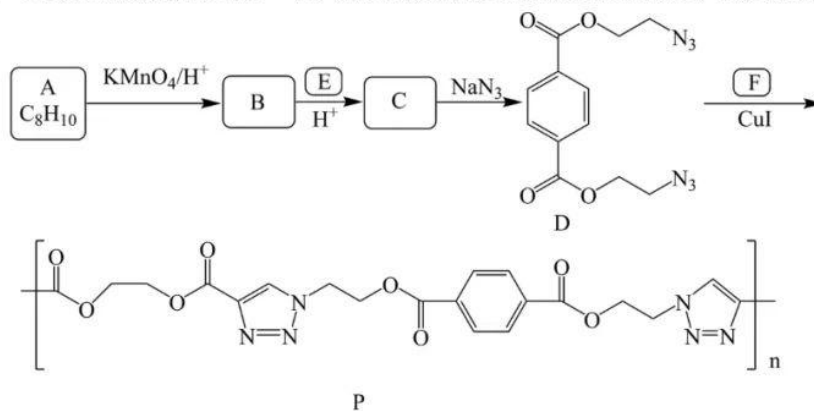
实验数据如下表:

加入量 $n(\text{H}_2\text{SO}_4)/\text{mol}$	2.505×10^{-3}
滴定 I 测出量 $n(\text{I}_2)/\text{mol}$	2.005×10^{-3}
滴定 II 测出量 $n(\text{H}_2\text{SO}_4)/\text{mol}$	1.505×10^{-3}

- ①用标准 Na₂S₂O₃ 溶液滴定时, 无需另加指示剂。判断滴定 I 到达终点的实验现象是_____。

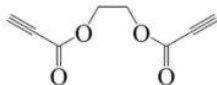
- ②高纯度 Cl₂O 浓溶液中要求 $\frac{n(\text{Cl}_2\text{O})}{n(\text{Cl}_2\text{O}) + n(\text{HClO})} \geq 99$ (Cl₂O 和 HClO 均以 Cl₂O 计)。结合数据分析所制备的 Cl₂O 浓溶液是否符合要求_____。

31. (12分) 某课题组研制了一种具有较高玻璃化转变温度的聚合物P, 合成路线如下:



请回答:

- (1) 化合物A的结构简式是_____；化合物E的结构简式是_____。
- (2) 下列说法不正确的是_____。
 - A. 化合物B分子中所有的碳原子共平面
 - B. 化合物D的分子式为C₁₂H₁₂N₆O₄
 - C. 化合物D和F发生缩聚反应生成P
 - D. 聚合物P属于聚酯类物质
- (3) 化合物C与过量NaOH溶液反应的化学方程式是_____。
- (4) 在制备聚合物P的过程中还生成了一种分子式为C₂₀H₁₈N₆O₈的环状化合物。用键线式表示其结构_____。
- (5) 写出3种同时满足下列条件的化合物F的同分异构体的结构简式(不考虑立体异构体): _____。
 - ① H-NMR谱显示只有2种不同化学环境的氢原子
 - ② 只含有六元环
 - ③ 含有 $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{O}-\text{C}=\text{C}- \end{array}$ 结构片段, 不含-C≡C-键
- (6) 以乙烯和丙炔酸为原料, 设计如下化合物的合成路线(用流程图表示, 无机试剂、有机溶剂任选) _____。



关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址: www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

自主选拔在线

