

绝密★启用前

2019 年全国统一高考化学试卷（新课标Ⅲ）

可能用到的相对原子质量：H 1 Li 7 C 12 N 14 O 16 Na 23 S 32 Cl 35.5 Ar 40 Fe 56 I 127

一、选择题：本题共 13 个小题，每小题 6 分。共 78 分，在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

1.化学与生活密切相关。下列叙述错误的是

- A. 高纯硅可用于制作光感电池
- B. 铝合金大量用于高铁建设
- C. 活性炭具有除异味和杀菌作用
- D. 碘酒可用于皮肤外用消毒

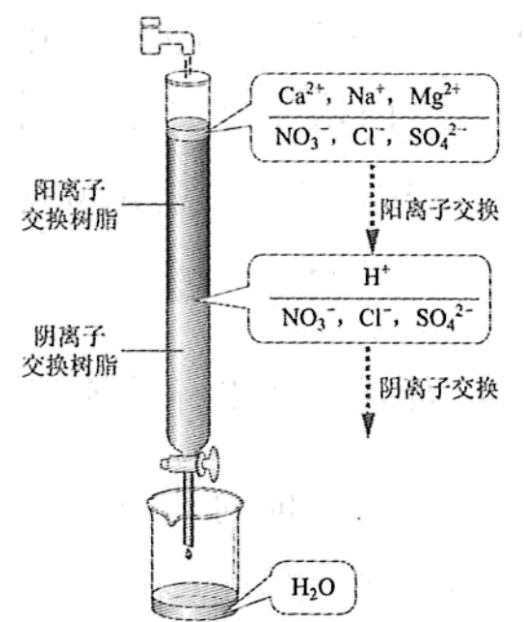
2.下列化合物的分子中，所有原子可能共平面的是

- A. 甲苯
- B. 乙烷
- C. 丙炔
- D. 1,3-丁二烯

3.X、Y、Z 均为短周期主族元素，它们原子的最外层电子数之和我 10，X 与 Z 同族，Y 最外层电子数等于 X 次外层电子数，且 Y 原子半径大于 Z。下列叙述正确的是

- A. 熔点：X 的氧化物比 Y 的氧化物高
- B. 热稳定性：X 的氢化物大于 Z 的氢化物
- C. X 与 Z 可形成离子化合物 ZX
- D. Y 的单质与 Z 的单质均能溶于浓硫酸

4.离子交换法净化水过程如图所示。下列说法中错误的是



- A. 经过阳离子交换树脂后，水中阳离子的总数不变
- B. 水中的 NO_3^- 、 SO_4^{2-} 、 Cl^- 通过阳离子树脂后被除去
- C. 通过净化处理后，水的导电性降低
- D. 阴离子树脂填充段存在反应 $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}$

5.设 N_A 为阿伏加德罗常数值。关于常温下 pH=2 的 H_3PO_4 溶液，下列说法正确的是

- A. 每升溶液中的 H^+ 数目为 $0.02N_A$
- B. $c(\text{H}^+) = c(\text{H}_2\text{PO}_4^-) + 2c(\text{HPO}_4^{2-}) + 3c(\text{PO}_4^{3-}) + c(\text{OH}^-)$
- C. 加水稀释使电离度增大，溶液 pH 减小
- D. 加入 NaH_2PO_4 固体，溶液酸性增强

6.下列实验不能达到目的的是

选项	目的	实验
A	制取较高浓度的次氯酸溶液	将 Cl_2 通入碳酸钠溶液中
B	加快氧气的生成速率	在过氧化氢溶液中加入少量 MnO_2
C	除去乙酸乙酯中的少量乙酸	加入饱和碳酸钠溶液洗涤、分液

实验过程：在 100 mL 锥形瓶中加入水杨酸 6.9 g 及醋酸酐 10 mL，充分摇动使固体完全溶解。缓慢滴加 0.5 mL 浓硫酸后加热，维持瓶内温度在 70 ℃左右，充分反应。稍冷后进行如下操作。

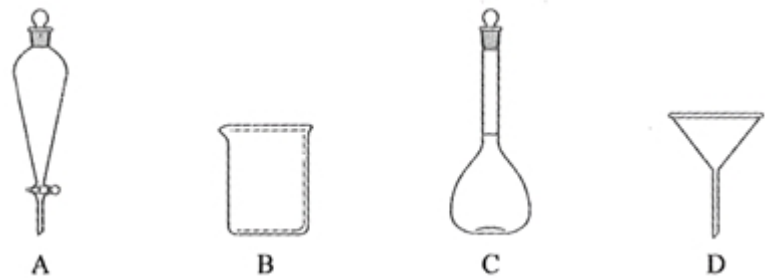
- ①在不断搅拌下将反应后的混合物倒入 100 mL 冷水中，析出固体，过滤。
- ②所得结晶粗品加入 50 mL 饱和碳酸氢钠溶液，溶解、过滤。
- ③滤液用浓盐酸酸化后冷却、过滤得固体。
- ④固体经纯化得白色的乙酰水杨酸晶体 5.4 g。

回答下列问题：

(1) 该合成反应中应采用_____加热。(填标号)

- A. 热水浴 B. 酒精灯 C. 煤气灯 D. 电炉

(2) 下列玻璃仪器中，①中需使用的有_____ (填标号)，不需使用的_____ (填名称)。

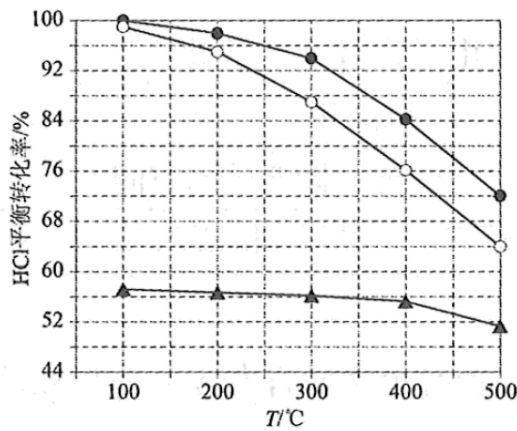


- (3) ①中需使用冷水，目的是_____。
- (4) ②中饱和碳酸氢钠的作用是_____，以便过滤除去难溶杂质。
- (5) ④采用的纯化方法为_____。
- (6) 本实验的产率是_____ %。

10.

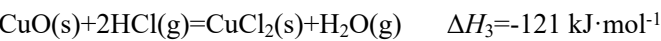
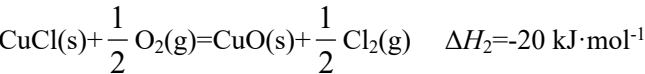
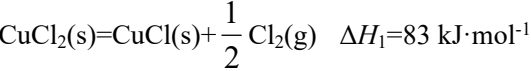
近年来，随着聚酯工业的快速发展，氯气的需求量和氯化氢的产出量也随之迅速增长。因此，将氯化氢转化为氯气的技术成为科学研究的热点。回答下列问题：

(1) Deacon 发明的直接氧化法为：4HCl(g)+O₂(g)=2Cl₂(g)+2H₂O(g)。下图为刚性容器中，进料浓度比 c(HCl)：c(O₂) 分别等于 1：1、4：1、7：1 时 HCl 平衡转化率随温度变化的关系：



可知反应平衡常数 $K(300^{\circ}\text{C})$ _____ $K(400^{\circ}\text{C})$ (填“大于”或“小于”)。设 HCl 初始浓度为 c_0 ，根据进料浓度比 $c(\text{HCl})：c(\text{O}_2)=1：1$ 的数据计算 $K(400^{\circ}\text{C})=$ _____ (列出计算式)。按化学计量比进料可以保持反应物高转化率，同时降低产物分离的能耗。进料浓度比 $c(\text{HCl})：c(\text{O}_2)$ 过低、过高的不利影响分别是_____。

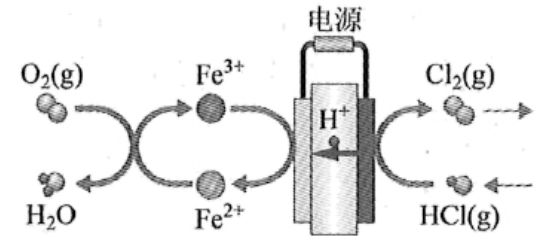
(2) Deacon 直接氧化法可按下列催化过程进行：



则 $4\text{HCl}(\text{g})+\text{O}_2(\text{g})=2\text{Cl}_2(\text{g})+2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 的 $\Delta H=$ _____ $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ 。

(3) 在一定温度的条件下，进一步提高 HCl 的转化率的方法是_____。(写出 2 种)

(4) 在传统的电解氯化氢回收氯气技术的基础上，科学家最近采用碳基电极材料设计了一种新的工艺方案，主要包括电化学过程和化学过程，如下图所示：



负极区发生的反应有_____ (写反应方程式)。电路中转移 1 mol 电子，需消耗氧气 _____ L (标准状况)

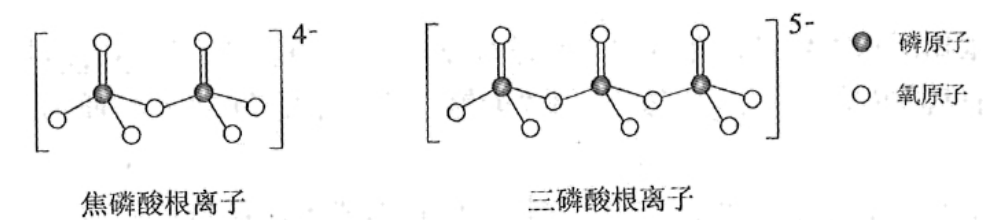
(二) 选考题：共 45 分。请考生从 2 道物理题、2 道化学题、2 道生物题中每科任选一题作答。

如果多做，则每科按所做的第一题计分。

[化学——选修3：物质结构与性质]

11.磷酸亚铁锂（LiFePO₄）可用作锂离子电池正极材料，具有热稳定性好、循环性能优良、安全性高等特点，文献报道可采用 FeCl₃、NH₄H₂PO₄、LiCl 和苯胺等作为原料制备。回答下列问题：

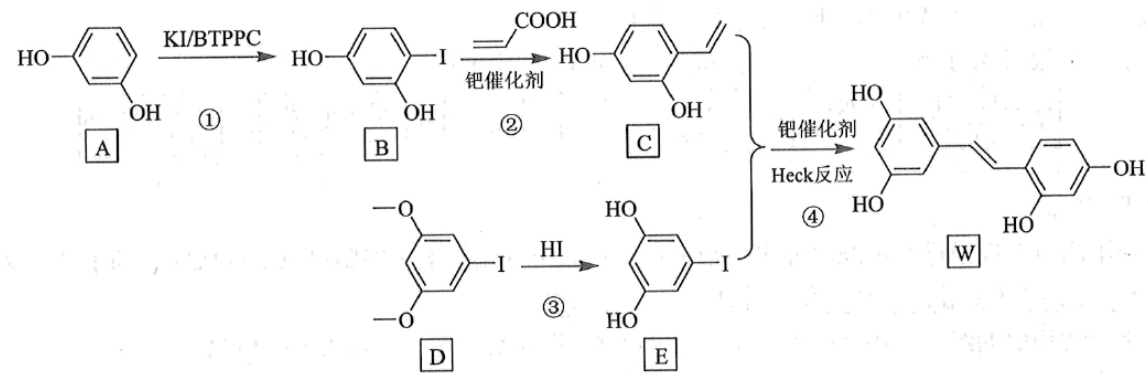
- (1) 在周期表中，与 Li 的化学性质最相似的邻族元素是_____，该元素基态原子核外 M 层电子的自旋状态_____（填“相同”或“相反”）。
- (2) FeCl₃ 中的化学键具有明显的共价性，蒸汽状态下以双聚分子存在的 FeCl₃ 的结构式为_____，其中 Fe 的配位数为_____。
- (3) 苯胺)的晶体类型是_____。苯胺与甲苯 () 的相对分子质量相近，但苯胺的熔点 (-5.9℃)、沸点 (184.4℃) 分别高于甲苯的熔点 (-95.0℃)、沸点 (110.6℃)，原因是_____。
- (4) NH₄H₂PO₄ 中，电负性最高的元素是_____；P 的_____杂化轨道与 O 的 2p 轨道形成_____键。
- (5) NH₄H₂PO₄ 和 LiFePO₄ 属于简单磷酸盐，而直链的多磷酸盐则是一种复杂磷酸盐，如：焦磷酸钠、三磷酸钠等。焦磷酸根离子、三磷酸根离子如下图所示：



这类磷酸根离子的化学式可用通式表示为_____（用 *n* 代表 P 原子数）。

[化学——选修5：有机化学基础]

12.氧化白藜芦醇 W 具有抗病毒等作用。下面是利用 Heck 反应合成 W 的一种方法：



回答下列问题：

- (1) A 的化学名称为_____。
- (2) 中的官能团名称是_____。
- (3) 反应③的类型为_____，W 的分子式为_____。
- (4) 不同条件对反应④产率的影响见下表：

实验	碱	溶剂	催化剂	产率/%
1	KOH	DMF	Pd(OAc) ₂	22.3
2	K ₂ CO ₃	DMF	Pd(OAc) ₂	10.5
3	Et ₃ N	DMF	Pd(OAc) ₂	12.4
4	六氢吡啶	DMF	Pd(OAc) ₂	31.2
5	六氢吡啶	DMA	Pd(OAc) ₂	38.6
6	六氢吡啶	NMP	Pd(OAc) ₂	24.5

上述实验探究了_____和_____对反应产率的影响。此外，还可以进一步探究_____等对反应产率的影响。

- (5) X 为 D 的同分异构体，写出满足如下条件的 X 的结构简式_____。
- ①含有苯环；②有三种不同化学环境的氢，个数比为 6：2：1；③1 mol 的 X 与足量金属 Na 反应可生成 2 g H₂。

(6) 利用 Heck 反应，由苯和溴乙烷为原料制备 ，写出合成路线_____。（无机试剂任选）

绝密★启用前

2019 年全国统一高考化学试卷（新课标Ⅲ）

答案解析版

可能用到的相对原子质量：H 1 Li 7 C 12 N 14 O 16 Na 23 S 32 Cl 35.5 Ar 40 Fe 56 I 127

一、选择题：本题共 13 个小题，每小题 6 分。共 78 分，在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

1.化学与生活密切相关。下列叙述错误的是

- A. 高纯硅可用于制作光感电池
- B. 铝合金大量用于高铁建设
- C. 活性炭具有除异味和杀菌作用
- D. 碘酒可用于皮肤外用消毒

【答案】C

【解析】

【详解】A、硅是半导体，高纯硅可用于制作光感电池，A 正确；
B、铝合金硬度大，可用于高铁建设，B 正确；
C、活性炭具有吸附性，可用于除异味，但不能杀菌消毒，C 错误；
D、碘酒能使蛋白质变性，可用于皮肤外用消毒，D 正确；

答案选 C。

2.下列化合物的分子中，所有原子可能共平面的是

- A. 甲苯
- B. 乙烷
- C. 丙炔
- D. 1,3-丁二烯

【答案】D

【解析】

【详解】A、甲苯中含有饱和碳原子，所有原子不可能共平面，A 不选；
B、乙烷是烷烃，所有原子不可能共平面，B 不选；
C、丙炔中含有饱和碳原子，所有原子不可能共平面，C 不选；
D、碳碳双键是平面形结构，因此 1，3-丁二烯分子中所有原子共平面，D 选。

答案选 D。

3.X、Y、Z 均为短周期主族元素，它们原子的最外层电子数之和我 10，X 与 Z 同族，Y 最外层电子数等于 X 次外层电子数，且 Y 原子半径大于 Z。下列叙述正确的是

- A. 熔点：X 的氧化物比 Y 的氧化物高
- B. 热稳定性：X 的氢化物大于 Z 的氢化物
- C. X 与 Z 可形成离子化合物 ZX
- D. Y 的单质与 Z 的单质均能溶于浓硫酸

【答案】B

【解析】

【详解】Y 的最外层电子数等于 X 次外层电子数，由于均是主族元素，所以 Y 的最外层电子数不可能是 8 个，则 X 只能是第二周期元素，因此 Y 的最外层电子数是 2 个，又因为 Y 的原子半径大于 Z，则 Y 只能是第三周期的 Mg，因此 X 与 Z 的最外层电子数是 $(10-2)/2=4$ ，则 X 是 C，Z 是 Si。

A、碳的氧化物形成的分子晶体，Y 的氧化物是离子化合物氧化镁，则氧化镁的熔点高于碳的氧化物熔点，A 错误；

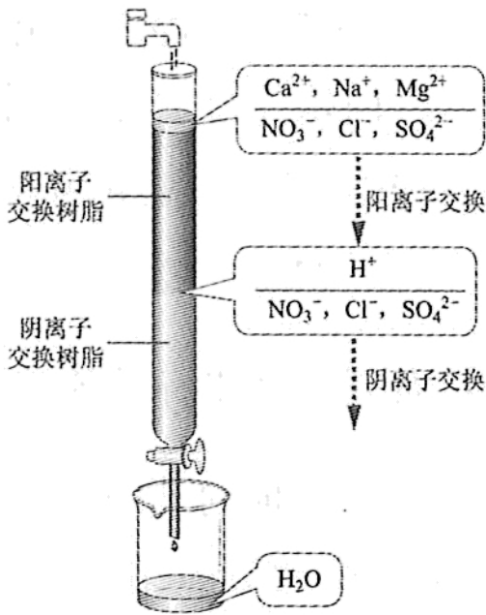
B、碳元素的非金属性强于硅元素，非金属性越强，氢化物越稳定，则碳的氢化物稳定性强于硅的氢化物稳定性，B 正确；

C、C 与 Si 形成的是共价化合物 SiC，C 错误；

D、单质镁能溶于浓硝酸，单质硅不溶于浓硝酸，D 错误；

答案选 B。

4.离子交换法净化水过程如图所示。下列说法中错误的是



- A. 经过阳离子交换树脂后，水中阳离子的总数不变
- B. 水中的 NO₃⁻、SO₄²⁻、Cl⁻通过阳离子树脂后被除去
- C. 通过净化处理后，水的导电性降低
- D. 阴离子树脂填充段存在反应 H⁺+OH⁻====H₂O

【答案】A

【解析】

【详解】离子交换树脂净化水的原理是：当含有 Na⁺、Ca²⁺、Mg²⁺等阳离子及 SO₄²⁻、Cl⁻、NO₃⁻等阴离子的原水通过阳离子交换树脂时，水中的阳离子为树脂所吸附，而树脂上可交换的阳离子 H⁺则被交换到水中，并和水中的阴离子组成相应的无机酸；当含有无机酸的水再通过阴离子交换树脂时，水中的阴离子也为树脂所吸附，树脂上可交换的阴离子 OH⁻也被交换到水中，同时与水中的 H⁺离子结合成水，则

- A、根据电荷守恒可知经过阳离子交换树脂后，水中阳离子总数增加，A 错误；
- B、根据以上分析可知水中的 SO₄²⁻、Cl⁻、NO₃⁻等阴离子通过阴离子交换树脂被除去，B 正确；
- C、通过净化处理后，溶液中离子的浓度降低，导电性降低，C 正确；

D、根据以上分析可知阴离子交换树脂填充段存在反应 H⁺+OH⁻=H₂O，D 正确；
答案选 A。

5.设 N_A 为阿伏加德罗常数值。关于常温下 pH=2 的 H₃PO₄ 溶液，下列说法正确的是

- A. 每升溶液中的 H⁺数目为 0.02N_A
- B. c(H⁺)= c(H₂PO₄⁻)+2c(HPO₄⁻)+3c(PO₄³⁻)+ c(OH⁻)
- C. 加水稀释使电离度增大，溶液 pH 减小
- D. 加入 NaH₂PO₄ 固体，溶液酸性增强

【答案】B

【解析】

【详解】A、常温下 pH=2，则溶液中氢离子浓度是 0.01mol/L，因此每升溶液中 H⁺数目为 0.01N_A，A 错误；
B、根据电荷守恒可知选项 B 正确；
C、加水稀释促进电离，电离度增大，但氢离子浓度减小，pH 增大，C 错误；
D、加入 NaH₂PO₄ 固体，H₂PO₄⁻浓度增大，抑制磷酸的电离，溶液的酸性减弱，D 错误；
答案选 B。

6.下列实验不能达到目的的是

选项	目的	实验
A	制取较高浓度的次氯酸溶液	将 Cl ₂ 通入碳酸钠溶液中
B	加快氧气的生成速率	在过氧化氢溶液中加入少量 MnO ₂
C	除去乙酸乙酯中的少量乙酸	加入饱和碳酸钠溶液洗涤、分液
D	制备少量二氧化硫气体	向饱和亚硫酸钠溶液中滴加浓硫酸

(1) “滤渣 1”含有 S 和_____；写出“溶浸”中二氧化锰与硫化锰反应的化学方程式

_____。

(2) “氧化”中添加适量的 MnO₂ 的作用是将_____。

(3) “调 pH”除铁和铝，溶液的 pH 范围应调节为_____~6 之间。

(4) “除杂 1”的目的是除去 Zn²⁺和 Ni²⁺，“滤渣 3”的主要成分是_____。

(5) “除杂 2”的目的是生成 MgF₂ 沉淀除去 Mg²⁺。若溶液酸度过高，Mg²⁺沉淀不完全，原因是

_____。

(6) 写出“沉锰”的离子方程式_____。

(7) 层状镍钴锰三元材料可作为锂离子电池正极材料，其化学式为 LiNi_xCo_yMn_zO₂，其中 Ni、Co、Mn 的化合价分别为+2、+3、+4。当 $x=y=\frac{1}{3}$ 时， $z=$ _____。

【答案】 (1). SiO₂（不溶性硅酸盐） (2). MnO₂+MnS+2H₂SO₄=2MnSO₄+S+2H₂O (3). 将 Fe²⁺氧化为

Fe³⁺ (4). 4.7 (5). NiS 和 ZnS (6). F⁻与 H⁺结合形成弱电解质 HF，MgF₂⇌Mg²⁺+2F⁻平衡向右移动

(7). $Mn^{2+}+2HCO_3^{-}=MnCO_3\downarrow+CO_2\uparrow+H_2O$ (8). $\frac{1}{3}$

【解析】

【详解】(1) Si 元素以 SiO₂ 或不溶性硅盐存在，SiO₂ 与硫酸不反应，所以滤渣 I 中除了 S 还有 SiO₂；在硫酸的溶浸过程中，二氧化锰和硫化锰发生了氧化还原反应，二氧化锰作氧化剂，硫化锰作还原剂，方程式为：

MnO₂+MnS+2H₂SO₄=2MnSO₄+S+2H₂O；

(2) 二氧化锰作为氧化剂，使得 MnS 反应完全，且将溶液中 Fe²⁺氧化为 Fe³⁺；

(3) 由表中数据知 pH 在 4.7 时，Fe³⁺和 Al³⁺沉淀完全，所以应该控制 pH 在 4.7~6 之间；

(4) 根据题干信息，加入 Na₂S 除杂为了出去锌离子和镍离子，所以滤渣 3 是生成的沉淀 ZnS 和 NiS；

(5) 由 $HF\rightleftharpoons H^{+}+F^{-}$ 知，酸度过大，F⁻浓度减低，使得 $MgF_2\rightleftharpoons Mg^{2+}+2F^{-}$ 平衡向沉淀溶解方向移动，

Mg²⁺沉淀不完全；

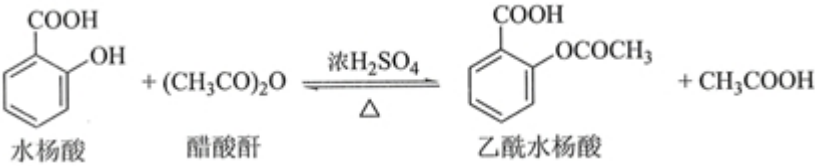
(6) 根据题干信息沉锰的过程是生成了 MnCO₃ 沉淀，所以反应离子方程式为：Mn²⁺+2HCO₃⁻

=MnCO₃↓+CO₂↑+H₂O；

(7) 根据化合物中各元素化合价代数和为 0 的规律得：1+2x+3y+4z=6，已知，x=y=1/3，带入计算得：z=1/3

9.乙酰水杨酸（阿司匹林）是目前常用药物之一。实验室通过水杨酸进行乙酰化制备阿司匹林的一种方法如

下：



	水杨酸	醋酸酐	乙酰水杨酸
熔点/℃	157~159	-72~-74	135~138
相对密度/（g·cm ⁻³ ）	1.44	1.10	1.35
相对分子质量	138	102	180

实验过程：在 100 mL 锥形瓶中加入水杨酸 6.9 g 及醋酸酐 10 mL，充分摇动使固体完全溶解。缓慢滴加 0.5 mL 浓硫酸后加热，维持瓶内温度在 70 ℃左右，充分反应。稍冷后进行如下操作.

①在不断搅拌下将反应后的混合物倒入 100 mL 冷水中，析出固体，过滤。

②所得结晶粗品加入 50 mL 饱和碳酸氢钠溶液，溶解、过滤。

③滤液用浓盐酸酸化后冷却、过滤得固体。

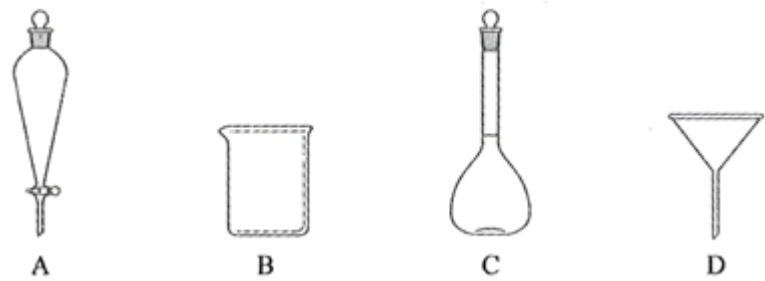
④固体经纯化得白色的乙酰水杨酸晶体 5.4 g。

回答下列问题：

(1) 该合成反应中应采用_____加热。(填标号)

A. 热水浴 B. 酒精灯 C. 煤气灯 D. 电炉

(2) 下列玻璃仪器中，①中需使用的有_____ (填标号)，不需使用的_____ (填名称)。



(3) ①中需使用冷水，目的是_____。

(4) ②中饱和碳酸氢钠的作用是_____，以便过滤除去难溶杂质。

(5) ④采用的纯化方法为_____。

(6) 本实验的产率是_____ %。

【答案】 (1). A (2). BD (3). 分液漏斗、容量瓶 (4). 充分析出乙酰水杨酸固体（结晶） (5).

生成可溶的乙酰水杨酸钠 (6). 重结晶 (7). 60

【解析】

【详解】(1) 因为反应温度在 70℃，低于水的沸点，且需维温度不变，故采用热水浴的方法加热；

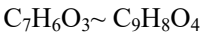
(2) 操作①需将反应物倒入冷水，需要用烧杯量取和存放冷水，过滤的操作中还需要漏斗，则答案为：B、D；分液漏斗主要用于分离互不相容的液体混合物，容量瓶用于配制一定浓度的溶液，这两个仪器用不到。

(3) 反应时温度较高，所以用冷水的目的是使得乙酰水杨酸晶体充分析出；

(4) 乙酰水杨酸难溶于水，为了除去其中的杂质，可将生成的乙酰水杨酸与碳酸氢钠反应生成可溶性的乙酰水杨酸钠，以便过滤除去杂质；

(5) 每次结晶过程中会有少量杂质一起析出，可以通过多次结晶的方法进行纯化，也就是重结晶；

(6) 水杨酸分子式为 C₇H₆O₃，乙酰水杨酸分子式为 C₉H₈O₄，根据关系式法计算得：



138 180

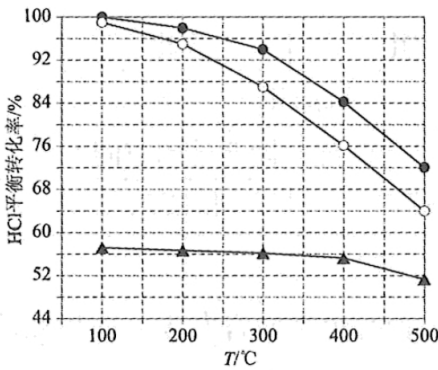
6.9g m

$m(C_9H_8O_4) = (6.9g \times 180) / 138 = 9g$ ，则产率为 $\frac{9g}{5.4g} \times 100\% = 60\%$ 。

10.

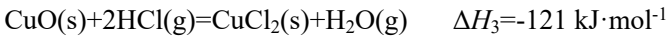
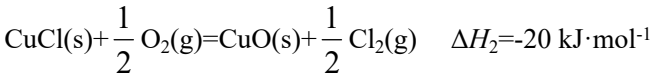
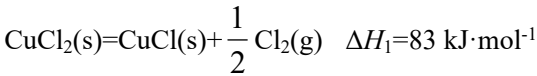
近年来，随着聚酯工业的快速发展，氯气的需求量和氯化氢的产出量也随之迅速增长。因此，将氯化氢转化为氯气的技术成为科学研究的热点。回答下列问题：

(1) Deacon 发明的直接氧化法为：4HCl(g)+O₂(g)=2Cl₂(g)+2H₂O(g)。下图为刚性容器中，进料浓度比 c(HCl)：c(O₂) 分别等于 1：1、4：1、7：1 时 HCl 平衡转化率随温度变化的关系：



可知反应平衡常数 $K(300^\circ\text{C})$ _____ $K(400^\circ\text{C})$ (填“大于”或“小于”)。设 HCl 初始浓度为 c_0 ，根据进料浓度比 $c(\text{HCl})：c(\text{O}_2)=1：1$ 的数据计算 $K(400^\circ\text{C})=_____$ (列出计算式)。按化学计量比进料可以保持反应物高转化率，同时降低产物分离的能耗。进料浓度比 $c(\text{HCl})：c(\text{O}_2)$ 过低、过高的不利影响分别是_____。

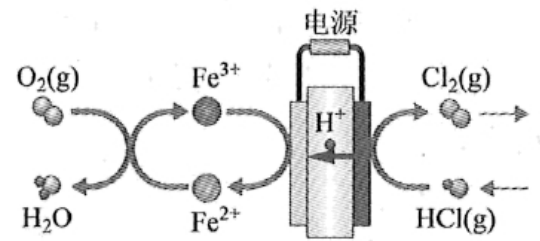
(2) Deacon 直接氧化法可按下列催化过程进行：



则 $4\text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{Cl}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 的 $\Delta H = _____ \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。

(3) 在一定温度的条件下，进一步提高 HCl 的转化率的方法是_____。（写出 2 种）

(4) 在传统的电解氯化氢回收氯气技术的基础上，科学家最近采用碳基电极材料设计了一种新的工艺方案，主要包括电化学过程和化学过程，如下图所示：



负极区发生的反应有_____（写反应方程式）。电路中转移 1 mol 电子，需消耗氧气_____ L（标准状况）

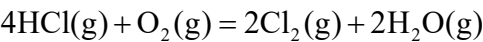
【答案】 (1). 大于 (2). $\frac{(0.42)^2 \times (0.42)^2}{(1-0.84)^4 \times (1-0.21)c_0}$ (3). O₂ 和 Cl₂ 分离能耗较高、HCl 转化率较低

(4). - 116 (5). 增加反应体系压强、及时除去产物 (6). $\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$, $4\text{Fe}^{2+} + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 4\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ (7).

5.6

【解析】

【详解】(1) 根据反应方程式知，HCl 平衡转化率越大，平衡常数 K 越大，结合图像知 K(300℃)>K(400℃)；由图像知，400℃时，HCl 平衡转化率为 84%，用三段式法对数据进行处理得：



起始（浓度） $c_0 \ c_0 \ 0 \ 0$

变化（浓度） $0.84c_0 \ 0.21c_0 \ 0.42c_0 \ 0.42c_0$

平衡（浓度） $(1-0.84)c_0 \ (1-0.21)c_0 \ 0.42c_0 \ 0.42c_0$

则 $K = \frac{(0.42)^2 \times (0.42)^2}{(1-0.84)^4 \times (1-0.21)c_0}$ ；根据题干信息知，进料浓度比过低，氧气大量剩余，导致分离产物氯气和氧气的

能耗较高；进料浓度比过高，HCl 不能充分反应，导致 HCl 转化率较低；

(2) 根据盖斯定律知，（反应 I+反应 II+反应 III）×2 得 $4\text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{Cl}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H =$

$(\Delta H_1 + \Delta H_2 + \Delta H_3) \times 2 = -116 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ；

(3) 若想提高 HCl 的转化率，应该促使平衡正向移动，该反应为气体体积减小的反应，根据勒夏特列原理，可

以增大压强，使平衡正向移动；也可以及时除去产物，较小产物浓度，使平衡正向移动；

(4) 电解过程中，负极上发生的是得电子反应，元素化合价降低，属于还原反应，则图中左侧为负极反应，根据图示信息知电极反应为： $\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$ 和 $4\text{Fe}^{2+} + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 4\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ ；

（二）选考题：共 45 分。请考生从 2 道物理题、2 道化学题、2 道生物题中每科任选一题作答。

如果多做，则每科按所做的第一题计分。

〔化学——选修 3：物质结构与性质〕

11.磷酸亚铁锂（LiFePO₄）可用作锂离子电池正极材料，具有热稳定性好、循环性能优良、安全性高等特点，文献报道可采用 FeCl₃、NH₄H₂PO₄、LiCl 和苯胺等作为原料制备。回答下列问题：

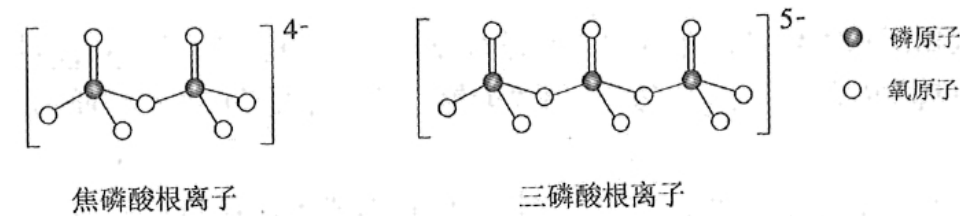
(1) 在周期表中，与 Li 的化学性质最相似的邻族元素是_____，该元素基态原子核外 M 层电子的自旋状态_____（填“相同”或“相反”）。

(2) FeCl₃ 中的化学键具有明显的共价性，蒸汽状态下以双聚分子存在的 FeCl₃ 的结构式为_____，其中 Fe 的配位数为_____。

(3) 苯胺）的晶体类型是_____。苯胺与甲苯（）的相对分子质量相近，但苯胺的熔点（-5.9℃）、沸点（184.4℃）分别高于甲苯的熔点（-95.0℃）、沸点（110.6℃），原因是_____。

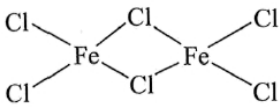
(4) NH₄H₂PO₄ 中，电负性最高的元素是_____；P 的_____杂化轨道与 O 的 2p 轨道形成_____键。

(5) NH₄H₂PO₄ 和 LiFePO₄ 属于简单磷酸盐，而直链的多磷酸盐则是一种复杂磷酸盐，如：焦磷酸钠、三磷酸钠等。焦磷酸根离子、三磷酸根离子如下图所示：



这类磷酸根离子的化学式可用通式表示为_____（用 n 代表 P 原子数）。

【答案】 (1). Mg (2). 相反 (3).



(4). 4 (5). 分子晶体 (6). 苯胺

分子之间存在氢键 (7). O (8). sp^3 (9). σ (10). $(P_nO_{3n+1})^{(n+2)-}$

【解析】

【详解】分析：这道选修题涉及到了元素周期表和对角线原则、核外电子排布式的写法、配位物的形成，以及熔沸点的判断方式和分子晶体的判断方法。电负性的判断和杂化轨道的计算

解析：（1）根据元素周期表和对角线原则可知与锂化学性质相似的是镁，镁的最外层电子数是 2，占据 s 轨道，s 轨道最多容纳 2 个电子，所以自旋方向相反。

氯化铁的双聚体，就是两个氯化铁相连接在一起，已知氯化铁的化学键有明显的共价性所以仿照共价键的形式将俩个氯化铁连接在一起。配位数就等于原子的化合价的二倍。

大多数有机物都是分子晶体，除了一部分有机酸盐和有机碱盐是离子晶体。苯胺比甲苯的熔沸点都高，同一种晶体类型熔沸点不同首先要考虑的就是是否有氢键，苯胺中存在电负性较强的 N 所以可以形成氢键，因此比甲苯的熔沸点高。

电负性与非金属性的大小规律相似，从左到右依次增大，O 就是最大的。计算出 p 的杂化类型是 sp^3 ，与氧原子形成的是磷氧双键，其中 p 轨道是 σ ，与氢氧形成的是单键。

可以根据磷酸根、焦磷酸根、三磷酸根的化学式推导： PO_4^{2-} $P_2O_7^{4-}$ $P_3O_{10}^{5-}$

磷原子的变化规律为：1，2,3,4，n

氧原子的变化规律为：4,7,10,3n+1

酸根的变化规律为：3,4，5，n+2；因此得出 $(P_nO_{3n+1})^{(n+2)-}$

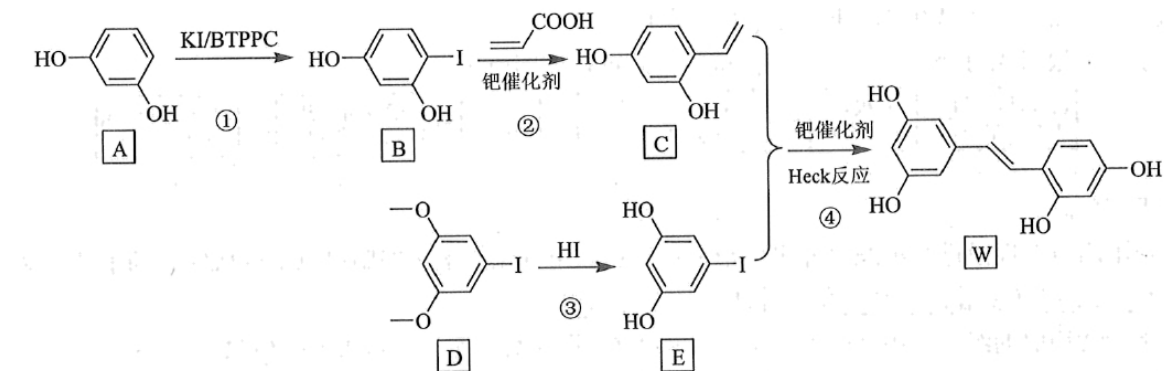
点睛：第二小问，双聚分子的氯化铁结构式，从共价键的角度分析，存在着配位键，那配位原子就是氯原子，

共用俩个氯原子就可实现将两个氯化铁连接在一起的结构

第五小问，应用数学的找规律递推到通式，首先写出磷酸的化学式，然后寻找规律。

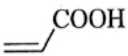
【化学——选修 5：有机化学基础】

12.氧化白藜芦醇 W 具有抗病毒等作用。下面是利用 Heck 反应合成 W 的一种方法：



回答下列问题：

（1）A 的化学名称为_____。

（2）  中的官能团名称是_____。

（3）反应③的类型为_____，W 的分子式为_____。

（4）不同条件对反应④产率的影响见下表：

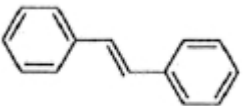
实验	碱	溶剂	催化剂	产率/%
1	KOH	DMF	$Pd(OAc)_2$	22.3
2	K_2CO_3	DMF	$Pd(OAc)_2$	10.5
3	Et_3N	DMF	$Pd(OAc)_2$	12.4
4	六氢吡啶	DMF	$Pd(OAc)_2$	31.2
5	六氢吡啶	DMA	$Pd(OAc)_2$	38.6
6	六氢吡啶	NMP	$Pd(OAc)_2$	24.5

上述实验探究了_____和_____对反应产率的影响。此外，还可以进一步探究_____等对反应产率的影响。

（5）X 为 D 的同分异构体，写出满足如下条件的 X 的结构简式_____。

①含有苯环；②有三种不同化学环境的氢，个数比为 6：2：1；③1 mol 的 X 与足量金属 Na 反应可生成 2 g

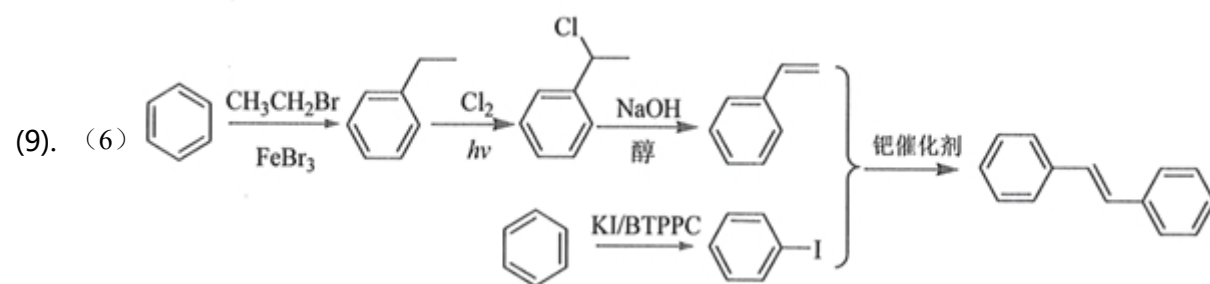
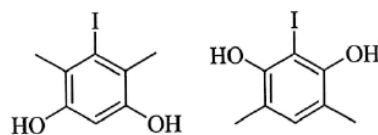
H₂。

(6) 利用 Heck 反应，由苯和溴乙烷为原料制备 ，写出合成路线_____。(无机试剂任选)

【答案】 (1). 间苯二酚 (1, 3-苯二酚) (2). 羧基、碳碳双键 (3). 取代反应 (4). C₁₄H₁₂O₄

(5). 不同碱 (6). 不同溶剂 (7). 不同催化剂 (或温度等)

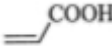
(8). (5)



【解析】

【详解】分析：首先看到合成路线：由 A 物质经 1 反应在酚羟基的邻位上了一个碘原子，发生了取代反应生成了 B 物质，B 物质与丙烯酸在催化剂的作用下生成了 C 物质，那 c 物质就是将丙烯酸中的羧基去掉取代了碘原子的位置；由 D 反应生成 E 就是把 HI 中的 H 连在了 O 上，发生的是取代反应；最后 heck 反应生成 w 物质。

解析：(1) A 物质所含官能团是两个酚羟基，且苯环上有两个是间位的取代基，那物质的命名就是间苯二酚

 物质中含碳碳双键和羧基

D 物质到 E 物质没有双键的消失，且在 o 原子处增加了氢原子，没有双键参与反应所以属于取代反应，W 物质中可以轻松数出共有 14 个 C 原子，4 个氧原子，氢原子的个数可以通过不饱和度来推断出，14 个碳的烷应该有 30 个氢，现在该分子有 9 个不饱和度，其中一个苯环 4 个，一个双键 1 个，一个不饱和度少 2 个氢，所以 30-9*2=12，因此有 12 个氢原子。

可以从表格中寻找溶剂一样的实验、碱一样的实验发现得出：实验 1,2,3,探究了不同碱对反应的影响；实验

4,5, 6,探究了不同溶剂对反应的影响，最后只剩下不同催化剂对实验的影响。

D 的分子式为：C₈H₉O₂I，要求含苯环，那支链最多含两个 C，且 1molX 与足量 Na 反应可生成 2g 氢气，那就

证明有两个酚羟基或醇羟基，又有三种不同环境的氢 6:2:1，那一定是有两个甲基和两个酚羟基，因为醇羟基没有 6 个相同环境的氢。

由题意中的 heck 反应可知需要一个反应物中含双键，一个反应物中含 I；

从苯出发可以经过溴乙烷和溴化铁的反应制得乙苯，乙苯在乙基上通过烷烃的取代反应生成氯乙苯，氯乙苯在氢氧化钠醇溶液下发生卤代烃的水解从而生成双键，得到苯乙烯；可以仿照反应 1 通过相同条件在苯环上上一个碘原子取代苯环的氢。

点睛：最后一个写合成路线，要必须从已有的物质出发，不得自己添加反应所需有机物，仿照题中出现的反应，将合成路线分为两部分，一次合成，遇到不会的合成，首先要在题意和已知中寻找。清楚想要有碳碳双键出现应该利用卤代烃的水解反应。