

2018 年全国统一高考化学试卷（新课标II）

参考答案与试题解析

一、选择题：本题共 7 小题，每小题 6 分，共 42 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. （6 分）化学与生活密切相关，下列说法错误的是（ ）

- A. 碳酸钠可用于去除餐具的油污
- B. 漂白粉可用于生活用水的消毒
- C. 氢氧化铝可用于中和过多胃酸
- D. 碳酸钡可用于胃肠 X 射线造影检查

【考点】14：物质的组成、结构和性质的关系。

【分析】A. 碳酸钠水溶液呈碱性，碱性条件下促进油脂水解；

B. 当把漂白粉撒到水中时，发生反应 $\text{Ca}(\text{ClO})_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{HClO}$ ， HClO 具有强氧化性；

C. 氢氧化铝属于弱碱，能中和酸；

D. 碳酸钡能和稀盐酸反应生成有毒的氯化钡，但是硫酸钡不溶于稀盐酸、不溶于水。

【解答】解：A. 碳酸钠水解生成 NaOH 而导致其水溶液呈碱性，碱性条件下促进油脂水解，从而除去油污，故 A 正确；

B. 当把漂白粉撒到水中时，发生反应 $\text{Ca}(\text{ClO})_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{HClO}$ ， HClO 具有强氧化性而杀菌消毒，所以漂白粉可用于生活用水的消毒，故 B 正确；

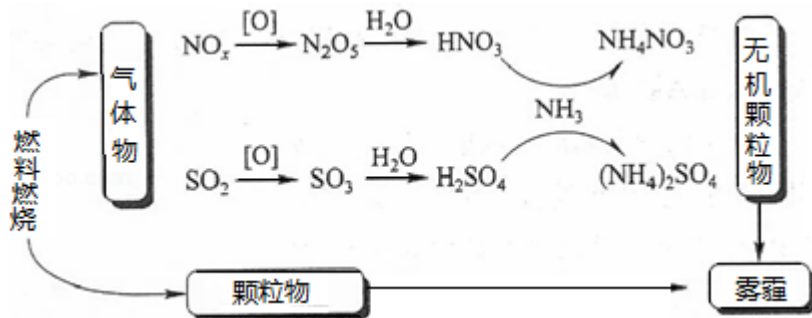
C. 氢氧化铝属于弱碱，能中和胃酸中的盐酸而降低胃液酸性，所以氢氧化铝可以用于中和过多胃酸，故 C 正确；

D. 碳酸钡能和稀盐酸反应生成有毒的氯化钡，但是硫酸钡不溶于稀盐酸、不溶于水，所以应该用硫酸钡而不是碳酸钡作胃肠 X 射线造影检查，故 D 错误；

故选：D。

【点评】 本题考查物质结构和性质，侧重考查化学在生产生活中的应用，明确物质性质是解本题关键，会运用化学知识正确解释生产生活现象，题目难度不大。

2. (6分) 研究表明，氮氧化物和二氧化硫在形成雾霾时与大气中的氨有关(如图示)。下列叙述错误的是()



- A. 雾和霾的分散剂相同
- B. 雾霾中含有硝酸铵和硫酸铵
- C. NH_3 是形成无机颗粒物的催化剂
- D. 雾霾的形成与过度施用氮肥有关

【考点】 EK: 氮的氧化物的性质及其对环境的影响。

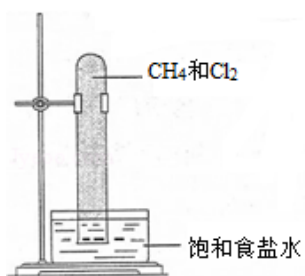
【分析】 由图示可知雾霾的主要成分为颗粒物，其中无机颗粒物的主要成分为铵盐，可由氨气和硝酸、硫酸反应生成，以此解答该题。

- 【解答】** 解：A. 雾和霾的分散剂都是空气，故 A 正确；
 B. 由图示可知雾霾中含有硝酸铵和硫酸铵，故 B 正确；
 C. 由图示可知氨气参与反应生成铵盐，为反应物，不是催化剂，故 C 错误；
 D. 无机颗粒物的主要成分为铵盐，可形成雾霾，可知雾霾的形成与过度施用氮肥有关，故 D 正确。

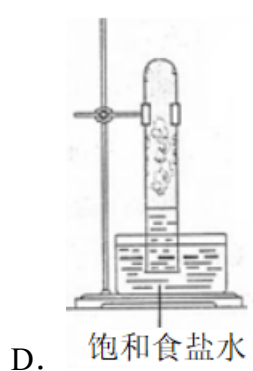
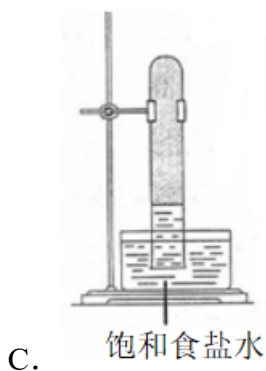
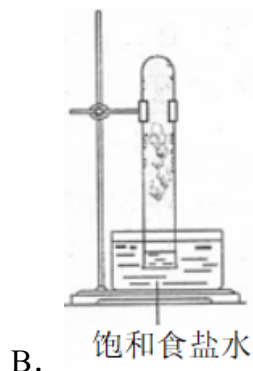
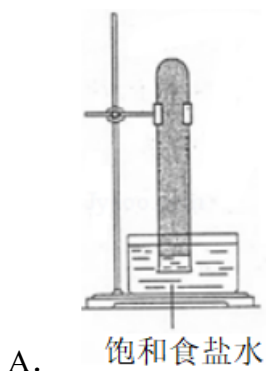
故选：C。

【点评】 本题考查环境污染问题，侧重于化学与生活、生产以及环境保护的考查，有利于培养学生良好的科学素养，树立环保意识，难度不大。

3. (6分) 实验室中用如图所示的装置进行甲烷与氯气在光照下反应的实验。



在光照下反应一段时间后，下列装置示意图中能正确反映实验现象的是（ ）



【考点】 T4: 甲烷的取代反应.

【分析】 CH_4 与 Cl_2 在光照条件下发生取代反应，取代反应的产物有 CH_3Cl (g)， CH_2Cl_2 (l)， CHCl_3 (l)， CCl_4 (l) 和 HCl 。

【解答】 解： CH_4 与 Cl_2 在光照条件下发生取代反应，取代反应的产物有 CH_3Cl (g)， CH_2Cl_2 (l)， CHCl_3 (l)， CCl_4 (l) 和 HCl ，产生的 CH_2Cl_2 (l)， CHCl_3 (l)， CCl_4 (l) 能附着在管壁上形成油状液滴，由于试管连接饱和食盐水， HCl 在其中的溶解度降低，所以 HCl 能和管内部的空气中的水蒸气形成白雾附着在管内壁上，整个反应是气体体积减少的反应，管内液面上升，所以 D 选项正确，

故选：D。

【点评】 本题考查 CH_4 与 Cl_2 在光照下的取代反应，明确反应过程，产物及其物理状态和化学性质是解题的关键，为高频考点，题目难度不大，是基础题。

4. (6分) W、X、Y 和 Z 为原子序数依次增大的四种短周期元素。W 与 X 可生成一种红棕色有刺激性气味的气体；Y 的周期数是族序数的 3 倍；Z 原子最外层的电子数与 W 的电子总数相同，下列叙述正确的是 ()
- A. X 与其他三种元素均可形成两种或两种以上的二元化合物
 - B. Y 与其他三种元素分别形成的化合物中只含有离子键
 - C. 四种元素的简单离子具有相同的电子层结构
 - D. W 的氧化物对应的水化物均为强酸

【考点】 8F：原子结构与元素周期律的关系。

【分析】 W、X、Y 和 Z 为原子序数依次增大的四种短周期元素，W 与 X 可生成一种红棕色有刺激性气味的气体，该气体是 NO_2 ，则 W、X 分别是 N、O 元素；Y 的周期数是族序数的 3 倍，其原子序数大于 O，则 Y 为 Na 元素；Z 原子最外层的电子数与 W 的电子总数相同，为 Cl 元素；

- A. X 是 O 元素，与 W 形成的二元化合物有 NO 、 NO_2 、 N_2O_5 等；与 Y 元素形成的二元化合物有 Na_2O 、 Na_2O_2 ；有 Z 元素形成的二元化合物有 ClO_2 、 Cl_2O_7 等；
- B. Na 与 O 元素形成的化合物 Na_2O_2 中含有共价键；
- C. 形成的简单离子中 W、X、Y 电子层结构相同；
- D. W 的氧化物的水化物 HNO_2 是弱酸。

【解答】 解：W、X、Y 和 Z 为原子序数依次增大的四种短周期元素，W 与 X 可生成一种红棕色有刺激性气味的气体，该气体是 NO_2 ，则 W、X 分别是 N、O 元素；Y 的周期数是族序数的 3 倍，其原子序数大于 O，则 Y 为 Na 元素；Z 原子最外层的电子数与 W 的电子总数相同，为 Cl 元素；

- A. X 是 O 元素，与 W 形成的二元化合物有 NO 、 NO_2 、 N_2O_5 等；与 Y 元素形成的二元化合物有 Na_2O 、 Na_2O_2 ；有 Z 元素形成的二元化合物有 ClO_2 、 Cl_2O_7 等，所以 X 与其他三种元素均可形成两种或两种以上的二元化合物，故 A 正

确；

B. Na 与 O 元素形成的化合物 Na_2O_2 的电子式为 $\text{Na}^+[:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:]^-\text{Na}^+$ ，含有共价键和离子键，故 B 错误；

C. 形成的简单离子中 W、X、Y 电子层有 2 个，而 Z 离子核外电子层有 3 个，所以这四种元素简单离子电子层结构不相同，故 C 错误；

D. W 的氧化物的水化物 HNO_3 是强酸，而 HNO_2 为弱酸，故 D 错误；

故选：A。

【点评】 本题考查原子结构和元素周期律，侧重考查学生分析、判断及知识综合运用能力，明确原子结构、物质结构、元素周期表结构、元素周期律即可解答，注意规律中的特殊现象，题目难度不大。

5. (6 分) N_A 代表阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是 ()

A. 常温常压下，124g P_4 中所含 P - P 键数目为 $4N_A$

B. 100 mL $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{FeCl}_3$ 溶液中所含 Fe^{3+} 的数目为 $0.1N_A$

C. 标准状况下，11.2L 甲烷和乙烯混合物中含氢原子数目为 $2N_A$

D. 密闭容器中，2 mol SO_2 和 1mol O_2 催化反应后分子总数为 $2N_A$

【考点】 4F：阿伏加德罗常数。

【分析】 A. 1mol P_4 含有 6mol P - P 键；

B. FeCl_3 溶液中存在 Fe^{3+} 的水解；

C. 1mol 乙烷含有 4mol H，1mol 乙烯含有 4mol H；

D. SO_2 和 O_2 的催化反应为可逆反应。

【解答】 解 A. 124g P_4 的物质的量为 $\frac{124\text{g}}{31 \times 4\text{g/mol}} = 1\text{mol}$ ，根据 P_4 的结构式，1mol P_4

含有 6mol P - P 键，即含有 P - P 键数目为 $6N_A$ ，故 A 错误；

B. FeCl_3 溶液中存在 Fe^{3+} 的水解，所以 100 mL $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{FeCl}_3$ 溶液中所含 Fe^{3+} 的数目小于 0.1mol，即小于 $0.1N_A$ ，故 B 错误；

C. 1mol 甲烷含有 4mol H，1mol 乙烯含有 4mol H，二者无论按何种比例，相当于 1mol 混合气体含有 4mol H，则标准状况下，11.2L 甲烷和乙烯混合物中含 H

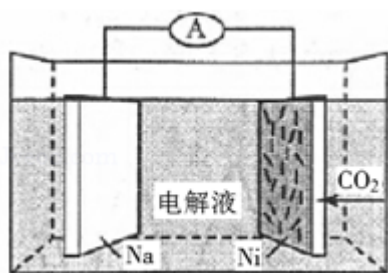
有 $\frac{11.2\text{L}}{22.4\text{L/mol}} \times 4 = 2\text{mol}$ ，即含氢原子数目为 $2N_A$ ，故 C 正确；

D. SO_2 和 O_2 的催化反应为可逆反应，反应不可能完全进行，存在一个化学平衡，所以密闭容器中， 2mol SO_2 和 1mol O_2 催化反应后分子总数不一定为 2mol ，即不一定为 $2N_A$ ，故 D 错误，

故选：C。

【点评】 本题考查阿伏伽德罗常数的简单计算，注意盐类水解知识和化学平衡知识的运用，明确 P_4 的结构是解题的关键，为易错点，题目难度不大，是基础题。

6. (6分) 我国科学家研发了一种“室温下可呼吸”的 $\text{Na}-\text{CO}_2$ 二次电池，将 NaClO_4 溶于有机溶剂作为电解液。钠和负载碳纳米管的镍网分别作为电极材料，电池的总反应为： $3\text{CO}_2 + 4\text{Na} \rightleftharpoons 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{C}$ ，下列说法错误的是 ()



- A. 放电时， ClO_4^- 向负极移动
- B. 充电时释放 CO_2 ，放电时吸收 CO_2
- C. 放电时，正极反应为： $3\text{CO}_2 + 4\text{e}^- = 2\text{CO}_3^{2-} + \text{C}$
- D. 充电时，正极反应为： $\text{Na}^+ + \text{e}^- = \text{Na}$

【考点】 BH：原电池和电解池的工作原理。

【分析】 A. 放电时，Na 失电子作负极、Ni 作正极，电解质溶液中阴离子向负极移动；

B. 放电时 Na 作负极、Ni 作正极，充电时 Ni 作阳极、Na 作阴极，则放电电池反应式为 $3\text{CO}_2 + 4\text{Na} \rightleftharpoons 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{C}$ 、充电电池反应式为 $2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{C} \rightleftharpoons 3\text{CO}_2 + 4\text{Na}$ ；

C. 放电时负极反应式为 $\text{Na} - \text{e}^- = \text{Na}^+$ 、正极反应式为 $3\text{CO}_2 + 4\text{e}^- = 2\text{CO}_3^{2-} + \text{C}$ ；

D. 充电时，原来的正极作电解池的阳极，失电子发生氧化反应。

【解答】解：A. 放电时，Na 失电子作负极、Ni 作正极，电解质溶液中阴离子向负极移动，所以 ClO_4^- 向负极移动，故 A 正确；

B. 放电时 Na 作负极、Ni 作正极，充电时 Ni 作阳极、Na 作阴极，则放电电池反应式为 $3\text{CO}_2+4\text{Na} \rightleftharpoons 2\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{C}$ 、充电电池反应式为 $2\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{C} \rightleftharpoons 3\text{CO}_2+4\text{Na}$ ，所以充电时释放 CO_2 ，放电时吸收 CO_2 ，故 B 正确；

C. 放电时负极反应式为 $\text{Na} - \text{e}^- = \text{Na}^+$ 、正极反应式为 $3\text{CO}_2+4\text{e}^- = 2\text{CO}_3^{2-}+\text{C}$ ，故 C 正确；

D. 充电时，原来的正极 Ni 作电解池的阳极，Na 作电解池阴极，则正极发生的反应为原来正极反应式的逆反应，即 $2\text{CO}_3^{2-}+\text{C} - 4\text{e}^- = 3\text{CO}_2$ ，负极发生的反应为 $\text{Na}^++\text{e}^- = \text{Na}$ ，故 D 错误；

故选：D。

【点评】本题考查原电池原理，明确充电电池中正负极、阴阳极发生反应关系是解本题关键，侧重考查学生分析判断能力，难点是电极反应式的书写，题目难度不大。

7. (6分) 下列实验过程可以达到实验目的是 ()

编号	实验目的	实验过程
A	配制 $0.4000\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 NaOH 溶液	称取 4.0g 固体 NaOH 于烧杯中，加入少量蒸馏水溶解，转移至 250mL 容量瓶中定容
B	探究维生素 C 的还原性	向盛有 2mL 黄色氯化铁溶液的试管中滴加浓的维生素 C 溶液，观察颜色变化
C	制取并纯化氢气	向稀盐酸中加入锌粒，将生成的气体依次通过 NaOH 溶液、浓硫酸和 KMnO_4 溶液
D	探究浓度对反应速率的影响	向 2 支盛有 5mL 不同浓度 NaHSO_3 溶液的试管中同时加入 2mL 5% H_2O_2 溶液，观察实验现象

A. A

B. B

C. C

D. D

【考点】 U5：化学实验方案的评价。

- 【分析】** A. 在转移溶液之前应该将溶液冷却至室温，否则配制的溶液浓度偏高
- B. 氯化铁具有氧化性、维生素 C 具有还原性，二者发生氧化还原反应而使溶液变色；
- C. 高锰酸钾溶液和氢气、HCl 都不反应，且最后通过酸性高锰酸钾溶液会导致得到的氢气中含有水蒸气；
- D. 要探究浓度对化学反应速率影响实验时，应该只有浓度不同其它条件必须完全相同。

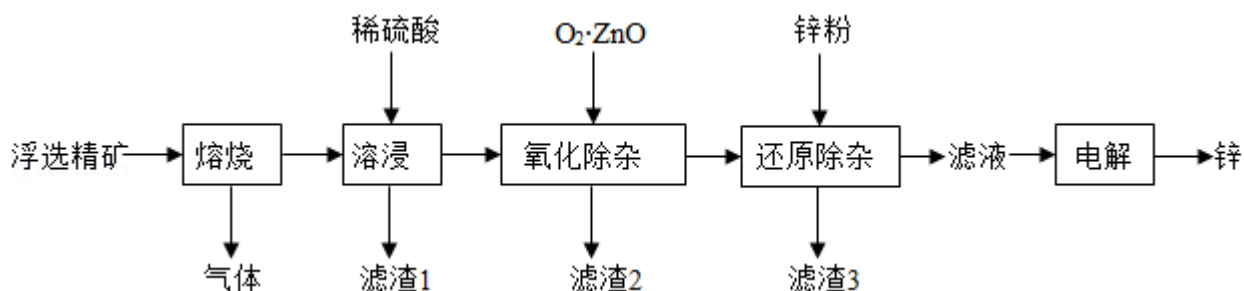
- 【解答】** 解：A. NaOH 溶解过程是放热的，导致溶液浓度高于室温，如果在转移溶液之前未将溶液冷却至室温，否则配制的溶液体积偏小，则配制溶液浓度偏高，所以不能实现实验目的，故 A 不选；
- B. 氯化铁具有氧化性、维生素 C 具有还原性，二者发生氧化还原反应而生成亚铁离子，导致溶液由黄色变为浅绿色，则溶液变色，所以能实现实验目的，故 B 选；
- C. 高锰酸钾溶液和氢气、HCl 都不反应，且最后通过酸性高锰酸钾溶液会导致得到的氢气中含有水蒸气，所以不能实现实验目的，用 NaOH 吸收 HCl、用浓硫酸干燥气体即可，故 C 不选；
- D. 要探究浓度对化学反应速率影响实验时，应该只有浓度不同其它条件必须完全相同，该实验没有明确说明温度是否相同，并且实验现象也不明显，所以不能实现实验目的，故 D 不选，

故选：B。

【点评】 本题考查化学实验评价，涉及溶液配制、性质检验、物质的分离提纯、化学反应速率影响因素探究等知识点，侧重考查学生实验操作、实验分析和判断能力，明确实验原理及物质性质是解本题关键，题目难度不大。

二、非选择题：每个试题考生必须作答。

8. (14 分) 我国是世界上最早制得和使用金属锌的国家。一种以闪锌矿 (ZnS ，含有 SiO_2 和少量 FeS 、 CdS 、 PbS 杂质) 为原料制备金属锌的流程如图所示：



相关金属离子 $[c_0(\text{M}^{n+})=0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}]$ 形成氢氧化物沉淀的 pH 范围如下:

金属离子	Fe^{3+}	Fe^{2+}	Zn^{2+}	Cd^{2+}
开始沉淀的 pH	1.5	6.3	6.2	7.4
沉淀完全的 pH	2.8	8.3	8.2	9.4

回答下列问题:

(1) 焙烧过程中主要反应的化学方程式为 $2\text{ZnS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{ZnO}+2\text{SO}_2$ 。

(2) 滤渣 1 的主要成分除 SiO_2 外还有 PbSO_4 ; 氧化除杂工序中 ZnO 的作用是 调节溶液的 pH 到 2.8 - 6.2 之间, 使 Fe^{3+} 完全沉淀, 若不通入氧气, 其后果是 无法除去溶液中 Fe^{2+} 。

(3) 溶液中的 Cd^{2+} 用锌粉除去, 还原除杂工序中反应的离子方程式为 $\text{Cd}^{2+}+\text{Zn}=\text{Cd}+\text{Zn}^{2+}$ 。

(4) 电解硫酸锌溶液制备单质锌时, 阴极的电极反应式为 $\text{Zn}^{2+}+2\text{e}^{-}=\text{Zn}$; 沉积锌后的电解液可返回 溶浸 工序继续使用。

【考点】 U3: 制备实验方案的设计。

【分析】 焙烧过程中发生的反应有 $2\text{ZnS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{ZnO}+2\text{SO}_2$ 、 $4\text{FeS}+7\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3+4\text{SO}_2$ 、 $2\text{PbS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{PbO}+2\text{SO}_2$ 、 $2\text{CdS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CdO}+2\text{SO}_2$, 所以焙烧过程中生成的气体是 SO_2 ; 然后加入稀硫酸酸浸, FeS (未焙烧)、 ZnO 、 Fe_2O_3 、 PbO 、 CdO 和稀硫酸反应生成 Fe^{2+} 、 Zn^{2+} 、 Fe^{3+} 、 PbSO_4 、 Cd^{2+} , 所以滤渣 1 为未反应的 SiO_2 和生成的 PbSO_4 ;

氧化除杂时通入氧气, 使 Fe^{2+} 转化为 Fe^{3+} , 加入 ZnO 和稀硫酸反应调节溶液的

pH 值，将 Fe^{3+} 转化为 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 而除去 Fe^{3+} ，滤渣 2 为生成的 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ；然后向溶液中加入 Zn，Zn 和 Cd^{2+} 发生氧化还原生成 Cd，然后过滤得到滤液，滤渣 3 为 Cd；将滤液电解得到 Zn；

(1) 焙烧过程中 ZnS、FeS、CdS、PbS 都和氧气发生氧化还原反应，但是 ZnS 的反应是主要反应；

(2) 滤渣 1 的主要成分除 SiO_2 外还有生成的硫酸铅；ZnO 能和酸反应生成盐和水，从而改变溶液的 pH 值；如果不通入氧气，亚铁离子影响 Zn 的制备；

(3) Cd^{2+} 和 Zn 发生氧化还原反应生成 Cd；

(4) 电解硫酸锌溶液制备单质锌时，阴极上溶液中 Zn^{2+} 得电子生成 Zn；沉积锌后的电解液中锌离子浓度降低，可以通过返回溶浸工序继续使用。

【解答】解：焙烧过程中发生的反应有 $2\text{ZnS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{ZnO}+2\text{SO}_2$ 、 $4\text{FeS}+7\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3+4\text{SO}_2$ 、 $2\text{PbS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{PbO}+2\text{SO}_2$ 、 $2\text{CdS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CdO}+2\text{SO}_2$ ，所以焙烧过程中生成的气体是 SO_2 ；然后加入稀硫酸酸浸，FeS（未焙烧）、ZnO、 Fe_2O_3 、PbO、CdO 和稀硫酸反应生成 Fe^{2+} 、 Zn^{2+} 、 Fe^{3+} 、 PbSO_4 、 Cd^{2+} ，所以滤渣 1 为未反应的 SiO_2 和生成的 PbSO_4 ；

氧化除杂时通入氧气，使 Fe^{2+} 转化为 Fe^{3+} ，加入 ZnO 和稀硫酸反应调节溶液的 pH 值，将 Fe^{3+} 转化为 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 而除去 Fe^{3+} ，滤渣 2 为生成的 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ；然后向溶液中加入 Zn，Zn 和 Cd^{2+} 发生氧化还原生成 Cd，然后过滤得到滤液，滤渣 3 为 Cd；将滤液电解得到 Zn；

(1) 焙烧过程中 ZnS、FeS、CdS、PbS 都和氧气发生氧化还原反应，但是 ZnS 的反应是主要反应，所以其主要方程式为 $2\text{ZnS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{ZnO}+2\text{SO}_2$ ，

故答案为： $2\text{ZnS}+3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{ZnO}+2\text{SO}_2$ ；

(2) 滤渣 1 的主要成分除 SiO_2 外还有 PbO 和稀硫酸生成的沉淀 PbSO_4 ；ZnO 能和酸反应生成盐和水，从而改变溶液的 pH 值，使溶液的 pH 调节在 2.8 - 6.2 之间，从而 Fe^{3+} 将转化为沉淀除去 Fe^{3+} ； Fe^{2+} 、 Zn^{2+} 开始沉淀、完全沉淀的 pH 相近，如果不通入氧气， Fe^{2+} 不能完全除去而影响 Zn 的制备，

故答案为： PbSO_4 ；调节溶液的 pH 到 2.8 - 6.2 之间，使 Fe^{3+} 完全沉淀；无法除

去溶液中 Fe^{2+} ;

(3) Cd^{2+} 和 Zn 发生氧化还原反应生成 Cd , 离子方程式为 $\text{Cd}^{2+}+\text{Zn}=\text{Cd}+\text{Zn}^{2+}$,

故答案为: $\text{Cd}^{2+}+\text{Zn}=\text{Cd}+\text{Zn}^{2+}$;

(4) 电解硫酸锌溶液制备单质锌时, 阴极上溶液中 Zn^{2+} 得电子生成 Zn , 电极反应式为 $\text{Zn}^{2+}+2\text{e}^{-}=\text{Zn}$; 沉积锌后的电解液中锌离子浓度降低, 可以通过返回溶浸工序继续使用, 从而减少资源浪费,

故答案为: $\text{Zn}^{2+}+2\text{e}^{-}=\text{Zn}$; 溶浸。

【点评】本题考查物质制备, 综合性较强, 涉及物质分离提纯、电解原理、氧化还原反应、方程式的书写等知识点, 明确流程图中各物质的性质、发生的反应及物质分离提纯方法是解本题关键, 知道每一步的目的及原理, 题目难度中等。

9. (14分) $\text{CH}_4 - \text{CO}_2$ 的催化重整不仅可以得到合成气 (CO 和 H_2), 还对温室气体的减排具有重要意义。回答下列问题:

(1) $\text{CH}_4 - \text{CO}_2$ 催化重整反应为: $\text{CH}_4(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g})$ 。

已知: $\text{C}(\text{s}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g}) \quad \Delta H = -75\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

$\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) = \text{CO}_2(\text{g}) \quad \Delta H = -394\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

$\text{C}(\text{s}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{CO}(\text{g}) \quad \Delta H = -111\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

该催化重整反应的 $\Delta H = \underline{+247} \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$. 有利于提高 CH_4 平衡转化率的条件是

A (填标号)。

- A. 高温 低压 B. 低温 高压 C. 高温 高压
D. 低温 低压

某温度下, 在体积为 2L 的容器中加入 2mol CH_4 、1mol CO_2 以及催化剂进行重整反应, 达到平衡时 CO_2 的转化率是 50%, 其平衡常数为 $\underline{\frac{1}{3}} \text{mol}^2\cdot\text{L}^{-2}$ 。

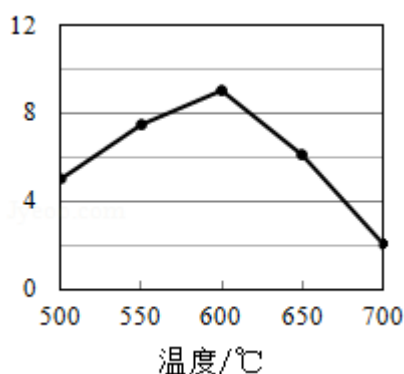
(2) 反中催化剂活性会因积碳反应而降低, 同时存在的消碳反应则使积碳碳量减少。相关数据如下表:

	积碳反应	消碳反应
	$\text{CH}_4(\text{g}) \rightleftharpoons \text{C}(\text{s})$	$\text{CO}_2(\text{g}) + \text{C}(\text{s}) \rightleftharpoons$
	$+2\text{H}_2(\text{g})$	$2\text{CO}(\text{g})$

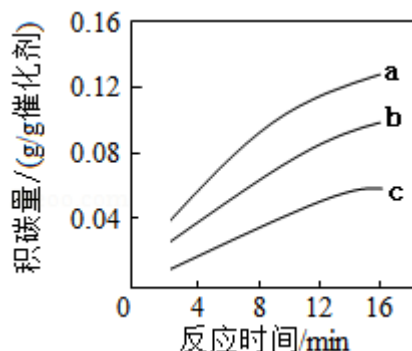
$\Delta H / (\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1})$		75	172
活化能/ $(\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1})$	催化剂 X	33	91
	催化剂 Y	43	72

①由上表判断，催化剂 X 劣于 Y (填“优于或劣于”)，理由是 催化剂 X 较催化剂 Y，积碳反应时，活化能低，反应速率快，消碳反应时，活化能高，反应速率慢，综合考虑，催化剂 X 较催化剂 Y 更利于积碳反应，不利于消碳反应，会降低催化剂活性。在反应进料气组成，压强及反应时间相同的情况下，某催化剂表面的积碳量随温度的变化关系如右图所示。升高温度时，下列关于积碳反应，消碳反应的平衡常数(K)和速率(v)的叙述正确的是 AD (填标号)。

- A. $K_{\text{积}}$ 、 $K_{\text{消}}$ 均增加
- B. $V_{\text{积}}$ 减小、 $V_{\text{消}}$ 增加
- C. $K_{\text{积}}$ 减小、 $K_{\text{消}}$ 增加
- D. $V_{\text{消}}$ 增加的倍数比 $V_{\text{积}}$ 增加的倍数大



②在一定温度下，测得某催化剂上沉积碳的生成速率方程为 $v = k \cdot p(\text{CH}_4) \cdot [p(\text{CO}_2)]^{-0.5}$ (k 为速率常数)。在 $p(\text{CH}_4)$ 一定时，不同 $p(\text{CO}_2)$ 下积碳量随时间的变化趋势如图所示，则 $P_a(\text{CO}_2)$ 、 $P_b(\text{CO}_2)$ 、 $P_c(\text{CO}_2)$ 从大到小的顺序为 $p_c(\text{CO}_2) > p_b(\text{CO}_2) > p_a(\text{CO}_2)$ 。



【考点】CP：化学平衡的计算.

【专题】51E：化学平衡专题.

【分析】(1) ① $C(s) + 2H_2(g) = CH_4(g) \quad \Delta H = -75 kJ \cdot mol^{-1}$

② $C(s) + O_2(g) = CO_2(g) \quad \Delta H = -394 kJ \cdot mol^{-1}$

③ $C(s) + \frac{1}{2}O_2(g) = CO(g) \quad \Delta H = -111 kJ \cdot mol^{-1}$

将方程式 $2③ - ① - ②$ 得 $CH_4(g) + CO_2(g) = 2CO(g) + 2H_2(g)$, ΔH 进行相应的改变;

要提高 CH_4 平衡转化率应该使平衡正向移动, 但是不能通过增大甲烷浓度实现; 达到平衡时 CO_2 的转化率是 50%, 根据方程式知, 参加反应的 $n(CO_2) = n(CH_4) = 1 mol \times 50\% = 0.5 mol$, 生成的 $n(CO) = n(H_2) = 1 mol$,

该化学反应 $CH_4(g) + CO_2(g) = 2CO(g) + 2H_2(g)$,

开始 (mol/L) 1 0.5 0 0

反应 (mol/L) 0.25 0.25 0.5 0.5

平衡 (mol/L) 0.75 0.25 0.5 0.5

化学平衡常数 $K = \frac{c^2(CO) \cdot c^2(H_2)}{c(CH_4) \cdot c(CO_2)}$;

(2) ① 消碳反应越容易发生, 催化剂活性越好, 消碳反应所需活化能越低, 消碳反应越容易进行;

- A. 积碳反应和消碳反应的正反应都是吸热反应, 升高温度平衡向吸热方向移动;
- B. 升高温度所有的化学反应速率都增大;
- C. 积碳反应和消碳反应的正反应都是吸热反应, 升高温度平衡向吸热方向移动;
- D. 积碳量达到最大值以后再升高温度积碳量降低, $V_{消}$ 增加的倍数比 $V_{积}$ 增加的

倍数大；

②在一定温度下，相同时间内，沉积的碳越多，则沉积碳生成速率越快，根据 $v=k \cdot p(\text{CH}_4) \cdot [p(\text{CO}_2)]^{-0.5}$ (k 为速率常数) 知， $p(\text{CH}_4)$ 一定时，沉积碳生成速率与二氧化碳压强成反比。

【解答】解：(1) ① $\text{C}(\text{s}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g}) \quad \Delta H = -75 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

② $\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) \quad \Delta H = -394 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

③ $\text{C}(\text{s}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) \quad \Delta H = -111 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

将方程式 $2 \times ③ - ① - ②$ 得 $\text{CH}_4(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g})$ ， $\Delta H = 2(-111 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}) - (-75 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}) - (-394 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}) = +247 \text{kJ/mol}$ ；

要提高 CH_4 平衡转化率应该使平衡正向移动，但是不能通过增大甲烷浓度实现，该反应的正反应是一个反应前后气体体积增加的吸热反应，升高温度、减小压强能使平衡正向移动，增大甲烷转化率，

达到平衡时 CO_2 的转化率是 50%，根据方程式知，参加反应的 $n(\text{CO}_2) = n(\text{CH}_4) = 1 \text{mol} \times 50\% = 0.5 \text{mol}$ ，生成的 $n(\text{CO}) = n(\text{H}_2) = 1 \text{mol}$ ，

该化学反应 $\text{CH}_4(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g})$ ，

开始 (mol/L)	1	0.5	0	0
反应 (mol/L)	0.25	0.25	0.5	0.5
平衡 (mol/L)	0.75	0.25	0.5	0.5

化学平衡常数 $K = \frac{c^2(\text{CO}) \cdot c^2(\text{H}_2)}{c(\text{CH}_4) \cdot c(\text{CO}_2)} = \frac{0.5^2 \times 0.5^2}{0.75 \times 0.25} = \frac{1}{3}$ ；

故答案为：+247；高温低压； $\frac{1}{3}$ ；

(2) ①根据表中数据知，催化剂 X 较催化剂 Y，积碳反应时，活化能低，反应速率快，消碳反应时，活化能高，反应速率慢，综合考虑，催化剂 X 较催化剂 Y 更利于积碳反应，不利于消碳反应，会降低催化剂活性；

A. 积碳反应和消碳反应的正反应都是吸热反应，升高温度平衡正向移动，则 $K_{\text{积}}$ 、 $K_{\text{消}}$ 均增加，故正确；

B. 升高温度化学反应速率都增大， $V_{\text{积}}$ 增加、 $V_{\text{消}}$ 增加，故错误；

C. 积碳反应和消碳反应的正反应都是吸热反应，升高温度平衡正向移动，则 $K_{\text{积}}$ 、 $K_{\text{消}}$ 均增加，故错误；

D. 积碳量达到最大值以后再升高温度积碳量降低, $V_{消}$ 增加的倍数比 $V_{积}$ 增加的倍数大, 故正确;

所以选 AD;

故答案为: 劣于; 催化剂 X 较催化剂 Y, 积碳反应时, 活化能低, 反应速率快, 消碳反应时, 活化能高, 反应速率慢, 综合考虑, 催化剂 X 较催化剂 Y 更利于积碳反应, 不利于消碳反应, 会降低催化剂活性;

AD;

②在一定温度下, 相同时间内, 沉积的碳越多, 则沉积碳生成速率越快, 根据 $v=k \cdot p(\text{CH}_4) \cdot [p(\text{CO}_2)]^{-0.5}$ (k 为速率常数) 知, $p(\text{CH}_4)$ 一定时, 沉积碳生成速率与二氧化碳压强成反比, 根据图知, 积碳量 $a > b > c$, 则 $p_c(\text{CO}_2) > p_b(\text{CO}_2) > p_a(\text{CO}_2)$,

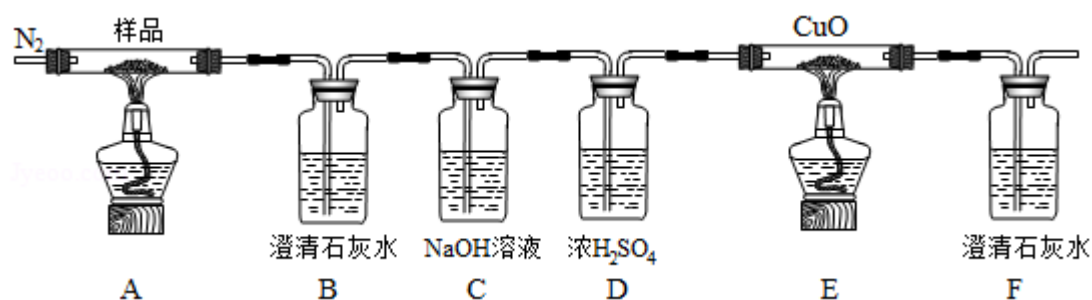
故答案为: $p_c(\text{CO}_2) > p_b(\text{CO}_2) > p_a(\text{CO}_2)$ 。

【点评】 本题考查化学反应原理, 涉及盖斯定律、化学平衡计算、外界条件对化学平衡影响等知识点, 侧重考查学生分析、推断及图象分析能力, 正确理解题给信息及出题人目的是解本题关键, 难点是 (2) 题分析解答。

10. (15 分) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ (三草酸合铁酸钾) 为亮绿色晶体, 可用于晒制蓝图, 回答下列问题:

(1) 晒制蓝图时, 用 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 作感光剂, 以 $\text{K}_3\text{Fe}[\text{CN}]_6$ 溶液为显色剂。其光解反应的化学方程式为 $2\text{K}_3[\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \xrightarrow{\text{光照}} 2\text{FeC}_2\text{O}_4 + 3\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 2\text{CO}_2 \uparrow$; 显色反应的化学方程式为 $3\text{FeC}_2\text{O}_4 + 2\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6] = \text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2 \downarrow + 3\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 。

(2) 某小组为探究三草酸合铁酸钾的热分解产物, 按如图所示装置进行实验。



①通入氮气的目的是 排出装置中原有空气, 避免 O_2 和 CO_2 干扰实验, 同时用

N₂把装置 A、E 中反应生成的气体排出进行后续检验。

②实验中观察到装置 B、F 中澄清石灰水均变浑浊，装置 E 中固体变为红色，由此判断热分解产物中一定含有CO、CO₂。

③为防止倒吸，停止实验时应进行的操作是先关闭 A、E 中的酒精灯，冷却后再停止通入 N₂。

④样品完全分解后，装置 A 中的残留物含有 FeO 和 Fe₂O₃，检验 Fe₂O₃ 存在的方法是：取少量装置 A 中残留物放入试管中，加入稀硫酸溶解，再滴加几滴 KSCN 溶液，若观察到溶液变红，则证明 A 中残留物中含 Fe₂O₃。

(3) 测定三草酸合铁酸钾中铁的含量。

①称量 mg 样品于锥形瓶中，溶解后加稀 H₂SO₄ 酸化，用 cmol·L⁻¹KMnO₄ 溶液滴定至终点。滴定终点的现象是当滴入最后一滴滴入后，溶液变成浅红色，且半分钟内不褪色。

②向上述溶液中加入过量锌粉至反应完全后，过滤、洗涤，将滤液及洗涤液全部收集到锥形瓶中。加稀 H₂SO₄ 酸化，用 cmol·L⁻¹KMnO₄ 溶液滴定至终点，消耗 KMnO₄ 溶液 VmL。该晶体中铁的质量分数的表达式为 $\frac{5 \times cV \times 56}{m \times 1000} \times 100\%$
或 $\frac{7cV}{25m} \times 100\%$ (或 $\frac{28cV}{m} \%$)。

【考点】 5C：物质的量浓度的相关计算；RD：探究物质的组成或测量物质的含量。

【分析】 (1) 显色过程是 FeC₂O₄ 中的亚铁离子与 [Fe(CN)₆]³⁻ 结合成蓝色沉淀，据此写出该后续方程式； (2) ①反应开始前通氮气，可排净装置中空气，以免氧气、二氧化碳对实验干扰，同时把装置 A、E 中反应生成的气体排出；

②B 中澄清石灰水变浑浊证明含有二氧化碳，E 中固体变红、F 中澄清石灰水变浑浊证明分解产物中有一氧化碳；

③为避免倒吸，需先关闭反应装置中的酒精灯，冷却后再停止通入 N₂；

④检验 Fe₂O₃，需将 Fe₂O₃ 转化成铁离子，再用硫氰化钾进行检验；

(3) ①用 KMnO₄ 溶液滴定亚铁离子，滴定终点溶液变成浅红色；

②根据 n=cV 计算出消耗高锰酸根离子的物质的量，根据化合价升降相等可得反

应关系式 $5\text{Fe}^{2+} \sim \text{MnO}_4^-$ ，则 $n(\text{Fe}^{2+}) = 5n(\text{MnO}_4^-)$ ，然后根据 $m = nM$ 计算出样品中含有铁元素的质量，最后根据 $\frac{m(\text{Fe}^{2+})}{m_{\text{样品}}} \times 100\%$ 计算。

【解答】解：（1）显色过程是 FeC_2O_4 中的亚铁离子与 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ 结合成蓝色沉淀的反应，该反应的化学方程式为： $3\text{FeC}_2\text{O}_4 + 2\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6] = \text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2 \downarrow + 3\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ，

故答案为： $3\text{FeC}_2\text{O}_4 + 2\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6] = \text{Fe}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]_2 \downarrow + 3\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ；（2）①在反应开始前通入 N_2 ，可排净装置中的空气，以免 O_2 和 CO_2 对实验干扰，同时用 N_2 把装置 A、E 中反应生成的气体排出进行后续检验，

故答案为：排出装置中原有空气，避免 O_2 和 CO_2 干扰实验，同时用 N_2 把装置 A、E 中反应生成的气体排出进行后续检验；

②B 中澄清石灰水变浑浊证明分解产物中一定含有 CO_2 ，E 中固体变红、F 中澄清石灰水变浑浊证明分解产物中有还原性气体 CO ，

故答案为： CO ； CO_2 ；

③为防止倒吸，需要先关闭反应装置中的酒精灯，冷却至常温过程中需保持一直通入 N_2 ，

故答案为：先关闭 A、E 中的酒精灯，冷却后再停止通入 N_2 ；

④检验固体中是否存在 Fe_2O_3 ，需将 Fe_2O_3 转化成铁离子，再用硫氰化钾进行检验，操作方法为：取少量装置 A 中残留物放入试管中，加入稀硫酸溶解，再滴加几滴 KSCN 溶液，若观察到溶液变红，则证明 A 中残留物中含 Fe_2O_3 ，

故答案为：取少量装置 A 中残留物放入试管中，加入稀硫酸溶解，再滴加几滴 KSCN 溶液，若观察到溶液变红，则证明 A 中残留物中含 Fe_2O_3 ；

（3）①用 KMnO_4 溶液滴定亚铁离子，滴定终点溶液变成浅红色，则滴定终点为：当滴入最后一滴滴入后，溶液变成浅红色，且半分钟内不褪色，

故答案为：当滴入最后一滴滴入后，溶液变成浅红色，且半分钟内不褪色；

②用 $\text{cmol} \cdot \text{L}^{-1} \text{KMnO}_4$ 溶液滴定至终点，消耗 KMnO_4 溶液 $V\text{mL}$ ，消耗 MnO_4^- 的物质的量为： $n(\text{MnO}_4^-) = \text{cmol/L} \times \frac{V}{1000} \text{L} = \frac{cV}{1000} \text{mol}$ ，

根据化合价升降相等可得反应关系式： $5\text{Fe}^{2+} \sim \text{MnO}_4^-$ ，

则 $n(\text{Fe}^{2+}) = 5n(\text{MnO}_4^-) = 5 \times \frac{cV}{1000} \text{mol}$ ， $m(\text{Fe}^{2+}) = 56\text{g/mol} \times 5 \times \frac{cV}{1000}$ ，

所以铁的质量分数 = $\frac{5 \times \frac{cV}{1000} \text{ mol} \times 56 \text{ g/mol}}{m \text{ g}} \times 100\% = \frac{5 \times cV \times 56}{m \times 1000} \times 100\%$ 或 $\frac{7cV}{25m}$
 $\times 100\%$ (或 $\frac{28cV}{m}\%$) ,

故答案为: $\frac{5 \times cV \times 56}{m \times 1000} \times 100\%$ 或 $\frac{7cV}{25m} \times 100\%$ (或 $\frac{28cV}{m}\%$)

【点评】 本题考查探究物质组成、测量物质含量, 题目难度较大, 明确实验原理、实验目的为解答关键, 注意掌握常见元素及其化合物性质, 试题知识点较多、综合性较强, 充分考查了学生的分析、理解能力及综合应用能力。

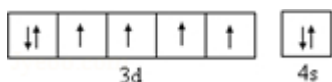
[化学一选修 3: 物质结构与性质] (15 分)

11. (15 分) 硫及其化合物有许多用途。相关物质的物理常数如表所示:

	H ₂ S	S ₈	FeS ₂	SO ₂	SO ₃	H ₂ SO ₄
熔点/°C	- 85.5	115.2	>600 (分 解)	- 75.5	16.8	10.3
沸点/°C	- 60.3	444.6		- 10.0	45.0	337.0

回答下列问题:

(1) 基态 Fe 原子价层电子的电子排布图 (轨道表达式) 为



, 基态 S 原子电子占据最高能级的电子云轮廓图为 哑铃 形。

(2) 根据价层电子对互斥理论, H₂S, SO₂, SO₃ 的气态分子中, 中心原子价层电子对数不同于其他分子的是 H₂S。

(3) 图 (a) 为 S₈ 的结构, 其熔点和沸点要比二氧化硫的熔点和沸点高很多, 主要原因为 S₈ 与 SO₂ 都是分子晶体, S₈ 相对分子质量比 SO₂ 大, S₈ 的分子间作用力大于 SO₂, 所以熔沸点 S₈ > SO₂。

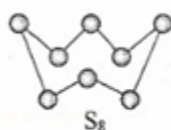


图 (a)



图 (b)

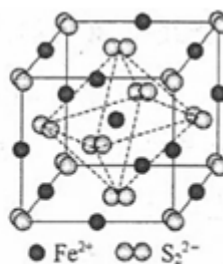


图 (c)

(4) 气态三氧化硫以单分子形式存在，其分子的立体构型为平面三角形，其中共价键的类型有2种；固体三氧化硫中存在如图(b)所示的三聚分子。该分子中S原子的杂化轨道类型为sp³。

(5) FeS₂晶体的晶胞如图(c)所示，晶胞边长为anm，FeS₂相对式量为M、

阿伏加德罗常数的值为N_A，其晶体密度的计算表达式为
$$\frac{\frac{M}{N_A} \times 4}{(a \times 10^{-7})^3}$$

g·cm⁻³；晶胞中Fe²⁺位于S₂²⁻所形成的八面体的体心，该正八面体的边长为
$$\frac{\sqrt{2}}{2}a \text{ nm}。$$

【考点】 86：原子核外电子排布；98：判断简单分子或离子的构型；9I：晶胞的计算；9S：原子轨道杂化方式及杂化类型判断。

【专题】 51D：化学键与晶体结构。

【分析】 (1) 基态Fe原子价层电子为其3d、4s能级上电子；

基态S原子电子占据的能级有1s、2s、2p、3s、3p，最高能级为3p，其电子云轮廓图为哑铃形；

(2) H₂S中S原子价层电子对个数=2+ $\frac{6-2 \times 1}{2}$ =4、SO₂中S原子价层电子对个数=2+ $\frac{6-2 \times 2}{2}$ =3、SO₃中S原子价层电子对个数=3+ $\frac{6-3 \times 2}{2}$ =3；

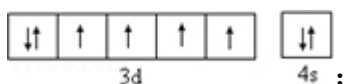
(3) S₈、SO₂都分子晶体，分子晶体熔沸点与其分子间作用力成正比，分子间作用力与其相对分子质量成正比；

(4) SO₃中S原子价层电子对个数=3+ $\frac{6-3 \times 2}{2}$ =3，且不含孤电子对，根据价层电子对互斥理论判断其空间构型；该分子中S-O原子之间存在共价键；该分子中每个S原子价层电子对个数都是4，根据价层电子对互斥理论判断S原子杂化类型；

(5) 晶胞边长为anm=a×10⁻⁷cm，晶胞体积=(a×10⁻⁷cm)³，该晶胞中Fe²⁺个数=1+12× $\frac{1}{4}$ =4，S₂²⁻个数=8× $\frac{1}{8}$ +6× $\frac{1}{2}$ =4，其晶体密度= $\frac{m}{V}$ ；晶胞中Fe²⁺位于S₂²⁻所形成的八面体的体心，该正八面体的边长为每个面对角线长度的一半。

【解答】 解：(1) 基态Fe原子的核外价电子排布式为[Ar]3d⁶4s²，基态Fe原

子价层电子为其 3d、4s 能级上电子，则基态 Fe 原子的核外价电子排布图为



基态 S 原子电子占据的能级有 1s、2s、2p、3s、3p，最高能级为 3p，其电子云轮廓图为哑铃形，



(2) H_2S 中 S 原子价层电子对个数 $= 2 + \frac{6-2 \times 1}{2} = 4$ 、 SO_2 中 S 原子价层电子对个数 $= 2 + \frac{6-2 \times 2}{2} = 3$ 、 SO_3 中 S 原子价层电子对个数 $= 3 + \frac{6-3 \times 2}{2} = 3$ ，中心原子价层电子对数不同于其他分子的是 H_2S ，

故答案为： H_2S ；

(3) S_8 、 SO_2 都分子晶体，分子晶体熔沸点与其分子间作用力成正比，分子间作用力与其相对分子质量成正比， S_8 相对分子质量大于 SO_2 ，所以分子间作用力 S_8 大于 SO_2 ，导致熔沸点 S_8 大于 SO_2 ，

故答案为： S_8 与 SO_2 都是分子晶体， S_8 相对分子质量比 SO_2 大， S_8 的分子间作用力大于 SO_2 ，所以熔沸点 $\text{S}_8 > \text{SO}_2$ ；

(4) SO_3 中 S 原子价层电子对个数 $= 3 + \frac{6-3 \times 2}{2} = 3$ ，且不含孤电子对，根据价层电子对互斥理论判断其空间构型为平面正三角形，该分子中 S - O 原子之间存在 σ 和离域大 π 键，所以共价键类型 2 种；该分子中每个 S 原子价层电子对个数都是 4，根据价层电子对互斥理论判断 S 原子杂化类型为 sp^3 ，

故答案为：平面正三角；2； sp^3 ；

(5) 晶胞边长为 $a\text{nm} = a \times 10^{-7}\text{cm}$ ，晶胞体积 $= (a \times 10^{-7}\text{cm})^3$ ，该晶胞中 Fe^{2+} 个数 $= 1 + 12 \times \frac{1}{4} = 4$ ， S_2^{2-} 个数 $= 8 \times \frac{1}{8} + 6 \times \frac{1}{2} = 4$ ，其晶体密度

$$= \frac{m}{V} = \frac{\frac{M}{N_A} \times 4}{(a \times 10^{-7})^3} \text{g/cm}^3$$

晶胞中 Fe^{2+} 位于 S_2^{2-} 所形成的八面体的体心，该正八

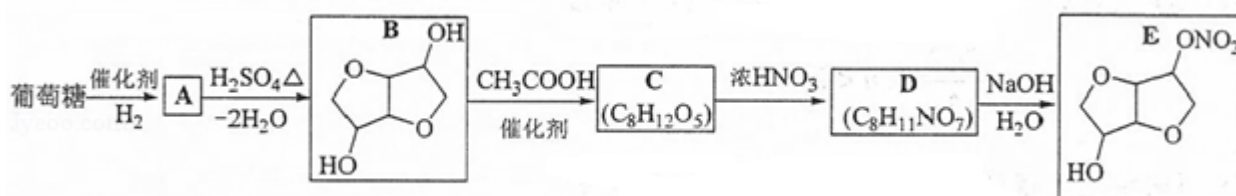
面体的边长为每个面对角线长度的一半 $= \frac{1}{2} \times \sqrt{2}a\text{nm} = \frac{\sqrt{2}}{2}a\text{nm}$ ，

故答案为： $\frac{\frac{M}{N_A} \times 4}{(a \times 10^{-7})^3}$ ； $\frac{\sqrt{2}}{2}a$ 。

【点评】 本题考查物质结构和性质，涉及晶胞计算、微粒空间构型判断、原子核外电子排布等知识点，侧重考查学生分析判断、公式的正确运用及空间想像能力，难点是晶胞计算，注意均摊分在晶胞中的灵活运用及 nm 与 cm 之间的换算。

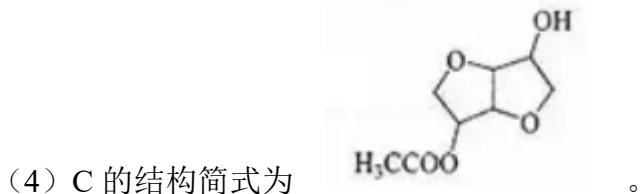
[化学一选修 5：有机化学基础] (15 分)

12. 以葡萄糖为原料制得的山梨醇 (A) 和异山梨醇 (B) 都是重要的生物质转化平台化合物。E 是一种治疗心绞痛的药物。由葡萄糖为原料合成 E 的路线如下：

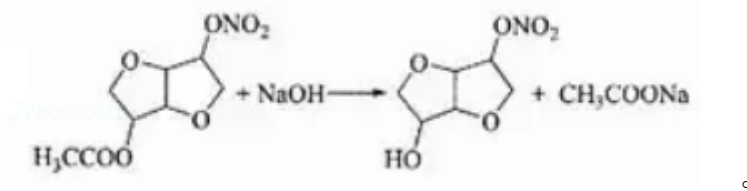


回答下列问题：

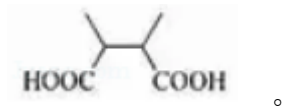
- (1) 葡萄糖的分子式为 $C_6H_{12}O_6$ 。
- (2) A 中含有的官能团的名称为 羟基。
- (3) 由 B 到 C 的反应类型为 酯化反应或取代反应。



(5) 由 D 到 E 的反应方程式为



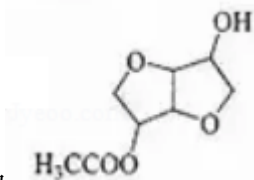
(6) F 是 B 的同分异构体，7.30g 的 F 与足量饱和碳酸氢钠反应可释放出 2.24L 二氧化碳 (标准状况)，F 的可能结构共有 9 种 (不考虑立体异构)；其中核磁共振氢谱为三组峰，峰面积比为 3：1：1 的结构简式为

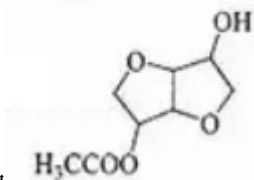


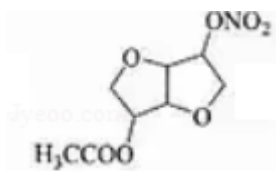
【考点】HC：有机物的合成。

【专题】534：有机物的化学性质及推断。

【分析】葡萄糖和氢气发生加成反应生成 A 为 $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$ ，A 发生消去反应生成 B，B 和乙酸反应生成 C，根据 C 分子式知，B 中一个羟基

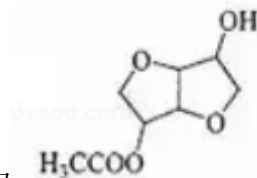


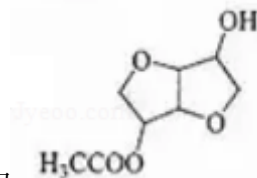
发生酯化反应，C 结构简式为 ，根据 D 分子式知，生成 D 的反应为取代反应，D 发生水解反应生成 E，根据 E 结构简式知，D 为

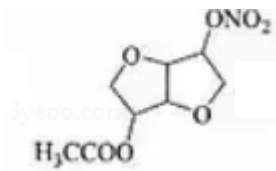


，结合题目分析解答。

【解答】解：葡萄糖和氢气发生加成反应生成 A 为 $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$ ，A 发生消去反应生成 B，B 和乙酸反应生成 C，根据 C 分子式知，B 中一个羟基



基发生酯化反应，C 结构简式为 ，根据 D 分子式知，生成 D 的反应为取代反应，D 发生水解反应生成 E，根据 E 结构简式知，D 为



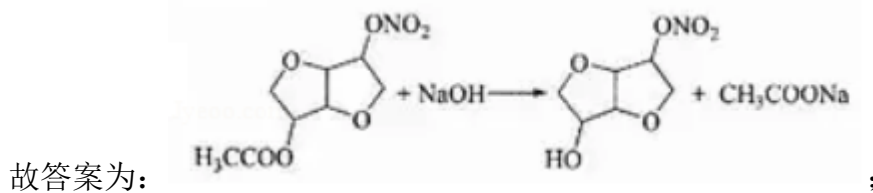
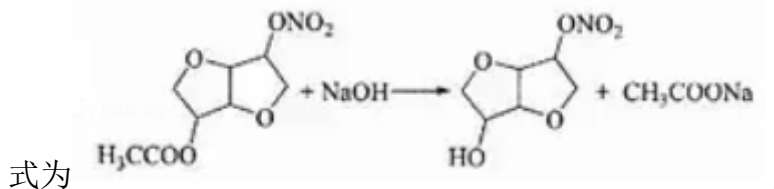
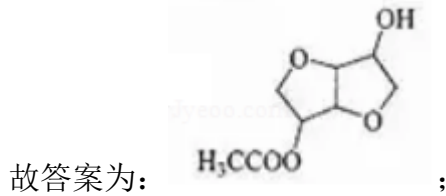
(1) 葡萄糖的分子式为 $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ，

故答案为： $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ；

(2) A 为 $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{OH}$ ，A 中含有的官能团的名称为羟基，故答案为：羟基；

(3) 由 B 到 C 的反应类型为取代反应或酯化反应，

故答案为：取代反应或酯化反应；




(6) F 是 B 的同分异构体, B 的相对分子质量为 146, 7.30g 的 F 物质的量 = $\frac{7.30\text{g}}{146\text{g/mol}} = 0.05\text{mol}$, 生成 $n(\text{CO}_2) = \frac{2.24\text{L}}{22.4\text{L/mol}} = 0.1\text{mol}$, 说明该分子中含有

2 个 -COOH, B 的分子式为 $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_4$, B 的不饱和度 = $\frac{6 \times 2 + 2 - 10}{2} = 2$, 2 个

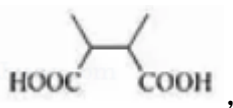
-COOH 的不饱和度是 2, 说明 F 中不含碳碳不饱和键和环,

如果剩余碳链结构为 C-C-C-C, 羧基排放方式有 6 种;

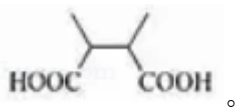
如果剩余碳链结构为  , 羧基排放方式有 3 种,

所以符合条件的同分异构体有 9 种;

其中核磁共振氢谱为三组峰, 峰面积比为 3:1:1 的结构简式为



故答案为：9；



【点评】 本题考查有机物推断，侧重考查学生分析、推断能力，涉及物质推断、官能团判断、反应类型判断、同分异构体种类判断等知识点，明确有机物官能团及其性质关系是解本题关键，难点是同分异构体种类判断。