

# 2024 北京北师大附中高三（下）开学考

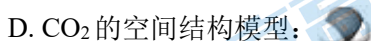
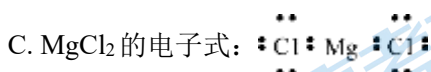
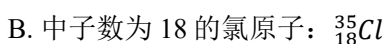
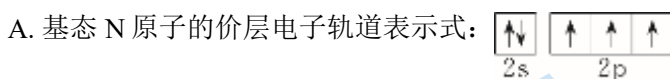
## 化 学

本试卷有 19 道题，共 10 页。考试时长 90 分钟，满分 100 分。

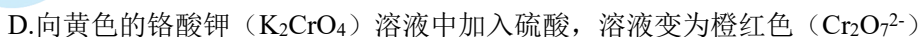
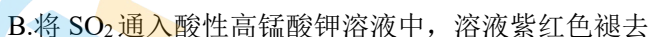
可能用到的相对原子质量：H 1 N 14 O 16

### 第一部分 单选题（共 42 分）

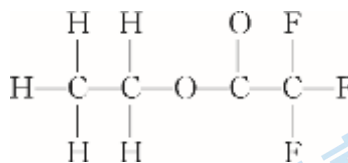
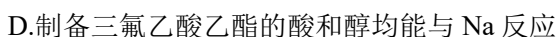
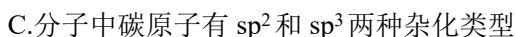
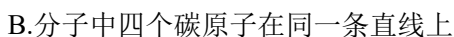
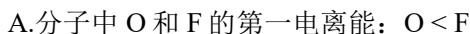
1. 下列化学用语正确的是



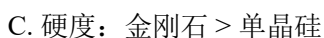
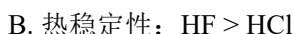
2. 下列物质的颜色变化与氧化还原反应无关的是



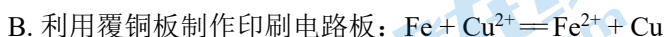
3. 三氟乙酸乙酯是一种重要的含氟有机中间体，其结构如下。下列说法不正确的是



4. 下列物质性质的差异与化学键强弱无关的是

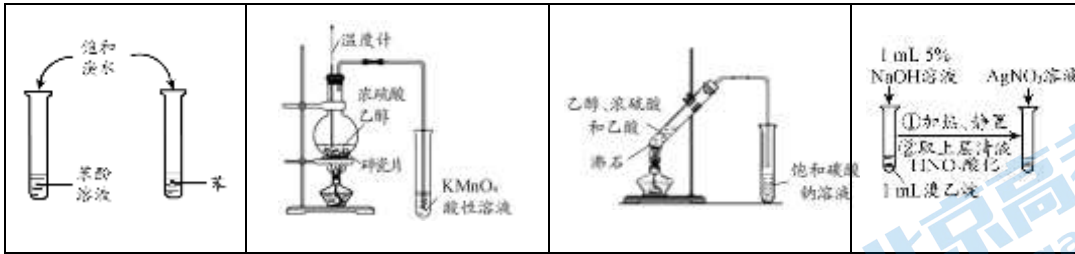


5. 下列方程式与所给事实相符的是

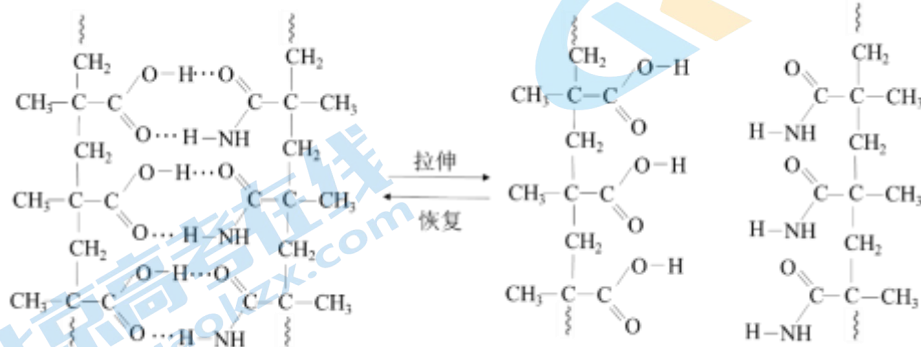


6. 下列实验不能达到实验目的的是

A. 证明羟基使苯环活化	B. 证明乙醇与浓硫酸共热生成乙烯	C. 制备乙酸乙酯	D. 检验溴乙烷中含有 Br 元素
--------------	-------------------	-----------	-------------------



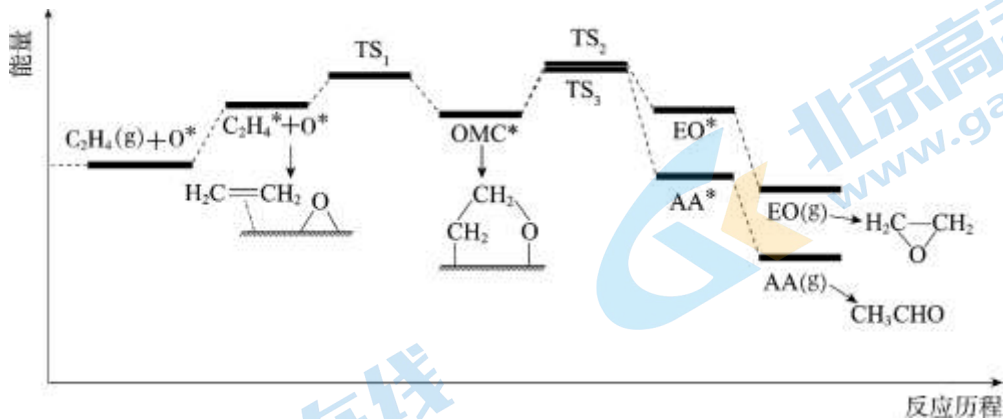
7. 利用聚合反应合成的某凝胶被拉伸后可自行恢复，该过程如图所示（ $\sim$ 表示链延长）。



下列说法不正确的是

- A. 合成该凝胶的反应为加聚反应
- B. 该凝胶片段中含有 2 种官能团
- C. 该凝胶在碱性条件下可降解为小分子
- D. 该凝胶的拉伸和恢复与氢键的断裂和形成有关

8. 乙烯和氧气在 Ag 催化下生成环氧乙烷 (EO) 和乙醛 (AA) 的机理如下图所示。吸附在催化剂表面的粒子用\*标注, TS 表示过渡态 (TS<sub>2</sub> 和 TS<sub>3</sub> 的能量相差不大)。

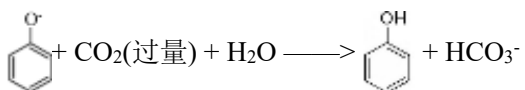


注:  $\text{///}$  表示 Ag 催化剂表面

下列说法不正确的是

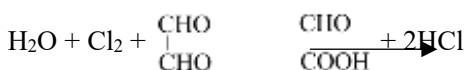
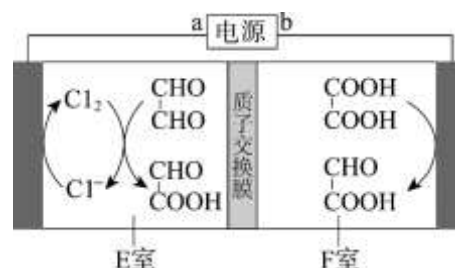
- A. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(g) 吸附在催化剂表面的过程需要吸收能量
- B. OMC\* → EO(g) 和 OMC\* → AA(g) 的过程中均形成了碳氧 σ 键
- C. 测得平衡产率: AA > EO, 其主要原因是 AA 比 EO 更稳定
- D. EO(g) ⇌ AA(g) 的平衡常数随温度升高而降低

9. 下列结论可由实验事实推导出的是

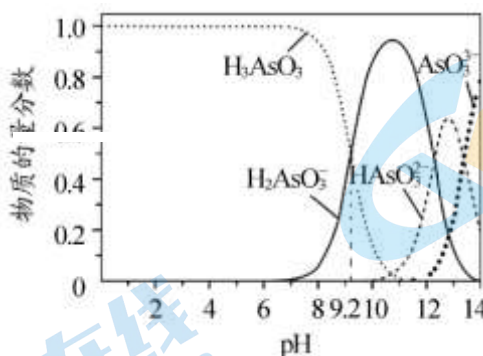
选项	实验事实 (均为室温)	结论
A	浓度均为 $0.1 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 $\text{NaClO}$ 溶液和 $\text{NaNO}_2$ 溶液的 pH: $\text{NaClO} > \text{NaNO}_2$	$K_a(\text{HClO}) < K_a(\text{HNO}_2)$
B	向 $\text{BaSO}_4$ 固体中加入过量饱和 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 溶液, 有 $\text{BaCO}_3$ 生成	$K_{sp}(\text{BaSO}_4) < K_{sp}(\text{BaCO}_3)$
C	向苯酚钠溶液中通入过量 $\text{CO}_2$ , 发生反应: 	$K_{a2}(\text{H}_2\text{CO}_3) < K_a(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})$
D	向平衡体系: $2\text{Fe}^{3+} + 2\text{I}^- \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{2+} + \text{I}_2$ 中加入 $\text{AgNO}_3$ 溶液, 平衡向左移动	该条件下氧化性: $\text{I}_2 < \text{Fe}^{3+}$

10. 采用惰性电极电解制备乙醛酸 ( $\begin{matrix} \text{CHO} \\ | \\ \text{COOH} \end{matrix}$ ) 的原理如下所示。E 室电解液为盐酸和乙二醛 ( $\begin{matrix} \text{CHO} \\ | \\ \text{CHO} \end{matrix}$ ) 的混合溶液, F 室电解液为乙二酸溶液。下列说法不正确的是

- A. a 为电源正极  
 B.  $\text{H}^+$  从 E 室迁移至 F 室  
 C. 外电路中每通过  $2\text{mol}$  电子, 理论上就有  $1\text{mol}$  乙醛酸生成  
 D. E 室中乙二醛被氧化的化学方程式:

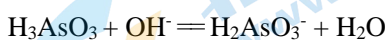


11. 亚砷酸 ( $\text{H}_3\text{AsO}_3$ ) 可用于治疗白血病, 亚砷酸在溶液中存在多种微粒形态, 各种微粒的物质的量分数与溶液 pH 的关系如图所示。



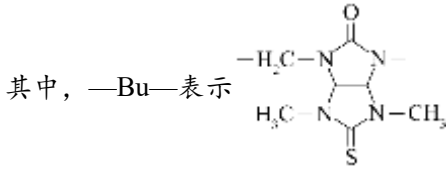
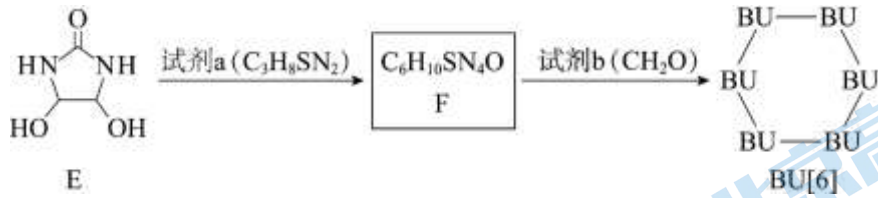
下列说法中不正确的是

- A. 人体血液的 pH 约为 7.35-7.45, 血液中所含 +3 价砷元素的主要微粒是  $\text{H}_3\text{AsO}_3$   
 B. 向  $\text{H}_3\text{AsO}_3$  溶液中滴加  $\text{KOH}$  溶液至  $\text{pH}=11$  的过程中, 主要反应的离子方程式为:



- C. 该温度下,  $\text{H}_3\text{AsO}_3$  的电离平衡常数  $K_{a1}$  约为  $10^{-9.2}$   
 D. 向  $\text{H}_3\text{AsO}_3$  溶液中滴加  $\text{KOH}$  溶液至  $\text{pH}=13$  时, 溶液中存在如下关系:  
 $c(\text{H}_2\text{AsO}_3^-) + 2c(\text{HAsO}_3^{2-}) + 3c(\text{AsO}_3^{3-}) + c(\text{OH}^-) = c(\text{H}^+)$

12. 某大环分子 (BU[6]) 的合成路线如下所示。



下列说法不正确的是

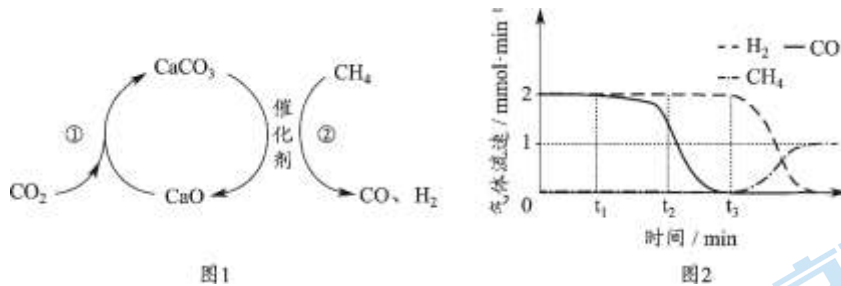
A. 试剂 b 的名称是甲醛

B. 试剂 a 的结构简式是

C. F 的核磁共振氢谱有 3 组峰, 峰面积之比 1:1:3

D. 由 E 合成 1 mol BU[6] 时, 共有 12 mol H<sub>2</sub>O 生成

13. CO<sub>2</sub> 捕获和转化可减少 CO<sub>2</sub> 排放并实现资源利用, 原理如图 1 所示。反应①完成之后, 以 N<sub>2</sub> 为载气, 以恒定组成的 N<sub>2</sub>、CH<sub>4</sub> 混合气, 以恒定流速通入反应器, 单位时间流出气体各组分的物质的量随反应时间变化如图 2 所示。反应过程中始终未检测到 CO<sub>2</sub>, 在催化剂上有积碳。



下列说法不正确的是

A. 反应①为  $\text{CaO} + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3$ ; 反应②为  $\text{CaCO}_3 + \text{CH}_4 \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{CaO} + 2\text{CO} + 2\text{H}_2$

B. t<sub>1</sub>~t<sub>3</sub>, n(H<sub>2</sub>)比 n(CO)多, 且生成 H<sub>2</sub> 速率不变, 可能有副反应  $\text{CH}_4 \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{C} + 2\text{H}_2$

C. t<sub>2</sub> 时刻, 副反应生成 H<sub>2</sub> 的速率大于反应②生成 H<sub>2</sub> 速率

D. t<sub>3</sub> 之后, 生成 CO 的速率为 0, 是因为反应②不再发生

14. 实验小组探究浓度对 FeSO<sub>4</sub> 溶液与 AgNO<sub>3</sub> 溶液反应的影响。实验如下:

实验	编号	试剂		沉淀物质的量之比 $\frac{n(\text{Ag}_2\text{SO}_4)}{n(\text{Ag})}$
		试剂 X	试剂 Y	
		$c(\text{AgNO}_3)/\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$	$c(\text{FeSO}_4)/\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$	
	i	0.04	0.04	a
	ii	0.1	0.1	0.15
	iii	0.5	0.5	0.19
	iv	1.0	1.0	0.26



已知：①  $K_{sp}(\text{Ag}_2\text{SO}_4) = 1.2 \times 10^{-5}$ 。

② 取 i~iv 充分反应后的上层清液，滴加浓盐酸均产生白色沉淀；滴加  $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$  溶液均产生蓝色沉淀。

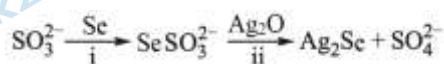
下列说法不正确的是

- A. 分析 i 中数据可知：a = 0
- B. ii 中沉淀加适量浓氨水充分反应，取上层清液滴加  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$  溶液，产生白色沉淀
- C. 取 iii 中充分反应后的上层清液，滴加  $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$  溶液产生蓝色沉淀，可以作为  $\text{Fe}^{2+} + \text{Ag}^+ \rightleftharpoons \text{Ag} + \text{Fe}^{3+}$  为可逆反应的证据
- D. 本实验中反应物浓度增大，对复分解反应的影响比对氧化还原反应的影响更大

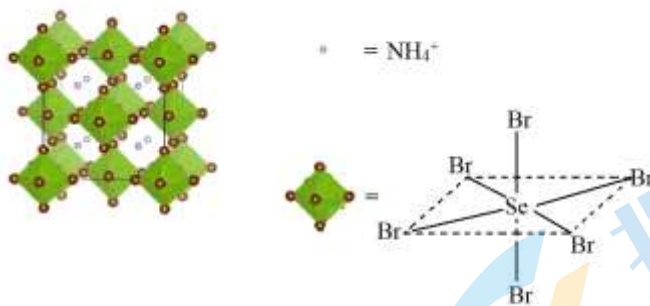
## 第二部分（共 58 分）

15. 氧族元素 Se（硒）及其化合物有着广泛应用价值。

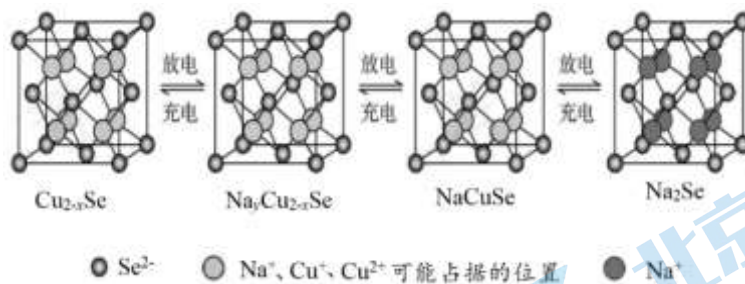
(1)  $\text{Na}_2\text{SeSO}_3$ （硒代硫酸钠，其中  $\text{SeSO}_3^{2-}$  可看作是  $\text{SO}_4^{2-}$  中的一个 O 原子被 Se 原子取代的产物）在某些肿瘤治疗中能够提高治愈率。其制备和转化关系如下：



- ① 按照核外电子排布，可把元素周期表划分为 5 个区。Se 位于元素周期表\_\_\_区。
  - ②  $\text{SeSO}_3^{2-}$  的空间结构是\_\_\_。
  - ③ 过程 ii 中  $\text{SeSO}_3^{2-}$  一定断裂的化学键是\_\_\_。
- (2) 非铅双钙钛矿材料  $[(\text{NH}_4)_2\text{SeBr}_6]$  有望大规模应用于太阳能电池。一定压力下合成的  $[(\text{NH}_4)_2\text{SeBr}_6]$  晶体的晶胞结构如下图，其中  $[\text{SeBr}_6]^{2-}$  位于正方体的顶点和面心。

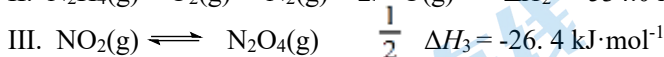
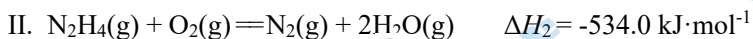
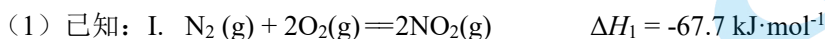


- ① 比较 Se 原子和 Br 原子的第一电离能大小，并从原子结构的角度说明理由\_\_\_。
  - ②  $\text{NH}_4^+$  中 H—N—H 键角\_\_\_（填“>”或“<”） $\text{NH}_3$  中 H—N—H 键角。
  - ③ 一定压力下形成的  $[(\text{NH}_4)_2\text{SeBr}_6]$  晶胞形状为正方体，边长为 a nm。已知  $[(\text{NH}_4)_2\text{SeBr}_6]$  的摩尔质量是 M  $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$ ，阿伏伽德罗常数为  $N_A$ ，该晶体密度为\_\_\_  $\text{g}\cdot\text{cm}^{-3}$ 。（1 nm =  $10^{-7}$  cm）
- (3)  $\text{Cu}_{2-x}\text{Se}$  是一种钠离子电池的正极材料，充、放电过程中正极材料立方晶胞（示意图）的组成变化如下图所示（晶胞内未标出因放电产生的 0 价 Cu 原子）。



每个  $\text{Na}_2\text{Se}$  晶胞完全转化为  $\text{Cu}_{2-x}\text{Se}$  晶胞，转移电子数为\_\_\_\_\_。

16. 肼 ( $\text{N}_2\text{H}_4$ ) 有较强的还原性，与  $\text{N}_2\text{O}_4$  等可组成火箭推进剂。



火箭发射时  $\text{N}_2\text{H}_4$  与  $\text{N}_2\text{O}_4$  反应生成  $\text{N}_2$  和  $\text{H}_2\text{O}$ 。该反应的热化学方程式是\_\_\_\_\_。

(2) 肼的传统生产工艺为 Raschig 法，两步反应分别在不同容器的水溶液环境中进行：



已知电负性  $\text{N} > \text{Cl}$ 。下列说法正确的是\_\_\_\_\_ (填序号)。

a. 反应 i 中  $\text{NaClO}$  做氧化剂

b. 适当提高反应 i 温度，可显著提高相同时间内  $\text{N}_2\text{H}_4\cdot\text{H}_2\text{O}$  的产量

c. 采用 3.0MPa 压强可以增大  $\text{NH}_3$  的溶解度，提高反应 ii 中  $\text{NH}_2\text{Cl}$  的利用率

(3) 采用 Raschig 法制得肼后，可采用分步蒸馏的方法将其从反应混合液中分离出来。

蒸馏过程中首先馏出的物质是\_\_\_\_\_ (填序号)。

a.  $\text{NH}_3$     b.  $\text{N}_2\text{H}_4\cdot\text{H}_2\text{O}$     c.  $\text{NaCl}$

(4) 产品中肼含量的测定方法如下。

取 0.50 g 产品加 20 mL 水稀释，滴入 2 滴淀粉溶液，用  $0.500 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{I}_2$  溶液滴定 3 次，平均每次消耗  $\text{I}_2$  溶液 20.00 mL。已知： $\text{N}_2\text{H}_4 + 2\text{I}_2 = 4\text{HI} + \text{N}_2$

① 样品中肼 (以  $\text{N}_2\text{H}_4$  计) 的质量分数为\_\_\_\_\_。

② 若滴定过程中操作过于缓慢，则测定结果\_\_\_\_\_ (填“偏大”“偏小”“不受影响”)。

(5) 肼除做火箭推进剂外还可用于燃料电池中。

某种碱性肼-空气燃料电池 (电解质为  $\text{KOH}$  溶液)

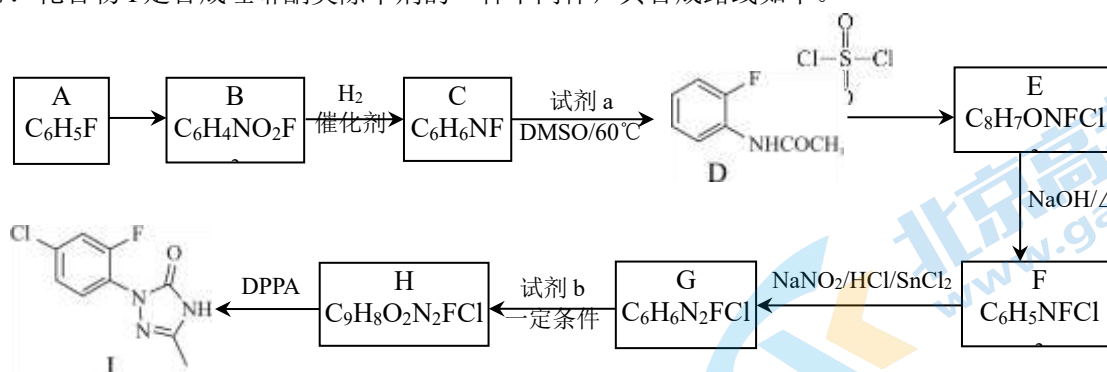
具有高效、无污染的特点，装置如右图所示。

① 负极的电极反应式是\_\_\_\_\_。

② 电池工作一段时间后正极区  $\text{KOH}$  溶液 pH 基本保持不变，结合电极反应式解释原因\_\_\_\_\_。



17. 化合物 I 是合成唑啉酮类除草剂的一种中间体，其合成路线如下。



(1) A→B 反应所需的试剂和条件是\_\_\_\_\_。

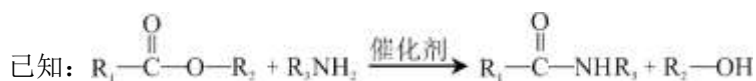
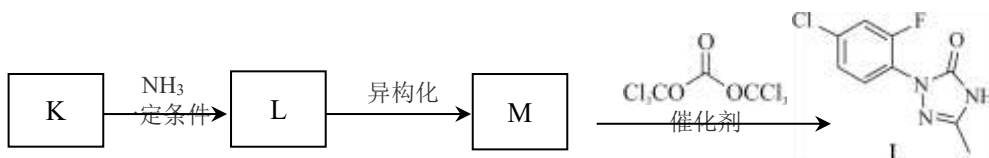
(2) 已知： $2\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{a} + \text{H}_2\text{O}$ 。C→D 的化学方程式为\_\_\_\_\_。

(3) E→F 的反应类型是\_\_\_\_\_。

(4) 由 C 合成 F 的过程中，C→D 的目的是\_\_\_\_\_。

(5) G→H 的化学方程式为\_\_\_\_\_。

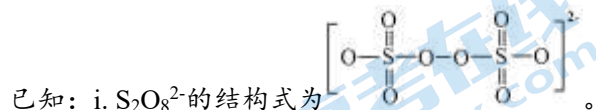
(6) 化合物 I 的另一种合成路线如下：



① K 的结构简式为\_\_\_\_\_。

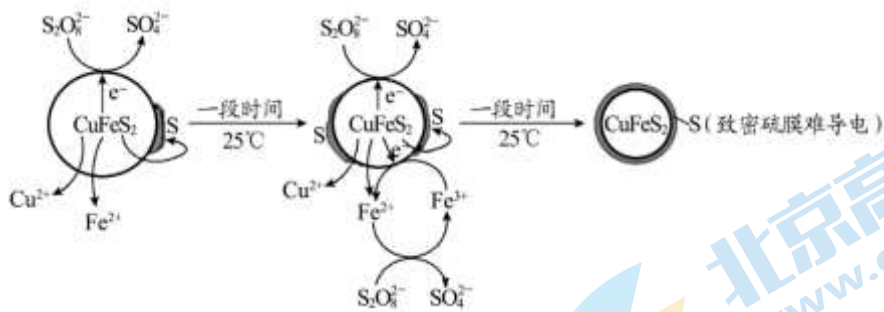
② M→I 的过程中，还可能生成高分子化合物 N。写出 N 的一种结构简式\_\_\_\_\_。

18. 以黄铜矿（主要成分为  $\text{CuFeS}_2$ ）为原料，用  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$  溶液作浸取剂提取铜。



ii.  $\text{CuFeS}_2$ 、 $\text{Ag}_2\text{S}$  均能导电。

(1)  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$  有强氧化性，用  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$  溶液作浸取剂浸出  $\text{CuFeS}_2$  的原理示意图如下。



① 正极的电极反应式为\_\_\_\_\_。

② 浸取初期，随着浸泡时间延长， $\text{Cu}^{2+}$ 的浸出速率提高。可能的原因是\_\_\_\_\_。

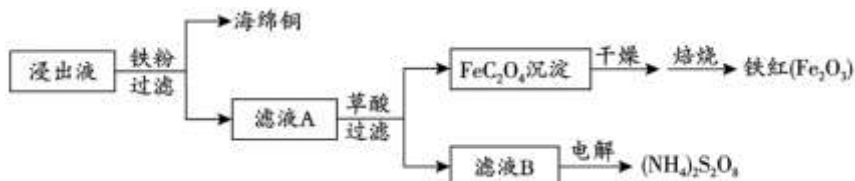
(2) 在足量  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$  溶液中添加少量  $\text{AgNO}_3$  溶液作为浸取剂与  $\text{CuFeS}_2$  作用，一段时间结果如下：

	添加 $\text{Ag}^+$	未加 $\text{Ag}^+$
Cu 元素的浸出率	98.02%	30.90%
过程中产物形态	$\text{CuFeS}_2\text{-S}$ (致密硫膜难导电) $\text{Ag}_2\text{S}$	$\text{CuFeS}_2\text{-S}$ (致密硫膜难导电)

① 结合离子方程式解释添加  $\text{Ag}^+$  可以显著提高 Cu 元素的浸出率的原因：\_\_\_\_\_。

② 进一步研究发现添加的少量  $\text{Ag}^+$  可以多次循环使用，具有类似“催化剂”的作用。其中  $\text{Ag}^+$  “再生”的离子方程式为：\_\_\_\_\_。

(3) 进一步从浸出液中提取铜并使  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$  再生的流程示意图如下。



① 在空气中焙烧  $\text{FeC}_2\text{O}_4$  得到铁红，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

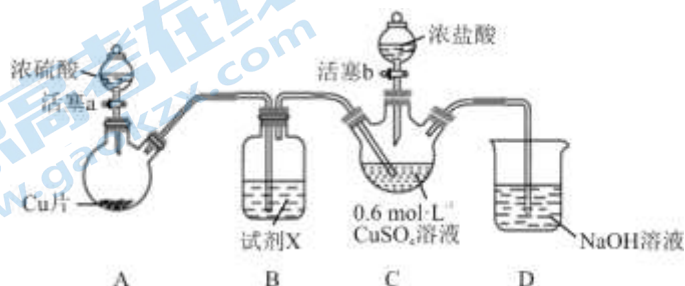
② 由滤液 B 电解 (Pt 作电极) 生成  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$  的总反应的离子方程式为\_\_\_\_\_。

③ 从能源及物质利用的角度，说明电解滤液 B 而不直接电解滤液 A 的优点：\_\_\_\_\_。

19. 某小组探究  $\text{SO}_2$  在盐酸中分别与铜单质和铜离子的反应，从电极反应角度分析物质氧化性和还原性的变化规律。

I. 探究  $\text{SO}_2$  在盐酸中与  $\text{Cu}^{2+}$  的反应

用如下装置 (夹持、加热仪器略) 制备  $\text{SO}_2$ ，将  $\text{SO}_2$  通入  $0.6 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{ CuSO}_4$  溶液。



通  $\text{SO}_2$  一段时间，C 中无明显现象；打开活塞 b，加入一定体积浓盐酸后，持续通入  $\text{SO}_2$ ，C 中溶液变棕黄色。



(1) 装置 A 中反应的化学方程式为\_\_\_\_，B 中试剂 X 是\_\_\_\_。

(2) 资料： $\text{CuCl}$  难溶于水，在水溶液中存在平衡： $\text{CuCl}(\text{白色}) + 2\text{Cl}^- \rightleftharpoons [\text{CuCl}_3]^{2-}$ 。

补充实验证实了棕黄色溶液中含  $[\text{CuCl}_3]^{2-}$ ，实验方案为\_\_\_\_。

(3)  $\text{SO}_2$  与  $\text{CuSO}_4$  溶液反应生成  $\text{SO}_4^{2-}$  和  $\text{Cu}^+$  的电极反应式为：

氧化反应：

还原反应： $\text{Cu}^{2+} + e^- = \text{Cu}^+$

根据电极反应式，分析加入浓盐酸前后实验现象有差异的可能原因\_\_\_\_。

(4) 综上分析， $\text{SO}_2$  在盐酸中与  $\text{Cu}^{2+}$  反应生成  $[\text{CuCl}_3]^{2-}$  的离子方程式为\_\_\_\_。

## II. 探究 $\text{SO}_2$ 在盐酸中与 $\text{Cu}$ 单质的反应

将装置 C 中  $\text{CuSO}_4$  溶液替换成  $\text{Cu}$  片和  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  溶液，重复上述操作。未加浓盐酸之前，无明显现象。加浓盐酸之后，溶液变为棕黄色，并有黑色固体生成。

(5) 经检验黑色固体是  $\text{Cu}_2\text{S}$ ， $\text{SO}_2$  在盐酸中与  $\text{Cu}$  单质反应的离子方程式为\_\_\_\_。

(6) 为了进一步探究影响铜单质还原性的因素，进行了如下实验：

序号	实验装置图	试剂 Y	电压表
i		$\text{H}_2\text{SO}_4$ 溶液	指针几乎不偏转
ii		a	指针明显偏转
iii		a + b	指针偏转幅度更大

实验 ii 中， $\text{Cu}$  片附近溶液变棕黄色。b 是\_\_\_\_。

(7) 综合上述实验可知，还原反应中，降低生成物浓度，氧化剂的氧化性增强；氧化反应中，降低生成物浓度，还原剂的还原性增强。

## 参考答案

题号	1	2	3	4	5	6	7
答案	A	D	B	A	C	B	C
题号	8	9	10	11	12	13	14
答案	B	A	C	D	D	B	C

15. (10分)

(1) ① p

② 四面体

③ 硫硒键

(2) ① 第一电离能  $\text{Br} > \text{Se}$

Br 和 Se 为同周期元素，电子层数相同，核电荷数  $\text{Br} > \text{Se}$ ，原子半径  $\text{Br} < \text{Se}$ ，原子核对最外层电子的吸引作用  $\text{Br} > \text{Se}$

②  $>$

③

(3) 8

$$\frac{4M}{N_A \times a^3 \times 10^{-21}}$$

16. (11分)

(1)  $2\text{N}_2\text{H}_4(\text{g}) + \text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) = 3\text{N}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -947.5 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$

(2) c      (3) a

(4) ① 32%

② 偏小

(5) ①  $\text{N}_2\text{H}_4 - 4\text{e}^- + 4\text{OH}^- = \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$

② 正极反应： $\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 4\text{e}^- = 4\text{OH}^-$ ，电路中每转移 4 mol  $\text{e}^-$  时，正极区生成的 4mol  $\text{OH}^-$  全部迁移到负极区，与负极区消耗的  $\text{OH}^-$  的物质的量相同


17. (11分)

(1) 浓硝酸、浓硫酸/ $\Delta$

(2) 

(3) 

(4) ①

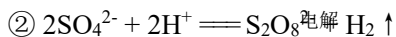
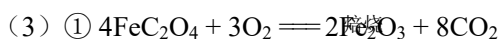
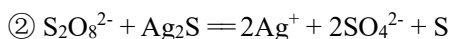
②  (合理给分)

18. (12分)

(1) ①  $\text{S}_2\text{O}_8^{2-} + 2\text{e}^- = 2\text{SO}_4^{2-}$

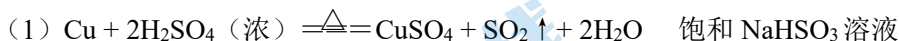
②  $\text{Fe}^{2+}$ 作催化剂对  $\text{Cu}^{2+}$ 浸出速率的影响大于  $c[(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8]$ 减小对  $\text{Cu}^{2+}$ 浸出速率的影响。

(2) ① 反应  $\text{CuFeS}_2 + 4\text{Ag}^+ = 2\text{Ag}_2\text{S} + \text{Cu}^{2+} + \text{Fe}^{2+}$ 所生成的  $\text{Ag}_2\text{S}$  夹杂在硫层中，提高其导电性，使  $\text{CuFeS}_2$  的浸出反应得以继续进行。

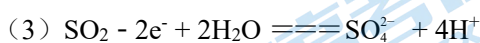


③ 直接电解滤液 B 可以避免电解时发生反应  $\text{Fe}^{2+} - e^- = \text{Fe}^{3+}$ 消耗电能，得到更为纯净的  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ ，同时获得铁红。

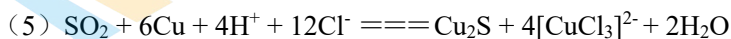
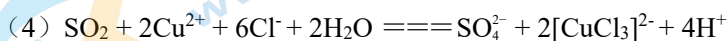
19. (14 分)



(2) 取少量棕黄色溶液于试管中，加水稀释，观察到有白色沉淀产生



加入浓盐酸前， $\text{Cu}^{2+}$ 氧化性弱，不能氧化  $\text{SO}_2$ ；加入浓盐酸后， $\text{Cu}^+$ 与  $\text{Cl}^-$ 形成  $[\text{CuCl}_3]^{2-}$ ，促进  $\text{Cu}^{2+} + e^- = \text{Cu}^+$ 发生， $\text{Cu}^{2+}$ 氧化性增大，能够氧化  $\text{SO}_2$



(6)  $\text{Na}_2\text{S}$  (合理给分)

## 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 50W+，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千场，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。

推荐大家关注北京高考在线网站官方微信公众号：**京考一点通**，我们会持续为大家整理分享最新的高中升学资讯、政策解读、热门试题答案、招生通知等内容！

