

友情提示:

本试卷分为I卷、II卷两部分,共19个小题,共10页,满分100分;答题时间为90分钟;请将答案写在答题纸上,交答题纸。

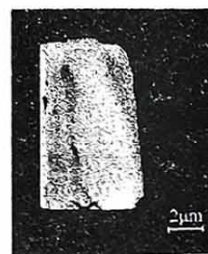
可能用到的相对原子质量: H 1 Li 7 N 14 O 16 Na 23 Fe 56 Cu 64

## I卷 选择题(共42分)

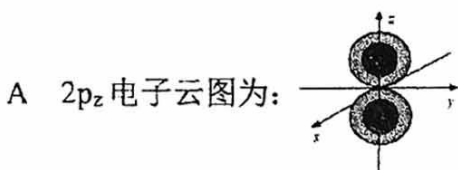
每小题只有一个选项符合题意。


1. 中国首次在月球上发现新矿物并命名为“嫦娥石”,其晶体组成为  $\text{Ca}_8\text{YFe}(\text{PO}_4)_7$ 。 ${}_{39}\text{Y}$  是一种稀土元素,常以  $\text{Y}^{3+}$  形式存在。下列说法不正确的是

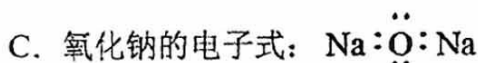
- A. Y 属于金属元素
- B. Fe 属于 ds 区元素
- C. 嫦娥石中存在离子键和共价键
- D. 可利用 X 射线衍射法获取其晶体结构




2. 下列化学用语或图示表达正确的是



B.  $\text{SO}_3^{2-}$  的 VSEPR 模型: 

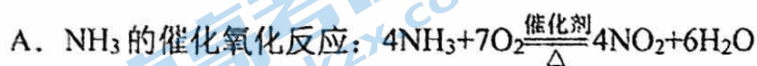


D.  $\text{CO}_2$  的空间填充模型: 

3. 下列说法正确的是

- A. 1 mol  $\text{O}_2$  的体积为 22.4 L
- B. 7.8 g  $\text{Na}_2\text{O}_2$  中含有的离子数为  $0.4N_A$
- C. 0.1 mol/L  $\text{AlCl}_3$  溶液中  $\text{Cl}^-$  的物质的量为 0.3 mol
- D. 5.6 g Fe 与足量氯气反应, 转移电子的物质的量为 0.3 mol

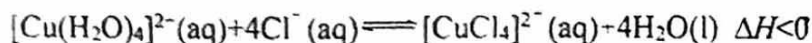
4. 下列解释事实的化学用语正确的是



C. 碳酸氢钠溶液与氯化钙溶液混合, 产生白色沉淀:

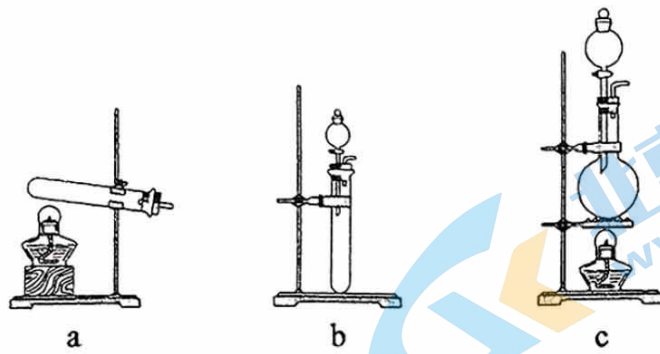


D. 将氯化铜溶液加热, 溶液由蓝色变为绿色:



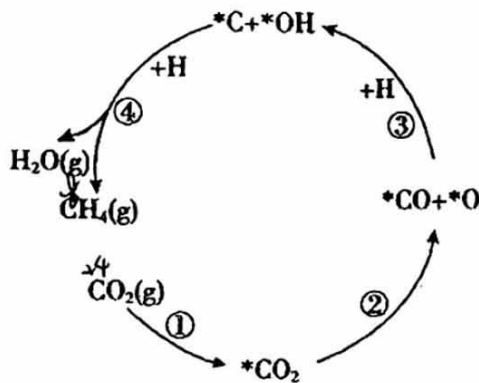


9. 实验室制备下列气体所选用的发生装置、制备试剂和除杂试剂均正确的是



选项	气体	发生装置	制备试剂	除杂试剂
	NH <sub>3</sub>	a	NH <sub>4</sub> Cl 固体+Ca(OH) <sub>2</sub> 固体	浓硫酸
B	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>	c	无水乙醇 + 浓硫酸	NaOH 溶液
C	CO <sub>2</sub>	b	大理石 + 稀硫酸	浓硫酸
D	Cl <sub>2</sub>	c	MnO <sub>2</sub> + 浓盐酸	饱和 NaCl 溶液+浓硫酸

10. 我国研究人员研发了一种新型纳米催化剂, 实现 CO<sub>2</sub> 和 H<sub>2</sub> 反应得到 CH<sub>4</sub>, 部分微粒转化过程如右图 (吸附在催化剂表面上的物种用\*标注)。下列说法不正确的是



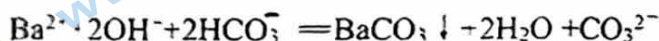
- A. 过程②吸收热量
- B. 过程③涉及极性键的断裂和形成
- C. 结合过程③, 过程④的方程式为:



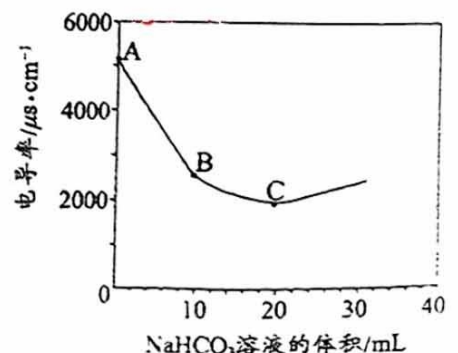
D. 整个过程中制得 1 mol CH<sub>4</sub> 转移电子的物质的量为 8mol

11. 向 100 mL 0.01 mol/L Ba(OH)<sub>2</sub> 溶液中滴加 0.1 mol/L NaHCO<sub>3</sub> 溶液, 测得溶液电导率的变化如右图。下列说法不正确的是

- A. Ba(OH)<sub>2</sub> 和 NaHCO<sub>3</sub> 都是强电解质
- B. A→B 电导率下降的主要原因是发生了反应:



- C. B→C, 溶液中的 c(OH<sup>-</sup>) 减小
- D. A、B、C 三点水的电离程度: A < B < C




12) 合成氨原料气中的 CO 可通过水煤气变换反应  $\text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$  除去。某合成氨原料气中  $\text{N}_2$ 、 $\text{H}_2$ 、 $\text{CO}$ 、 $\text{CO}_2$  的体积分数分别为 20%、50%、25%、5%。一定温度下按不同投料比  $[\frac{n(\text{H}_2\text{O})}{n(\text{CO})}]$  通入水蒸气，平衡后混合气体中 CO 的体积分数如下表。

温度/°C	投料比	$\frac{n(\text{H}_2\text{O})}{n(\text{CO})} = 1$	$\frac{n(\text{H}_2\text{O})}{n(\text{CO})} = 3$	$\frac{n(\text{H}_2\text{O})}{n(\text{CO})} = 5$
	CO 的体积分数/%			
200		1.70	0.21	0.02
250		2.73	0.30	0.06
300		6.00	0.84	0.43
350		7.85	1.52	0.80

下列说法不正确的是

- A. 从表中数据可知，水煤气变换反应的  $\Delta H < 0$
- B. 温度相同时，投料比  $n(\text{H}_2\text{O})/n(\text{CO})$  大，CO 的转化率高
- C. 按  $n(\text{H}_2\text{O})/n(\text{CO})=1$  通入水蒸气后，反应前 CO 在混合气体中的体积分数为 20%
- D. 根据  $n(\text{H}_2\text{O})/n(\text{CO})=1$  时数据推算，300°C 时水煤气变换反应的平衡常数  $K$  为 46

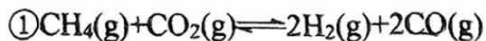
13. 小组同学探究 Cu 和物质 A 的反应，实验如下。

装置	序号	物质 A	实验现象
	①	0.6 mol · L <sup>-1</sup> Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> 溶液 (调 pH=1)	铜粉溶解，溶液变为深棕色 [经检验含 Fe(NO) <sup>2+</sup> ]
	②	0.6 mol · L <sup>-1</sup> FeCl <sub>3</sub> 溶液	铜粉溶解，溶液变为蓝绿色
	③	1.8 mol · L <sup>-1</sup> NaNO <sub>3</sub> 溶液 (调 pH=1)	无明显变化

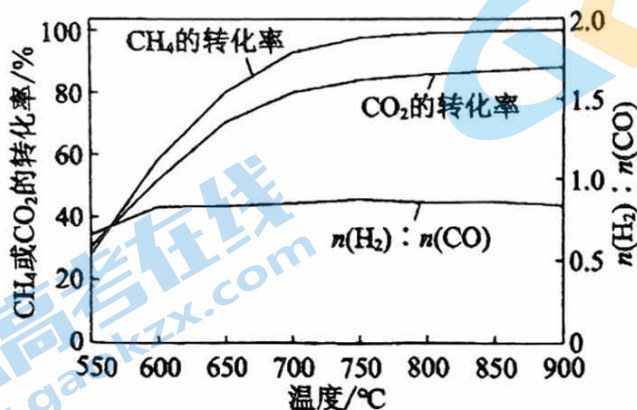
下列分析不正确的是

- A. ②中铜粉溶解的原因： $\text{Cu} + 2\text{Fe}^{3+} \rightleftharpoons \text{Cu}^{2+} + 2\text{Fe}^{2+}$
- B. ①中产生 NO 的原因：pH=1 时 Cu 直接将 NO<sub>3</sub><sup>-</sup> 还原为 NO
- C. 若向③中加入 FeSO<sub>4</sub> 固体，推测铜粉会溶解
- D. ①②③现象的差异不仅与物质氧化性（或还原性）强弱有关，也与反应速率有关

14.  $\text{CH}_4$  和  $\text{CO}_2$  联合重整能减少温室气体的排放。其主要反应为：



其他条件相同时，投料比  $n(\text{CH}_4) : n(\text{CO}_2) = 1 : 1.3$ ，不同温度下反应的结果如图。



下列说法不正确的是

- A. 550~600°C，升温更有利于反应①，反应①先达到平衡
- B.  $n(\text{H}_2) : n(\text{CO})$ 始终低于 1.0，与反应②有关
- C. 加压有利于增大  $\text{CH}_4$  和  $\text{CO}_2$  反应的速率但不利于提高二者的平衡转化率
- D. 若不考虑其他副反应，体系中存在：

$$4[c(\text{CH}_4) + c(\text{CO}) + c(\text{CO}_2)] = 2.3[4c(\text{CH}_4) + 2c(\text{H}_2) + 2c(\text{H}_2\text{O})]$$

## II卷 非选择题 (共58分)

15. (11分) 氨基锂 ( $\text{LiNH}_2$ ) 为白色固体, 广泛用于有机合成。

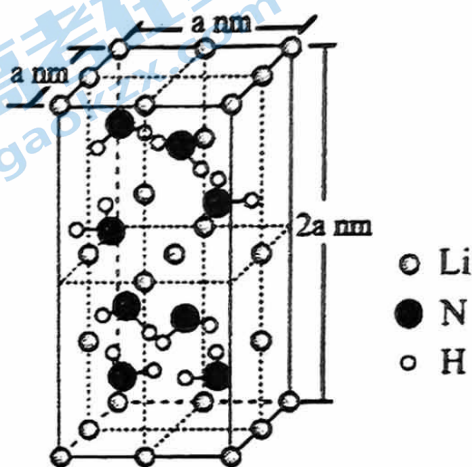
(1) 金属锂与液氨反应生成  $\text{LiNH}_2$  和一种气体。该气体是\_\_\_\_\_。

(2) 液氨中也存在类似水的微弱电离:  $2\text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{NH}_2^- + \text{NH}_4^+$ 。

①  $\text{NH}_2^-$  的空间结构为\_\_\_\_\_。

② 已知键角  $\text{NH}_4^+ > \text{NH}_3 > \text{NH}_2^-$ 。从结构角度解释其原因:\_\_\_\_\_。

(3)  $\text{LiNH}_2$  的晶胞及晶胞参数如图所示 ( $1 \text{ cm} = 10^7 \text{ nm}$ )。



① 该晶体的密度为\_\_\_\_\_  $\text{g} \cdot \text{cm}^{-3}$  (用含字母的代数式表示)。

②  $\text{LiNH}_2$  与  $\text{NaNH}_2$  结构相似。从结构角度解释  $\text{LiNH}_2$  熔点高于  $\text{NaNH}_2$  熔点的原因:\_\_\_\_\_。

(4) 测定  $\text{LiNH}_2$  产品的纯度 (主要杂质为  $\text{LiOH}$ ), 实验步骤如下。

i. 准确称量  $w \text{ g}$   $\text{LiNH}_2$  产品, 与过量稀盐酸充分反应, 将  $\text{NH}_2^-$  全部转化为  $\text{NH}_4^+$ 。

ii. 向 i 所得溶液中滴加  $\text{NaOH}$  溶液至  $\text{pH}=6.2$ 。再加入甲醛溶液, 发生反应:



iii. 以酚酞为指示剂, 用  $b \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$   $\text{NaOH}$  溶液滴定 ii 中生成的  $\text{HCl}$ , 消耗  $v \text{ mL}$   $\text{NaOH}$  溶液。

① 步骤 i 反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

② 样品中  $\text{LiNH}_2$  的质量分数为\_\_\_\_\_ (用含字母的代数式表示)。

③ 若 ii 中未用  $\text{NaOH}$  溶液调节  $\text{pH}$ , 则测定结果\_\_\_\_\_ (填“偏低”或“偏高”)。

16. (11分) 处理再利用  $\text{H}_2\text{S}$  有多种方法。

(1) 碱法脱硫:

用  $\text{K}_2\text{CO}_3$  溶液吸收  $\text{H}_2\text{S}$ 。已知: 氢硫酸和碳酸的电离常数如下表。

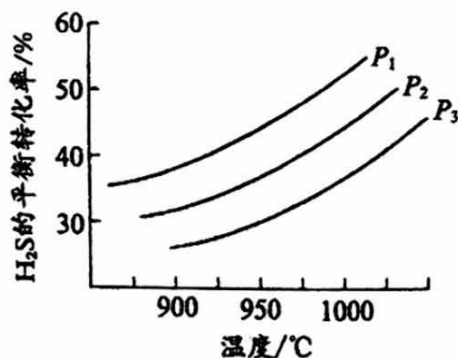
	$K_{a1}$	$K_{a2}$
$\text{H}_2\text{S}$	$1.1 \times 10^{-7}$	$1.3 \times 10^{-13}$
$\text{H}_2\text{CO}_3$	$4.5 \times 10^{-7}$	$4.7 \times 10^{-11}$

①用化学用语表示  $\text{K}_2\text{CO}_3$  溶液显碱性的原因: \_\_\_\_\_。

②用过量的  $\text{K}_2\text{CO}_3$  溶液吸收  $\text{H}_2\text{S}$  的离子方程式是\_\_\_\_\_。

(2) 热分解法脱硫

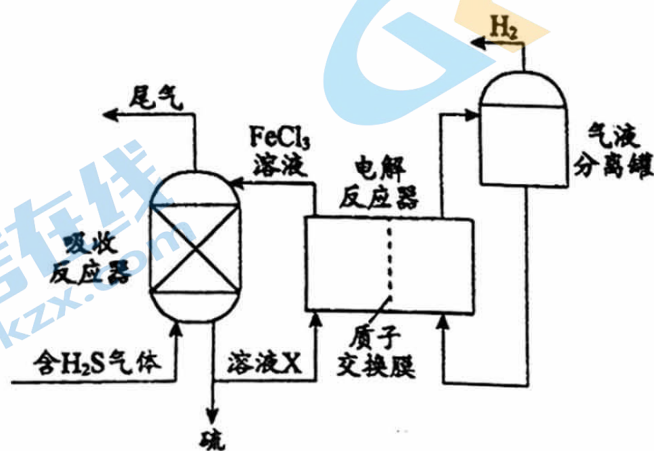
在密闭容器中发生反应  $2\text{H}_2\text{S}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{S}_2(?) + 2\text{H}_2(\text{g})$ 。其他条件不变时,  $\text{H}_2\text{S}$  的平衡转化率随温度和压强的变化如下图。



$P_3 > P_2 > P_1$ , 反应中  $\text{S}_2$  \_\_\_\_\_ (填“是”或“不是”) 气态, 理由是\_\_\_\_\_。

(3) 间接电解法脱硫

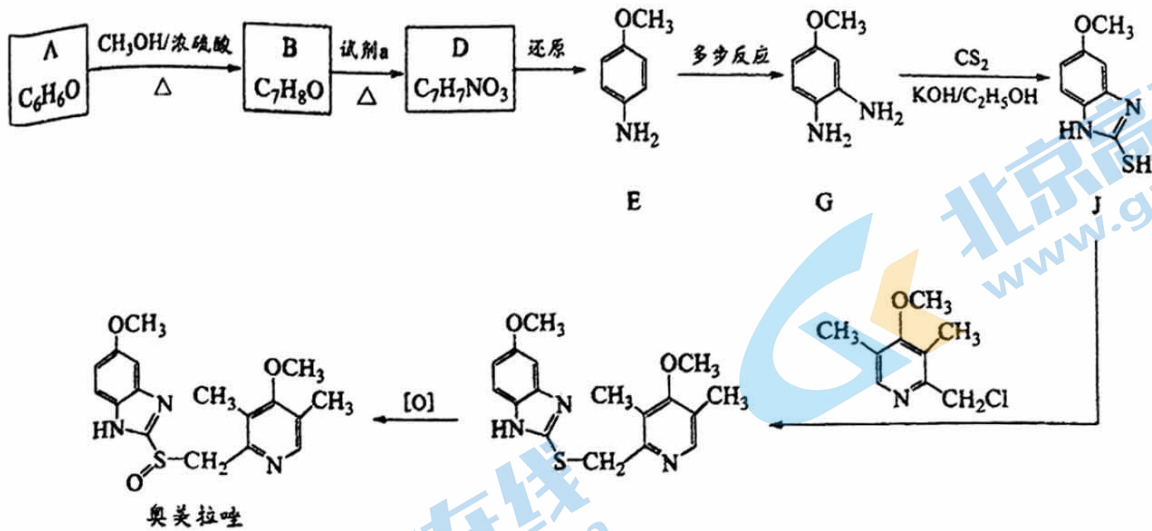
间接电解法脱硫过程的示意图如下。



①溶液 X 的主要溶质是\_\_\_\_\_。

②简述在电解反应器中  $\text{FeCl}_3$  溶液再生的原理: \_\_\_\_\_。

17. (11分) 奥美拉唑可用于治疗十二指肠溃疡等疾病, 其合成路线如下。



已知:  $\text{R}-\text{NO}_2 \xrightarrow{\text{还原}} \text{R}-\text{NH}_2$

(1) A 能与  $\text{FeCl}_3$  溶液作用显紫色, A 的名称是\_\_\_\_\_。

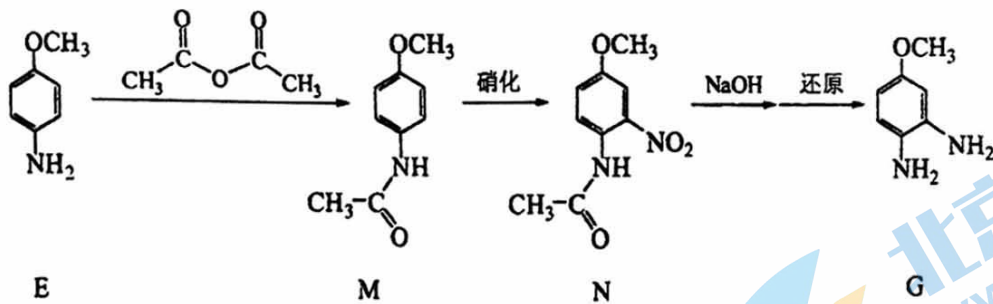
(2) A→B 的化学方程式是\_\_\_\_\_。

(3) 试剂 a 是\_\_\_\_\_。

(4) 满足下列条件的 E 的同分异构有\_\_\_\_\_种。

- i. 苯环上有两个取代基      ii. 能与  $\text{NaOH}$  溶液发生反应

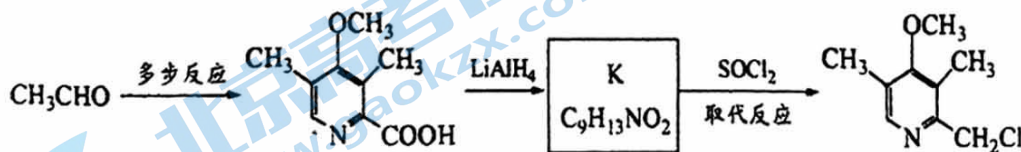
(5) E→G 的过程:



①M 中含有的官能团有醚键、\_\_\_\_\_。

②N 与  $\text{NaOH}$  反应的化学方程式是\_\_\_\_\_。

(6) 合成 的路线如下。

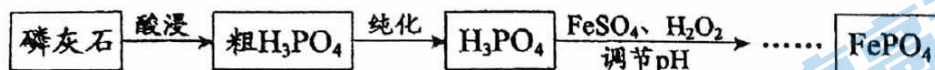


① $\text{CH}_3\text{CHO}$  可由  $\text{CH}\equiv\text{CH}$  与\_\_\_\_\_ (填化学式) 经加成反应得到。

②K 转化为 的同时有  $\text{SO}_2$  生成, 化学方程式是\_\_\_\_\_。



18. (12分) 制备锂离子电池的正极材料的前体  $\text{FePO}_4$  的一种流程如下:



资料: i. 磷灰石的主要成分是  $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F}$

ii.  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$  可溶于水,  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  微溶于水

iii.  $K_{\text{sp}}(\text{FePO}_4) = 1.3 \times 10^{-22}$

iv.  $\text{Fe}^{3+} + \text{EDTA}^{4-} \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{EDTA})]^-$

(1) 制备  $\text{H}_3\text{PO}_4$

①用  $\text{H}_3\text{PO}_4$  溶液、 $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液分步浸取磷灰石生成  $\text{HF}$ 、 $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  和  $\text{H}_3\text{PO}_4$ , 主要反应是  $\text{Ca}_5(\text{PO}_4)_3\text{F} + 7\text{H}_3\text{PO}_4 = 5\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + \text{HF} \uparrow$  和 \_\_\_\_\_。

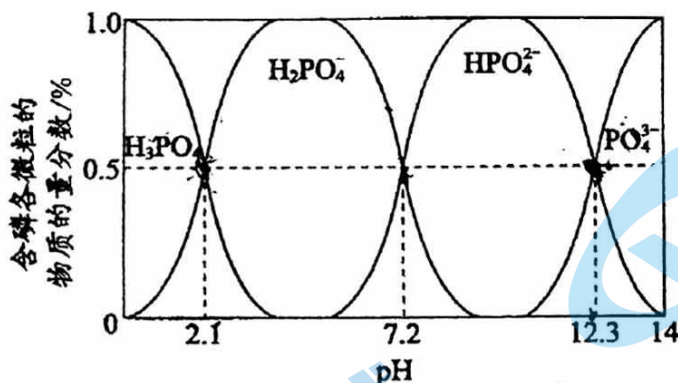
②其他条件不变时, 若仅用  $\text{H}_2\text{SO}_4$  溶液酸浸, 浸取的速率低于用  $\text{H}_3\text{PO}_4$ 、 $\text{H}_2\text{SO}_4$  分步浸取法, 原因是\_\_\_\_\_。

(2) 制备  $\text{FePO}_4$

将  $\text{H}_3\text{PO}_4$ 、 $\text{FeSO}_4$ 、 $\text{H}_2\text{O}_2$  混合并调节溶液的 pH 制备  $\text{FePO}_4$ 。

①酸性条件下, 生成  $\text{FePO}_4$  的离子方程式是\_\_\_\_\_。

②含磷各微粒的物质的量分数与 pH 的关系如下图。



pH=1 时, 溶液中的  $c(\text{HPO}_4^{2-}) = 10^{-7.3} \text{ mol/L}$ , 则  $c(\text{PO}_4^{3-}) =$  \_\_\_\_\_ mol/L。

再加入  $\text{FeSO}_4$  晶体、 $\text{H}_2\text{O}_2$  溶液使溶液中的  $c(\text{Fe}^{3+}) = 1 \text{ mol/L}$ , 不考虑溶液体积的变化, 通过计算说明此时能否产生  $\text{FePO}_4$  沉淀\_\_\_\_\_。

③ $\text{FePO}_4$  的纯度及颗粒大小会影响其性能, 沉淀速率过快容易团聚。

i. 研究表明, 沉淀时可加入含  $\text{EDTA}^{4-}$  的溶液,  $\text{EDTA}^{4-}$  的作用是\_\_\_\_\_。

ii. 其他条件不变时, 工业上选择 pH=2 而不是更高的 pH 制备  $\text{FePO}_4$ , 可能的原因是\_\_\_\_\_。

(答出 2 点)。

19. (13分) 探究溶液中  $\text{Ag}^+$  与单质 S 的反应。

资料:  $\text{Ag}_2\text{S}$  不溶于 6 mol/L 盐酸,  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$  和  $\text{Ag}_2\text{SO}_4$  在 6 mol/L 盐酸中均发生沉淀的转化

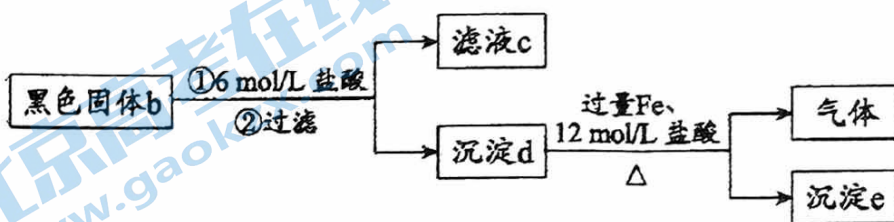
实验 I: 将 10 mL 0.04 mol/L  $\text{AgNO}_3$  溶液与 0.01 g S 粉混合, 水浴加热, 充分反应后, 过滤, 得到无色溶液 a (pH=1), 沉淀除 S、洗涤后得到黑色固体 b。

(1) 研究黑色固体 b 的组成

①根据 S 具有\_\_\_\_\_性, 推测 b 中可能含有  $\text{Ag}_2\text{S}$ 、Ag、 $\text{Ag}_2\text{SO}_3$  或  $\text{Ag}_2\text{SO}_4$ 。

②检验黑色固体 b 的成分

实验 II:



i. 取少量滤液 c, 先加入足量稀盐酸, 再滴加  $\text{BaCl}_2$  溶液, 未出现白色沉淀, 判断黑色固体 b 中不含\_\_\_\_\_。

ii. 用滤液 c 继续实验证明了黑色固体 b 中不含  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$ , 可选择的试剂是\_\_\_\_\_ (填序号)。

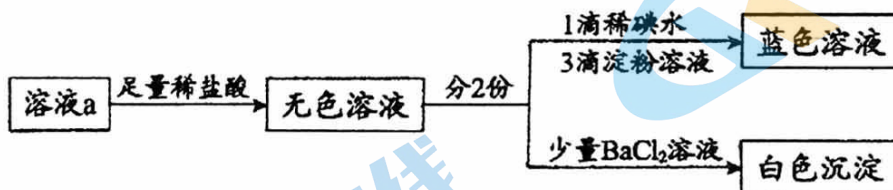
- a. 酸性  $\text{KMnO}_4$  溶液      b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  和  $\text{BaCl}_2$  的混合溶液      c. 溴水

iii. 进一步实验证实了黑色固体 b 中不含 Ag。根据沉淀 e 含有 Ag、气体含有  $\text{H}_2\text{S}$ , 写出同时生成 Ag 和  $\text{H}_2\text{S}$  的离子方程式: \_\_\_\_\_。

(2) 研究无色溶液 a 的组成

结合上述实验结果, 分析溶液 a 中可能存在  $\text{SO}_4^{2-}$  或  $\text{H}_2\text{SO}_3$ , 依据是\_\_\_\_\_。

实验 III:



①说明溶液 a 中不含  $\text{H}_2\text{SO}_3$  的实验证据是\_\_\_\_\_。

②加入足量稀盐酸的作用是\_\_\_\_\_。

(3) 甲同学认为实验 I 中  $\text{NO}_3^-$  对反应可能有影响, 设计对比实验证明了  $\text{NO}_3^-$  对该反应没有影响, 实验操作是\_\_\_\_\_。

(4) 综合以上实验, 写出溶液中  $\text{Ag}^+$  与 S 反应的离子方程式并简要说明  $\text{Ag}^+$  的作用: \_\_\_\_\_。

# 北京一零一中 2023—2024 学年度第一学期月考二

## 高三年级化学 答案

2023.10.7

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

15. (11分)

(1)  $H_2$  (1分)

(2) ①V形 (1分)

②N 原子均为  $sp^3$  杂化, 孤电子对数  $NH_4^+ < NH_3 < NH_2^-$ , 孤电子对有较大的斥力 (2分)

(3) ①  $8 \times 23 / (6.02 \times 10^{23} \times 2 a^3 \times 10^{-21})$  (1分)

②二者均为离子晶体且结构相似,  $Li^+$  的半径更小,  $LiNH_2$  中的离子键更强 (2分)

(4) ①  $LiNH_2 + 2HCl = LiCl + NH_4Cl$  (2分)

②  $23bV \times 10^{-3} / w \times 100\%$  (1分)

③偏高 (1分)

16. (11分)

(1) ①  $CO_3^{2-} + H_2O \rightleftharpoons HCO_3^- + OH^-$  (2分)

②  $H_2S + CO_3^{2-} = HS^- + HCO_3^-$  (2分)

(2) 是 (1分)

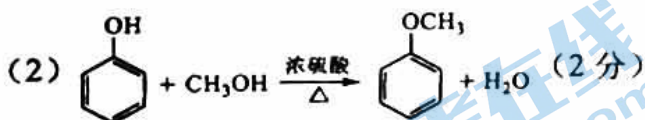
其他条件不变时, 增大压强,  $H_2S$  的平衡转化率降低, 说明该反应是气体体积增大的反应, S 是气态 (2分)

(3) ①  $FeCl_2$  和  $HCl$  (2分)

②含  $FeCl$  和  $HCl$  的溶液进入阳极区, 发生  $Fe^{2+} - e^- = Fe^{3+}$  生成  $Fe^{3+}$ , 且阳极区中的  $H^+$  进入阴极区,  $FeCl_3$  溶液得以再生 (2分)

17. (11分)

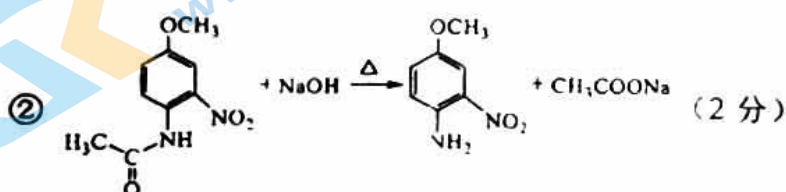
(1) 苯酚 (1分)



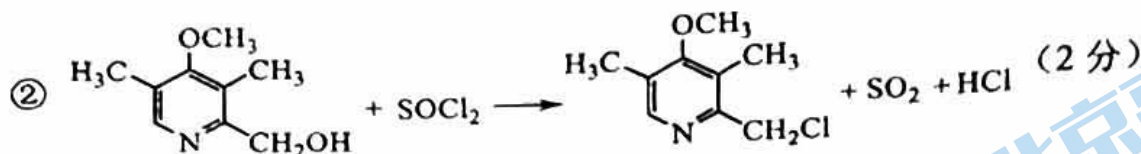
(3) 浓硝酸、浓硫酸 (1分)

(4) 6 (1分)

(5) ① 酰胺基 (1分)



6) ① H<sub>2</sub>O (1分)



7. (12分)

1) ① Ca(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + 2H<sub>2</sub>O = CaSO<sub>4</sub> · 2H<sub>2</sub>O ↓ + 2H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> (2分)

② 生成的 CaSO<sub>4</sub> · 2H<sub>2</sub>O 固体覆盖在磷灰石表面, 减少了磷灰石与硫酸溶液的接触面积 (2分)

2) ① 2Fe<sup>2+</sup> + 2H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> = 2FePO<sub>4</sub> ↓ + 2H<sub>2</sub>O + 4H<sup>+</sup> (2分)

② 10<sup>-18.6</sup> (1分)

$Q(\text{FePO}_4) = 10^{-18.6} \times 1 > K_{sp}(\text{FePO}_4)$ , 能产生 FePO<sub>4</sub> 沉淀 (1分)

③ i. 发生反应  $\text{Fe}^{3+} + \text{EDTA}^{4-} \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{EDTA})]^{-}$ , 使  $c(\text{Fe}^{3+})$  降低, 减小 FePO<sub>4</sub> 的沉淀速率, 避免团聚; 随着 Fe<sup>3+</sup> 被沉淀, 上述平衡逆向移动, 生成的 Fe<sup>3+</sup> 继续被沉淀 (2分)

ii. pH 更高时, 产品中可能混有 Fe(OH)<sub>3</sub> 杂质; pH 更高时,  $c(\text{PO}_4^{3-})$  大, 可能沉淀速率过快导致团聚等 (2分)

9. (13分)

(1) ① 氧化性和还原 (1分)

② i. Ag<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (1分)

ii. bc (2分)

iii.  $\text{Ag}_2\text{S} + 2\text{H}^+ + \text{Fe} = 2\text{Ag} + \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{S} \uparrow$  (2分)

(2) S 转化为 Ag<sub>2</sub>S 发生了还原反应, 反应必然同时发生氧化反应, 能发生氧化反应的只有 S, 故在 pH ≈ 1 的溶液中可能存在 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 或 H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> (1分)

① 向溶液 a 中加入足量稀盐酸后, 再加入碘水和淀粉溶液, 蓝色不褪去 (1分)

② 排除 Ag<sup>+</sup> 对 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 和 H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> 检验的干扰 (1分)

(3) 将 10 mL 0.02 mol/L Ag<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 溶液与 0.01 g S 粉混合, 水浴加热 (所得产物与实验 I 相同)。

或: 10 mL HNO<sub>3</sub> 酸化的 0.04 mol/L NaNO<sub>3</sub> 溶液 (pH=1) 与 0.01 g S 粉混合, 水浴加热 (充分反应后, 发现二者不反应)。 (2分)

(4)  $6\text{Ag}^+ + 4\text{S} + 4\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} 3\text{Ag}_2\text{S} + \text{SO}_4^{2-} + 8\text{H}^+$ , 形成 Ag<sub>2</sub>S 难溶物, 降低  $c(\text{S}^{2-})$ , 提高 S 的氧化性, 利于反应发生 (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 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！

