

# 高三化学

出题人：高三化学备课组 审题人：高三化学备课组

可能用到的相对原子质量： C 12 Si 28

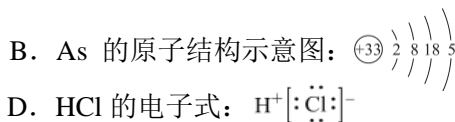
## 第 I 卷 (共 42 分)

一、选择题 (本大题共 14 小题, 每小题 3 分, 共 42 分。在每小题所列出的四个选项中, 只有一项是最符合题目要求的)

1. 下列材料的主要成分属于金属材料的是

- A. 生产复合材料、电池和传感器——碳纳米管
- B. 港珠澳大桥锚具材料——特殊工艺的低碳钢
- C. 长征五号的整流罩前锥段材料——聚甲基丙烯酸酯亚胺
- D. 我国自主研发的 5G 芯片的材料——硅

2. 下列图示正确的是



3. 下列反应中, 酸体现了还原性的是

- A. MnO<sub>2</sub> 与浓盐酸共热制 Cl<sub>2</sub>
- B. Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> 与浓硫酸共热制 SO<sub>2</sub>
- C. Zn 与稀硫酸反应制 H<sub>2</sub>
- D. Cu 与稀硝酸反应制备 NO

4. 工业上利用反应  $3\text{Cl}_2 + 8\text{NH}_3 = \text{N}_2 + 6\text{NH}_4\text{Cl}$  检查氯气管道是否漏气。下列说法不正确的是

- A. 将浓氨水接近管道, 若产生白烟说明管道漏气
- B. N<sub>2</sub> 的电子式为  $:\text{N}::\text{N}:$
- C. NH<sub>4</sub>Cl 中只含有离子键
- D. 该反应中氧化剂和还原剂的物质的量之比为 3 : 2

5. 元素周期律的发现是近代化学史上的一座里程碑。下列事实不能用元素周期律解释的是

- A. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 溶液中加盐酸, 产生气泡
- B. Al(OH)<sub>3</sub> 可溶于过量 NaOH 溶液, Mg(OH)<sub>2</sub> 不溶
- C. 气态氢化物的稳定性: H<sub>2</sub>O > H<sub>2</sub>S
- D. Cl<sub>2</sub> 从 NaBr 溶液中置换出 Br<sub>2</sub>

6. 下列事实不能直接从原子结构角度解释的是

- A. 沸点: CS<sub>2</sub> > CO<sub>2</sub>
- B. 第一电离能: B > Al
- C. 化合物 ICl 中 I 为 +1 价
- D. 热稳定性: NH<sub>3</sub> > PH<sub>3</sub>

7. 某小组用如下装置探究 SO<sub>2</sub> 的性质。下列离子方程式书写不正确的是



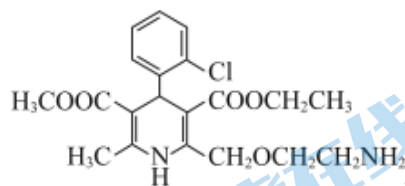
- A. 甲中紫色褪去： $5\text{SO}_2 + 2\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+$
- B. 乙中蓝色逐渐变浅： $\text{I}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{I}^- + \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+$
- C. 丙中产生少量白色沉淀： $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{BaSO}_3 \downarrow + 2\text{H}^+$
- D. 丁中可能的反应： $\text{SO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

8. 下列说法正确的是

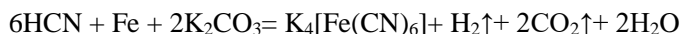
- A. 标准状况下，22.4 L CCl<sub>4</sub> 含有的分子数约为  $6.02 \times 10^{23}$
- B. 2 mol SO<sub>2</sub> 和 1 mol O<sub>2</sub> 充分反应，生成 SO<sub>3</sub> 的分子数约为  $2 \times 6.02 \times 10^{23}$
- C. 1 mol NO<sub>2</sub> 和 N<sub>2</sub>O<sub>4</sub> 的混合物中含有的氮原子数共约为  $3 \times 6.02 \times 10^{23}$
- D. 0.1 mol Cl<sub>2</sub> 与足量的 Fe 反应转移的电子数约为  $0.2 \times 6.02 \times 10^{23}$

9. 我国拥有独立知识产权的抗高血压药氨氯地平的结构简式如下。下列关于氨氯地平的说法不正确的是

- A. 分子中含有酯基
- B. 酸性条件下的所有水解产物均能与 NaHCO<sub>3</sub> 溶液反应
- C. 能与 H<sub>2</sub> 发生加成反应
- D. 含有手性异构体



10. 向含 HCN 的废水中加入铁粉和 K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 可制备 K<sub>4</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>]，反应如下：



下列说法不正确的是

- A. 依据反应可知： $K_a(\text{HCN}) > K_{a1}(\text{H}_2\text{CO}_3)$
- B. HCN 的结构式是 H-C≡N
- C. 反应中每消耗 1 mol Fe 转移 2 mol 电子
- D. [Fe(CN)<sub>6</sub>]<sup>4-</sup> 中 Fe<sup>2+</sup> 的配位数是 6

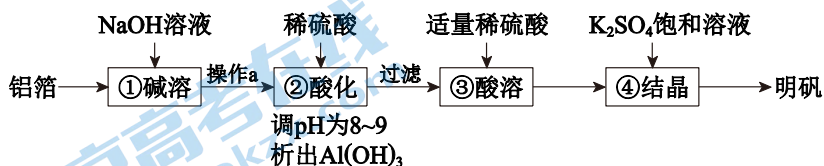
11. 下列实验方案能达到相应目的的是

A. 除 CO <sub>2</sub> 中的 HCl	B. 实验室制 NH <sub>3</sub>	C. 证明浓硫酸有强氧化性	D. 检验 Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> 溶液是否变质

12. 下列实验方案能达到相应实验目的的是

选项	实验目的	实验操作
A	制备 $\text{NaHCO}_3$	向饱和食盐水中通入 $\text{CO}_2$ 后, 再通 $\text{NH}_3$
B	配制 1 L 1.0 mol/L $\text{NaCl}$ 溶液	将 58.5 g $\text{NaCl}$ 固体直接溶于 1 L 水中
C	鉴别 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 和 $\text{NaHCO}_3$	取样, 加入澄清石灰水, 若有白色沉淀生成, 则为 $\text{Na}_2\text{CO}_3$
D	检验 $\text{NaOH}$ 中的阳离子	用洁净的铂丝蘸取待测液, 在酒精灯火焰上灼烧

13. 利用废铝箔(主要成分为  $\text{Al}$ , 含少量  $\text{Mg}$ 、 $\text{Fe}$  等)制明矾 $[\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}]$ 的一种工艺流程如下:



下列说法不正确的是

- A. ①中生成了  $\text{H}_2$ :  $2\text{Al} + 2\text{NaOH} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaAlO}_2 + 3\text{H}_2 \uparrow$
  - B. 操作 a 是过滤, 以除去难溶于  $\text{NaOH}$  溶液的杂质
  - C. ②、③中加入稀硫酸的作用均是除去杂质
  - D. 由④可知, 室温下明矾的溶解度小于  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  和  $\text{K}_2\text{SO}_4$  的溶解度
14. 相同温度和压强下, 研究  $\text{Cl}_2$  在不同溶液中的溶解度(用溶解  $\text{Cl}_2$  的物质的量浓度表示)随溶液浓度的变化。在  $\text{NaCl}$  溶液和盐酸中  $\text{Cl}_2$  的溶解度以及各种含氯微粒的浓度变化如下图。

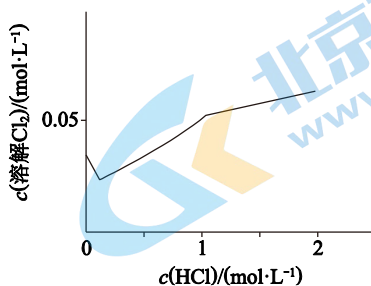
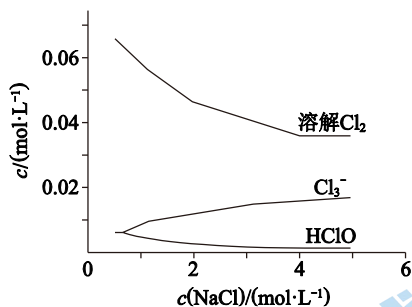


图1  $\text{NaCl}$  溶液浓度与溶解  $\text{Cl}_2$  及含氯微粒的浓度变化 图2 盐酸浓度与溶解  $\text{Cl}_2$  的浓度变化

下列说法不正确的是

- A. 由图 1 可知,  $\text{Cl}_2$  溶于  $\text{NaCl}$  溶液时还发生了反应  $\text{Cl}_2 + \text{Cl}^- \rightleftharpoons \text{Cl}_3^-$
- B. 随  $\text{NaCl}$  溶液浓度增大,  $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{HClO}$  平衡逆移,  $\text{Cl}_2$  溶解度减小
- C. 随盐酸浓度增加  $\text{Cl}_2$  与  $\text{H}_2\text{O}$  的反应被抑制, 生成  $\text{Cl}_3^-$  为主要反应从而促进  $\text{Cl}_2$  溶解
- D. 由上述实验可知,  $\text{H}^+$  浓度增大促进  $\text{Cl}_2$  溶解, 由此推知在稀硫酸中, 随硫酸浓度增大  $\text{Cl}_2$  的溶解度会增大

## 第 II 卷 (共 58 分)

二、填空题 (本大题共 5 小题, 共 58 分)

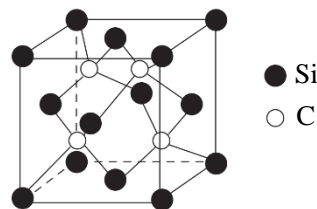
15. (12 分) 甲硅烷  $\text{SiH}_4$  可用于制备多种新型无机非金属材料。

(1) Si 原子与 H 原子结合时, Si 表现为正价, 则电负性: Si \_\_\_\_\_ H (填 “>” “<” 或 “=”),  $\text{SiH}_4$  分子的空间结构名称为\_\_\_\_\_。

(2) 利用  $\text{SiH}_4$  与  $\text{NH}_3$  可制得氮化硅 ( $\text{Si}_3\text{N}_4$ ) 材料。

$\text{SiH}_4$  中 H—Si—H 的键角\_\_\_\_\_  $\text{NH}_3$  中 H—N—H 的键角 (填 “>” “<” 或 “=”), 其键角差异的原因是\_\_\_\_\_。

(3) 利用  $\text{SiH}_4$  与  $\text{CH}_4$  反应可制得碳化硅晶体, 晶胞结构如图, 硅原子位于立方体的顶点和面心, 碳原子位于立方体的内部。



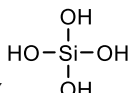
①热稳定性:  $\text{SiH}_4$  \_\_\_\_\_  $\text{CH}_4$  (填 “>” “<” 或 “=”)。

②碳化硅晶体中每个 Si 原子周围距离最近的 C 原子数目为\_\_\_\_\_，SiC 的晶体类型是\_\_\_\_\_。

③已知碳化硅的晶胞边长为  $a \text{ nm}$  ( $1 \text{ nm} = 10^{-9} \text{ m}$ ), 阿伏伽德罗常数为  $N_A$ 。则碳化硅晶体的密度为\_\_\_\_\_  $\text{g cm}^{-3}$  (列出计算式)。

④硅、金刚石和碳化硅晶体的熔点从高到低依次是\_\_\_\_\_。

(4) 硅元素最高价氧化物对应的水化物为原硅酸 ( $\text{H}_4\text{SiO}_4$ )。

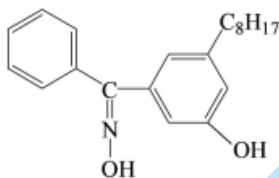
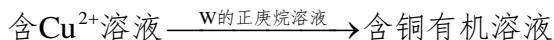


资料: 原硅酸(  $\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{HO}-\text{Si}-\text{OH} \\ | \\ \text{OH} \end{array}$  )可溶于水, 原硅酸中的羟基可发生分子间脱水, 逐渐转化为硅酸、硅胶。

①原硅酸钠 ( $\text{Na}_4\text{SiO}_4$ ) 溶液吸收空气中的  $\text{CO}_2$  会生成  $\text{H}_4\text{SiO}_4$ , 结合元素周期律解释原因: \_\_\_\_\_。

②从结构的角解释  $\text{H}_4\text{SiO}_4$  脱水后溶解度降低的原因: \_\_\_\_\_。

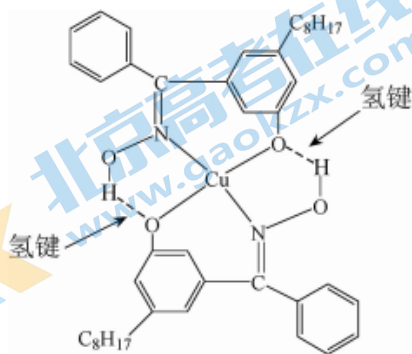
16. (10分) 金属冶炼过程中一种用有机化合物从水溶液中提取  $\text{Cu}^{2+}$  的流程如下:



(1) 有机化合物 W 的结构简式为:

该分子中碳原子的杂化轨道类型有\_\_\_\_\_种, N、O 杂化轨道类型分别为\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_。

(2) W 可与  $\text{Cu}^{2+}$  形成化合物 Q, 其结构如下所示:

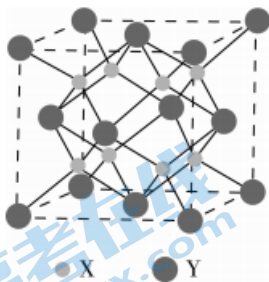


①基态  $\text{Cu}^{2+}$  的价电子排布式为\_\_\_\_\_。

②氢键对 Q 在水中溶解性的影响是\_\_\_\_\_ (填“增大”或“减小”)。

③从化学键的角度说明 W 中 N 原子和  $\text{Cu}^{2+}$  形成化合物 Q 的过程\_\_\_\_\_。

(3) 有机化合物的合成通常使用催化剂, 一种催化剂  $\text{ZrO}_2$  晶体的晶胞示意图如下:



①Y 原子为\_\_\_\_\_ (填元素符号)。与每个 Y 原子距离最近且等距的 X 原子有\_\_\_\_\_个。

②该晶体的密度  $\rho \text{ g/cm}^3$ , 阿伏加德罗常数为  $N_A$ , 晶胞为正方体, 该晶胞的边长为  $a =$  \_\_\_\_\_ nm

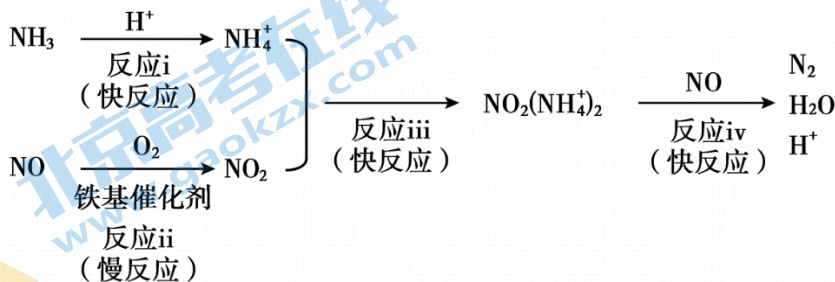
(列出计算式,  $\text{ZrO}_2$  的摩尔质量为  $123 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ )。

17. (14分) 氮氧化物会造成环境污染, 我国科学家正着力研究 SCR 技术 (NH<sub>3</sub> 选择性催化还原氮氧化物) 对燃煤电厂烟气进行脱硝处理。

(1) 氮氧化物 (以 NO 为主) 直接排放到空气中会形成硝酸型酸雨, 反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

(2) NH<sub>3</sub> 催化还原 NO 的化学方程式为\_\_\_\_\_。

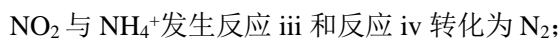
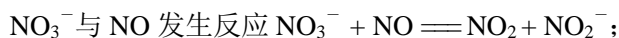
(3) 铁基催化剂在 260~300℃ 范围内实现 SCR 技术的过程如下:



① 反应 iv 中消耗的二价阳离子 NO<sub>2</sub>(NH<sub>4</sub><sup>+</sup>)<sub>2</sub> 与 NO 的物质的量之比为\_\_\_\_\_。

② 适当增大催化剂用量可以明显加快脱硝速率, 结合上述过程解释原因: \_\_\_\_\_。

③ 向反应体系中添加 NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub> 可显著提高 NO 脱除率。原因如下:

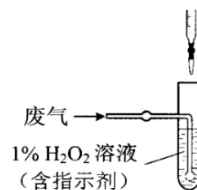


(4) 相比于铁基催化剂, 使用锰基催化剂 (活性物质为 MnO<sub>2</sub>) 时, 烟气中含有的 SO<sub>2</sub>

会明显降低 NO 脱除率。采用滴定法测定烟气中 SO<sub>2</sub> 的含量, 烟气中其他气体不干扰测定。

将废气中的 SO<sub>2</sub> 用 1% 的 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 完全吸收,

吸收液用右图所示装置滴定, 共消耗 a mL c mol/L NaOH 标准液。

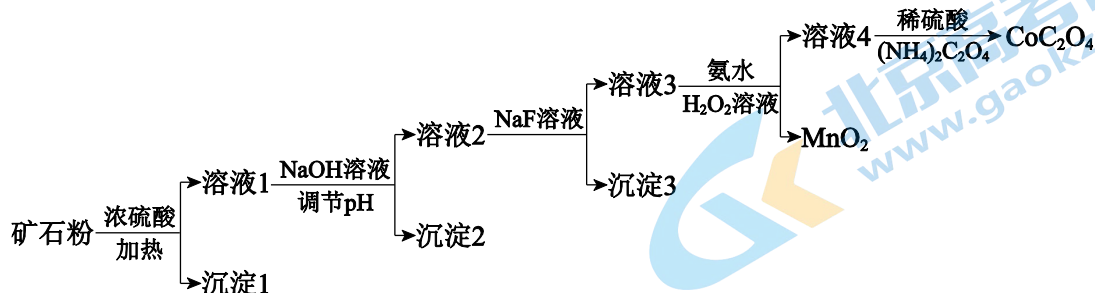


① H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 与 SO<sub>2</sub> 反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

② 废气中残留 SO<sub>2</sub> 在标准状况下的体积为\_\_\_\_\_。(写出表达式)

18. (11分) 某钴矿石的主要成分有  $\text{CoO}$ 、 $\text{Co}_2\text{O}_3$ 、 $\text{MnO}$ 、 $\text{Fe}_2\text{O}_3$ 、 $\text{MgO}$  和  $\text{SiO}_2$  等。由该矿石粉制备  $\text{CoC}_2\text{O}_4$

固体的方法如下 (部分催化剂已略)。



已知：金属离子沉淀的 pH:

	$\text{Fe}^{3+}$	$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{Mn}^{2+}$	$\text{Co}^{2+}$
开始沉淀时	1.5	6.3	8.9	8.2	7.4
完全沉淀时	2.8	8.3	10.9	10.2	9.4

(1)  $\text{Co}_2\text{O}_3$  溶于浓硫酸，生成  $\text{Co}^{2+}$  和一种可使带火星的木条复燃的气体，该气体是\_\_\_\_\_。

(2) 向溶液 1 中加入  $\text{NaOH}$  溶液将 pH 调至 3，目的是\_\_\_\_\_。

(3) 向溶液 2 中加入  $\text{NaF}$  溶液，去除的离子是\_\_\_\_\_。

(4) 向溶液 3 中加入氨水和过氧化氢溶液，将  $\text{Co}^{2+}$  转化为  $\text{Co}(\text{NH}_3)_6^{3+}$ 。

补充完整下列离子方程式：



(5) 溶液 4 中，若将  $1 \text{ mol Co}(\text{NH}_3)_6^{3+}$  全部转化为  $\text{CoC}_2\text{O}_4$  沉淀，需要消耗  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$  \_\_\_\_\_ mol。

(6) 关于上述流程，下列说法正确的是\_\_\_\_\_ (填序号)。

a. 若矿石粉中存在少量  $\text{FeO}$ ，经上述流程也可制得纯度相同的  $\text{CoC}_2\text{O}_4$

b. 向溶液 3 中加入氨水，作用仅是调节溶液的 pH

c. 流程中，仅通过调节溶液的 pH 无法将金属元素完全分离

19. (11分) 实验小组探究酸对  $\text{Fe}^{3+} + 3\text{SCN}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{SCN})_3$  平衡的影响。将  $0.005 \text{ mol/L FeCl}_3$  溶液和  $0.01 \text{ mol/L KSCN}$  溶液等体积混合，得到红色溶液。取两等份红色溶液，进行如下操作并记录现象。

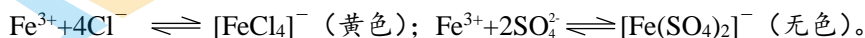
(1)  $\text{FeCl}_3$  水解显酸性的原因是\_\_\_\_\_ (用方程式表示)。

(2) 甲同学认为加入酸后，会使  $\text{Fe}^{3+} + 3\text{SCN}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{SCN})_3$  体系中\_\_\_\_\_浓度改变，导致该平衡正向移动，溶液颜色加深。

【设计并实施实验】

【查阅资料】

$\text{Fe}^{3+}$  和  $\text{Cl}^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$  均能发生络合反应：



实验 I. 探究现象 a 中溶液颜色变化的原因

编号	操作	现象
①	向 2 mL 红色溶液中滴加 5 滴水	溶液颜色无明显变化
②	向 2 mL 红色溶液中滴加 5 滴 3 mol/L KCl 溶液	溶液颜色变浅，呈橙色

(3) 实验①的目的是\_\_\_\_\_。

(4) 根据实验①和实验②的结果，从平衡移动角度解释现象 a：\_\_\_\_\_。

实验 II. 探究现象 b 中溶液呈浅黄色的原因

编号	操作	现象
③	取 1 mL $0.0025 \text{ mol/L Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液(无色)，加入 1 mL $0.01 \text{ mol/L KSCN}$ 溶液，再加入 5 滴 $1.5 \text{ mol/L H}_2\text{SO}_4$ 溶液	溶液先变红，加硫酸后变为浅黄色
④	取 1 mL $0.005 \text{ mol/L FeCl}_3$ 溶液，_____	溶液为无色

(5) 结合实验③可推测现象 b 中使溶液呈浅黄色的微粒可能有三种，分别是  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、\_\_\_\_\_。

(6) 乙同学进一步补充了实验④，确证了现象 b 中使溶液呈浅黄色的微粒只是 (5) 中的一种，请将实验④的操作补充完整：\_\_\_\_\_。



一、选择题（每小题 3 分，共 42 分。）

1-5 BBACA

6-10 ACDBA

11-14 CDCD

15. (除标注外，每空 1 分，12 分)

(1) < 正四面体形

(2) >  $\text{SiH}_4$  与  $\text{NH}_3$  的中心原子均为  $\text{sp}^3$  杂化，但  $\text{NH}_3$  中心原子 N 原子上含有一对孤对电子， $\text{SiH}_4$  中心原子 Si 上无孤电子对。孤对电子与成键电子之间的排斥力强于成键电子与成键电子之间的斥力，导致  $\text{SiH}_4$  中 H—Si—H 的键角大于  $\text{NH}_3$  中 H—N—H 的键角(2 分)

(3) ① < ② 4 共价晶体 ③  $\frac{4 \times 40}{N_A \times (a \times 10^{-7})^3}$

④ 金刚石 > 碳化硅 > 硅

(4) ① C 和 Si 同主族，同主族元素，从上到下，非金属性减弱，非金属性  $\text{C} > \text{Si}$ ，空气中的  $\text{CO}_2$  溶于水形成  $\text{H}_2\text{CO}_3$ ，最高价氧化物对应水化物的酸性  $\text{H}_2\text{CO}_3 > \text{H}_4\text{SiO}_4$ ，故  $\text{H}_2\text{CO}_3$  可与  $\text{Na}_4\text{SiO}_4$  反应制  $\text{H}_4\text{SiO}_4$

② 原硅酸脱水后，羟基相对数量减少，与水形成氢键的数目减少，同时可能发生交联形成空间网状结构

16. (除标注外，每空 1 分，10 分)

(1) 2  $\text{sp}^2$   $\text{sp}^3$

(2) ①  $3\text{d}^9$  ② 减小 ③ W 中 N 原子的孤电子对与  $\text{Cu}^{2+}$  的空轨道形成配位键 (2 分)

(3) ① Zr 8

②  $\sqrt[3]{\frac{4 \times 123}{\rho \times N_A}} \times 10^7$

17. (每空 2 分，14 分)

(1)  $2\text{NO} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2$ ,  $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$

(2)  $4\text{NH}_3 + 6\text{NO} \xrightarrow{\text{催化剂}} 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

(3) ① 1: 1

② 反应 ii 为脱硝反应的决速步，增大催化剂的用量可提高反应 ii 的速率，进而提高脱硝反应速率

③  $\text{NO}_2^- + \text{NH}_4^+ \rightleftharpoons \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(4) ①  $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{SO}_2 \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4$

②  $1/2 \times ca \times 10^{-3} \times 22.4 \text{ L}$

18. (除标注外, 每空 2 分, 共 11 分)

(1)  $O_2$  (1 分)

(2) 将  $Fe^{3+}$  转化为  $Fe(OH)_3$ , 过滤除去铁元素

(3)  $Mg^{2+}$

(4)  $2Co^{2+} + 1H_2O_2 + 12NH_3 = 2Co(NH_3)_6^{3+} + 2OH^-$

(5) 1.5 (6) ac

19. (除标注外, 每空 2 分, 11 分) 【2021 海淀期末】

(1)  $Fe^{3+} + 3H_2O \rightleftharpoons Fe(OH)_3 + 3H^+$

(2)  $c(Fe^{3+})$  (1 分)

(3) 排除稀释使溶液颜色变化的干扰 (证明溶液颜色变化是否与稀释有关)

(4) 在  $Fe^{3+} + 3SCN^- \rightleftharpoons Fe(SCN)_3$  平衡体系中加入盐酸,  $Fe^{3+}$  和  $Cl^-$  发生络合反应使得  $c(Fe^{3+})$  减小, 平衡逆向移动,  $c[Fe(SCN)_3]$  减小, 使溶液颜色变浅呈橙色。

(5)  $FeCl_4^-$  和  $Fe(SCN)_3$

(6) 加入 1mL 蒸馏水, 再加入 5 滴 1.5 mol/L  $H_2SO_4$  溶液; 得无色溶液。

## 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！

