

北京一零一中 2022—2023 学年度第一学期统练六

高三化学

2022 年 12 月 1 日

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。

可能用到的相对原子质量 B—11 N—14

I卷 选择题（共 42 分）

1. 2022 年 3 月神州十三号航天员在中国空间站进行了“天宫课堂”授课活动。其中太空“冰雪实验”演示了过饱和醋酸钠溶液的结晶现象。下列说法不正确的是

- A. 醋酸钠是强电解质
B. 醋酸钠晶体和冰都是离子晶体
C. 常温下，醋酸钠溶液的 pH>7
D. 该溶液中加入少量醋酸钠固体可以促进醋酸钠晶体析出

2. 已知： ${}_{34}\text{Se}$ （硒）、S、O 为同族元素。下列说法正确的是

- A. 原子半径： $\text{Se} > \text{S} > \text{O}$
B. 沸点： $\text{H}_2\text{O} < \text{H}_2\text{S} < \text{H}_2\text{Se}$
C. 非金属性： $\text{Se} > \text{S} > \text{O}$
D. 电负性： $\text{Se} > \text{S} > \text{O}$

3. 下列化学用语对事实的表述正确的是

- A. 用氨水吸收烟气中少量的 SO_2 ： $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \text{NH}_4^+ + \text{HSO}_3^-$
B. NH_4HCO_3 溶液中加入过量的 NaOH 溶液： $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
C. 向 FeBr_2 中通入过量 Cl_2 ： $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$
D. 向 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液中逐滴加入 NaHSO_4 溶液至 Ba^{2+} 恰好沉淀完全：

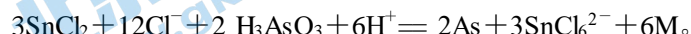


4. 元素 X、Y、Z 和 R 在周期表中的位置如下图所示。R 位于第四周期，X、Y、Z 原子的最外层电子数之和为 17。下列说法正确的是

- A. X 基态原子的核外电子排布式为 $2s^2 2p^2$
B. 电负性： $\text{R} > \text{Y}$
C. 简单阴离子的还原性： $\text{Y} > \text{Z}$
D. $0.033 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 H_3RO_4 溶液的 pH 约等于 1

X			
		Y	Z
	R		

5. 在浓盐酸中 H_3AsO_3 可与 SnCl_2 反应：



下列关于该反应的说法中不正确的是

- A. M 为 H_2O
B. 每还原 1 mol 氧化剂，就有 3 mol 电子转移
C. 还原性： $\text{SnCl}_2 > \text{As}$
D. 氧化产物和还原产物的物质的量之比为 2:3

6. “张-烯炔环异构化反应”被《Name Reactions》收录。该反应可高效构筑五元环状化合物，应用在许多药物的创新合成中，如：



资料：有机物结构可用键线式表示，如 $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$ 的键线式为 $\text{—}\equiv\text{—}$ 。

下列分析不正确的是

- A. ①、②均能发生加成反应 B. ①、②均含有三种官能团
C. ①、②互为同分异构体 D. ①、②均能与 NaOH 溶液反应

7. 在 $T^\circ\text{C}$ ， HCl 气体通过铁管时，发生腐蚀反应 (X)：



下列分析不正确的是

- A. 降低反应温度，可减缓反应 X 的速率
B. 在 HCl 气体中加入一定量 H_2 能起到防护铁管的作用
C. 反应 X 的 ΔH 可通过如下反应获得：

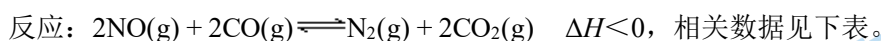


- D. $T^\circ\text{C}$ 时，若气体混合物中 $c(\text{HCl}) = c(\text{H}_2) = 0.5 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ，铁管被腐蚀

8. 下列实验方案能达实验目的的是

	A	B	C	D
目的	探究温度对平衡的影响	探究浓度对化学平衡的影响	探究浓度对化学反应速率的影响	探究碳酸、醋酸、苯酚的酸性强弱
实验方案				

9. 在一定温度下, 在 2 个容积均为 2 L 的恒容密闭容器中, 加入一定量的反应物, 发生

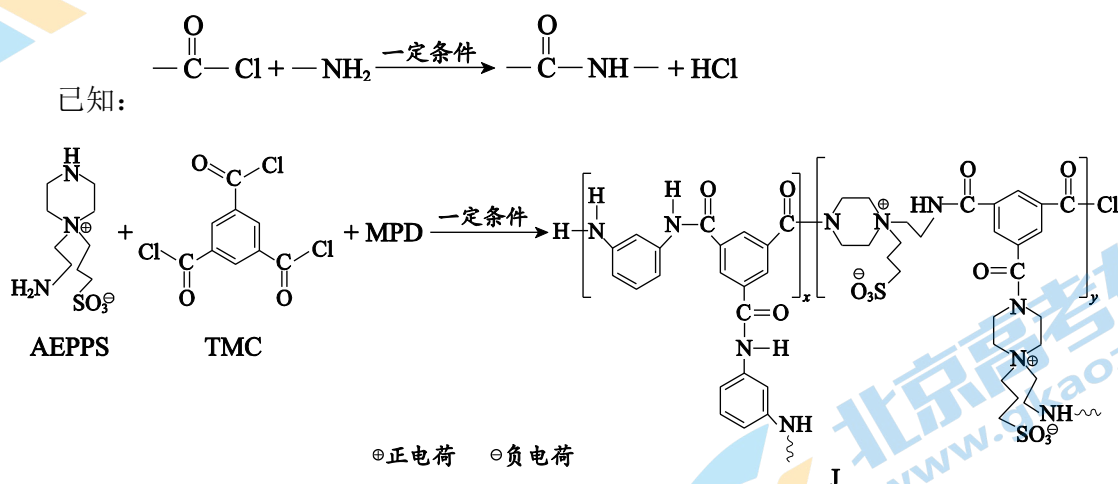


容器编号	温度/ $^{\circ}\text{C}$	起始物质的量/mol		平衡物质的量/mol
		NO(g)	CO(g)	CO ₂ (g)
I	T_1	0.4	0.4	0.2
II	T_2	0.4	0.4	0.24

下列说法不正确的是

- A. $T_1 > T_2$ B. I 中反应达到平衡时, CO 的转化率为 50%
- C. 达到平衡所需要的时间: II < I
- D. 对于 I, 平衡后向容器中再充入 0.4 mol CO 和 0.2 mol CO₂, 平衡正向移动

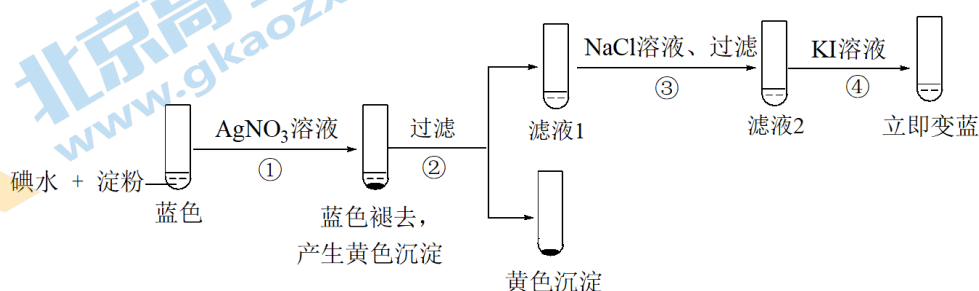
10. 在卤水精制中, 纳滤膜对 Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 有很高的脱除率。一种网状结构的纳滤膜 J 的合成路线如下 (图中 \sim 表示链延长)。



下列说法不正确的是

- A. 合成 J 的反应为缩聚反应 B. MPD 的核磁共振氢谱有 3 组峰
- C. J 具有网状结构与单体 TMC 的结构有关
- D. J 有亲水性可能与其存在正负离子对有关

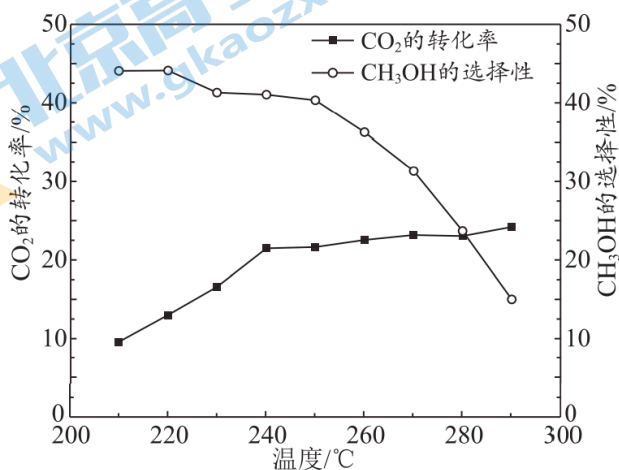
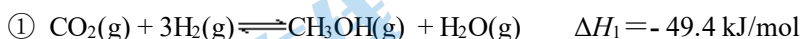
11. 向碘水、淀粉的混合液中加入 AgNO_3 溶液, 蓝色褪去。为探究褪色原因, 实验如下:



下列分析正确的是

- A. 过程①后溶液 pH 明显增大
- B. 过程③中加入 NaCl 溶液的的目的是除去 Ag^+
- C. 过程④中溶液变蓝的原因一定是： $4\text{H}^+ + 4\text{I}^- + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{I}_2$
- D. 综合上述实验，过程①中蓝色褪去的原因是 Ag^+ 氧化了 I_2

12. 中国科学家在淀粉人工光合成方面取得重大突破性进展，该实验方法首先将 CO_2 催化还原为 CH_3OH 。已知 CO_2 催化加氢的主要反应有：



【注】 CH_3OH 的选择性 = $\frac{n(\text{生成CH}_3\text{OH所用的CO}_2)}{n(\text{反应消耗的CO}_2)} \times 100\%$

其他条件不变时，在相同时间内温度对 CO_2 催化加氢的影响如下图。下列说法不正确的是

- A. $\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \quad \Delta H = -90.6 \text{ kJ/mol}$
- B. 使用催化剂，能降低反应的活化能，增大活化分子百分数
- C. 其他条件不变，增大压强，有利于反应向生成 CH_3OH 的方向进行
- D. 220~240 °C，升高温度，对反应②速率的影响比对反应①的小

13. 氧化铈 (CeO_2) 是应用广泛的稀土氧化物。一种用氟碳铈矿 (CeFCO_3 , 含 BaO 、 SiO_2 等杂质) 为原料制备 CeO_2 的工艺如下图。

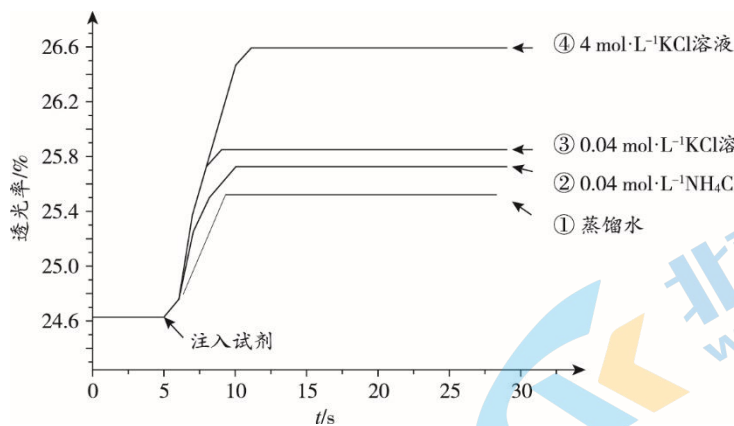
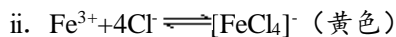


下列说法不正确的是

- A. 滤渣 A 的主要成分为 BaSO_4 和 SiO_2 B. 步骤①、②中均有过滤操作
- C. 该过程中, 铈元素的化合价变化了两次
- D. 步骤②反应的离子方程式为 $2\text{Ce}^{3+} + 6\text{HCO}_3^- = \text{Ce}_2(\text{CO}_3)_3\downarrow + 3\text{CO}_2\uparrow + 3\text{H}_2\text{O}$
14. 探究盐酸盐溶液对反应 $\text{Fe}^{3+} + \text{SCN}^- \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$ (血红色) 的影响。

将 $2\text{ mL } 0.01\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 FeCl_3 溶液与 $2\text{ mL } 0.02\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 KSCN 溶液混合, 分别加入等量的试剂①~④, 测得平衡后体系的透光率如下图所示。

已知: i. 溶液血红色越深, 透光率越小, 其它颜色对透光率的影响可忽略



下列说法正确的是

- A. 注入试剂①后溶液透光率增大, 证明 $\text{Fe}^{3+} + \text{SCN}^- \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$ 正向移动
- B. 透光率③比②高, 一定是溶液 pH 不同导致的
- C. 透光率④比③高, 可能发生了反应 $[\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+} + 4\text{Cl}^- \rightleftharpoons [\text{FeCl}_4]^- + \text{SCN}^-$
- D. 若要证明试剂③中 Cl^- 对平衡体系有影响, 还应使用 $0.04\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 KNO_3 溶液进行实验

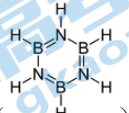
II 卷 非选择题 (共 58 分)

15. (12 分) 硼与氮、氢能形成多种具有优良性能的化合物, 受到人们的广泛关注。

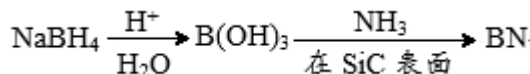
I. 氨硼烷 (NH_3BH_3) 具有良好的储氢能力。

- (1) NH_3BH_3 分子中, 与 N 原子相连的 H 呈正电性 ($\text{H}^\delta+$), 与 B 原子相连的 H 呈负电性 ($\text{H}^\delta-$), 三种元素电负性大小顺序是_____。
- (2) 其在催化剂作用下水解释放氢气: $3\text{NH}_3\text{BH}_3+6\text{H}_2\text{O}=3\text{NH}_4^++\text{B}_3\text{O}_6^{3-}+9\text{H}_2$

$\text{B}_3\text{O}_6^{3-}$ 的结构为 。在该反应中, B 原子的杂化轨道类型的变化是_____。

(3) 无机苯 () 不能形成像苯一样的离域 π 键, 原因是_____。

II. 氮化硼 (BN) 是一种高硬度、耐高温、耐腐蚀、高绝缘性的材料。一种获得氮化硼的方法如下:

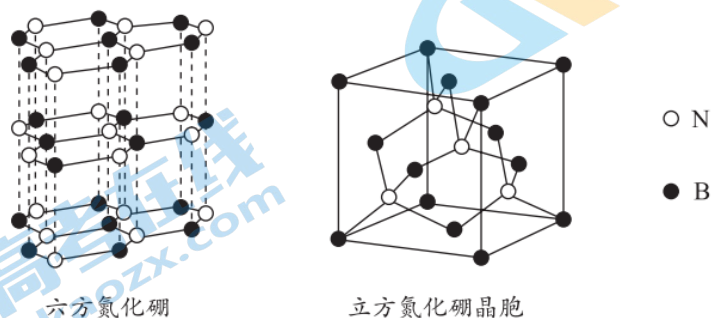


- (4) NaBH_4 被认为是有机化学上的“万能还原剂”, 其中 H 的化合价为_____。
- (5) 硼酸的化学式为 B(OH)_3 , 硼酸产生 H^+ 过程为: $\text{B(OH)}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + [\text{B(OH)}_4]^-$

下列说法正确的是_____。

- a. 是一元弱酸
b. 硼酸体现酸性与配位键有关
c. B 位于三个 O 构成的三角形的中心
d. 与 NH_3 的反应是氧化还原反应

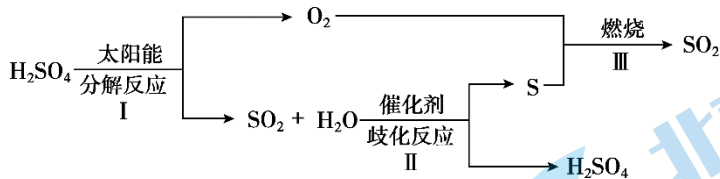
(6) 氮化硼 (BN) 晶体存在如下图所示的两种结构, 六方氮化硼的结构与石墨类似, 立方氮化硼的结构与金刚石类似, 可作研磨剂。



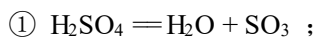
- ①立方氮化硼的熔点和硬度均高于 SiC 的原因是_____，已知该晶胞的密度为 $\rho \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$, 晶胞的边长为 $a \text{ cm}$, 则阿伏伽德罗常数的表达式为_____。
- ②六方氮化硼可做润滑剂, 不导电。则六方氮化硼的晶体类型是_____, 其中含有的微粒间作用力有_____。

16. (9分) 近年来, 研究人员提出利用含硫物质热化学循环实现太阳能的转化与存储。过程

如下:



(1) 反应I由两步反应组成, 写出②的化学方程式:

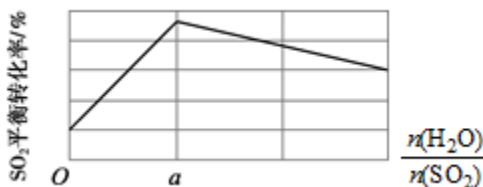


(2) 反应II: $3\text{SO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{l}) + \text{S}(\text{s}) \quad \Delta H$

① 不同条件下, SO_2 达到相同的平衡转化率, 温度越高, 所需的压强越大, 说明

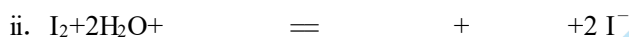
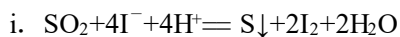
ΔH _____ 0。

② 一定压强下, H_2O 与 SO_2 的投料比 $[\frac{n(\text{H}_2\text{O})}{n(\text{SO}_2)}]$ 对平衡体系中 SO_2 转化率影响如下:



$\frac{n(\text{H}_2\text{O})}{n(\text{SO}_2)} > a$ 时, 解释 SO_2 平衡转化率随投料比增大而降低的原因: _____。

(3) I^- 可以作为水溶液中 SO_2 歧化反应 (歧化反应生成硫酸与硫沉淀) 的催化剂, 可能的催化过程如下。将 ii 补充完整。



(4) 探究 i、ii 反应速率与 SO_2 歧化反应速率的关系, 实验如下: 分别将 18 mL SO_2 饱和溶液加入到 2 mL 下列试剂中, 密闭放置观察现象。(已知: I_2 易溶解在 KI 溶液中)

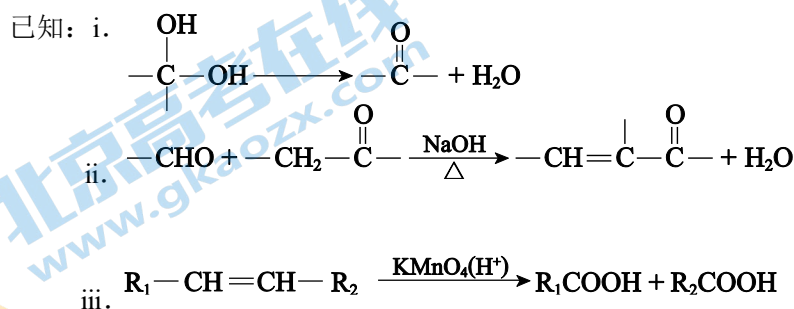
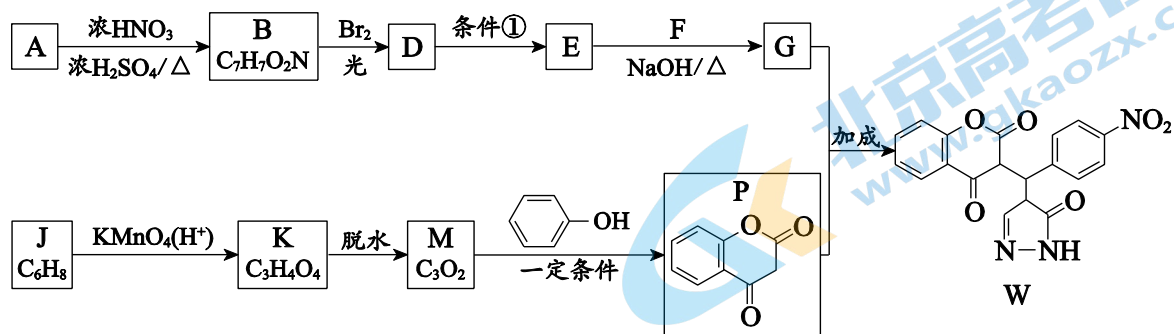
序号	A	B	C	D
试剂组成	0.4 mol·L ⁻¹ KI	a mol·L ⁻¹ KI 0.2 mol·L ⁻¹ H ₂ SO ₄	0.2 mol·L ⁻¹ H ₂ SO ₄	0.2 mol·L ⁻¹ KI 0.0002 mol I ₂
实验现象	溶液变黄, 一段时间后出现浑浊	溶液变黄, 出现浑浊较 A 快	无明显现象	溶液由棕褐色很快褪色, 变成黄色, 出现浑浊较 A 快

① B 是 A 的对比实验, 则 a=_____。

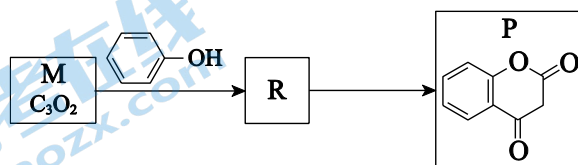
② 比较 A、B、C, 可得出的结论是_____。

③ 实验表明, SO_2 的歧化反应速率 $\text{D} > \text{A}$, 结合 i、ii 反应速率解释原因:_____。

17. (12分) 香豆素类化合物在药物中应用广泛。香豆素类化合物 W 的合成路线如下。

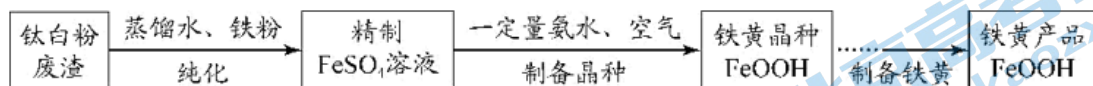


- (1) A→B 的化学方程式是_____。
- (2) D 的分子式是_____。
- (3) 条件①是_____。
- (4) F 的结构简式是_____。
- (5) 1 mol J 可以生成 2 mol K, J 的结构简式是_____。
- (6) 下列说法不正确的是_____ (填序号)。
 - a. 可以用酸性 KMnO_4 溶液鉴别 E 和 G
 - b. G 可以发生加聚反应、还原反应和取代反应
 - c. 1 mol P 最多可以和 5 mol H_2 反应
- (7) M 为线型不稳定分子, M→P 经过两步反应, R 苯环上的一氯代物有 3 种。

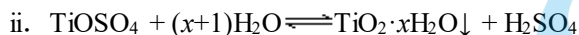


- ① R 的结构简式是_____。
- ② R→P 的化学反应类型是_____。

18. (13 分) 铁黄是一种重要的化工产品。由生产钛白粉废渣制备铁黄的过程如下。



资料: i. 钛白粉废渣成分: 主要为 $\text{FeSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$, 含少量 TiOSO_4 和不溶物



iii. $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ Fe}^{2+}$ 生成 $\text{Fe}(\text{OH})_2$, 开始沉淀时 $\text{pH} = 6.3$, 完全沉淀时 $\text{pH} = 8.3$

$0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \text{ Fe}^{3+}$ 生成 FeOOH , 开始沉淀时 $\text{pH} = 1.5$, 完全沉淀时 $\text{pH} = 2.8$

(1) 纯化

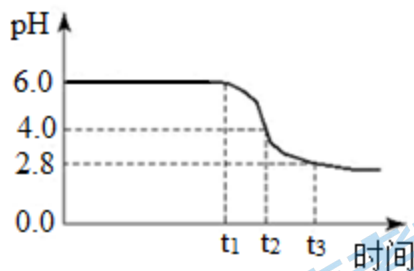
① 加入过量铁粉的目的是_____ (从两个角度回答)。

② 充分反应后, 分离混合物的方法是_____。

(2) 制备晶种为制备高品质铁黄产品, 需先制备少量铁黄晶种。过程及现象是: 向一定浓度 FeSO_4 溶液中加入氨水, 产生白色沉淀, 并很快变成灰绿色。滴加氨水至 pH 为 6.0 时开始通空气并记录 pH 变化 (如下图)。

① 产生白色沉淀的离子方程式是_____。

② 产生白色沉淀后的 pH 低于资料 iii 中的 6.3。原因是: _____ 沉淀生成后 $c(\text{Fe}^{2+})$ _____ $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (填 “>”、“=” 或 “<”)。



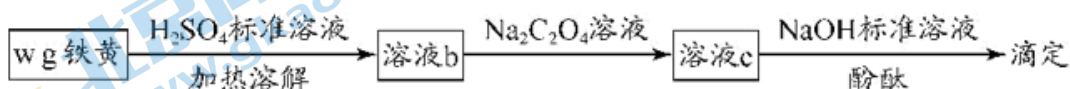
③ $0-t_1$ 时段, pH 几乎不变; t_1-t_2 时段, pH 明显降低。结合方程式解释原因_____。

④ $\text{pH} \approx 4$ 时制得铁黄晶种。若继续通入空气, t_3 后 pH 几乎不变, 此时溶液中 $c(\text{Fe}^{2+})$ 仍降低, 但 $c(\text{Fe}^{3+})$ 增加, 且 $c(\text{Fe}^{2+})$ 降低量大于 $c(\text{Fe}^{3+})$ 增加量。

结合总方程式说明原因: _____。

(3) 产品纯度

测定铁黄纯度可以通过产品的耗酸量确定。



资料: $\text{Fe}^{3+} + 3\text{C}_2\text{O}_4^{2-} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3^{3-}$, $\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3^{3-}$ 不与稀碱液反应

$\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 过量, 会使测定结果_____ (填 “偏大”、“偏小” 或 “不受影响”)。

19. (12分) 某课外小组探究 Cu(II)盐与 Na₂S₂O₃ 溶液的反应。

【查阅资料】

- i. $2S_2O_3^{2-} + Cu^{2+} \rightleftharpoons [Cu(S_2O_3)_2]^{2-}$ (绿色), $2S_2O_3^{2-} + Cu^+ \rightleftharpoons [Cu(S_2O_3)_2]^{3-}$ (无色)。
 ii. $2NH_3 + Cu^+ \rightleftharpoons [Cu(NH_3)_2]^+$ (无色), $[Cu(NH_3)_2]^+$ 遇空气容易被氧化成 $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ (蓝色)。
 iii. S₂O₃²⁻ 易被氧化为 S₄O₆²⁻ 或 SO₄²⁻。

【猜想假设】同学们根据资料认为 Cu(II)盐与 Na₂S₂O₃ 可能会发生两种反应。

假设 1: Cu²⁺ 与 S₂O₃²⁻ 在溶液中发生络合反应生成 $[Cu(S_2O_3)_2]^{2-}$ 。

假设 2: Cu(II) 有 _____ 性, Cu²⁺ 与 S₂O₃²⁻ 在溶液中发生氧化还原反应。

【实验操作及现象分析】

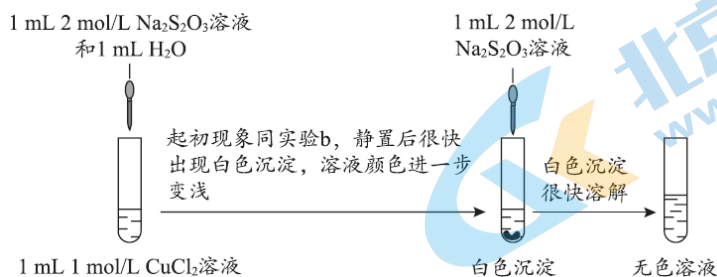
实验一: 探究 CuSO₄ 与 Na₂S₂O₃ 溶液的反应。

实验操作	实验序号	V ₁ (mL)	V ₂ (mL)	逐滴加入 Na ₂ S ₂ O ₃ 溶液时的实验现象
 先加 V ₁ mL 蒸馏水, 再加 V ₂ mL 2 mol/L Na ₂ S ₂ O ₃ 溶液, 边滴边振荡 1 mL 1 mol/L CuSO ₄ 溶液	a	1.5	0.5	溶液逐渐变为绿色, 静置无变化
	b	1.0	1.0	溶液先变为绿色, 后逐渐变成浅绿色, 静置无变化
	c	0	2.0	溶液先变为绿色, 后逐渐变浅至无色, 静置无变化

(1) 根据实验 a 的现象可推测溶液中生成的含 Cu 微粒是 _____ (填化学式)。

(2) 甲同学认为实验一可证明假设 2 成立, 他的理由是 _____。

实验二: 探究 CuCl₂ 与 Na₂S₂O₃ 的反应。



(3) 乙同学利用已知资料进一步确证了无色溶液中存在 Cu(I), 他的实验方案是: 取少量无色溶液, _____。

(4) 经检验白色沉淀中含 CuCl, 从化学平衡的角度解释继续加 Na₂S₂O₃ 溶液后 CuCl 沉淀溶解的原因: _____。

(5) 经检验氧化产物以 S₄O₆²⁻ 形式存在, 写出 Cu²⁺ 与 S₂O₃²⁻ 发生氧化还原反应得到无色溶液的离子方程式: _____。

【获得结论】

综合以上实验, 同学们认为 Cu(II)盐与 Na₂S₂O₃ 在溶液中的反应与多种因素有关, 得到实验结论: ①随 $n(S_2O_3^{2-}) : n(Cu^{2+})$ 的增大, _____; ② _____。

北京一零一中 2022—2023 学年度第一学期统练六参考答案

高三化学

2022 年 12 月 1 日

I 卷 选择题 (共 42 分)

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

II 卷 非选择题 (共 58 分)

*未标出分值的均为“1分”

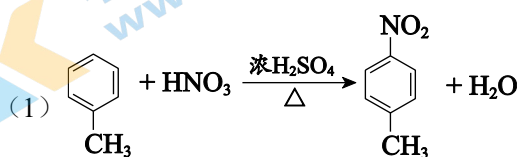
15. (12分)

- (1) $N > H > B$ (2) sp^3 变为 sp^2
- (3) 电负性 $N > B$, π 电子主要在 N 附近, 不能自由移动 (2分)
- (4) -1
- (5) abc (2分, 对 2 个得 1 分, 有错不得分)
- (6) ①均属共价晶体, 结构相似, B-N 键长比 Si-C 键短, 键能更大 $4 \times 25/a^3$
- ②混合型晶体
- 共价键、配位键、分子间作用力 (2分)

16. (9分)

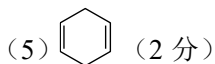
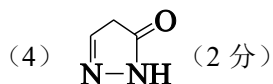
- (1) ② $2SO_3 = 2SO_2 + O_2$
- (2) ① <
- ② 在一定压强下, 相比 H_2O 的浓度的增加, SO_2 浓度的减小对平衡影响更大, 不利于 SO_2 的转化
- (3) SO_2 SO_4^{2-} $4H^+$
- (4) ① 0.4
- ② I^- 是 SO_2 歧化反应的催化剂, H^+ 单独存在时不具有催化作用, 但 H^+ 可以加快歧化反应速率 (2分)
- ③ 反应 ii 比 i 快; D 中由反应 ii 产生的 H^+ 使反应 i 加快 (2分)

17. (12分)

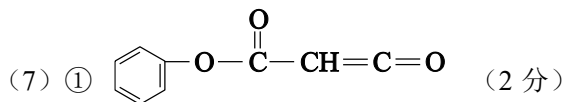


(2) $C_7H_5Br_2O_2N$

(3) NaOH 水溶液, Δ



(6) ac (2分)

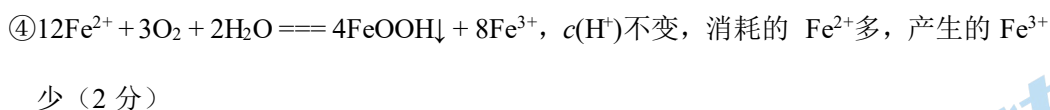
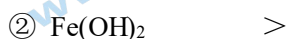
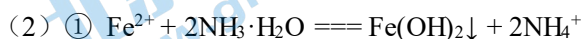


② 加成反应 (1分)

18. (13分)

(1) ① 消耗 H_2SO_4 , 促进 $TiOSO_4$ 水解平衡正向移动, 有利于 $TiO_2 \cdot xH_2O$ 析出; 防止 Fe^{2+} 被氧化 (2分)

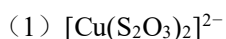
② 过滤



(3) 不受影响

19. (12分)

【猜想假设】氧化



(2) 实验 b 中, 溶液先变为绿色, 后逐渐变成浅绿色, 说明 $[Cu(S_2O_3)_2]^{2-}$ 消耗了 (或实验 a 到实验 c, 最终溶液颜色逐渐变浅), (或有 $[Cu(S_2O_3)_2]^{3-}$ 生成了) (2分)

(3) 向其中滴加氨水, 放置在空气中, 若溶液变为蓝色, 则说明含 Cu(I) (2分)

(4) $CuCl(s) \rightleftharpoons Cu^+(aq) + Cl^-(aq)$, 滴加 $Na_2S_2O_3$ 溶液后, $S_2O_3^{2-}$ 与 Cu^+ 形成络离子 $[Cu(S_2O_3)_2]^{3-}$, $c(Cu^+)$ 浓度降低, 使平衡正向移动, 沉淀溶解 (2分)



【获得结论】二者发生络合反应的趋势减弱, 发生氧化还原反应的趋势增强; Cu(II) 盐的阴离子为 Cl^- 时能增大 Cu^{2+} 和 $S_2O_3^{2-}$ 发生氧化还原反应的趋势 (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 40W+，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百场，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。



微信搜一搜

北京高考资讯

官方微信公众号: bjkzx

官方网站: www.gaokzx.com

咨询热线: 010-5751 5980

微信客服: gaokzx2018