

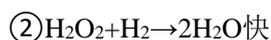
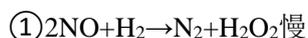
2023北京理工大附中高二12月月考

化 学

考试时间60分钟

一、单选题（1-3小题每题2分，4-16小题每题3分，共45分）

1. 已知反应 $2\text{NO} + 2\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 的速率方程为 $v = kc^2(\text{NO}) \cdot c(\text{H}_2)$ (k 为速率常数)，其反应历程如下：



下列说法不正确的是

- A. 增大 $c(\text{NO})$ 或 $c(\text{H}_2)$ ，均可提高总反应的反应速率
- B. $c(\text{NO})$ 、 $c(\text{H}_2)$ 增大相同的倍数，对总反应的反应速率的影响程度相同
- C. 该反应的快慢主要取决于反应①
- D. 升高温度，可提高反应①、②的速率

2. 下列由实验现象得出的结论不正确的是

	操作	现象及结论
A	铁钉连接电源负极、铜片连接电源正极，加入 CuSO_4 作为电解质溶液，接通电源	一段时间后，铁钉上产生一层红色物质，说明 Cu^{2+} 得电子生成了 Cu 单质
B	将充满 NO_2 的密闭玻璃球浸泡在热水中	玻璃球中红棕色加深，说明反应 $2\text{NO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4(\text{g})$ 的 $\Delta H < 0$
C	FeCl_3 溶液加入到略有浑浊的天然淡水中	静置后水变澄清，说明 Fe^{3+} 具有吸附性
D	用 pH 计测定相同浓度的 CH_3COONa 溶液和 NaClO 溶液的 pH	CH_3COONa 溶液的 pH 小于 NaClO 溶液，说明 HClO 的酸性弱于 CH_3COOH

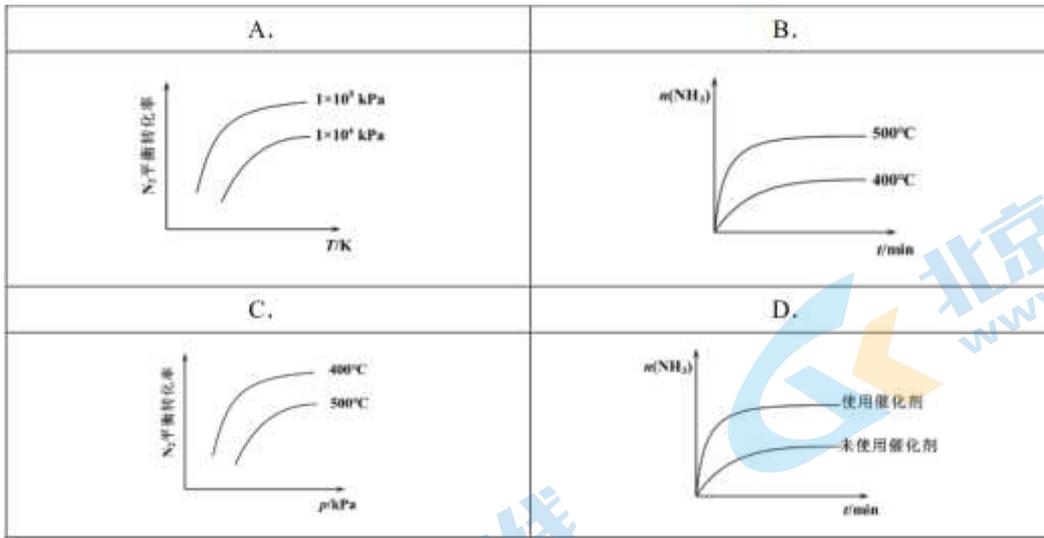
3. 下列事实与盐类的水解无关的是

- A. 用明矾 ($\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$) 净水
- B. 用稀盐酸清除铁锈
- C. 用热的纯碱溶液清洗油污
- D. 配制 FeCl_3 溶液时加入少量盐酸

4. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 在水中存在溶解平衡： $\text{Mg}(\text{OH})_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Mg}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^{-}(\text{aq})$ ，下列能使 $\text{Mg}(\text{OH})_2(\text{s})$ 减少的是

- A. 加入 MgCl_2 溶液
- B. 加入少量 NaOH 固体
- C. 加入 NH_4NO_3 溶液
- D. 加入 CH_3COOK 固体

5. 工业合成氨： $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g}) \Delta H < 0$ 。下列与该反应相关的各图中，正确的是



6. 常温下,某溶液中水电离产生出 $c(\text{OH}^-)=1 \times 10^{-13} \text{ mol/L}$,其中一定能大量共存的是

- A. Na^+ 、 Fe^{2+} 、 NO_3^- 、 Cl^- B. K^+ 、 Fe^{3+} 、 CO_3^{2-} 、 Cl^-
 C. Na^+ 、 K^+ 、 NO_3^- 、 Cl^- D. K^+ 、 NH_4^+ 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^-

7. 下列事实对应的离子方程式正确的是

- A. 用石墨电极电解饱和食盐水: $\text{Cl}^- + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} \text{Cl}_2\uparrow + \text{H}_2\uparrow + \text{OH}^-$
 B. 用醋酸除去水壶中的水垢: $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
 C. $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$ 溶液中滴加过量 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液: $\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- + \text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_2\downarrow + \text{BaSO}_4\downarrow$
 D. 用 FeS 处理含 Cu^{2+} 的废水: $\text{FeS}(\text{s}) + \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{CuS}(\text{s}) + \text{Fe}^{2+}(\text{aq})$

8. 下列事实不能说明亚硝酸是弱电解质的是

- A. 常温下, NaNO_2 溶液的 $\text{pH}=9$
 B. 亚硝酸溶液中存在 HNO_2 分子, 呈酸性
 C. 用 HNO_2 溶液做导电性实验, 灯泡很暗
 D. 0.1 mol/L HNO_2 溶液中, $c(\text{H}^+) = 0.015 \text{ mol/L}$

9. 关于相同体积、相同 pH 的盐酸和醋酸溶液及其相关实验的说法, 正确的是

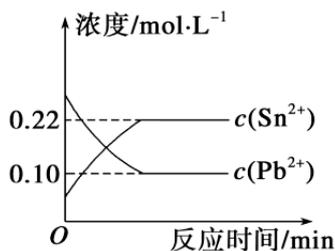
- A. 室温时, 由水电离出的 $c(\text{H}^+)$: 盐酸小于醋酸溶液
 B. 用等浓度的 NaOH 溶液中和两种溶液时: 所需体积相同
 C. 均加水冲稀10倍后: 盐酸的 pH 大于醋酸溶液的 pH
 D. 均加入足量镁粉, 反应完全后产生 H_2 的物质的量: 盐酸大于醋酸溶液

10. 298K时, 在含有 Pb^{2+} 、 Sn^{2+} 的某溶液中, 加入过量金属锡(Sn), 发生反应: $\text{Sn}(\text{s}) + \text{Pb}^{2+}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{Sn}^{2+}(\text{aq}) + \text{Pb}(\text{s})$, 体系中 $c(\text{Pb}^{2+})$ 和 $c(\text{Sn}^{2+})$ 变化关系如图所示。

下列说法不正确的是

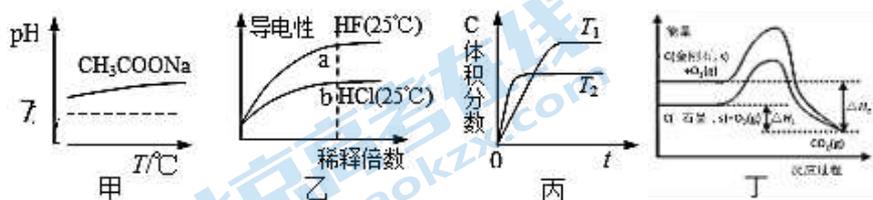
- A. $K = c_{\text{平}}(\text{Sn}^{2+}) / c_{\text{平}}(\text{Pb}^{2+})$
 B. 298K时, 该反应的平衡常数 $K=2.2$
 C. 往平衡体系中加入 Pb 后, $c(\text{Pb}^{2+})$ 增大

D. 往平衡体系中加入少量 SnCl_2 固体后, $c(\text{Pb}^{2+})$ 增大



11. 常温下, 向 $10\text{mL} 0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 氨水 (pH约为8) 中加入蒸馏水, 将其稀释到 1L 后, 下列说法不正确的是

- A. $\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}$ 的电离程度增大 B. 稀释后的溶液 $\text{pH}<7$
 C. $n(\text{NH}_4^+)$ 增大 D. $c(\text{NH}_4^+)/c(\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O})$ 增大



- A. 由图甲可知, 升高温度醋酸钠的水解程度减小
 B. 由图乙可知, a点 K_w 的数值比b点 K_w 的数值大
 C. 由图丙可知, 反应 $\text{A}(\text{g})+\text{B}(\text{g})=2\text{C}(\text{g})$ 是吸热反应
 D. 由图丁可知, 反应 $\text{C}(\text{金刚石}, \text{s})=\text{C}(\text{石墨}, \text{s})$ 的焓变 $\Delta H=\Delta H_2-\Delta H_1$

13. 常温下, 下列溶液的离子浓度关系式正确的是

- A. $0.1\text{mol/L} \text{CH}_3\text{COONa}$ 溶液中: $c(\text{Na}^+)>c(\text{CH}_3\text{COO}^-)>c(\text{H}^+)>c(\text{OH}^-)$
 B. 常温下 $\text{pH}=7$ 的氨水和氯化铵的混合液中: $c(\text{Cl}^-)>c(\text{NH}_4^+)$
 C. $0.1\text{mol/L} \text{NaHCO}_3$ 溶液中: $c(\text{Na}^+)+c(\text{H}^+)=c(\text{OH}^-)+c(\text{HCO}_3^-)+c(\text{CO}_3^{2-})$
 D. $0.1\text{mol/L} \text{NaHSO}_3$ 溶液中: $c(\text{Na}^+)=c(\text{SO}_3^{2-})+c(\text{HSO}_3^-)+c(\text{H}_2\text{SO}_3)$

14. 常温下, 某 NH_4Cl 溶液的 $\text{pH}=4$, 下列说法中正确的是

- ① 溶液中 $c(\text{H}^+)>c(\text{OH}^-)$;
 ② 由水电离产生的 $c(\text{H}^+)$ 约为 10^{-10}mol/L ;
 ③ 溶液中离子浓度关系为 $c(\text{Cl}^-)>c(\text{NH}_4^+)>c(\text{H}^+)>c(\text{OH}^-)$;
 ④ 在纯水中加入该 NH_4Cl 溶液, 水的电离被抑制.

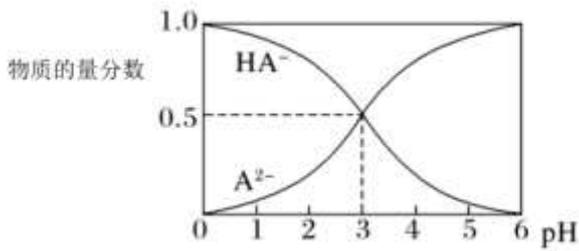
- A. ①② B. ①③ C. ①④ D. ①②③④

15. 常温下, 浓度均为 0.1mol/L 的4种钠盐溶液 pH 如下: 下列说法不正确的是

溶质	Na_2CO_3	NaHCO_3	NaClO	NaHSO_3
pH	11.6	9.7	10.3	5.2

- A. 四种溶液中, Na_2CO_3 溶液中水的电离程度最大
 B. 常温下, 相同物质的量浓度的 H_2SO_3 、 H_2CO_3 、 HClO , pH 最小的是 H_2SO_3
 C. 向氯水中加入少量 $\text{NaHCO}_3(\text{s})$, 可以增大氯水中次氯酸的浓度
 D. NaHSO_3 溶液显酸性的原因是: $\text{NaHSO}_3=\text{Na}^++\text{H}^++\text{SO}_3^{2-}$

16. 室温下, 在 $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的某二元酸 H_2A 溶液中, 存在 HA^- 、 A^{2-} 的物质的量分数随pH变化的关系如图所示, 下列说法不正确的是



- A. H_2A 的电离方程式为 $\text{H}_2\text{A} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HA}^-$, $\text{HA}^- \rightleftharpoons \text{A}^{2-} + \text{H}^+$
 B. 在 H_2A 溶液中存在 $c(\text{H}^+) = c(\text{HA}^-) + 2c(\text{A}^{2-}) + c(\text{OH}^-)$
 C. 室温下, 电离平衡 $\text{HA}^- \rightleftharpoons \text{A}^{2-} + \text{H}^+$ 的平衡常数 $K_a = 10^{-3}$
 D. 在 Na_2A 溶液中存在 $c(\text{A}^{2-}) + c(\text{HA}^-) = 2c(\text{Na}^+)$

二、填空题 (共55分)

17. (共20分) 室温下, 有浓度均为 $0.2\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的下列五种溶液, 请回答问题。

- ① HCl ② NaCl ③ CH_3COOH ④ CH_3COONa ⑤ Na_2CO_3

资料:

室温下, 醋酸 $K_a = 1.7 \times 10^{-5}$; 碳酸 $K_{a1} = 4.4 \times 10^{-7}$, $K_{a2} = 4.7 \times 10^{-11}$; 次氯酸 $K_a = 4.0 \times 10^{-8}$

(1) 上述溶液中水的电离被抑制的是_____ (填序号, 下同), 水的电离被促进的是_____, 用离子方程式表示促进水电离程度最大的溶质与水的作用: _____。

(2) 上述溶液的pH由大到小的顺序为_____。

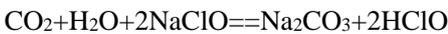
(3) 等体积的①和③分别于足量的锌粉反应, 起始速率: ①_____③ (填“<”、“=”或“>”); 生成氢气的量: ①_____③ (填“<”、“=”或“>”)。

(4) 比较溶液③和④中 CH_3COO^- 的物质的量浓度: ③_____④ (填“<”、“=”或“>”)。

(5) 向溶液①中加水稀释至原体积的2倍, 恢复至室温, 所得溶液的pH为_____。

(6) 依据电离平衡常数数据, 下列方程式书写合理的是_____。(填字母)

a. CH_3COONa 溶液中滴加次氯酸: $\text{HClO} + \text{CH}_3\text{COONa} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaClO}$
 b. Na_2CO_3 溶液中滴加少量醋酸: $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons \text{NaHCO}_3 + \text{CH}_3\text{COONa}$
 c. NaClO 溶液中通入 CO_2 :



d. NaHCO_3 溶液中滴加过量氯水: $\text{NaHCO}_3 + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{HClO} + \text{CO}_2 \uparrow$

(7) 常温下 0.1mol/L CH_3COOH 溶液加水稀释后, 下列各项中数值变大的是_____

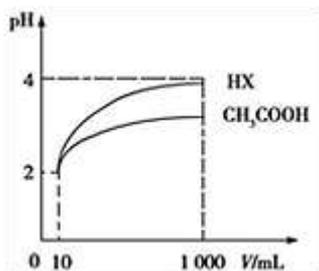
a. $c(\text{H}^+)$ b. $\frac{c(\text{H}^+)}{c(\text{CH}_3\text{COOH})}$

c. $c(\text{H}^+) \cdot c(\text{OH}^-)$ d. $c(\text{OH}^-) / c(\text{H}^+)$ e. $\frac{c(\text{H}^+) \cdot c(\text{CH}_3\text{COO}^-)}{c(\text{CH}_3\text{COOH})}$

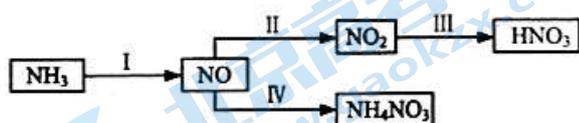
(8) 在一条件下, CH_3COOH 溶液中存在电离平衡: $\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+ \Delta H > 0$, 下列方法中, 可以使 $0.10\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ CH_3COOH 溶液中 CH_3COOH 电离程度增大的是_____。

- a. 加入少量 $0.10\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的稀盐酸
 b. 加热
 c. 加水稀释至 $0.010\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$
 d. 加入少量冰醋酸

(9) 体积为 10mL $\text{pH}=2$ 的醋酸溶液与一元酸 HX 分别加水稀释至 1000mL , 稀释过程 pH 变化如图所示. 则 HX 的电离平衡常数 _____ (填“大于”、“等于”或“小于”下同) 醋酸的平衡常数, 稀释后, HX 溶液中水电离出来的 $c(\text{H}^+)$ _____ 醋酸溶液水电离出来 $c(\text{H}^+)$ 。

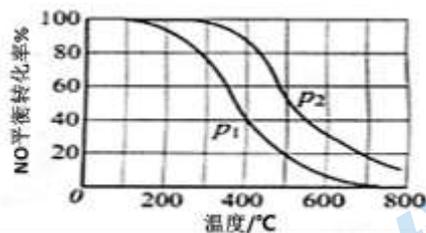


18. (14分) NH_3 经一系列反应可以得到 HNO_3 , 如下图所示。



(1) I中, NH_3 和 O_2 在催化剂作用下反应, 其化学方程式是 _____。

(2) II中, $2\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$ 。在其他条件相同时, 分别测得 NO 的平衡转化率在不同压强 (P_1 、 P_2) 下温度变化的曲线 (如右图)。

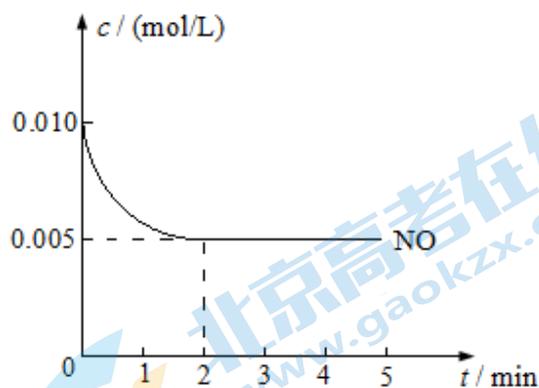


① 比较 P_1 、 P_2 的大小关系: _____。

② 随温度升高, 该反应平衡常数变化的趋势是 _____。
 (填“增大”、“减小”或“不变”)

③ $2\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{g})$ 是制造硝酸的重要反应之一。在 800°C 时, 向容积为 1L 的密闭容器中充入 0.010mol NO 和 0.005mol O_2 , 反应过程中 NO 的浓度随时间变化如下图所示。

- a. 2min 内, $v(\text{O}_2) = \underline{\hspace{2cm}} \text{mol}/(\text{L}\cdot\text{min})$
 b. 800°C 时, 该反应的化学平衡常数为 _____。

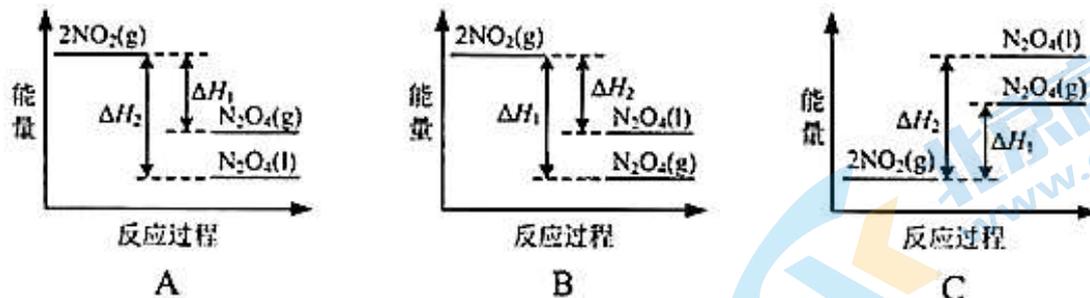


(3) III中, 降低温度, 将 $\text{NO}_2(\text{g})$ 转化为 $\text{N}_2\text{O}_4(\text{l})$, 再制备浓硝酸。

- ① 已知: $2\text{NO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4(\text{g}) \Delta H_1$
 $2\text{NO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4(\text{l}) \Delta H_2$

下列能量变化示意图中，正确的是（选填字母）_____。

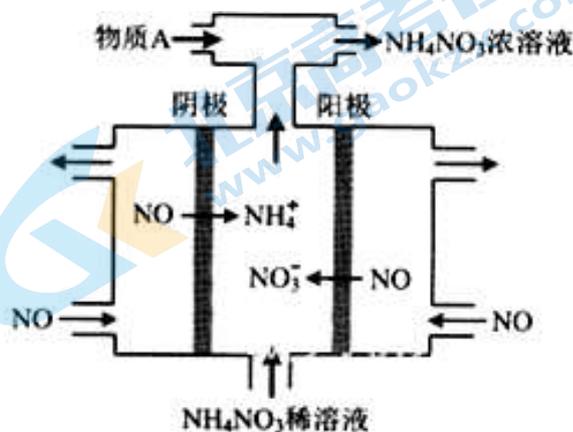
② N_2O_4 与 O_2 、 H_2O 化合的化学方程式是_____。



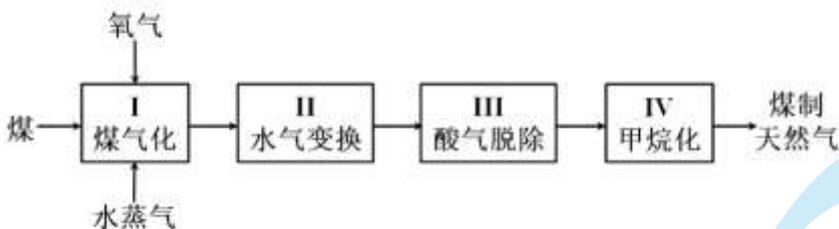
(4) IV中，电解 NO 制备 NH_4NO_3 ，其工作原理如右图所示，

① 阳极反应方程式为：_____

② 为使电解产物全部转化为 NH_4NO_3 ，需补充物质A，A是_____。



19. (共9分) 煤制天然气工艺是煤高效洁净利用的新途径之一，其工艺流程简图如下：



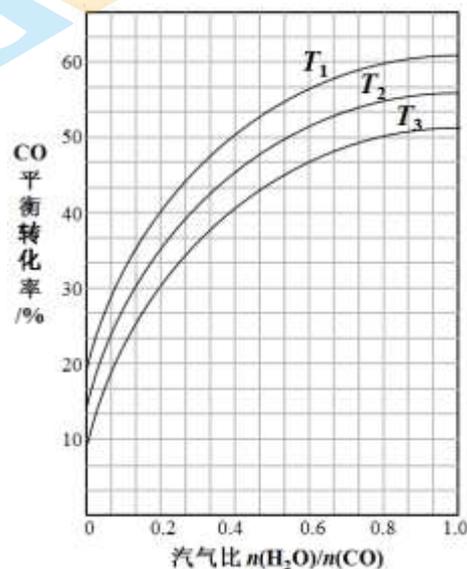
(1) 反应I: $\text{C}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \Delta H = +135 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ ，通入的氧气会与部分碳发生燃烧反应。请利用能量转化及平衡移动原理说明通入氧气的作用：。

(2) 反应II:
 $\text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \Delta H = -41 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。

下图表示不同温度条件下，煤气化反应I发生后的汽气比（水蒸气与原料气中 CO 物质的量之比）与 CO 平衡转化率的变化关系。

① 若增加水蒸气的浓度，则 CO 气体的平衡转化率将_____。（填“升高”“降低”“不变”）

② 判断 T_1 、 T_2 和 T_3 的大小关系：_____。



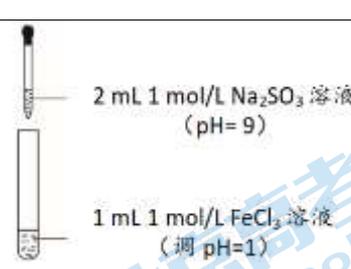
③若煤气化反应I发生后的汽水比为0.8，经煤气化反应I和水气变换反应II后，得到CO与H₂的物质的量之比为1:3，则反应II应选择的温度是（填“T₁”“T₂”或“T₃”）。

(3) ①甲烷化反应IV发生之前需要进行脱酸反应III。煤经反应I和II后的气体中含有两种酸性气体，分别是H₂S和_____。

②工业上常用热碳酸钾法脱除H₂S气体得到两种酸式盐，该反应的化学方程式是_____。

20. (12分) 某实验小组对FeCl₃溶液与Na₂SO₃溶液的反应进行探究。

已知：铁氰化钾的化学式为K₃[Fe(CN)₆]，用于检验Fe²⁺，遇Fe²⁺离子产生蓝色沉淀【实验1】

装置	实验现象
 <p>2 mL 1 mol/L Na₂SO₃ 溶液 (pH=9)</p> <p>1 mL 1 mol/L FeCl₃ 溶液 (调 pH=1)</p>	<p>现象 i：一开始溶液颜色加深，由棕黄色变为红褐色。</p> <p>现象 ii：一段时间后溶液颜色变浅，变为浅黄色。</p>

(1) 配制FeCl₃溶液时，先将FeCl₃溶于浓盐酸，再稀释至指定浓度。从化学平衡角度说明浓盐酸的作用：_____。

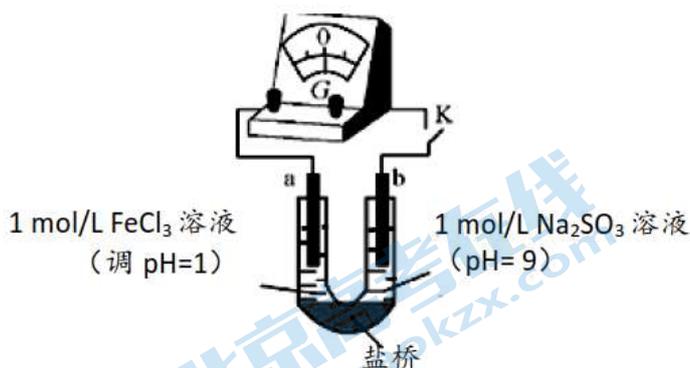
(2) 探究现象i产生的原因：

①甲同学认为发生反应： $2Fe^{3+} + 3SO_3^{2-} + 6H_2O \rightarrow 2Fe(OH)_3(\text{胶体}) + 3H_2SO_3$ ；他取少量红褐色溶液于试管中，继续滴加1 mol/L Na₂SO₃溶液，发现溶液红褐色变深且产生刺激性气味的气体，该气体是_____（填化学式）。

②乙同学认为还发生了氧化还原反应，其离子方程式为_____；他取少许红褐色溶液于试管中，加入_____，有白色沉淀产生，证明产物中含有SO₄²⁻。丙同学认为乙同学的实验不严谨，因为在上述过程中SO₃²⁻可能被其它物质氧化。为了进一步确认SO₃²⁻被氧化的原因，丙同学设计了实验2。

【实验2】

用下图装置（a、b均为石墨电极）进行实验。闭合开关后灵敏电流计指针偏转。



③实验2中正极的电极反应式为_____。丙同学又用铁氰化钾溶液检验正极的产物，观察到有蓝色沉淀产生。他得出的结论是_____。

(3) 解释现象ii产生的原因：

综合上述结果，请从平衡移动角度解释，现象ii产生的原因为_____。

2023—2024学年度第一学期高二年级化学学科期中练习

1-5: BCBCC

6-10: CDCCC

11-16: BDDDBD

17.

(1) ①③, ④⑤, $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCO}_3^- + \text{OH}^-$ ($\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{OH}^-$)

(2) ⑤④②③①

(3) >, =

(4) <

(5) 1

(6) bd

(7) bd (8) bc (9) 大于, 大于

18. (1) $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$

(2) ① $P_1 < P_2$ ② 减小 ③ $1.25 \times 10^{-3} 400$

(3) ① A ② $2\text{N}_2\text{O}_4 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{HNO}_3$

(4) ① $\text{NO} - 3\text{e}^- + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NO}_3^- + 4\text{H}^+$; ② NH_3

19. (1) 氧气与碳发生燃烧反应放热, 放出的热被可逆反应 $\text{C}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$ 吸收利用, 促进反应正向移动

(2) ① 升高

② $T_1 < T_2 < T_3$

③ T_3

(3) ① CO_2

② $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{S} \xrightarrow{\Delta} \text{KHS} + \text{KHCO}_3$

20. (1) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+$ (1分), 盐酸抑制氯化铁水解 (1分) (共2分)

(2) ① SO_2 (1分)

② $2\text{Fe}^{3+} + \text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} = 2\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+$ (2分)

足量盐酸和 BaCl_2 溶液 (各1分, 共2分)

③ $\text{Fe}^{3+} + \text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$ (2分); Fe^{3+} 能够氧化 SO_3^{2-} (1分答案合理均给分)

(3) 随着 FeCl_3 与 Na_2SO_3 之间氧化还原反应的进行, FeCl_3 与 Na_2SO_3 浓度降低, 使得平衡 $2\text{Fe}^{3+} + 3\text{SO}_3^{2-} + 6\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{Fe}(\text{OH})_3$ (胶体) + $3\text{H}_2\text{SO}_3$ 逆向移动, 溶液颜色变浅。 (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！

