

2021 北京交大附中高二（上）期末

化 学

说明：本试卷共 10 页，共 100 分。考试时长 90 分钟。

可能用到的原子量：H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 Cl 35.5 Fe 56

I 卷（共 42 分）

下列每小题只有一个选项符合题意，共 14 题，每小题 3 分

1. 化学与生活密切相关。下列说法错误的是

- A. 碳酸钠可用于去除餐具的油污
B. 氯化铵可用于铁制品的除锈剂
C. 氢氧化铝可用于中和过多胃酸
D. 碳酸钡可用于胃肠 X 射线造影检查

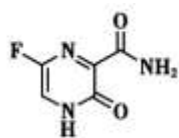
2. 下列溶液一定呈中性的是

- A. CuCl_2 溶液 B. NaHCO_3 溶液 C. NaNO_3 溶液 D. NH_4Cl 和 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 混合溶液

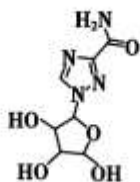
3. 反应 $\text{A}(\text{g}) + 3\text{B}(\text{g}) = 4\text{C}(\text{g}) + 2\text{D}(\text{g})$ ，在不同条件下反应，其平均反应速率 $v(\text{X})$ （表示反应物的消耗速率或生成物的生成速率）如下，其中反应速率最快的是

- A. $v(\text{A}) = 0.4 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$ B. $v(\text{B}) = 0.8 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$
C. $v(\text{C}) = 1.2 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$ D. $v(\text{D}) = 0.7 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{s})$

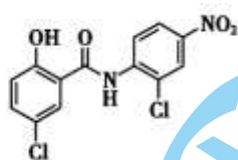
4. 在抗击新冠肺炎的过程中，科研人员研究了法匹拉韦、利巴韦林、氯硝柳胺等药物的疗效，三种药物主要成分的结构简式如下。下列说法不正确的是



X (法匹拉韦)



Y (利巴韦林)



Z (氯硝柳胺)

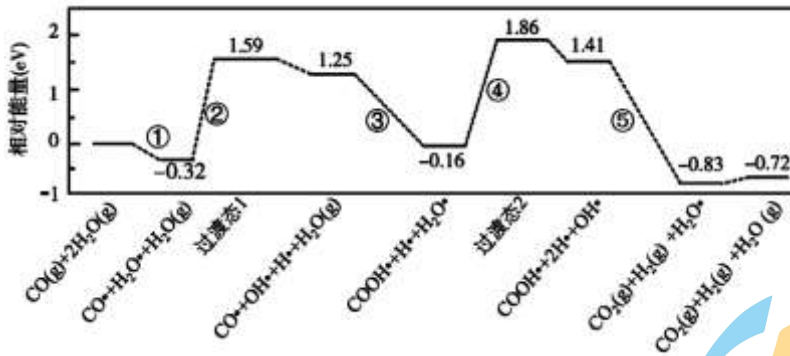
- A. X 的分子式为 $\text{C}_5\text{H}_4\text{O}_2\text{N}_3\text{F}$
B. Z 中含有 4 种官能团
C. Y 和 Z 都有羟基
D. X 和 Z 都属于芳香族化合物

5. 最近《科学》杂志评出“十大科技突破”，其中“火星上‘找’到水的影子”名列第一。下列关于水的说法中正确的是

- A. 加入电解质一定会破坏水的电离平衡，其中酸和碱通常都会抑制水的电离
B. 水的电离和电解都需要电，常温下都是非自发过程
C. 水电离出的 $c(\text{H}^+) = 10^{-7} \text{ mol}/\text{L}$ 的溶液一定呈中性

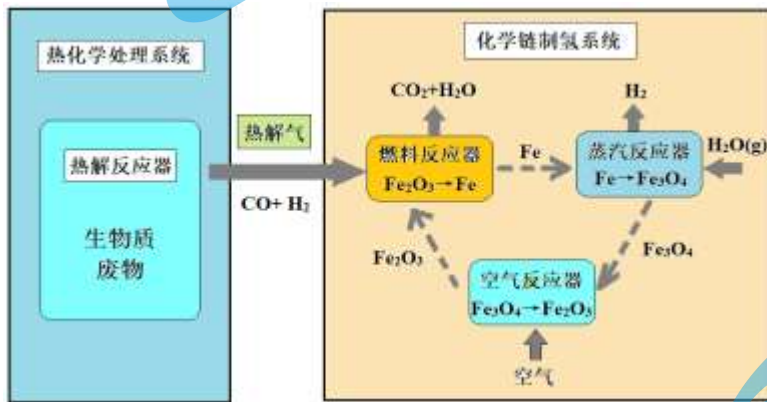
D. 水的离子积不仅只适用于纯水，升高温度一定使水的离子积增大

6. 水煤气变换反应为： $\text{CO}(\text{g})+\text{H}_2\text{O}(\text{g})\rightleftharpoons\text{CO}_2(\text{g})+\text{H}_2(\text{g})$ 。我国学者结合实验与计算机模拟结果，研究了在金催化剂表面上水煤气变换的反应历程，如图所示，其中吸附在金催化剂表面上的物种用●标注。下列说法正确的是



- A. 水煤气变换反应的 $\Delta H > 0$
- B. 步骤③的化学方程式为： $\text{CO}\bullet + \text{OH}\bullet + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) = \text{COOH}\bullet + \text{H}_2\text{O}$
- C. 步骤⑤只有非极性键 H-H 键形成
- D. 该历程中最大能垒（活化能） $E_{\text{正}} = 1.70\text{eV}$

7. 生物质废物能源化的研究方向之一是热解耦合化学链制高纯 H_2 ，工艺流程示意图如下。



下列说法不正确的是

- A. 燃料反应器中 Fe_2O_3 固体颗粒大小影响其与 CO 、 H_2 反应的速率
- B. 蒸汽反应器中主要发生的反应为 $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$
- C. 从蒸汽反应器所得 H_2 和 H_2O 的混合物中液化分离 H_2O ，可获得高纯 H_2
- D. 当 $n(\text{CO}):n(\text{H}_2)=1:1$ 时，为使 Fe_2O_3 循环使用，理论上需要满足 $n(\text{CO}):n(\text{O}_2)=2:1$

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

- ① $2\text{NO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$ 慢
- ② $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ 快

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

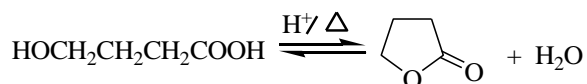
9. 下列各离子组在指定的溶液中能够大量共存的是

- A. 无色溶液中： Cu^{2+} 、 K^+ 、 SCN^- 、 Cl^-
- B. 含有 NO_3^- 的溶液中： I^- 、 SO_3^{2-} 、 SO_4^{2-} 、 H^+
- C. 由水电离出的 $c(\text{H}^+) = 1.0 \times 10^{-13} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的溶液中： Na^+ 、 NH_4^+ 、 SO_4^{2-} 、 HCO_3^-
- D. $\text{pH} = 11$ 的 NaOH 溶液中： CO_3^{2-} 、 K^+ 、 NO_3^- 、 SO_4^{2-}

10. 下列实验操作及现象与推论不相符的是

选项	操作及现象	推论
A	用 pH 试纸测得 0.1 mol/L CH_3COOH 溶液 pH 约为 3	CH_3COOH 是弱电解质
B	向某无色溶液中加入足量稀盐酸，产生无色无味气体；再将该气体通入澄清石灰水，产生白色浑浊	溶液中可能含有 CO_3^{2-} 或 HCO_3^-
C	用 pH 计测定相同浓度的 CH_3COONa 溶液和 NaClO 溶液的 pH，前者的 pH 小于后者的	HClO 的酸性弱于 CH_3COOH
D	向 2 mL 1 mol/L NaOH 溶液中加入 1 mL 0.1 mol/L MgCl_2 溶液，产生白色沉淀；再加入 1 mL 0.1 mol/L FeCl_3 溶液，沉淀变为红褐色	$\text{Mg}(\text{OH})_2$ 沉淀转化为 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 沉淀

11. 298 K 时， $0.180 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ γ -羟基丁酸水溶液发生如下反应，生成 γ -丁内酯：



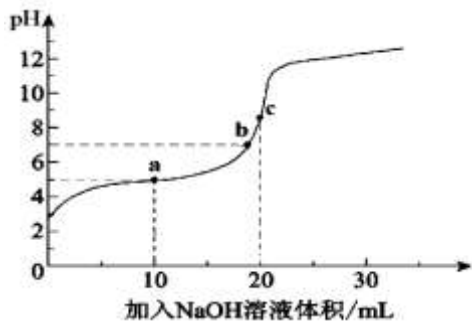
不同时刻测得 γ -丁内酯的浓度如下表。

t / min	20	50	80	100	120	160	220	∞
$c / (\text{mol} \cdot \text{L}^{-1})$	0.024	0.050	0.071	0.081	0.090	0.104	0.116	0.132

注：该条件下副反应、溶液体积变化忽略不计。

下列分析正确的是

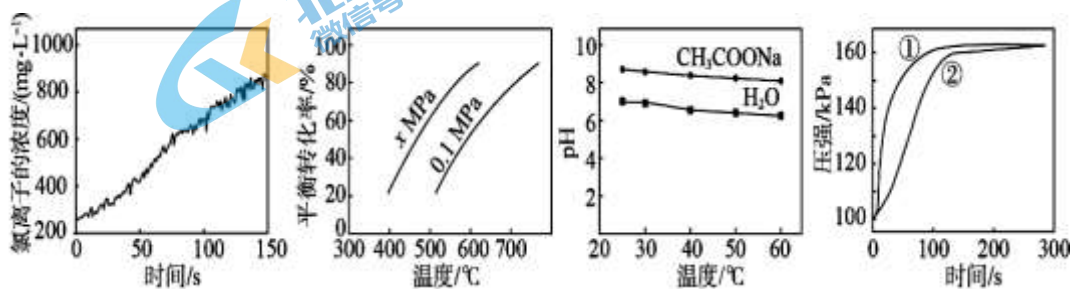
- A. 增大 γ -羟基丁酸的浓度可提高 γ -丁内酯的产率
- B. 反应至 120 min 时， γ -羟基丁酸的转化率 $< 50\%$
- C. 298 K 时，该反应的平衡常数为 2.75
- D. 80~120 min 的平均反应速率： $v(\gamma\text{-丁内酯}) > 1.2 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$



12. 25°C时, 在 20 mL 0.1 mol·L⁻¹ CH₃COOH 溶液中逐滴加入 0.1 mol·L⁻¹ NaOH 溶液, pH 变化曲线如下图所示: 下列说法不正确的是

- A. 若用 10 mL H₂O 代替 10 mL NaOH 溶液, 所得溶液 pH 小于 a 点
- B. b 点溶液中微粒浓度: $c(\text{Na}^+) > c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{CH}_3\text{COOH})$
- C. a 点→c 点的过程中 $n(\text{CH}_3\text{COO}^-)$ 持续增大
- D. 若向 a 点对应的溶液中滴加 1 滴 0.1 mol·L⁻¹ NaOH 溶液或 1 滴 0.1 mol·L⁻¹ 醋酸溶液, pH 变化均不大

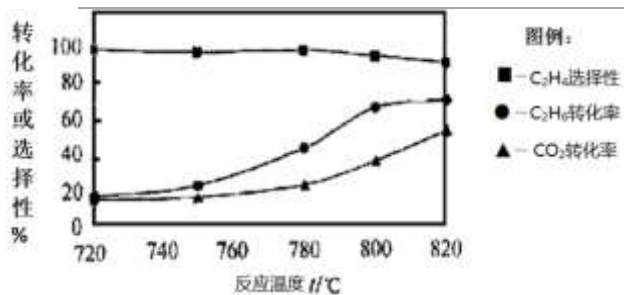
13. 根据下列图示所得推论正确的是



- A. 甲是新制氯水光照过程中氯离子浓度的变化曲线, 推断次氯酸分解生成了 HCl 和 O₂
- B. 乙是 $\text{C}_4\text{H}_{10}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{C}_4\text{H}_8(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$ 的平衡转化率与温度和压强的关系曲线, 推断该反应的 $\Delta H > 0$ 、 $x > 0.1$
- C. 丙是 0.5 mol/L CH₃COONa 溶液及水的 pH 随温度的变化曲线, 说明随温度升高, CH₃COONa 溶液中 $c(\text{OH}^-)$ 减小
- D. 丁是 0.03g 镁条分别与 2 mL 2 mol/L 盐酸和醋酸反应过程中密闭容器内气体压强随时间的变化曲线, 推断 ①代表盐酸与镁条的反应

14 利用如图装置探究铜粉与下列试剂的反应, 在试管中加入一定量铜粉, 加入试剂后, 立即塞上橡胶塞, 实验现象如下表所示: 资料: $\text{Cu}^{2+} + 4\text{NH}_3 \rightleftharpoons [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ 呈绛蓝色。

装置	序号	试剂	现象
	①	10 mL 浓 NH ₃ ·H ₂ O, 3 mL H ₂ O	溶液变为绛蓝色, 左侧水柱上升
	②	10 mL 浓 NH ₃ ·H ₂ O, 3 mL H ₂ O ₂	溶液变为绛蓝色, 且比①深
	③	10 mL 20% HNO ₃ 溶液, 3 mL H ₂ O	溶液快速变蓝, 产生无色气体, 左侧水柱下降



① 工业生产中反应 I 选择 800°C，原因是_____。

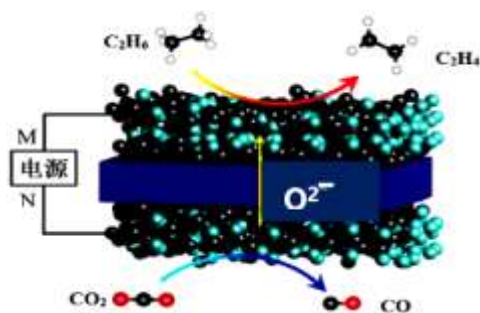
② 800°C时，不同的 CO₂ 和 C₂H₆ 体积比对反应影响的实验数据如下表：

V(CO ₂)/V(C ₂ H ₆)	平衡时有机产物的质量分数	
	CH ₄	C ₂ H ₄
15.0/15.0	7.7	92.3
20.0/10.0	6.4	93.6
24.0 /6.0	4.5	95.5

a. 随 V(CO₂)/V(C₂H₆) 增大，CO₂ 转化率将_____（填“增大”或“减小”）。

b. 解释 V(CO₂)/V(C₂H₆) 对产物中 C₂H₄ 的质量分数影响的原因：_____。

(3) 我国科学家使用电化学的方法（装置如右图）用 C₂H₆ 和 CO₂ 合成了 C₂H₄。



① N 是电源的_____极。

② 阳极电极反应式是_____。

17. (14分) 乙酸、碳酸、次氯酸、草酸在生产、生活及医药方面有广泛用途。回答下列问

I、已知 25°C 时，部分物质的电离常数如表所示：

化学式	CH ₃ COOH	H ₂ CO ₃	HClO
电离常数	1.7×10 ⁻⁵	K ₁ =4.3×10 ⁻⁷ K ₂ =5.6×10 ⁻¹¹	3.0×10 ⁻⁸

(1) a. CH₃COOH、 b. H₂CO₃、 c. HClO 的酸性由强到弱的顺序为_____（填编号）。

(2) 水存在如下平衡：H₂O+H₂O⇌H₃O⁺+OH⁻ ΔH>0，现欲使平衡向右移动，结果使溶液显碱性，应选择方法_____。

A.向水中加入 NaHSO_4 固体 B.向水中加入 NaOH 固体 C.加热至 100°C D.向水中加入 Na

(3) NaClO 溶液显碱性的原因 (用化学用语表示) _____。

(4) 向 NaClO 溶液中通入少量的 CO_2 , 反应的离子方程式为_____。

(5) pH 相同等体积的下列三种物质的溶液: a. HCl , b. H_2SO_4 , c. CH_3COOH 滴加等浓度的 NaOH 溶液将它们恰好中和, 用去 NaOH 溶液的体积分别为 V_1 、 V_2 、 V_3 则三者的大小关系_____。

A. $V_3 > V_2 > V_1$ B. $V_3 = V_2 = V_1$ C. $V_3 > V_2 = V_1$ D. $V_1 = V_2 > V_3$

(6) 25°C 时, 有两种溶液: ① $0.10\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{CH}_3\text{COOH}$ 溶液, ② Na_2CO_3 溶液, 下列说法正确的是 (填字母)。

A. CH_3COOH 和 Na_2CO_3 都属于强电解质

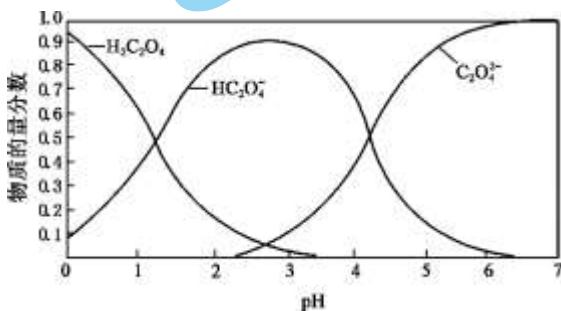
B. ①中: $c(\text{CH}_3\text{COOH}) + c(\text{CH}_3\text{COO}^-) = 0.10\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$

C. ②中: $c(\text{Na}^+) > c(\text{OH}^-) > c(\text{CO}_3^{2-}) > c(\text{HCO}_3^-) > c(\text{H}^+)$

II、乙二酸 ($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$) 俗称草酸, 在实验研究和化学工业中应用广泛。

(1) 室温下, 测得 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液的 $\text{pH} = 1.3$, 写出草酸的电离方程式_____。

(2) 草酸溶液中各粒子的物质的量分数随溶液 pH 变化关系如下图所示:



①向草酸溶液中滴加 KOH 溶液至 $\text{pH} = 2.5$ 时发生的主要反应的离子方程式是_____。

② $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{KHC}_2\text{O}_4$ 溶液中, 下列粒子浓度关系正确的是_____ (填序号)。

a. $c(\text{K}^+) + c(\text{H}^+) = c(\text{HC}_2\text{O}_4^-) + c(\text{C}_2\text{O}_4^{2-}) + c(\text{OH}^-)$

b. $c(\text{K}^+) > c(\text{HC}_2\text{O}_4^-) > c(\text{C}_2\text{O}_4^{2-}) > c(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)$

c. $c(\text{K}^+) = c(\text{HC}_2\text{O}_4^-) + c(\text{C}_2\text{O}_4^{2-}) + c(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)$

(3) 工业上利用硫酸亚铁与草酸反应制备草酸亚铁晶体, 其离子方程式为:



①制备时需添加氨水以提高 $\text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ 的产率, 从化学平衡移动原理角度解释原因: _____。

②测定草酸亚铁晶体 ($\text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$) 的 x 值, 实验如下:

称取 0.5400g 草酸亚铁晶体溶于一定浓度的硫酸中, 用 KMnO_4 酸性溶液滴定。到达滴定终点时, 消耗 $0.1000\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 KMnO_4 酸性溶液 18.00mL 。

已知：滴定过程中铁、碳元素被氧化为 Fe^{3+} 、 CO_2 ，锰元素被还原为 Mn^{2+} 则 $\text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ 中 $x =$ _____
(FeC_2O_4 的摩尔质量是 $144 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$)。

18. (9分) 某研究小组探究饮用水中铁锰的来源和去除原理。

I. 铁锰来源

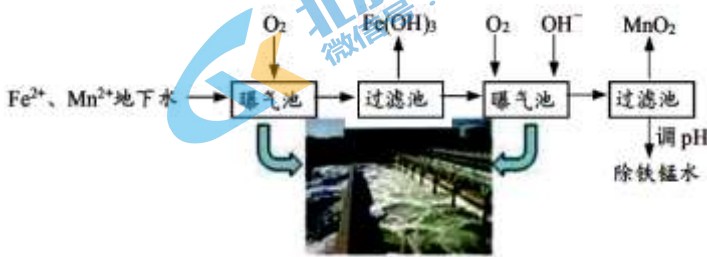
某地区地下水铁锰含量和国家标准对比

某些地区地下水常见微粒含量(mg/L)				国家饮用水标准(mg/L)		
Fe^{2+}	Mn^{2+}	HCO_3^-	CO_2	Fe^{2+}	Mn^{2+}	pH
4~20	0.4~3	1~15	30~70	0.3	0.1	6.5~8.5

(1) 利用 FeCO_3 溶解度计算溶出的 Fe^{2+} 为 1.1 mg/L ，依据上表数据，结合平衡移动原理，解释地下水中 Fe^{2+} 含量远大于 1.1 mg/L 的原因_____。

II. 去除原理

(2) 自然氧化法：

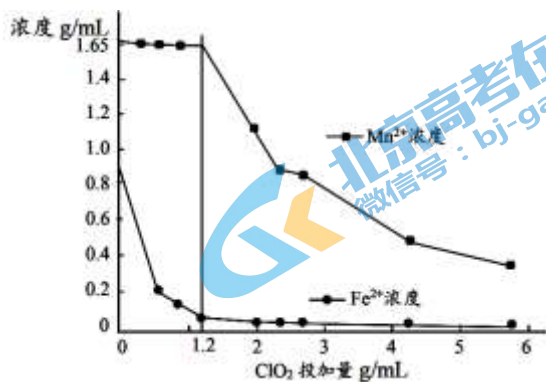


①曝气池中使水呈“沸腾”状的作用_____。

②补全曝气池中氧化 Fe^{2+} 时发生反应的离子方程式： $\text{Fe}^{2+} + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Fe}(\text{OH})_3 +$

此方法铁去除时间长，锰去除率低。

(3) 药剂氧化法：工业上可以采用强氧化剂 (ClO_2 、液氯、双氧水等)，直接氧化 Fe^{2+} 、 Mn^{2+} 生成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 和 MnO_2 除去。某实验中 $\text{pH} = 6.5$ 时， Fe^{2+} 、 Mn^{2+} 浓度随 ClO_2 投加量的变化曲线如图：



① ClO_2 投加量小于 1.2 mg/L 时，可以得出 Fe^{2+} 、 Mn^{2+} 性质差异的结论是_____。

②分析图中数据 ClO_2 氧化 Mn^{2+} 是可逆反应。写出反应的离子方程式_____。

③写出两种提高锰去除率的方法_____。

19. (8分) 某小组探究酸化条件对 0.1 mol/L KI 溶液氧化反应的影响。

序号	操作及现象
实验 1	取放置一段时间后依然无色的 0.1 mol/L KI 溶液，加入淀粉溶液，溶液不变蓝；向溶液中继续加入 2 滴 6 mol/L 的稀硫酸，溶液立即变蓝
实验 2	取新制的 0.1 mol/L KI 溶液，加入淀粉溶液，溶液不变蓝；向溶液中继续加入 2 滴 6 mol/L 的稀硫酸，溶液 10 s 后微弱变蓝

- (1) 溶液变蓝，说明溶液中含有_____。结合实验 1 和实验 2，该小组同学认为酸化能够加快 I⁻ 氧化反应的速率。
- (2) 同学甲对滴加稀硫酸后溶液变蓝速率不同的原因提出猜想：放置一段时间后的 0.1 mol/L KI 溶液成分与新制 0.1 mol/L KI 溶液可能存在差异，并继续进行探究。

实验 3：取新制 0.1 mol/L KI 溶液在空气中放置，测得 pH 如下：

时间	5 分钟	1 天	3 天	10 天
pH	7.2	7.4	7.8	8.7

资料：

- i. pH < 11.7 时，I⁻ 能被 O₂ 氧化为 I₂。
- ii. 一定碱性条件下，I₂ 容易发生歧化，产物中氧化产物与还原产物的物质的量之比为 1 : 5。
- ①用化学用语，解释 0.1 mol/L KI 溶液放置初期 pH 升高的原因：_____。
- ②对比实验 1 和实验 2，结合化学用语和必要的文字，分析实验 1 中加稀硫酸后“溶液立即变蓝”的主要原因可能是_____。
- (3) 同学甲进一步设计实验验证分析的合理性。

序号	操作	现象
实验 4	重复实验 2 操作后，继续向溶液中加入_____。	溶液立即变蓝

(4) 该组同学想进一步探究 pH 对 I₂ 发生歧化反应的影响，进行了如下实验。

信息：反应中若氧化作用和还原作用发生在同一分子内部处于同一氧化态的元素上，使该元素原子（或离子）一部分被氧化，另一部分被还原，则这种自身的氧化还原反应被称为歧化反应。


实验 5：用 20 ml 4 种不同浓度的 KOH 溶液与 2 ml 淀粉溶液进行混合，测量混合液的 pH 后，向其中加入 2 滴饱和碘水，观察现象。记录如下：

实验组	A	B	C	D
pH	11.4	10.6	9.5	8.4
现象	无颜色变化		产生蓝色后瞬间消失	产生蓝色，30s 后蓝色消失

①从实验 5 可以看出 pH 越大，歧化反应速率越_____（填“快”或“慢”）。

②解释 pH=8.4 时，“产生蓝色，30 s 后蓝色消失”的原因：_____。

20. (11 分) 某实验小组对 KSCN 的性质进行探究，设计如下实验：

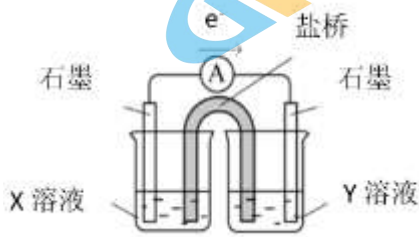
试管中试剂	实验	滴加试剂	现象
 2mL 0.1mol/L KSCN 溶液	I	i. 先加 1mL 0.1 mol/L FeSO ₄ 溶液	i. 无明显现象
		ii. 再加硫酸酸化的 KMnO ₄ 溶液	ii. 先变红，后退色
	II	iii. 先加 1mL 0.05 mol/L Fe ₂ (SO ₄) ₃ 溶液	iii. 溶液变红
		iv. 再滴加 0.5 mL 0.5 mol/L FeSO ₄ 溶液	iv. 红色明显变浅

(1) SCN⁻ 存在两种结构式，分别为 N≡C—S⁻ 和 S=C=N⁻，SCN⁻ 是二者的互变异构的混合物，请写出 N≡C—S⁻ 的电子式_____。

(2) 用离子方程式表示 FeSO₄ 溶液显酸性的原因_____。

(3) ①用离子方程式表示实验 I 溶液变红的原因_____。

②针对实验 I 中红色褪去的原因，小组同学认为是 SCN⁻ 被酸性 KMnO₄ 氧化为 SO₄²⁻，并设计如右图实验装置证实了猜想是成立的。



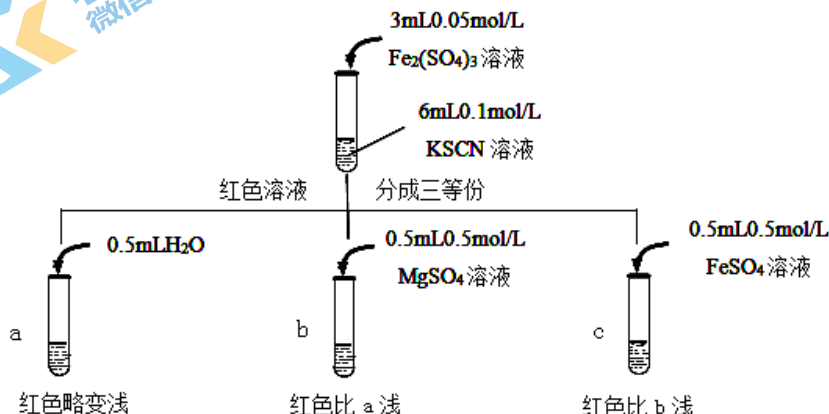
其中 X 溶液是_____，Y 溶液是_____，检验产物 SO₄²⁻ 的操作及现象是_____。

(4) 针对实验 II “红色明显变浅” 的现象，实验小组进行探究。

甲同学查资料得知：当加入强电解质后，增大了离子间相互作用，离子之间牵制作用增强，即“盐效应”。

“盐效应”使 $\text{Fe}^{3+} + \text{SCN}^{-} \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$ 平衡体系中的 Fe³⁺ 跟 SCN⁻ 结合成 [Fe(SCN)]²⁺ 的机会减少，溶液红色变浅。

乙同学认为：SCN⁻ 可以与 Fe²⁺ 反应生成无色络合离子，进一步使 $\text{Fe}^{3+} + \text{SCN}^{-} \rightleftharpoons [\text{Fe}(\text{SCN})]^{2+}$ 平衡左移，红色明显变浅，而 Mg²⁺ 与 SCN⁻ 难络合，于是乙设计了如下实验：



由此推测，实验II“红色明显变浅”的原因是_____。

(5) 工业上测定钛铁合金中钛含量的其中一步反应原理是：以 KSCN 为指示剂，用 $\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$ 标准溶液滴定 Ti (III)，反应的化学方程式为： $\text{Ti}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{NH}_4\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 = 2\text{Ti}(\text{SO}_4)_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{FeSO}_4$ ，则达到滴定终点的实验现象是_____。



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