

2021 北京海淀高二（上）期末

化 学

2021.01

考 生 须 知	1. 考生要认真填写学校、班级、姓名。
	2. 本试卷共 8 页，分为两个部分。第一部分为选择题，14 个小题（共 42 分）；第二部分为非选择题，5 个小题（共 58 分）。
	3. 试题所有答案必须填涂或书写在答题卡上，在试卷上作答无效。第一部分必须用 2B 铅笔作答；第二部分必须用黑色字迹的签字笔作答。
	4. 考试结束后，考生应将试卷和答题卡放在桌面上，待监考员收回。

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 O 16

第一部分 选择题（共 42 分）

在下列各题的四个选项中，只有一个选项符合题意。（每小题 3 分，共 42 分）

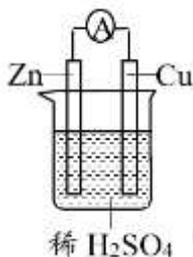
1. 下列溶液呈中性的是

A. FeCl_3 溶液 B. Na_2CO_3 溶液 C. NaCl 溶液 D. CH_3COONa 溶液

2. 下列物质中，属于弱电解质的是

A. $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ B. CaCl_2 C. H_2SO_4 D. KNO_3

3. 关于右图所示原电池装置，下列说法正确的是



A. 电子从 Zn 电极流出，经导线流向 Cu 电极

B. Cu 是正极反应物，得到电子

C. 烧杯中换用蔗糖溶液，装置仍可工作

D. 稀 H_2SO_4 仅作离子导体

4. 下列离子在指定的溶液中能够大量共存的是

- A. 无色溶液中: Fe^{3+} 、 K^+ 、 SCN^- 、 SO_4^{2-}
- B. $\text{pH}=1$ 的溶液中: Na^+ 、 Fe^{2+} 、 Cl^- 、 NO_3^-
- C. 中性溶液中: K^+ 、 Cl^- 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^-
- D. 加酚酞呈红色的溶液中: Na^+ 、 NH_4^+ 、 Cl^- 、 F^-

5. 一定条件下, 在 2 L 密闭容器中发生反应: $\text{A}(\text{g})+2\text{B}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{C}(\text{g})+3\text{D}(\text{g})$, 测得 5 min 内, A 的物质的量减小了 10 mol, 则 5 min 内该反应的化学反应速率是

- A. $v(\text{A}) = 1 \text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{min})$
- B. $v(\text{B}) = 1 \text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{min})$
- C. $v(\text{C}) = 1 \text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{min})$
- D. $v(\text{D}) = 1 \text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{min})$

6. 下列关于电化学腐蚀、防护与利用的说法中, 正确的是

A. 铜板打上铁铆钉后, 铜板更易被腐蚀	B. 暖气片表面刷油漆可防止金属腐蚀	C. 连接锌棒后, 电子由铁管道流向锌	D. 阴极的电极反应式为 $\text{Fe} - 2\text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$

7. 反应 $\text{N}_2(\text{g})+3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g}) \Delta H < 0$ 达平衡状态后, 改变某一条件, 下列图像与条件变化一致的是

A. 升高温度	B. 增大 N_2 浓度	C. 改变压强	D. 加入催化剂

8. 下列解释事实的离子方程式不正确的是

- A. 电解精炼铜的阴极反应: $\text{Cu}^{2+}+2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{Cu}$
- B. 碳酸钙与醋酸反应: $\text{CaCO}_3+2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+}+\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2\uparrow$

C. 用 FeS 处理含 Cu^{2+} 的废水: $\text{FeS(s)} + \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{CuS(s)} + \text{Fe}^{2+}(\text{aq})$

D. FeSO_4 使酸性 KMnO_4 溶液褪色: $5\text{Fe}^{2+} + \text{MnO}_4^- + 8\text{H}^+ \rightleftharpoons 5\text{Fe}^{3+} + \text{Mn}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$

9. 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	选用酚酞做指示剂, 用 0.1 mol/L 的 NaOH 溶液滴定未知浓度的盐酸	溶液变红, 且半分钟不褪色, 说明达到滴定终点

10. 常温下, 下列溶液的离子浓度关系式正确的是

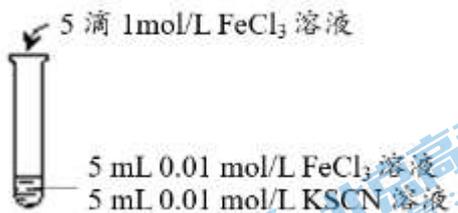
A. 0.1 mol/L CH_3COONa 溶液中: $c(\text{Na}^+) > c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$

B. 常温下 pH=7 的氨水和氯化铵的混合液中: $c(\text{Cl}^-) > c(\text{NH}_4^+)$

C. 0.1 mol/L 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 mol/L NaHSO_3 溶液中: $c(\text{Na}^+) = c(\text{SO}_3^{2-}) + c(\text{HSO}_3^-) + c(\text{H}_2\text{SO}_3)$

11. 右图是 FeCl_3 溶液与 KSCN 溶液反应的实验示意图。下列分析不正确的是



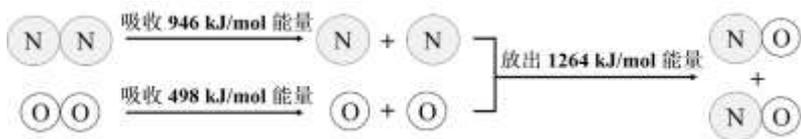
A. 溶液中存在平衡: $\text{Fe}^{3+} + 3\text{SCN}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{SCN})_3$

B. 滴加 FeCl_3 溶液达平衡后, $c(\text{SCN}^-)$ 降低

C. 滴加 FeCl_3 溶液达平衡后, 观察到溶液红色加深

D. 滴加 FeCl_3 溶液, 平衡正向移动, 体系中 $c(\text{Fe}^{3+})$ 降低

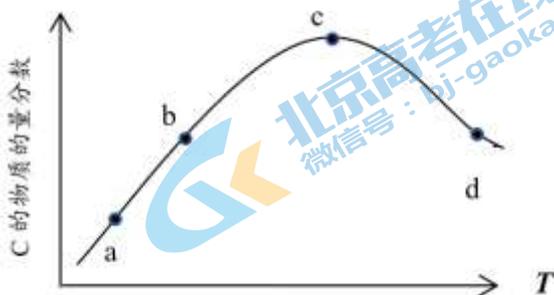
12. N_2 与 O_2 化合生成 NO 是自然界固氮的重要方式之一。下图显示了该反应中的能量变化。



下列说法不正确的是

- A. N≡N 键的键能大于 O=O 键的键能
- B. 完全断开 1 mol NO 中的化学键需吸收 1264 kJ 能量
- C. 该反应中产物所具有的总能量高于反应物所具有的总能量
- D. 生成 NO 反应的热化学方程式为: $\text{N}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}(\text{g}) \Delta H = +180 \text{ kJ/mol}$

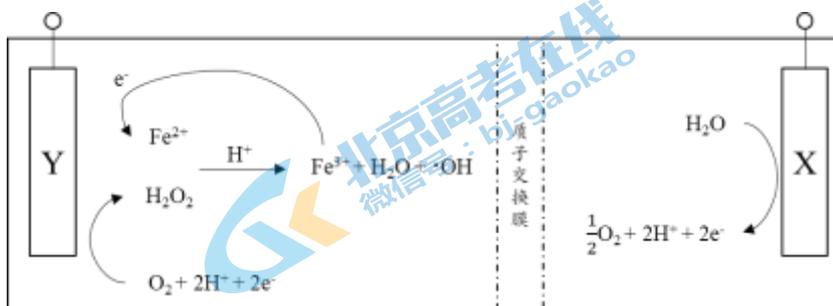
13. 已知 $\text{A}(\text{s}) + \text{B}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{C}(\text{g}) \Delta H < 0$, 体系中 C 的物质的量分数与温度的关系如下图所示。



下列说法正确的是

- A. 其它条件不变时, 增大压强平衡不移动
- B. 该反应的平衡常数表达式 $K = \frac{c^2(\text{C})}{c(\text{B})}$
- C. 上述图像中, b 点已达到化学平衡状态
- D. 化学平衡常数 $K(\text{c}) < K(\text{d})$

14. 采用电化学方法使 Fe^{2+} 与 H_2O_2 反应, 可生成非常活泼的 $\cdot\text{OH}$ (羟基自由基) 中间体用于降解废水中的有机污染物, 原理如下图所示。下列说法不正确的是

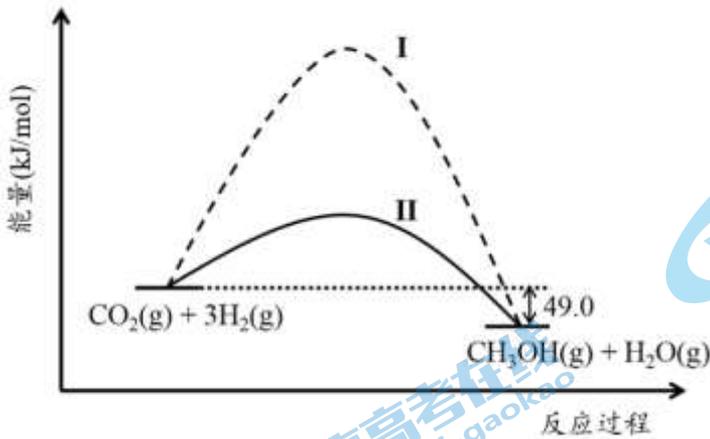


- A. X 上发生的电极反应为: $2\text{H}_2\text{O} - 4e^- \rightleftharpoons \text{O}_2\uparrow + 4\text{H}^+$
- B. 可将 X 电极上产生的 O_2 收集起来, 输送到 Y 电极继续使用
- C. 根据装置推测, Y 电极是阳极, $\cdot\text{OH}$ 在该电极侧产生

D. 起始时, 在 Y 电极附近加入适量 Fe^{2+} 或 Fe^{3+} , 均能让装置正常工作

第二部分 非选择题 (共 58 分)

15. (10 分) 二氧化碳捕获技术用于去除气流中的二氧化碳或者分离出二氧化碳作为气体产物, 其中 CO_2 催化合成甲醇是一种很有前景的方法。如下图所示为该反应在无催化剂及有催化剂时的能量变化。



(1) 从图可知, 有催化剂存在的是过程_____ (填“I”或“II”)。

(2) 写出图中 CO_2 催化合成甲醇的热化学方程式: _____。

(3) 若要提高上述可逆反应中甲醇的平衡产率, 可以采取的措施有_____。

(4) 已知: 1 mol 液态甲醇完全气化需吸热 37.4 kJ, 1 mol 液态水完全气化需吸热 44.0 kJ, 由 CO_2 合成 1 mol 液态甲醇和 1 mol 液态水将_____ (填“吸收”或“放出”) _____ kJ 热量。

(5) 关于 CO_2 催化合成甲醇的反应, 下列说法中, 合理的是_____ (填字母序号)。

- a. 该反应中所有原子都被用于合成甲醇
- b. 该反应可用于 CO_2 的转化, 有助于缓解温室效应
- c. 使用催化剂可以降低该反应的 ΔH , 从而使反应放出更多热量
- d. 降温分离出液态甲醇和水, 将剩余气体重新通入反应器, 可以提高 CO_2 与 H_2 的利用率

16. (12 分) 84 消毒液在生活中有广泛的应用, 其主要成份是 NaCl 和 NaClO 。资料: HClO 的电离常数为 $K_a=4.7 \times 10^{-8}$; H_2CO_3 的电离常数为 $K_{a1}=4.3 \times 10^{-7}$, $K_{a2}=5.6 \times 10^{-11}$; HClO 的氧化性和杀菌消毒效果强于 ClO^- 。

(1) 84 消毒液溶液呈_____ (填“酸性”或“碱性”)。

(2) 84 消毒液和医用酒精都是重要的消毒剂。某实验小组同学围绕“84 消毒液能否与医用酒精混合使用”这一问题进行了如下实验。

序号	实验操作	实验现象
I	分别取 40 mL 84 消毒液和医用酒精混合均匀，并测量溶液温度变化	溶液温度由 20°C 升高至 23°C，并产生大量气泡，略有刺激性气味，溶液颜色无明显变化
II	分别取 40 mL 医用酒精和蒸馏水混合均匀，水浴加热至 23°C	溶液中无明显现象
III	分别取 _____ mL 84 消毒液和蒸馏水混合均匀，水浴加热至 23°C	溶液中无明显现象，略有刺激性气味

①实验III中应分别取 _____ mL 84 消毒液和蒸馏水混合均匀。

②由实验现象推断，84 消毒液和医用酒精 _____（填“能”或“不能”）混合使用。

(3) 84 消毒液可由氯气与 NaOH 溶液反应制得。为了防止消毒液在存储过程中失效，通常要在 84 消毒液中残余一定量的 NaOH，请运用平衡移动原理解释 NaOH 的作用： _____。

(4) 待消杀物品喷洒上 84 消毒液后，露置于空气中 10~30 分钟可增强消毒效果，该过程中发生反应的离子方程式为 _____。请结合电离平衡常数解释消毒效果增强的原因： _____。

17. (10 分) 二甲醚 (CH₃OCH₃) 是重要的化工原料，可用 CO 和 H₂ 制得，总反应的热化学方程式如下。

$2\text{CO}(\text{g}) + 4\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -206.0 \text{ kJ/mol}$ 工业中采用“一步法”，通过复合催化剂使下列甲醇合成和甲醇脱水反应同时进行：

i 甲醇合成反应： _____

ii 甲醇脱水反应： $2\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$, $\Delta H = -24.0 \text{ kJ/mol}$

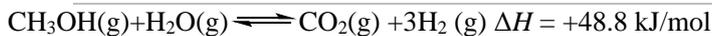
(1) 起始时向容器中投入 2 mol CO 和 4 mol H₂，测得某时刻上述总反应中放出的热量为 51.5 kJ，此时 CO 的转化率为 _____。

(2) 请补全甲醇合成反应的热化学方程式： _____。

(3) 甲醇脱水反应 $2\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 在某温度下的化学平衡常数为 400。此温度下，在恒容密闭容器中加入一定量的 CH₃OH(g)，测得某时刻各组分浓度如下表所示。此时反应 _____（填“已达到”或“未达到”）化学平衡状态。

物质	CH ₃ OH	CH ₃ OCH ₃	H ₂ O
浓度/(mol/L)	0.02	0.4	0.4

(4) 生产二甲醚的过程中存在以下副反应，与甲醇脱水反应形成竞争：



将反应物混合气按进料比 $n(\text{CO}) : n(\text{H}_2) = 1 : 2$ 通入反应装置，选择合适的催化剂。在不同温度和压强下，测得二甲醚的选择性分别如图 1、图 2 所示。

资料：二甲醚的选择性是指转化为二甲醚的 CO 在全部 CO 反应物中所占的比例。

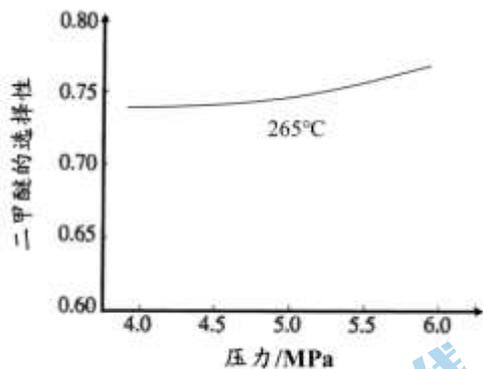


图 1

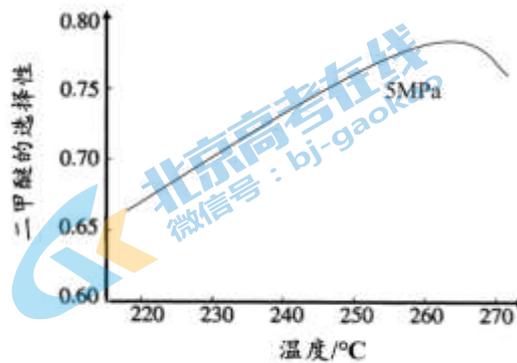


图 2

①图 1 中，温度一定，压强增大，二甲醚选择性增大的原因是_____。

②图 2 中，温度高于 265°C 后，二甲醚选择性降低的原因有_____。

18. (12 分) 利用电化学方法可以将 CO_2 有效地转化为 HCOO^- (其中 C 元素的化合价为 +2 价)，装置如下图所示。

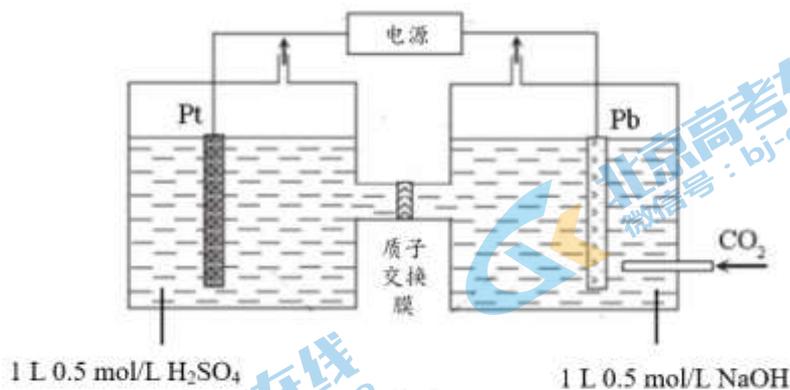


图 1

(1) 在该装置中，左侧 Pt 电极为_____ (填“阴极”或“阳极”)。

(2) 装置工作时，阴极除有 HCOO^- 生成外，还可能生成副产物降低电解效率。

已知：电解效率 = $\frac{\text{一段时间内生成目标产物转移电子数}}{\text{一段时间内电解池转移电子总数}}$ 。

①副产物可能是_____ (写出一种即可)。

②标准状况下，当阳极生成氧气体积为 224 mL 时，测得整个阴极区内的

$c(\text{HCOO}^-) = 0.017 \text{ mol/L}$, 电解效率为_____ (忽略电解前后溶液的体积变化)。

(3) 研究表明, 溶液 pH 会影响 CO_2 转化为 HCOO^- 的效率。图 2 是 CO_2 (以 H_2CO_3 计) 在水溶液中各种存在形式的物质的量分数 δ 随 pH 变化的情况。

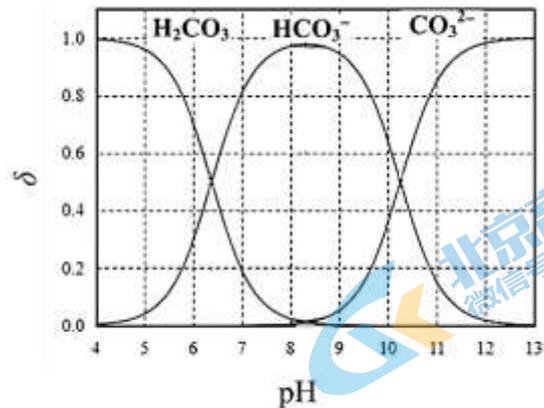


图 2

① $\text{pH} > 12$ 时, CO_2 几乎未转化为 HCOO^- , 此时 CO_2 在溶液中的主要存在形式为_____。

② $\text{pH} = 8.5$ 时, CO_2 的转化效率较高, 溶液中相应的电极反应式为_____。有人认为, 在此条件下装置工作一段时间后, 阴极附近溶液的 pH 几乎不发生变化 (忽略电解前后溶液的体积变化)。你是否同意他的观点, 并请说明理由:_____。

19. (14 分) 某实验小组对 FeCl_3 溶液与 Na_2SO_3 溶液的反应进行探究。

已知: 铁氰化钾的化学式为 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$, 用于检验 Fe^{2+} , 遇 Fe^{2+} 离子产生蓝色沉淀

【实验 1】

装置	实验现象
<p>2 mL 1 mol/L Na_2SO_3 溶液 ($\text{pH} = 9$)</p> <p>1 mL 1 mol/L FeCl_3 溶液 ($\text{调 pH} = 1$)</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 FeCl_3 溶液时, 先将 FeCl_3 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: $2\text{Fe}^{3+} + 3\text{SO}_3^{2-} + 6\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{Fe}(\text{OH})_3(\text{胶体}) + 3\text{H}_2\text{SO}_3$;

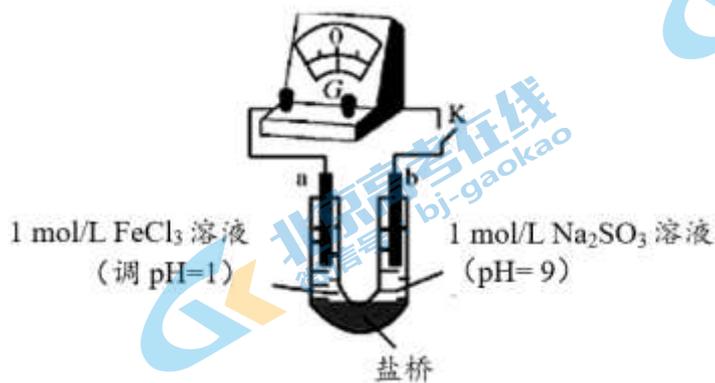
他取少量红褐色溶液于试管中，继续滴加 $1\text{mol/L Na}_2\text{SO}_3$ 溶液，发现溶液红褐色变深且产生刺激性气味的气体，该气体是_____（填化学式）。

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 SO_4^{2-} 。

丙同学认为乙同学的实验不严谨，因为在上述过程中 SO_3^{2-} 可能被其它物质氧化。为了进一步确认 SO_3^{2-} 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_____。

2021 北京海淀高二（上）期末化学

参考答案

第一部分 选择题

（每小题只有 1 个选项符合题意，共 14 个小题，每小题 3 分，共 42 分）

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

第二部分 非选择题

评阅非选择题时请注意：

- 若无特别说明，每空 2 分。
- 文字表述题中加点部分为给分点，其他答案合理也给分。
- 方程式中的产物漏写“↑”或“↓”不扣分。
- 化学专用词汇若出现错别字为 0 分。

15. (10 分)

(1) II (1 分)

(2) $\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) = \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -49.0 \text{ kJ/mol}$ (3 分)

(3) 适当降温及加压 (2 分)

(4) 放出, 130.4 (2 分)

(5) bd (2 分, 少选 1 分, 错选 0 分)

16. (12 分)

(1) 碱性 (2 分),

(2) ①40 (2 分); ②不能 (2 分)

(3) $\text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{HClO}$, 加入 NaOH 使 $c(\text{OH}^-)$ 增大, 平衡逆移, 使 $c(\text{HClO})$ 减小, 分解速率减慢 (或消毒液更稳定) (2分)

(4) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{ClO}^- \rightleftharpoons \text{HClO} + \text{HCO}_3^-$ (2分) (产物写成 CO_3^{2-} 给 1分)。

H_2CO_3 的 K_{a1} 大于 HClO 的 K_a , 故空气中的 CO_2 (或 H_2CO_3) 能将 ClO^- 转化为消毒效果更强的 HClO (2分)

17. (10分)

(1) 25% (2分)

(2) $2\text{CO}(\text{g}) + 4\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \quad \Delta H = -182.0 \text{ kJ/mol}$ (2分)

(或 $\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \quad \Delta H = -91.0 \text{ kJ/mol}$)

(3) 已达到 (2分)

(4) ①增大压强, 副反应 $\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g})$ 逆向移动被抑制 (2分)

主反应中 $2\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 不受压强影响 (省略主反应不受压强影响, 不扣分)

②主反应中 $2\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 正向为放热反应, 升高温度平衡逆移, 二甲醚选择性降低 (1分, 其它合理答案也可给分)

副反应 $\text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g})$ 正向为吸热反应, 升高温度平衡正移, 副产物增加, 二甲醚选择性降低。 (1分)

18. (12分)

(1) 阳极 (2分)

(2) ① H_2 (或 CO 等其它合理答案) (2分) ②85% (2分)

(3) ① CO_3^{2-} (2分, 写 Na_2CO_3 不扣分)

② $\text{H}_2\text{O} + \text{HCO}_3^- + 2\text{e}^- = \text{HCOO}^- + 2\text{OH}^-$ (或 $3\text{HCO}_3^- + 2\text{e}^- = \text{HCOO}^- + 2\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$) (2分)。

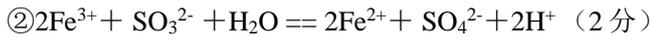
同意, 阴极发生电极反应 $\text{H}_2\text{O} + \text{HCO}_3^- + 2\text{e}^- = \text{HCOO}^- + 2\text{OH}^-$ 的同时, 阳极发生电极反应 $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e}^- = \text{O}_2 + 4\text{H}^+$, 当外电路转移 2 mol 电子时, 2 mol H^+ 通过质子交换膜向阴极移动, 恰好与阴极生成的 2 mol OH^- 中和。(共 2分, 电子或电荷守恒 1分, H^+ 通过质子交换膜移动 1分)

(若选不同意, 并根据阴极产物推断 pH 升高, 给 1分)

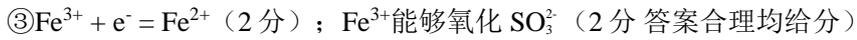
19. (14分)

(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)

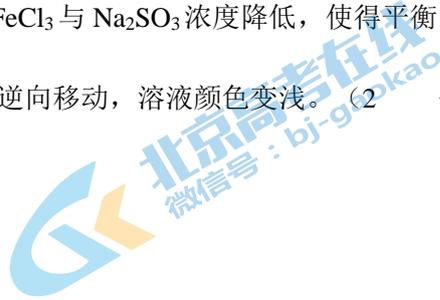
(2) ①SO₂ (2分)



足量盐酸和 BaCl₂ 溶液 (各 1 分, 共 2 分)



(3) 随着 FeCl₃ 与 Na₂SO₃ 之间氧化还原反应的进行, FeCl₃ 与 Na₂SO₃ 浓度降低, 使得平衡
 $2\text{Fe}^{3+} + 3\text{SO}_3^{2-} + 6\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{Fe}(\text{OH})_3 (\text{胶体}) + 3\text{H}_2\text{SO}_3$ 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 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