

2021 北京石景山高 二（上） 期末

化 学

考 生 须 知	1. 本试卷共 8 页，共两道大题，19 道小题，满分 100 分。考试时间 90 分钟。 2. 在答题卡上准确填写学校名称、姓名和准考证号。 3. 试题答案一律填涂或书写在答题卡上，选择题、作图题请用 2B 铅笔作答，其它试题请用黑色字迹签字笔作答，在试卷上作答无效。
------------------	---

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 S 32 Cu 64 Br 80

第 I 卷（选择题，共 42 分）

在每小题列出的四个选项中，选出最符合题目要求的一项。（每小题 3 分）

1. 下列说法不正确的是

- A. 化学反应中的能量变化是以物质变化为基础的
- B. 化学反应既遵守质量守恒定律，也遵守能量守恒定律
- C. 化学能与电能直接转化需要通过氧化还原反应在一定的装置中才能实现
- D. 原电池是将电能转化为化学能的装置，电解池是将化学能转化为电能的装置

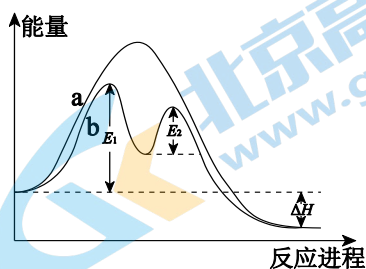
2. 在容积不变的密闭容器中，A 与 B 反应生成 C，其化学反应速率分别用 $v(A)$ 、 $v(B)$ 、 $v(C)$ 表示。已知： $3v(A)=2v(B)$ 、 $3v(C)=2v(B)$ ，则此反应可表示为

- A. $2A+3B=2C$ B. $A+3B=2C$ C. $3A+B=2C$ D. $A+B=C$

3. 下列叙述中错误的是

- A. 生铁中含有碳，抗腐蚀能力比纯铁弱
- B. 用锡焊接的铁质器件，焊接处易生锈
- C. 在铁制品上镀铜时，铁制品为阳极，铜盐为电镀液
- D. 铁管上镶嵌锌块，铁管不易被腐蚀

4. 已知： $2SO_2(g) + O_2(g) \rightleftharpoons 2SO_3(g) \Delta H$ ，不同条件下反应过程能量变化如图所示。下列说法中正确的是



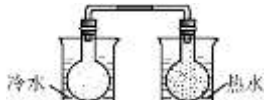
- A. 反应的 $\Delta H > 0$

- B. 过程 b 使用了催化剂
 C. 使用催化剂可以提高 SO_2 的平衡转化率
 D. 过程 b 发生两步反应，第一步为放热反应

5. 下列应用与盐类水解无关的是

- A. 纯碱溶液去油污 B. 明矾做净水剂
 C. 用氯化铁溶液制氢氧化铁胶体 D. 用 Na_2S 做沉淀剂，除去溶液中的 Cu^{2+}

6. 下列实验事实不能用平衡移动原理解释的是



A. 将 NO_2 球浸泡在冷水和热水中

$t / ^\circ\text{C}$	25	50	100
$K_w / 10^{-14}$	1.01	5.47	55.0

B.



C. H_2O 溶液

D.

$c(\text{氨水}) / (\text{mol}\cdot\text{L}^{-1})$	0.1	0.01
pH	11.1	10.6

7. 下列说法中错误的是

- A. 对有气体参加的化学反应，增大压强使容器容积减小，可使单位体积内活化分子数增多，因而化学反应速率增大
 B. 活化分子之间发生的碰撞一定是有效碰撞
 C. 升高温度，可使反应物分子中活化分子的百分数增大，因而增大化学反应速率
 D. 加入适宜的催化剂，可使反应物分子中活化分子的百分数增大，因而增大化学反应速率

8. 一定温度下，10 mL 0.40 mol/L H_2O_2 溶液发生催化分解。不同时刻测得生成 O_2 的体积（已折算为标准状况）如下表。

t / min	0	2	4	6	8	10
$V(\text{O}_2) / \text{mL}$	0.0	9.9	17.2	22.4	26.5	29.9

下列叙述不正确的是（溶液体积变化忽略不计）

- A. 0~6 min 的平均反应速率： $v(\text{H}_2\text{O}_2) \approx 3.3 \times 10^{-2} \text{ mol} / (\text{L}\cdot\text{min})$
 B. 6~10 min 的平均反应速率： $v(\text{H}_2\text{O}_2) < 3.3 \times 10^{-2} \text{ mol} / (\text{L}\cdot\text{min})$
 C. 反应至 6 min 时， $c(\text{H}_2\text{O}_2) = 0.30 \text{ mol/L}$
 D. 反应至 6 min 时， H_2O_2 分解了 50%

9. 为了除去 MgCl_2 酸性溶液中的 Fe^{3+} ，可在加热并搅拌的条件下加入一种试剂，过滤后，再向滤液中加入适量盐酸，这种试剂是

A. MgCO_3 B. NaOH C. Na_2CO_3 D. $\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}$

10. 下列说法正确的是

- A. 在 100°C 时, pH 约为 6 的纯水呈酸性
- B. 常温下, 将 $1\text{mL } 1\times 10^{-6}\text{ mol/L}$ 盐酸稀释至 1000mL , 所得溶液的 pH 约为 9
- C. 常温下, 当水电离出的 $c(\text{H}^+)$ 为 $1\times 10^{-13}\text{ mol/L}$ 时, 此溶液的 pH 可能为 1 或 13
- D. 常温下, 将 pH=2 的盐酸和醋酸各 1mL 分别稀释至 100mL , 所得醋酸的 pH 略大

11. 下列实验或事实不能证明醋酸是弱酸的是

- A. 常温下, 醋酸钠溶液 $\text{pH}>7$
- B. 常温下, 醋酸溶液 $\text{pH}<7$
- C. 常温下, 0.1mol/L 的盐酸和 0.1mol/L 的醋酸, 盐酸导电能力强
- D. 常温下, 0.1mol/L 的盐酸和 0.1mol/L 的醋酸, 盐酸 pH 小

12. 在常温下, CH_3COOH 溶液和 NaOH 溶液充分反应后所得溶液的 $\text{pH}=7$, 下列关于所得溶液的叙述中不正确的是

- A. 溶液中, $c(\text{Na}^+)+c(\text{H}^+) = c(\text{CH}_3\text{COO}^-)+ c(\text{OH}^-)$
- B. 溶液中, $c(\text{H}^+) = c(\text{OH}^-)$
- C. 溶液中, $c(\text{Na}^+) = c(\text{CH}_3\text{COO}^-)$
- D. 溶液中, $c(\text{Na}^+) > c(\text{CH}_3\text{COO}^-)+ c(\text{CH}_3\text{COOH})$

13. 贮备电池具有下列特点: 日常将电池的一种组成部分 (如电解质溶液) 与其他部分隔离备用; 使用时电池可迅速被激活并提供足量电能。贮备电池主要用于应急救援和武器系统等。 $\text{Mg}-\text{AgCl}$ 电池是一种可被海水激活的贮备电池。下列叙述中错误的是

- A. 正极反应式为 $\text{Ag}^++\text{e}^-\text{===Ag}$
- B. 负极反应式为 $\text{Mg}-2\text{e}^-\text{===Mg}^{2+}$
- C. 电池放电时 Cl^- 由正极向负极迁移
- D. 负极会发生副反应: $\text{Mg} + 2\text{H}_2\text{O} \text{===Mg}(\text{OH})_2+\text{H}_2\uparrow$

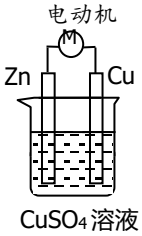
14. 室温下, 有 ① Na_2CO_3 溶液 ② CH_3COONa 溶液 ③ NaOH 溶液各 25mL , 物质的量浓度均为 0.1mol/L , 下列说法不正确的是

- A. 3 种溶液 pH 的大小顺序是 ③>①>②
- B. 若将 3 种溶液稀释相同倍数, pH 变化最大的是 ③
- C. 若分别加入 $25\text{mL } 0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 盐酸后, pH 最大的是 ①
- D. 若 3 种溶液的 pH 均为 9, 则物质的量浓度的大小顺序是 ③>①>②

务必将答案答在答题卡上，在试卷上作答无效

15.（9分）某课外小组利用原电池原理驱动某简易小车（用电动机表示）。

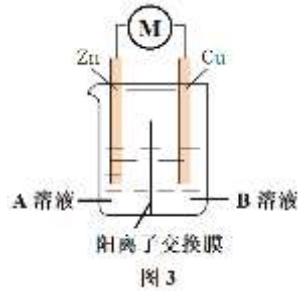
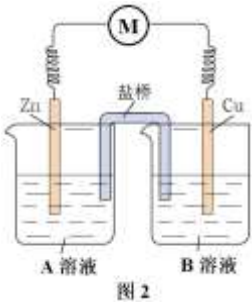
（1）初步设计的实验装置示意图如图 1 所示， CuSO_4 溶液在图 1 所示装置中的作用是_____（答两点）。



实验发现：该装置不能驱动小车。

（2）该小组同学提出假设：

可能是氧化反应和还原反应没有完全隔开，降低了能量利用率，为进一步提高能量利用率，该小组同学在原有反应的基础上将氧化反应与还原反应隔开进行，优化的实验装置示意图如图 2 所示，图 2 中 A 溶液和 B 溶液分别是_____和_____，盐桥属于_____（填“电子导体”或“离子导体”），盐桥中的 Cl^- 移向_____溶液（填“A”或“B”）。为降低电池自重，该小组用阳离子交换膜代替盐桥，实验装置示意图如图 3 所示。



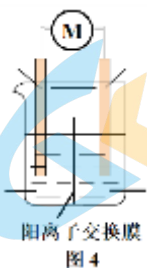
（3）利用改进后的实验装置示意图 3，仍不能驱动小车，该小组同学再次提出假设：

可能是电压不够；可能是电流不够；可能是电压和电流都不够；

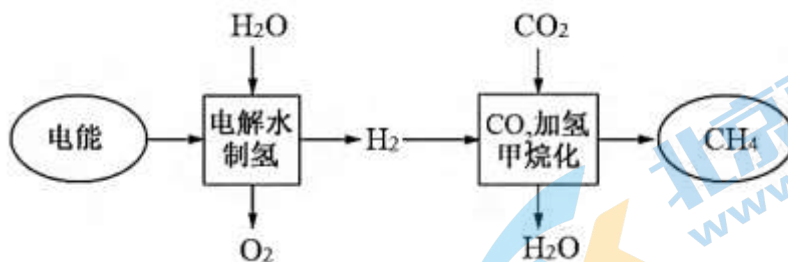
实验发现：1.5V 的干电池能驱动小车，其电流为 $750 \mu\text{A}$ ；

实验装置示意图 3 的最大电压为 1.0V，最大电流为 $200 \mu\text{A}$

该小组从电极材料、电极反应、离子导体等角度对装置做进一步优化，请补全优化后的实验装置示意图 4，并在图中标明阳离子的流向。

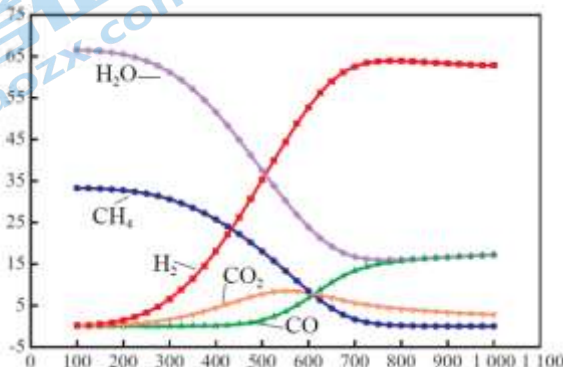


16. (10分) 电转甲烷储能技术是通过电解反应将水分解成氧气和氢气，然后将氢气和 CO_2 反应合成甲烷，以化学能形式存储和运输电能的储能技术（如下图所示）。



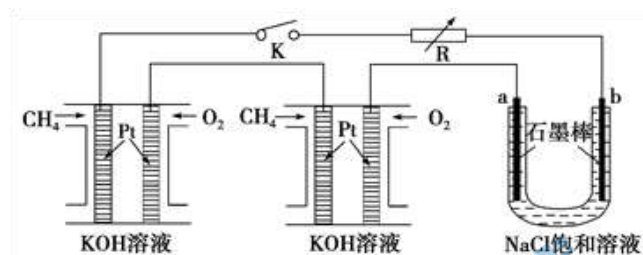
(1) 水是一种极弱的电解质，电解水制氢环节可以加入_____增强水的导电性。

(2) 0.1 Mpa , $n(\text{H}_2): n(\text{CO}_2)=4$ 时, CO_2 加氢甲烷化各产物平衡含量随温度的变化见下图, 主要副反应为:
 $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{CO}(\text{g}) \Delta H = +41.2 \text{ kJ/mol}$



从上图可知, CO_2 加氢甲烷化反应: $4\text{H}_2(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \Delta H < 0$, 请从平衡常数角度解释 CO_2 加氢甲烷化反应是放热反应的原因_____。

(3) 甲烷燃料电池采用铂为电极材料, 两电极上分别通入 CH_4 和 O_2 , 电解质溶液为 KOH 溶液。某研究小组将两个甲烷燃料电池串联后作为电源, 进行电解饱和 NaCl 溶液的实验, 如下图所示。回答下列问题。



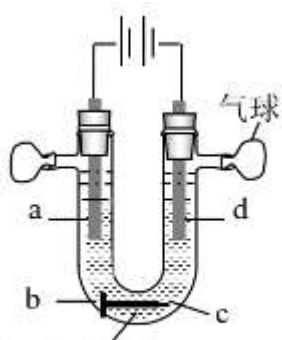
① 甲烷燃料电池工作时, 其负极的电极反应式为_____。

② 闭合开关 K 后, a、b 电极上均有气体产生, 其中 b 电极上得到的是_____, 电解 NaCl 溶液的总反应方程式为_____。

③ 若每个电池甲烷通入量为 1 L (标准状况), 同时同流速且完全反应, 则理论上最多能产生氯气的体积为_____ L (标准状况)。

17. (11分) 某课外小组进一步研究电解原理, 实验记录如下:

实验I. 探究电解质溶液中电极材料(Fe)是否参与放电如右图1所示进行实验, 两极均为石墨, 溶液为煮沸过的饱和NaCl溶液, 滴加2-3滴酚酞, U型管底部放一个铁钉, 电解一段时间, a、b、d处均有气体生成, b处和d处变红。



滴加酚酞的饱和NaCl溶液

(1) 结合实验现象回答下列问题

①结合电极反应解释b处酚酞变红的原因_____。

②写出c处的电极反应_____。

实验发现: 电解质溶液中的铁钉参与放电

实验II. 探究电压对电极反应的影响

某同学使用石墨电极, 在不同电压(x)下电解pH=1的0.1 mol/L FeCl₂溶液, 实验记录如下(a、b、c代表电压值, a>c>b):

序号	电压/V	阳极现象	检验阳极产物
i	$x \geq a$	电极附近出现黄色, 有气泡产生	有Fe ³⁺ 、有Cl ₂
ii	$a > x \geq b$	电极附近出现黄色, 无气泡产生	有Fe ³⁺ 、无Cl ₂
iii	$b > x > 0$	无明显现象	无Fe ³⁺ 、无Cl ₂

(2) i中, Fe³⁺产生的原因可能是Cl⁻在阳极放电, 生成的Cl₂将Fe²⁺氧化,

写出Cl⁻在阳极放电的电极反应_____。

(3) 由ii推测, Fe³⁺产生的原因还可能是Fe²⁺在阳极放电, 原因是Fe²⁺具有_____性(填“氧化”或“还原”)。

(4) ii中虽未检测出Cl₂, 但Cl⁻在阳极是否放电仍需进一步验证, 电解pH=1的NaCl溶液做对照实验, 记录如下:

序号	电压/V	阳极现象	检验阳极产物
iv	$a > x \geq c$	无明显现象	有Cl ₂
v	$c > x \geq b$	无明显现象	无Cl ₂

①NaCl 溶液的浓度是___mol/L。

②iv中检测 Cl₂ 的实验方法是：取少量阳极附近的溶液，滴在淀粉碘化钾试纸上，试纸___证明生成氯气，否则无氯气生成。

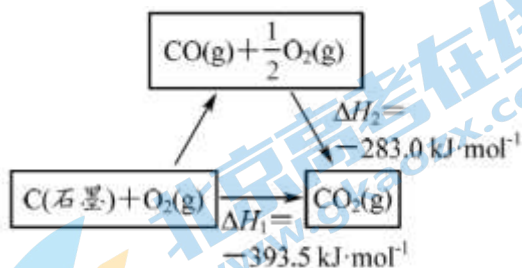
③与ii相比，可以得出以下结论：

pH=1 的 0.1 mol/L FeCl₂ 溶液，电压 $\geq c$ V 时，Cl⁻ 才能在阳极放电产生 Cl₂；

pH=1 的 0.1 mol/L FeCl₂ 溶液，电压 $c > x \geq b$ V 时，阳极的电极反应为___。

18. (10分) 工业上，一氧化碳是一碳化学的基础，可用于物质的合成与纯化等。

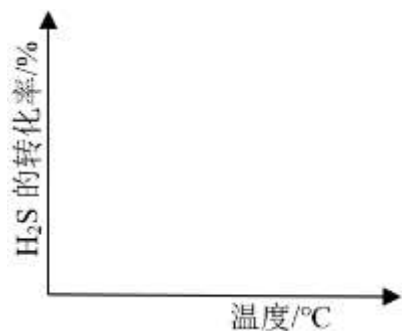
(1) 二氧化碳和木炭还原法是工业制备 CO 的方法之一，利用右图关系计算：



$C(\text{石墨}) + CO_2(g) = 2CO(g) \Delta H = \underline{\hspace{2cm}}$ 。

(2) 羰基硫(COS)是一种粮食熏蒸剂，能防止某些昆虫和真菌的危害，一氧化碳可用于羰基硫的合成。在容积不变的密闭容器中，使 CO 和 H₂S 发生下列反应并达到平衡： $CO(g) + H_2S(g) \rightleftharpoons COS(g) + H_2(g) \Delta H < 0$

①若反应前 CO 物质的量为 10 mol，达到平衡时 CO 的物质的量为 8 mol，且化学平衡常数为 0.1。下列说法正确的是___ (填字母)。



a. 通入 CO 后，正反应速率逐渐增大

b. 反应前 H₂S 物质的量为 7mol

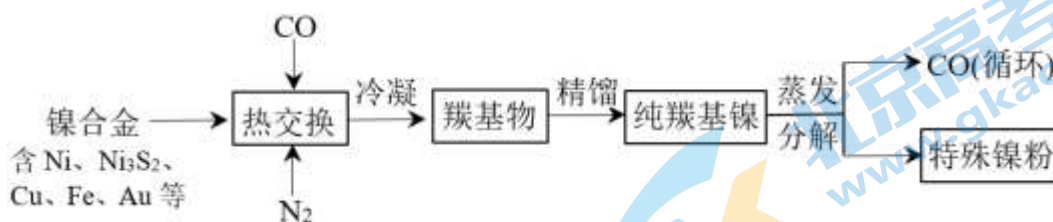
c. 达到平衡时 CO 的转化率为 80%

②画出在不同温度下达到化学平衡时，

H₂S 的转化率随温度变化图。

③在某温度下，向 1 L 的密闭容器中通入 10 mol CO 和 10 mol H₂S，平衡时测得 CO 的转化率为 40%，则该温度下反应的平衡常数为___。

(3) 羰化冶金工艺是气化冶金技术的重要分支，其原理是利用VIII族过渡金属与一氧化碳反应，生成易挥发的羰基化合物进行分离提取金属的一种方法。以某镍合金为原料的羰基工艺流程如下图所示：（已知 Cu、Au 位于IB 族）



“热交换”步骤涉及的反应有：



①温度不变时提高反应I中 Ni(CO)_4 的产率，可采取的措施_____（答一条即可）。

② Ni(CO)_4 的沸点为：43℃，其分解温度也只有 60℃， Fe(CO)_5 的沸点为：106℃，精馏的温度应控制在_____℃。

③实际生产中要调整合成原料中铜元素与硫元素的重量比为_____。

19. (18分) 为探究锌和 FeCl_3 溶液的反应，室温下某小组同学进行了如下实验。

(1) 配置 1000mL 1mol/L 的 FeCl_3 溶液，pH 约为 0.70，即 $c(\text{H}^+) = 0.2\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 。

①从反应条件考虑，影响 FeCl_3 水解平衡的因素有_____（答两点）。

②取 10mL 1mol/L 的 FeCl_3 溶液加水稀释，盐的水解程度_____（填“增大”、“减小”或“不变”）。

(2) 小组同学利用上述 FeCl_3 溶液探究其与锌粉的反应。

向 500mL FeCl_3 溶液中加入 65g 锌粉，实现现象记录如下：

i. 实验前期，溶液的 pH 逐渐增大，锌粉表面未发现气泡；

ii. 随着反应的进行，观察到瓶底产生红褐色沉淀，同时出现少量气泡；

iii. 15 分钟后溶液中产生大量气泡；

iv.

①经实验确认“实验前期”溶液中有 Fe^{2+} 生成，确认有 Fe^{2+} 的实验操作和现象是_____，结合平衡移动原理解释：实验前期溶液 pH 增大的原因_____。

②查阅资料发现： Fe(OH)_3 常温下的溶度积常数为 2.8×10^{-39} ，请写出 Fe(OH)_3 的沉淀溶解平衡表达式_____，试从 $K_{sp}-Q$ 关系角度结合具体数值分析反应开始 $c(\text{H}^+) = 0.2\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 时，没有出现红褐色沉淀的原因_____。

③结合离子方程式解释反应过程中气泡变化的原因_____。

(3) 锌和 FeCl_3 溶液反应后溶液中 Cl^- 浓度的测定。

用 $c \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{AgNO}_3$ 标准溶液滴定反应后溶液中的 Cl^- ，采用 K_2CrO_4 为指示剂，利用 Ag^+ 与 CrO_4^{2-} 生成砖红色沉淀指示滴定终点，实现操作如下：

i. 以醋酸纤维滤膜过滤掉水样中的悬浮物，调节水样 pH 在 6.5~10.5；

ii. 取 10.00mL 水样，加入 K_2CrO_4 溶液作指示剂，用 AgNO_3 标准溶液滴定至终点，消耗 AgNO_3 溶液 $V \text{ mL}$ 。

①滴定时， AgNO_3 标准溶液应加到____（填玻璃仪器名称）中。

②锌和 FeCl_3 溶液反应后溶液中 Cl^- 浓度为____（用含 c 的代数式表示） $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$

③已知： $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ （黄色） $+\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{H}^++2\text{CrO}_4^{2-}$ （橙色），解释滴定时调节水样 pH 在 6.5~10.5 的原因_____。

2021 北京石景山高二（上）期末化学

参考答案

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

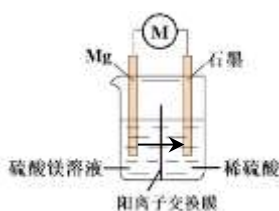
分析解释类问题按要点（加着重号部分）给分；方程式物质对给1分，配平条件1分。

15. (9分)

(1) 传导离子、作正极反应物 (2分，有此意思即可)

(2) 硫酸锌溶液 (1分)、硫酸铜溶液 (1分，其它合理答案均可，化学式或中文均可)，
离子导体 (1分)，A (1分)。

(3) 满分3分。在图3的基础上，用更活泼的金属如 Mg 替换 Zn 或用更不活泼的金属（或石墨）替换铜或替换电解质溶液或增大电解质溶液浓度……，同时满足氧化反应与还原反应隔开进行即可 (2分，做出1点合理改变即可)；（阳离子流向1分，标明流向即可，指明阳离子与否均可）



16. (10分)

(1) 硫酸、硫酸钠、氢氧化钠等 (1分，化学式或中文均可，不改变反应即可)

(2) 温度从 100°C 升高到 500°C 或温度升高，平衡时生成物的量均减小反应物的量均增大，K 减小，反应放热 (2分)

(3) ① $\text{CH}_4 - 8\text{e}^- + 10\text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + 7\text{H}_2\text{O}$ (2分，有“ $\text{CH}_4 - 8\text{e}^-$ ”即给1分)

② H_2 (1分)， $2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{电解}} 2\text{NaOH} + \text{H}_2\uparrow + \text{Cl}_2\uparrow$ (2分，或离子方程式)

③ 4 (两个电池同时工作) 或 8 (两个电池分开工作) (2分)

17. (11分)

(1) ① $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- = 2\text{OH}^- + \text{H}_2\uparrow$ (可以没有文字描述) 或 $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2\uparrow$ ，水电离的氢离子放电促进水的电离，溶液显碱性 (2分)

② $\text{Fe} - 2\text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$ (2分)

(2) $2\text{Cl}^- - 2\text{e}^- = \text{Cl}_2\uparrow$ (2分)

(3) 还原 (1分)

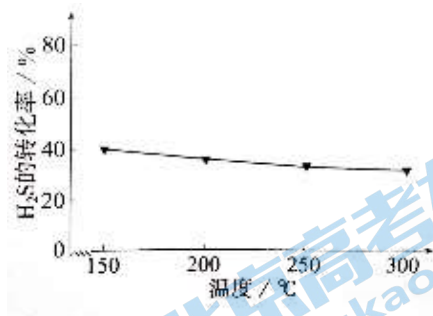
(4) ①0.2 (1分) ②变蓝 (1分) ③ $\text{Fe}^{2+} - e^- = \text{Fe}^{3+}$ (2分)

18. (10分)

(1) +172.5 kJ/mol (2分, “172.5”1分, “+”和“kJ/mol”1分)

(2) ①b (1分)

②参考右图, 有向下趋势即可 (1分)



③4/9 (2分, 小数或分数均可)

(3) ①增大压强、增大 CO 浓度, 及时分离出产物, 将镍合金粉碎等提高速率或平衡正移的方案均可 (1分)

②43°C~60°C (区间任意数值也可以, 1分)

③4: 1 或 4 (2分)

19. (18分)

(1) ①温度和浓度 (2分, 温度 1分, 浓度 1分)

②增大 (1分)

(2) ①“实验前期”取少量溶液, 滴加铁氰化钾溶液, 出现蓝色沉淀或滴加酸性高锰酸钾溶液紫色褪去 (2分, 取少量溶液不做采分点, 讲评时强调)

$\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{H}^+$, 铁离子浓度减小平衡逆移, 酸性减弱 (2分)

② $\text{Fe}(\text{OH})_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{OH}^-(\text{aq})$ (2分)

pH=0.7时, 生成沉淀 Fe^{3+} 的最小浓度为 $c(\text{Fe}^{3+}) = K_{\text{sp}}[\text{Fe}(\text{OH})_3] / c^3(\text{OH}^-) = 22.4 \text{ mol/L}$, 溶液中的 $c(\text{Fe}^{3+}) = 1 \text{ mol/L}$, 不会生成沉淀或 pH=0.7时, $Q = 1.25 \times 10^{-40} < K$ (或 $Q = 1 \times 10^{-39.9} < K$) 不沉淀【2分, 有 $c(\text{Fe}^{3+}) = 22.4 \text{ mol/L}$ 、 $Q = 1.25 \times 10^{-40}$ 或 $Q = 1 \times 10^{-39.9}$ 给 1分, 有比较给 1分】

③反应前期主要发生反应: $2\text{Fe}^{3+} + \text{Zn} = 2\text{Fe}^{2+} + \text{Zn}^{2+}$; 随着反应的进行 $c(\text{Fe}^{3+})$ 逐渐减小, 逐渐发生反应 $2\text{H}^+ + \text{Zn} = \text{H}_2\uparrow + \text{Zn}^{2+}$ 。(2分, 两个方程式 1分, 有先后意思 1分)

(3) ①滴定管 (1分, 酸式或碱式滴定管均算对)

②0.1cV (2分, 分式也可以)

③酸性太强， CrO_4^{2-} 容易形成 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 而造成滴定终点滞后；碱性太强，银离子会和 OH^- 反应，造成滴定终点的滞后。（2分，答对1点给1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