

# 平谷区 2022—2023 学年度第一学期教学质量监控试卷

## 高二化学

2023.1

### 注意事项

1. 本试卷共 8 页,包括两部分, 20 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、班级和姓名。
3. 试题答案一律填涂或书写在答题卡上,在试卷上作答无效。
4. 在答题卡上,选择题用 2B 铅笔作答,其他试题用黑色字迹签字笔作答。
5. 考试结束,请将答题卡交回。

可能用到的相对原子质量:H:1 C:12 N:14 O:16 Na:23

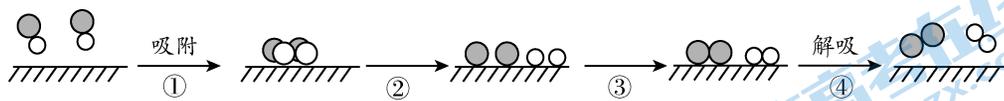
### 第一部分 选择题(共 42 分)

本部分共 14 小题,每小题 3 分,共 42 分。在每小题列出的四个选项中,只有一项是符合题目要求的,请将正确选项填涂在答题卡上。

1. 下列物质不属于弱电解质的是  
A.  $\text{CH}_3\text{COOH}$       B.  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$       C.  $\text{H}_2\text{CO}_3$       D.  $\text{Ca}(\text{ClO})_2$
2. 下列溶液因水解而呈酸性的是  
A.  $\text{NaHSO}_4$  溶液      B.  $\text{NH}_4\text{Cl}$  溶液      C.  $\text{NaHCO}_3$  溶液      D.  $\text{H}_2\text{SO}_3$  溶液
3. “中和反应反应热的测定”实验中,不需要使用的仪器是  
A. 容量瓶      B. 温度计      C. 玻璃搅拌器      D. 量筒
4. 用铂电极电解含有下列溶质的溶液,电解时阴极和阳极上同时都有气体产生,且溶液的 pH 增大的是  
A.  $\text{H}_2\text{SO}_4$       B.  $\text{CuSO}_4$       C.  $\text{HCl}$       D.  $\text{KNO}_3$
5. 下列说法不正确的是  
A. 周期表中 IA 族元素的价电子排布式  $ns^1$   
B. 在电子云图中,用小黑点表示绕核做高速圆周运动的电子  
C. 同种原子的原子轨道能量:  $1s < 2s < 3s$   
D. F、O、N 三种元素的电负性依次减小
6. 水凝结成冰的过程中,下列分析不正确的是  
A. 该过程属于物理变化      B.  $\text{H}_2\text{O}(l) = \text{H}_2\text{O}(s) \quad \Delta H > 0$   
C. 等质量水和冰所具有的内能不同      D. 该过程是熵减的过程

关注北京高考在线官方微信:北京高考资讯(微信号:bjgkzx),获取更多试题资料及排名分析信息。

7. 利用固体表面催化工艺进行 NO 分解的过程如下图所示。



下列说法不正确的是

- A. NO 属于共价化合物  
 B. 过程②吸收能量  
 C. 过程③释放能量  
 D. 过程④形成非极性共价键
8. 用蒸馏水稀释  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的醋酸, 若维持温度不变, 则在稀释过程中逐渐增加的是
- A.  $\text{CH}_3\text{COO}^-$  的物质的量浓度  
 B.  $\text{CH}_3\text{COOH}$  的物质的量浓度  
 C.  $\text{H}^+$  和  $\text{CH}_3\text{COO}^-$  的物质的量  
 D.  $\text{H}^+$  的物质的量浓度
9. 下列事实说明  $\text{HNO}_2$  是弱电解质的是

- ①  $\text{HNO}_2$  溶液能和  $\text{NaOH}$  溶液反应  
 ② 常温下  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $\text{HNO}_2$  溶液的 pH 为 2.1  
 ③  $\text{HNO}_2$  溶液滴加石蕊试液, 溶液变为红色  
 ④ 常温下  $\text{NaNO}_2$  溶液的 pH 大于 7

- A. ①②                      B. ②④                      C. ①④                      D. ②③

10. 对下列事实解释的化学用语表达正确的是

- A. 硫酸铜溶液呈酸性:  $\text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{H}^+$   
 B. 氨水呈碱性:  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$   
 C. 将水加热至  $90^\circ\text{C}$ , 水的 pH 变小:  $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{OH}^- \quad \Delta H > 0$   
 D. 向碳酸氢钠溶液中滴加滴加酚酞呈红色:  $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{OH}^- + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

11. 下列事实能用勒夏特列原理解释的是

- A. 铁触媒有利于  $\text{N}_2$  和  $\text{H}_2$  反应合成氨  
 B.  $\text{H}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{HI}(\text{g})$  的平衡体系, 加压后颜色变深  
 C.  $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g}) \quad \Delta H < 0$  高温有利于合成氨  
 D.  $\text{Fe}^{3+} + 3\text{SCN}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{SCN})_3$  的平衡体系, 加入少量  $\text{KSCN}$  固体后溶液颜色加深

关注北京高考在线官方微信: 北京高考资讯(微信号:bjgkzx), 获取更多试题资料及排名分析信息。

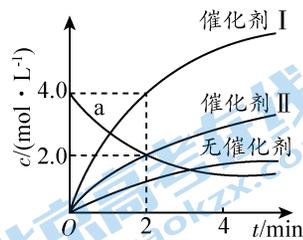
12. 小组同学用下图装置探究能量的转化并制作简单的燃料电池

| 步骤 | 装置 | 操作                   | 现象        |
|----|----|----------------------|-----------|
| ①  |    | 先打开 $K_2$ , 闭合 $K_1$ | 两极均产生气体…… |
| ②  |    | 再打开 $K_1$ , 闭合 $K_2$ | 电流计指针发生偏转 |

下列说法不正确的是

- A. ①中在石墨( I )发生氧化反应  
 B. ①中还可观察到石墨( II )电极附近的溶液变红  
 C. ②导线中电子流动方向:从石墨( II )电极流向石墨( I )电极  
 D. ②的溶液中( I )和( II )附近的  $c(\text{Na}^+) : (\text{I}) < (\text{II})$

13. 在相同条件下研究催化剂 I、II 对反应  $\text{X} \rightleftharpoons 2\text{Y}$  的影响, 各物质浓度  $c$  随反应时间  $t$  的部分变化曲线如右图所示, 下列判断正确的是



- A. 无催化剂时, 反应不能进行  
 B. 与催化剂 I 相比, II 使反应活化能更低  
 C. 使用催化剂 I 时,  $0 \sim 2\text{min}$  内,  $v(\text{X}) = 1.0\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$   
 D. a 曲线表示使用催化剂 II 时 X 的浓度随  $t$  的变化
14. 某小组同学进行如下实验探究:

下列分析正确的是

- A. 实验②、③黄色沉淀中均不含  $\text{AgCl}$   
B. 实验③证明浊液 a 中存在  $\text{AgCl}(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-$   
C. 实验②和③的反应可用相同的离子方程式表示  
D. 实验②的黄色沉淀中再滴加几滴  $0.1 \text{ mol/L}$  的  $\text{NaCl}$  溶液后, 可转变为白色

## 第二部分 非选择题(共 58 分)

本部分共 6 大题, 共 58 分。请用黑色字迹签字笔在答题卡上各题的答题区域内作答, 在试卷上作答无效。

15. (7 分) 现有: ①醋酸、②盐酸、③醋酸钠、④碳酸氢钠、⑤氯化钙、⑥氯化铵六种试剂。

(1) 醋酸钠溶液呈碱性原因: \_\_\_\_\_。(化学用语)

(2) 盐酸溶液与碳酸氢钠反应的离子方程式 \_\_\_\_\_。

(3) 有关  $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$   $\text{CH}_3\text{COOH}$  溶液的叙述不正确的是 \_\_\_\_\_。

a. 与同浓度盐酸溶液的导电性不相同

b. 常温下, 等浓度等体积  $\text{CH}_3\text{COOH}$  溶液与  $\text{NaOH}$  溶液混合后溶液  $\text{pH} < 7$

c. 向  $\text{CH}_3\text{COOH}$  溶液中加少量  $\text{CH}_3\text{COONa}$  固体,  $c(\text{H}^+)$  减小

d. 向  $\text{CH}_3\text{COOH}$  溶液中加少量  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  固体,  $c(\text{CH}_3\text{COO}^-)$  增大

e.  $\text{CH}_3\text{COOH}$  溶液中离子浓度关系满足:  $c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$

(4)  $25^\circ\text{C}$  时,  $\text{pH}$  均等于 4 的醋酸溶液和氯化铵溶液, 醋酸溶液中水电离出的  $c(\text{H}^+)$  与氯化铵溶液中水电离出的  $c(\text{H}^+)$  之比是 \_\_\_\_\_。

(5) 向饱和  $\text{NaHCO}_3$  溶液中滴加饱和  $\text{CaCl}_2$  溶液, 可观察到先产生白色沉淀, 后又产生无色气泡, 结合化学用语, 从平衡移动角度解释原因 \_\_\_\_\_。

16. (9 分) 按要求回答下列问题:

(1) 已知: I.  $\text{C}(\text{s}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}(\text{g}) \quad \Delta H_1 = -110.5 \text{ kJ/mol}$

II.  $\text{C}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CO}_2(\text{g}) \quad \Delta H_2 = -393.5 \text{ kJ/mol}$

III.  $\text{CO}_2(\text{g}) + \text{C}(\text{s}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{g}) \quad \Delta H_3$

①表示 C 的燃烧热的热化学方程式为 \_\_\_\_\_(填序号)。

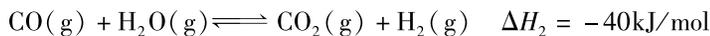
②写出 CO 燃烧的热化学方程式 \_\_\_\_\_。

③ $\Delta H_3 =$  \_\_\_\_\_。

关注北京高考在线官方微信: 北京高考资讯(微信号:bjgkzx), 获取更多试题资料及排名分析信息。

高二化学试卷 第 4 页(共 8 页)

(2) 下列反应是目前大规模制取氢气的方法之一



- ① 在容积不变的密闭容器中, 将 2.0mol 的 CO 与 8.0mol 的 H<sub>2</sub>O 混合加热到 830℃, 达到平衡时 CO 的转化率 80%, 此温度下该反应的平衡常数\_\_\_\_\_, 放出的热量为\_\_\_\_\_。
- ② 若保持温度不变, 把容器的容积缩小一半, 则正反应速率\_\_\_\_\_ (填“增大”“减小”或“不变”, 下同), 逆反应速率\_\_\_\_\_, CO 的转化率\_\_\_\_\_, 平衡常数\_\_\_\_\_。

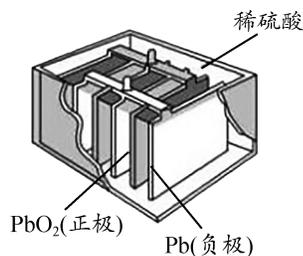
17. (8 分) W、X、Y、Z、N 是原子序数依次增大的五种短周期元素

| 元素 | 元素性质或原子结构                     |
|----|-------------------------------|
| W  | 电子只有一种自旋取向                    |
| X  | 基态原子的最外层有 3 个未成对电子            |
| Y  | 原子核外 s 能级上的电子总数与 p 能级上的电子总数相等 |
| Z  | 在同周期元素中, 第一电离能最小              |
| N  | 最高能级有两对成对电子                   |

回答下列问题。

- (1) X 元素基态原子的电子排布式为\_\_\_\_\_。
- (2) 位于周期表 P 区的元素有\_\_\_\_\_ (填元素符号, 下同)
- (3) X、Y 两种元素的原子半径: \_\_\_\_\_ > \_\_\_\_\_; 电负性 \_\_\_\_\_ > \_\_\_\_\_。
- (4) 由 Y、Z、N 组成的化合物 ZNY 溶于水后, 滴加酚酞呈红色, 震荡后又褪色, 结合化学用语解释原因\_\_\_\_\_。

18. (13 分) 铅酸蓄电池(如右图)的电压稳定、使用方便、安全可靠、价格低廉而使用广泛。

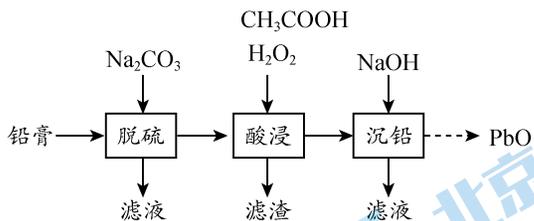


I. 写出电池使用过程中的两个电极反应方程式:

负极\_\_\_\_\_;

正极\_\_\_\_\_。

II. 使用后的废旧铅酸蓄电池需要回收, 废旧电池的铅膏中主要含有 PbSO<sub>4</sub>、PbO<sub>2</sub>、PbO 和 Pb, 还有少量 BaSO<sub>4</sub>、以及 Fe、Al 的盐或氧化物等, 通过下图流程回收铅。



一些难溶电解质的溶度积常数如下表:

| 难溶电解质           | $\text{PbSO}_4$       | $\text{PbCO}_3$       | $\text{BaSO}_4$       | $\text{BaCO}_3$      |
|-----------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|----------------------|
| $K_{\text{sp}}$ | $2.25 \times 10^{-8}$ | $7.2 \times 10^{-14}$ | $1.1 \times 10^{-10}$ | $2.6 \times 10^{-9}$ |

一定条件下,一些金属氢氧化物沉淀时的 pH 如下表:

| 金属氢氧化物   | $\text{Fe}(\text{OH})_3$ | $\text{Fe}(\text{OH})_2$ | $\text{Al}(\text{OH})_3$ | $\text{Pb}(\text{OH})_2$ |
|----------|--------------------------|--------------------------|--------------------------|--------------------------|
| 开始沉淀的 pH | 2.3                      | 6.8                      | 3.5                      | 7.2                      |
| 完全沉淀的 pH | 3.2                      | 8.3                      | 4.6                      | 9.1                      |

回答下列问题:

(1) 在“脱硫”中  $\text{PbSO}_4$  转化反应的离子方程式为\_\_\_\_\_;

$\text{PbSO}_4$  饱和溶液中  $c(\text{Pb}^{2+}) =$ \_\_\_\_\_。

(2) 在“脱硫”中,加入  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  不能使铅膏中  $\text{BaSO}_4$  完全转化,原因是\_\_\_\_\_。

(3) 在“酸浸”中,除加入醋酸( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ),还要加入  $\text{H}_2\text{O}_2$ 。

①能被  $\text{H}_2\text{O}_2$  氧化的离子是\_\_\_\_\_;

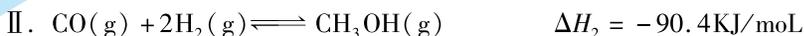
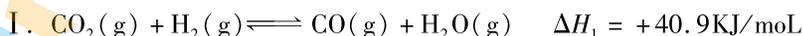
② $\text{H}_2\text{O}_2$  促进了金属 Pb 在醋酸中转化为  $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ ,其化学方程式为\_\_\_\_\_。

③ $\text{H}_2\text{O}_2$  也能使  $\text{PbO}_2$  转化为  $\text{Pb}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ , $\text{H}_2\text{O}_2$  的作用是\_\_\_\_\_。

(4) “酸浸”后溶液的 pH 应控制在\_\_\_\_\_ (填范围),滤渣的主要成分是\_\_\_\_\_ (填化学式)。

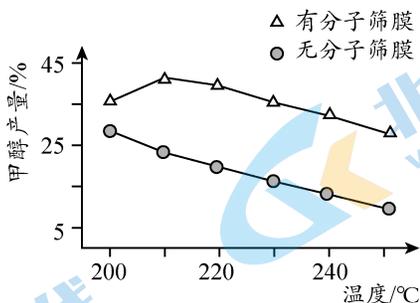
19. (9分) 研究  $\text{CO}_2$  的综合利用是实现碳达峰的方向之一,让二氧化碳加氢合成甲醇就是一个重要成果。

反应包括两步:



(1) 由  $\text{CO}_2$  合成  $\text{CH}_3\text{OH}(\text{g})$  (甲醇) 的热化学方程式\_\_\_\_\_。

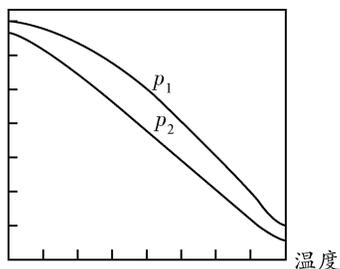
(2) 恒压下,按  $n(\text{CO}_2) : n(\text{H}_2) = 1 : 3$  时,该反应在有、无分子筛膜时甲醇的平衡产率随温度的变化如下图所示。(分子筛膜能选择性分离出  $\text{H}_2\text{O}$ )。



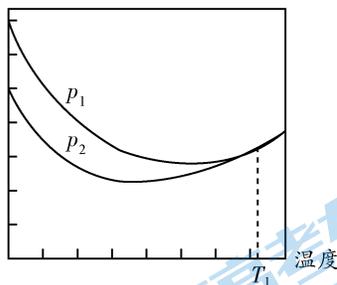
①根据图中数据,压强不变时采用有分子筛膜时的最佳反应温度为\_\_\_\_\_°C。

②有分子筛膜时甲醇产率高的原因是\_\_\_\_\_。

(3) 如果在不同压强下,  $\text{CO}_2$  和  $\text{H}_2$  的起始物质的量比仍为  $1 : 3$ , 测定  $\text{CO}_2$  的平衡转化率和  $\text{CH}_3\text{OH}$  的平衡产率随温度升高的变化关系, 如下图所示:



图甲



图乙

已知:  $\text{CO}_2$  的平衡转化率 =  $\frac{n(\text{CO}_2)_{\text{初始}} - n(\text{CO}_2)_{\text{平衡}}}{n(\text{CO}_2)_{\text{初始}}} \times 100\%$

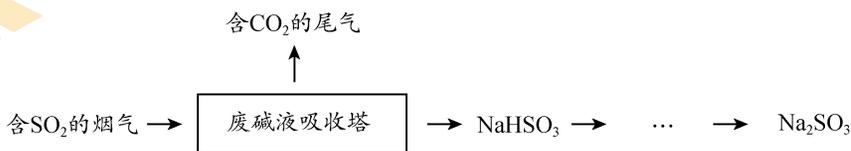
$\text{CH}_3\text{OH}$  的平衡产率 =  $\frac{n(\text{CH}_3\text{OH})_{\text{平衡}} - n(\text{CO}_2)_{\text{初始}}}{n(\text{CO}_2)_{\text{初始}}} \times 100\%$

①压强  $p_1$  \_\_\_\_\_  $p_2$  (填“>”或“<”), 依据\_\_\_\_\_。

②其中上图中纵坐标表示  $\text{CO}_2$  平衡转化率的是图\_\_\_\_\_ (填“甲”或“乙”)。

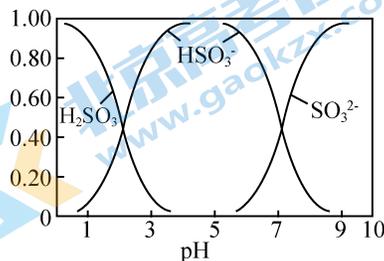
③图乙中  $T_1$  温度时, 两条曲线几乎交于一点, 分析原因\_\_\_\_\_。

20. (12分)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  是一种重要的试剂, 利用工业废碱液 (主要成分  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) 吸收烟气中的  $\text{SO}_2$  并可获得无水  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ 。



(1) 吸收塔中发生反应离子方程式 \_\_\_\_\_,  $\text{H}_2\text{SO}_3$  的电离常数  $K_{a1}$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{CO}_3$  的电离常数  $K'_{a1}$  (填“<”或“>”)。

(2) 向  $\text{H}_2\text{SO}_3$  溶液中滴加  $\text{NaOH}$  溶液, 测得溶液中含硫微粒的物质的量分数随 pH 变化如右图。



① 由此可知  $\text{NaHSO}_3$  溶液呈 \_\_\_\_\_ (填“酸性”或“碱性”)

② 写出  $\text{HSO}_3^-$  在水中存在的两个平衡:

i \_\_\_\_\_, ii \_\_\_\_\_。

这两个平衡程度的大小关系是: i \_\_\_\_\_ ii。(填“<”或“>”)

(3) 为了进一步探究  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  性质, 两个同学分别做了如下实验:

其中甲同学设计图 1 装置(盐桥中为  $\text{KCl}$ ), 闭合开关后灵敏电流计指针发生偏转。

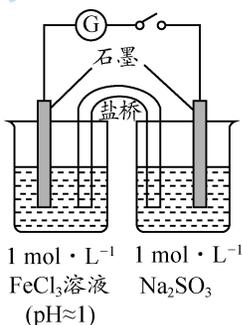


图 1

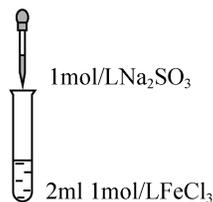


图 2

① 通过验证新产物也可以帮助确认正、负两极, 验证电源正极生成物的实验操作方法是 \_\_\_\_\_。

② 闭合开关后盐桥中的  $\text{K}^+$  移向 \_\_\_\_\_ (填“左”或“右”) 侧的烧杯。

③ 负极的电极反应 \_\_\_\_\_。

④ 乙同学按图 2 操作, 并没有出现预期的现象, 而是溶液很快呈红色。大约 30min 后红色变为橙色, 5 小时后变为黄绿色。

因此, 乙认为刚开始一段时间并不涉及氧化还原反应。

查阅资料: 溶液中  $\text{Fe}^{3+}$ 、 $\text{SO}_3^{2-}$ 、 $\text{OH}^-$  三种微粒会形成一种组成为  $\text{HOFeOSO}_2$



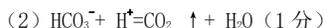
请从反应速率和平衡的角度解释原因 \_\_\_\_\_。

高二答案和评分细则

第一部分 选择题 (每题 3 分, 共 42 分)

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

15. (共 7 分)



(3) b、e (2 分, 对一个得 1 分, 错选扣分, 最低 0 分)

(4)  $1:10^6$  或  $10^{-6}:1$  或其他数值表示正确均可。(1 分)

(5) 在溶液中存在平衡  $\text{HCO}_3^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$ , 加入  $\text{Ca}^{2+}$  发生反应  $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} = \text{CaCO}_3 \downarrow$  (1 分), 产生白色沉淀, 使  $c(\text{CO}_3^{2-})$  减小, 使平衡正移,  $c(\text{H}^+)$  增大, 发生反应  $\text{H}^+ + \text{HCO}_3^- = \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$  (1 分), 有  $\text{CO}_2$  气体逸出。(两个平衡叙述清楚即可)

16. (共 9 分, 每空 1 分)

(1) ① II (序号写错不得分)



③  $+172.5 \text{ kJ/mol}$  (有错不得分)

(2) ① 1, 64 kJ (热量单位写错不得分)      ② 增大, 增大, 不变, 不变。

17. (共 8 分)

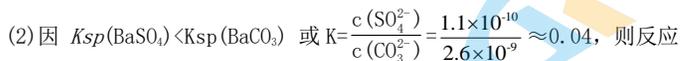
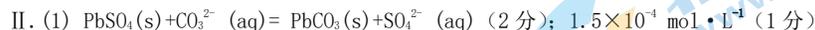
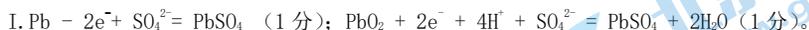


(2) N、O、Cl (2 分)

(3)  $N > O$  (1 分);  $O > N$  (1 分)。

(4) 因  $\text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HClO} + \text{OH}^-$  呈碱性, 开始变红, HClO 有漂白性, 红色又褪去。(2 分)

18. (共 13 分)



$\text{BaSO}_4(\text{s}) + \text{CO}_3^{2-}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{BaCO}_3(\text{s}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$  向正向进行的程度有限, 因此碳酸钠不能使  $\text{BaSO}_4$  完全转化。(2 分)。

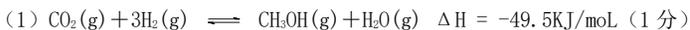
(3) ①  $\text{Fe}^{2+}$  (1 分)



③ 作还原剂 (1 分)

(4)  $4.6 \sim 7.2$  或  $4.6 < \text{pH} \leq 7.2$ , (1 分)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$  (1 分)

19. (9 分)



(2) ① 210 (1分)

② 分子筛膜从反应体系中不断分离出  $\text{H}_2\text{O}$ ，减少了生成物，平衡向正向移动，甲醇产率升高 (2分)

(3) ①  $>$  (1分)，生成甲醇的反应是气体体积数减小的反应，压强增大  $\text{CH}_3\text{OH}$  的平衡产率增大 (1分)

② 乙 (1分)

③ 反应 I 为吸热反应，反应 II 为放热反应。  $T_1$  时温度高，体系中以反应 I 为主，反应 I 前后分子数相等，压强改变对平衡没有影响 (2分)

20. (12分)



$<$  (1分，注意本空依照学生自己前边写的 i 和 ii 来确定  $>$  或  $<$ ，电离大于水解即可)。

(3) ① 取左侧烧杯溶液于试管中，滴加  $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$  溶液，产生蓝色沉淀，有  $\text{Fe}^{2+}$  生成 (2分)。

② 左 (1分)



④ 生成红色的配合物的速率快，红色配合物转变为橙色的配合物慢 (1分)，在  $\text{O}_2$  的作用下，



不断正向移动，有浅绿色的  $\text{Fe}^{2+}$  生成 (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