

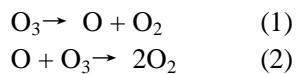
一、选择题

1. 下面哪点不能用以衡量液体在固体表面上的润湿程度?

 - (A) 固、液两相接后物系表面自由能降低的程度
 - (B) 固体在液体中的分散程度
 - (C) 测定接触角的大小 (对于固体具有光滑平面时)
 - (D) 测定润湿热的大小 (对于固体粉末)

1. (6957) [答] (B)

2. 如果臭氧 (O_3) 分解反应 $2O_3 \rightarrow 3O_2$ 的反应机理是:



请你指出这个反应对 O_3 而言可能是：

- (A) 0 级反应
 (B) 1 级反应
 (C) 2 级反应
 (D) 1.5 级反应

2. [答] (B) $-d[O_3]/dt = k_1[O_3] + k_2[O][O_3]$

$$d[O]/dt = k_1[O_3] + k_2[O][O_3] = 0 \quad [O] = k_1/k_2$$

$$-\frac{d[O_3]}{dt} = k_1[O_3] + \left(\frac{k_2 k_1}{k_2}\right)[O_3] = 2k_1[O_3]$$

3. 电池中使用盐桥的作用是：（ ）

- (A) 使电池变成无液体接界的可逆电池
 - (B) 基本消除电池中的液体接界电势
 - (C) 消除电池中存在的扩散现象
 - (D) 使液体接界电势为零

3. [答] (B)

4. 浓度为 m 的 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液中, 正负离子的活度系数分别为 γ_+ 和 γ_- , 则平均活度系数 γ_{\pm} 等于: ()

- (A) $(108)^{1/5} m$
 (B) $(\gamma_+^2 \gamma_-^3)^{1/5} m$
 (C) $(\gamma_+^2 \gamma_-^3)^{1/5}$
 (D) $(\gamma_+^3 \gamma_-^2)^{1/5}$

4. [答] (C)

$$M_{v+} A_{v-} = v+ M^{z+} + v- A^{z-} \quad a = (a_+^{v+} \cdot a_-^{v-})^{1/v}$$

5. 已知氧(O_2)的解离能为 $491.53 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, 氧原子在清洁的 W 表面上进行化学吸附时放热 $543.92 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, 则氧在 W 表面上发生解离吸附时吸附热为多少? ()

- (A) 491.53 kJ • mol⁻¹
(B) 543.92 kJ • mol⁻¹
(C) 596 kJ • mol⁻¹
(D) 721 kJ • mol⁻¹

5. 2 分 (7117) [答] (C)



6. CaCl_2 摩尔电导率与其离子的摩尔电导率的关系是：()

- (A) $A_\infty(\text{CaCl}_2) = \lambda_m(\text{Ca}^{2+}) + \lambda_m(\text{Cl}^-)$
 (B) $A_\infty(\text{CaCl}_2) = \frac{1}{2} \lambda_m(\text{Ca}^{2+}) + \lambda_m(\text{Cl}^-)$
 (C) $A_\infty(\text{CaCl}_2) = \lambda_m(\text{Ca}^{2+}) + 2\lambda_m(\text{Cl}^-)$

$$(D) A_{\infty}(\text{CaCl}_2) = 2 [\lambda_m(\text{Ca}^{2+}) + \lambda_m(\text{Cl}^-)]$$

6. 2 分 (3806) [答] (C)

物质基本单元 $\text{CaCl}_2, \text{Ca}^{2+}, \text{Cl}^-$

$$A_{\infty}(\text{CaCl}_2) = \kappa/c(\text{CaCl}_2)$$

$$A_{\infty}(1/2 \cdot \text{CaCl}_2) = \kappa/2c(1/2 \cdot \text{CaCl}_2)$$

$$A_{\infty}(\text{CaCl}_2) = 2A_{\infty}(1/2 \cdot \text{CaCl}_2)$$

7. 25°C时, $A_m(\text{LiI})$ 、 $\lambda_m(\text{H}^+)$ 、 $A_m(\text{LiCl})$ 的值分别为 1.17×10^{-2} , 3.50×10^{-2} 和 1.15×10^{-2} $\text{S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$ 。LiCl 中的 t_+ 为 0.34, 当假设其中的电解质完全电离时, HI 中的 t_+ 为 :

() (A) 0.18

(B) 0.82

(C) 0.34

(D) 0.66

7. [答] (B)



$$A_m(\text{LiCl})(1-t_+) = \lambda_m(\text{Cl}^-)$$

$$A_m(\text{HI}) = A_m(\text{LiI}) - A_m(\text{LiCl}) + \lambda_m(\text{H}^+) + \lambda_m(\text{Cl}^-)$$

$$= 1.17 - 1.15 + 3.5 + (1-t_+)1.15$$

$$t_+(\text{HI}) = 3.5 / [1.17 - 1.15 + 3.5 + (1-t_+)1.15] = 0.82$$

8. 在 CuSO_4 溶液中用铂电极以 0.1 A 的电流通电 10 min, 在阴极上沉积的铜的质量是:

()

(A) 19.9 mg

(B) 29.0 mg

(C) 39.8 mg

(D) 60.0 mg

8. [答] (A) $Q = nzF \quad n_B = Q/zF \quad m_B = QM_B/zF \quad M(\text{Cu}) = 63.55$

$$m = 0.1 * 60 * 10 * 63.55 / (2 * 96500) = 19.8 \text{ mg}$$

10. 溶胶 (憎液溶胶) 在热力学上是: ()

(A) 不稳定、可逆的体系

(B) 不稳定、不可逆体系

(C) 稳定、可逆体系

(D) 稳定、不可逆体系

10. [答] (B)

11. 反应 $2\text{A} \rightarrow \text{P}$ 为二级反应, 其半衰期: ()

(A) 与 $[\text{A}]_0$ 无关

(B) 与 $[\text{A}]_0$ 成正比

(C) 与 $[\text{A}]_0$ 成反比

(D) 与 $[\text{A}]$ 成反比

$[\text{A}]_0$ 为反应物 A 的起始浓度。

11. [答] (C) $t_{0.5} = 1/k[\text{A}]_0$

12. 25°C时, 电池反应 $\text{Ag} + \frac{1}{2}\text{Hg}_2\text{Cl}_2 = \text{AgCl} + \text{Hg}$ 的电池电动势为 0.0193V, 反应时所对应的 $\Delta_r S_m$ 为 $32.9 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$, 则电池电动势的温度系数 $(\partial E/\partial T)$ 为: ()

(A) $1.70 \times 10^{-4} \text{ V} \cdot \text{K}^{-1}$

(B) $1.10 \times 10^{-6} \text{ V} \cdot \text{K}^{-1}$

(C) $1.01 \times 10^{-1} \text{ V} \cdot \text{K}^{-1}$

(D) $3.40 \times 10^{-4} \text{ V} \cdot \text{K}^{-1}$

12. [答] (D)

$$(\partial E / \partial T) = \Delta_r S_m / zF = 32.9 / 96500 = 3.40 \times 10^{-4} \text{ V} \cdot \text{K}^{-1}$$

$$\Delta_r S_m = zF(\partial E / \partial T)$$

$$\Delta_r G_m = zFE$$

$$\Delta_r H_m = -zFE / \partial T + zF(\partial E / \partial T)$$

二、填空题（共 8 题 15 分）

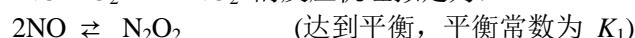
13. 界面吉布斯自由能和界面张力的相同点是 _____
不同点是 _____。

13. [答] 量纲和数值相同；物理意义和单位不同。

14. 用 NH_4VO_3 和浓 HCl 作用，可制得稳定的 V_2O_5 溶胶，其胶团结构是：

14. [答] $[(\text{V}_2\text{O}_5)_m \cdot n\text{VO}_3^- \cdot (n-x)\text{NH}_4^+]^x \cdot x\text{NH}_4^+$ 。

15. $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$ 的反应机理拟定为：



总包反应对 O_2 是 _____ 级；对 NO 是 _____ 级。

15. [答] 总包反应对 O_2 是 1 级，对 NO 是 2 级

$$K_1 = [\text{N}_2\text{O}_2]/[\text{NO}]^2$$

$$r_2 = k_2[\text{N}_2\text{O}_2][\text{O}_2] = k_2 K_1 [\text{NO}]^2 [\text{O}_2]$$

16. 298 K 时，已知 $\phi^\ominus(\text{Fe}^{3+}, \text{Fe}^{2+}) = 0.77 \text{ V}$, $\phi^\ominus(\text{Sn}^{4+}, \text{Sn}^{2+}) = 0.15 \text{ V}$, 将这两个电极排成自发电池时的表示式为 _____, $E^\ominus =$ _____。

16. [答] $\text{Pt} | \text{Sn}^{4+}, \text{Sn}^{2+} \parallel \text{Fe}^{3+}, \text{Fe}^{2+} | \text{Pt}$

$$E^\ominus = 0.62 \text{ V}$$

17. 已知 25°C 下列各物质的无限稀释摩尔电导率 $\Lambda_m^\infty(\text{HAc}) = 390.72 \times 10^{-4} \text{ S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$, $\Lambda_m^\infty(\text{NaAc}) = 91.01 \times 10^{-4} \text{ S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$, $\Lambda_m^\infty(\text{NaCl}) = 126.45 \times 10^{-4} \text{ S} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$ 。

氢离子的无限稀释时的离子淌度 $U_0 = 36.2 \times 10^{-8} \text{ m}^2 \cdot \text{s}^{-1} \cdot \text{V}^{-1}$ 。则 HCl 溶液中 H^+ 的无限稀释时的迁移数 $t^\infty(\text{H}^+) =$ _____。

17. [答] 0.82

$$\Lambda_m^\infty(\text{HCl}) = \Lambda_m^\infty(\text{HAc}) + \Lambda_m^\infty(\text{NaCl}) - \Lambda_m^\infty(\text{NaAc})$$

$$t^\infty(\text{H}^+) = \Lambda_m^\infty(\text{H}) / \Lambda_m^\infty(\text{HCl}) = U_0 F / \Lambda_m^\infty(\text{HCl})$$

$$= 36.2 \times 10^{-8} \times 96500 / (390.72 + 126.45 - 91.01) \times 10^{-4} = 0.82$$

18. 300 K 时，水的表面张力 $\gamma = 0.0728 \text{ N} \cdot \text{m}^{-1}$, 密度 ρ 为 $0.9965 \times 10^3 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$ 。在该温度下，一个球形水滴的饱和蒸气压是相同温度平面水饱和蒸气压的 2 倍，这个小水滴的半径是 _____。

18. [答] $r = 1.52 \times 10^{-9} \text{ m}$

$$RT \ln(p/p_0) = 2\gamma M / \rho r$$

$$8.314 \times 300 \ln 2 = 2 \times 0.0728 \times 18 / (0.9965 \times 10^3 \times 1.52 \times 10^{-9})$$

19. 对于 AgI 的水溶胶，当以 AgNO_3 为稳定剂时，如果 ξ 电势为 0，即等电态时的胶团结构为：_____。

19. [答] $[(\text{AgI})_m \cdot n\text{Ag}^+ \cdot n\text{NO}_3^-]$

等电态：胶体所带净电荷为零。

20. 氧气在某固体表面上的吸附，温度 400 K 时进行得较慢，但在 350 K 时进行得更

慢，这个吸附过程主要是化学吸附还是物理吸附？_____

20. [答] 化学吸附

三、计算题（共 5 题 45 分）

21. 10 分 (5420)

298 K 时， $\text{N}_2\text{O}_5(\text{g})$ 分解反应半衰期 $t_{\frac{1}{2}}$ 为 5.7 h，此值与 N_2O_5 的起始浓度无关，试求：

(1) 该反应的速率常数

(2) 作用完成 90% 时所需时间。

21. [答](1) 对一级反应

$$k = \ln 2 / t_{\frac{1}{2}} = 0.1216 \text{ h}^{-1} \quad (5 \text{ 分})$$

$$(2) \ln [1/(1-y)] = kt,$$

$$y=0.90 \quad t=(1/k) \ln[1/(1-y)]=18.94 \text{ h} \quad (5 \text{ 分})$$

由电泳实验测得 Sb_2S_3 溶胶在电压为 210V，两极间距离为 38.5cm 时，通电 36min12s，引起溶胶界面向正极移动 3.2cm，已知介质的介电常数为 $8.89 \times 10^{-9} \text{ F} \cdot \text{m}^{-1}$ ，粘度为 $0.001 \text{ Pa} \cdot \text{s}$ ，计算此溶胶的电动电势。

22. 10 分

$$\zeta = \frac{6\pi\eta \cdot u}{\epsilon E} = \frac{6\pi \times 0.001 \times \left(\frac{3.2 \times 10^{-2}}{36 \times 60 + 12} \right)}{8.89 \times 10^{-9} \times \frac{210}{0.385}} = 0.057 \text{ V}$$

23. 用 Pt 做电极电解 SnCl_2 水溶液，在阴极上因 H_2 有超电势故只析出 $\text{Sn}(\text{s})$ ，在阳极上析出 O_2 ，已知 $\alpha_{\text{Sn}^{2+}}=0.10$ ， $\alpha_{\text{H}^+}=0.010$ ，氧在阳极上析出的超电势为 0.500 V，已知： $\phi^{\ominus}(\text{Sn}^{2+}/\text{Sn})=-0.140 \text{ V}$ ， $\phi^{\ominus}(\text{O}_2/\text{H}_2\text{O})=1.23 \text{ V}$ 。

(1) 写出电极反应，计算实际分解电压

(2) 若氢在阴极上析出时的超电势为 0.500 V，试问要使 $\alpha_{\text{Sn}^{2+}}$ 降至何值时，才开始析出氢气？

23. [答] (1) 阴极: $\text{Sn}^{2+} + 2e^- \longrightarrow \text{Sn}(\text{s})$

阳极: $\text{H}_2\text{O} - 2e^- \longrightarrow \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}^+$

$$\phi_{\text{阴}} = \phi^{\ominus}(\text{Sn}^{2+}/\text{Sn}) + (RT/2F)\ln\alpha(\text{Sn}^{2+}) = -0.170 \text{ V}$$

$$\phi_{\text{阳}} = \phi^{\ominus}(\text{O}_2/\text{H}_2\text{O}) + (RT/2F)\ln\alpha^2(\text{H}^+) + \eta(\text{O}_2) = 1.612 \text{ V}$$

$$E(\text{分解}) = \phi_{\text{阳}} - \phi_{\text{阴}} = 1.78 \text{ V}$$

(2) 当 H_2 析出时

$$\phi(\text{H}^+/\text{H}_2) - \eta(\text{H}_2) = \phi(\text{Sn}^{2+}/\text{Sn})$$

$$(RT/F)\ln\alpha(\text{H}^+) - \eta(\text{H}_2) = \phi^{\ominus}(\text{Sn}^{2+}/\text{Sn}) + (RT/2F)\ln\alpha(\text{Sn}^{2+})$$

$$\alpha(\text{H}^+) = 0.01 \quad \eta(\text{H}_2) = 0.5 \quad \phi^{\ominus}(\text{Sn}^{2+}/\text{Sn}) = -0.140 \text{ V}$$

$$\alpha(\text{H}^+) = 0.01 + [0.1 - \alpha(\text{Sn}^{2+})] \times 2$$

$$\alpha(\text{Sn}^{2+}) \ll \alpha(\text{H}^+) = 0.21$$

$$\Rightarrow \alpha(\text{Sn}^{2+}) = 2.9 \times 10^{-14}$$

24. 试为下述反应设计一电池



求电池在 298 K 时的 E^{\ominus} ，反应的 $\Delta_r G_m^{\ddagger}$ 和平衡常数 K^{\ddagger} 。

已知: $\phi^{\ominus}(\text{I}_2/\text{I}) = 0.5355 \text{ V}$ ， $\phi^{\ominus}(\text{Cd}^{2+}/\text{Cd}) = -0.4029 \text{ V}$

24. [答]

$$\begin{aligned} \text{Cd(s)} &| \text{Cd}^{2+}(a=1) \parallel \Gamma(a=1) | \text{I}_2(\text{s}) && (3 \text{ 分}) \\ E^0 = ((\phi_+)^\exists - (\phi_-)^\exists) &= 0.9384 \text{ V} && (2 \text{ 分}) \\ \Delta_r G_m^\$ &= -zE^\exists F = -181.1 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1} && (2.5 \text{ 分}) \\ K^\exists &= \exp(-\Delta_r G_m^\$ / RT) = 5.56 \times 10^{31} && (2.5 \text{ 分}) \end{aligned}$$

25. Langmuir 吸附等温式 $\theta = ap/(1 + ap)$, 式中 a 是吸附作用的平衡常数(也叫吸附系数), θ 是表面遮盖率。现测得在 273 K 时, CO 在活性炭上的吸附数据如下:

p / Pa	13332	26664	39996	53328	66660
V / cm^3	10.2	18.6	25.5	31.4	36.9

活性炭质量为 $3.022 \times 10^{-3} \text{ kg}$, V 为吸附体积 (已换算到标准状态), 试求固体表面铺满单分子层时的吸附体积 (V_m)。

25. 5 分

$$\begin{aligned} p/V &= 1/aV_m + p/V_m \\ \text{以 } p/V &\sim p \text{ 作图得一直线, 斜率为 } 0.0094 \text{ cm}^{-3} && (3 \text{ 分}) \\ V_m &= 1/\text{斜率} = 106.3 \text{ cm}^3 && (2 \text{ 分}) \end{aligned}$$

四、问答题 (共 2 题 20 分)

26. 今研究金属离子 M^{2+} 与四苯基卟啉(H_2TPP)在水溶液中生成金属卟啉的动力学, 拟定了如下反应历程:

$$\begin{array}{c} H_2TPP \xrightarrow{k_1} TPP^{2-} + 2H^+, \quad TPP^{2-} + 2H^+ \xrightarrow{k_2} H_2TPP, \\ M^{2+} + TPP^{2-} \xrightarrow{k_3} MTPP \end{array}$$

- (1) 请写出该反应的总反应方程;
- (2) 求 MTPP 生成反应速率方程;
- (3) 在什么条件下对 H_2TPP 为一级反应?

26. 1 $H_2TPP \rightarrow MTPP + 2H^+$

$$\begin{aligned} r &= d[MTPP]/dt = k_3[M^{2+}][TPP^{2-}] \\ k_1[H_2TPP] &= k_2[TPP^{2-}][H^+]^2 \\ [TPP^{2-}] &= k_1[H_2TPP]/k_2[H^+]^2 \\ r &= (k_3 k_1/k_2) [M^{2+}] [H_2TPP] / [H^+]^2 \\ [H^+] &= ?? \end{aligned}$$

稳态近似:

$$\begin{aligned} d[TPP^{2-}]/dt &= k_1[H_2TPP] - k_2[TPP^{2-}][H^+]^2 - k_3[M^{2+}][TPP^{2-}] = 0 \\ [TPP^{2-}] &= k_1[H_2TPP] / \{k_2[H^+]^2 + k_3[M^{2+}]\} \\ r &= k_1 k_3 [M^{2+}] [H_2TPP] / (k_2[H^+]^2 + k_3[M^{2+}]) \end{aligned}$$

当 $[H^+]$ 一定, 且 $k_3[M^{2+}] \gg k_2[H^+]^2$ 时

$$r = k_1[H_2TPP]$$

27. 活化焓 ($\Delta_r^{\#}H_m^0$) 与活化能 (E_a) 之间有怎样的关系? 对一双分子气相反应, 证明 $E_a = \Delta_r^{\#}H_m^0 + 2RT$

27.[答] $k_c = k_B T / h \times K_c^{\#}$

$$\begin{aligned} E_a / RT^2 &= \partial \ln k_c / \partial T = 1/T + \partial \ln K_c^{\#} / \partial T = 1/T + \Delta_r^{\#}U_m^0 / RT^2 \\ \text{得 } E_a &= \Delta_r^{\#}U_m^0 + RT = \Delta_r^{\#}H_m^0 - \Delta n^{\#}RT + RT \\ &= \Delta_r^{\#}H_m^0 - (1-n)RT + RT = \Delta_r^{\#}H_m^0 + nRT && (4 \text{ 分}) \end{aligned}$$

对双分子气相反应: $n = 2 \quad \therefore E_a = \Delta_r^{\#}H_m^0 + 2RT \quad 2 \text{ 分}$

2 将正丁醇蒸气在 298.15 K 时慢慢加压, 当开始形成半径为 $1 \times 10^{-9} \text{ m}$ 的微小液滴时, 蒸气压力为多大? 已知正丁醇的正常沸点为 390 K, $\Delta_{\text{vap}}H_m = 43.822 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$, 298.15 K 时正丁醇的密度 $\rho = 806 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$, 表面张力 $\gamma = 0.0261 \text{ N} \cdot \text{m}^{-1}$ 。

[答] 298.15 K 时正丁醇的蒸气压为 p_0

$$\therefore p_r = 10.89 \text{ kPa}$$

一、选择题

1. 使用瑞利 (Reyleigh) 散射光强度公式，在下列问题中可以解决的问题是：()

 - (A) 溶胶粒子的大小
 - (B) 溶胶粒子的形状
 - (C) 测量散射光的波长
 - (D) 测量散射光的振幅

1. [答] (A)

2. 在分析化学上，有两种利用光学性质测定胶体溶液浓度的仪器，一是比色计，另一个是比浊计，分别观察的是胶体溶液的：()

 - (A) 透射光； 折射光
 - (B) 散射光； 透射光
 - (C) 透射光； 反射光
 - (D) 透射光； 散射光

2. [答] (D)

3. 用三氯化铝 AlCl_3 水解制备的氢氧化铝溶胶，哪种物质聚沉能力最强？()
哪种物质聚沉能力最弱？()

 - (A) Na_2SO_4
 - (B) MgCl_2
 - (C) $\text{La}(\text{NO}_3)_3$
 - (D) $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$

3. [答] (1) D (2) C

4. 溶胶与大分子溶液的相同点是：()

 - (A) 是热力学稳定体系
 - (B) 是热力学不稳定体系
 - (C) 是动力学稳定体系
 - (D) 是动力学不稳定体系

4. [答] (C)

二、填空题

憎液溶胶在热力学上是_____体系。

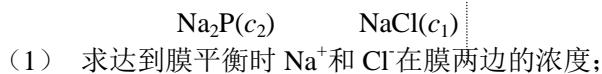
不稳定的、不可逆

由等体积的 $1 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$ KI 和 $0.8 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$ AgNO₃ 溶液制备的 AgI 溶胶，分别加入 K₃[Fe(CN)₆]，NaNO₃，MgSO₄ 和 FeCl₃ 时，其聚沉值最小者是_____。

4. [答] FeCl_3

三、计算题

下图表示在浓度为 c_2 的高分子化合物电解质 Na_2P 溶液和浓度为 c_1 的 NaCl 水溶液中间有半透膜隔开，半透膜只允许 Na^+ 和 Cl^- 通过。



(2) 求达平衡时的渗透压, 并对其进行讨论。
设所有活度系数均为 1。

[答] (1) 开始和达到膜平衡图略。当达到膜平衡时, 膜两边同一组分化学势相等, 即 $\mu(\text{NaCl}, \text{左})=\mu(\text{NaCl}, \text{右})$, 或 $[a(\text{Na}^+)a(\text{Cl}^-)]_{\text{左}}=[a(\text{Na}^+)a(\text{Cl}^-)]_{\text{右}}$

因所有活度系数均为 1, 故

$$([\text{Na}^+] [\text{Cl}^-])_{\text{左}} = ([\text{Na}^+] [\text{Cl}^-])_{\text{右}}$$

$$(2c_2+x)x = (c_1-x)^2$$

$$x = c_1^2 / [2(c_1 + c_2)]$$

$$\text{则 } [\text{Na}^+]_{\text{左}} = 2c_2 + c_1^2 / [2(c_1 + c_2)] \quad [\text{Cl}^-]_{\text{左}} = c_1^2 / [2(c_1 + c_2)] \\ [\text{Na}^+]_{\text{右}} = c_1 - c_1^2 / [2(c_1 + c_2)] \quad [\text{Cl}^-]_{\text{右}} = c_1 - c_1^2 / [2(c_1 + c_2)]$$

$$(2) \Pi = [c_2(c_1 + 3c_2) / (c_1 + c_2)]RT$$

当 $c_1 \ll c_2$ 时, $\Pi \approx 3c_2 RT$; 当 $c_1 \gg c_2$ 时, $\Pi \approx c_2 RT$

一、选择题

1. 光化学与热反应相同之处为: (A)

- (A) 反应都需要活化能 (B) 反应都向 $(\Delta_f G_m)_{T, p} < 0$ 方向进行
(C) 温度系数小 (D) 反应方向有专一性

3. 相同分子 B 反应, 其单位时间, 单位体积内的碰撞数为: (C)

- (A) $2d_B^2 (\pi RT / M_B)^{1/2}$ (B) $\frac{1}{2} d_B^2 (\pi RT / M_B)^{1/2}$
(C) $2N_B^2 d_B^2 (\pi RT / M_B)^{1/2}$ (D) $\frac{1}{4} L N_B^2 d_B^2 (\pi RT / M_B)^{1/2}$

式中 L 是阿伏伽德罗常数, N_B 是 B 分子的数密度。

4. 下列双分子反应中:

- (1) $\text{Br} + \text{Br} \rightarrow \text{Br}_2$
(2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
(3) $\text{CH}_4 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{Br} + \text{HBr}$

碰撞理论中方位因子 P 的相对大小是: (B)

- (A) $P(1) > P(2) > P(3)$
(B) $P(1) > P(3) > P(2)$
(C) $P(1) < P(2) < P(3)$
(D) $P(1) < P(3) < P(2)$

二、填空题

1. 在波长为 214 nm 的光照下, 发生下列反应 $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + h\nu \rightarrow \text{N}_2 + \text{NH}_2\text{OH}$

当吸收光的强度 $I_a = 1.00 \times 10^{-7} \text{ Einstein} \cdot \text{dm}^{-3} \cdot \text{s}^{-1}$, 照射 39.38 min 后, 测得

$[\text{N}_2] = [\text{NH}_2\text{OH}] = 24.1 \times 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$, 则量子效率 Φ 为_____。

1. [答] $\Phi = 1.02 \times 10^{-7} / 1.00 \times 10^{-7} = 1.02$

3. 过渡态理论速率常数的统计力学表达式中过渡态的配分函数可分解为不同形式运动自由度的配分函数, n 个分子线性过渡态的 $q_{\text{线}}^{\neq} = \text{_____}$, n 个分子非线性过渡态的 $q_{\text{非线}}^{\neq} = \text{_____}$ 。

3. [答] $f_t^3 f_r^2 f_v^{3n-6}$, $f_t^3 f_r^3 f_v^{3n-7}$

4 根据碰撞理论, 反应速率随温度而升高, 主要原因是_____。

4. [答] 活化分子比例增加

或 有效碰撞分数增加

或 相对平动能在连心线上分量大于 E_C 的碰撞增多

计算题 $1\text{O} + \text{HO}_2 \rightarrow \text{OH} + \text{O}_2$, $T_1=298 \text{ K}$, $k_1=6.10 \times 10^{-11} \text{ cm}^3 \cdot \text{s}^{-1}$, $T_2=229 \text{ K}$, $k_2=7.57 \times 10^{-11}$

$\text{cm}^3 \cdot \text{s}^{-1}$ 。

(1) 求 E_a ;

(2) 用 TST 计算 298 K 时的 $\Delta^\neq U_m$, $\Delta^\neq H_m$, $\Delta^\neq S_m$, $\Delta^\neq G_m$ 。

1[答] (1) $-\ln(k_2/k_1) = (E_a/R)(T_2^{-1} - T_1^{-1})$, $E_a = -1.62 \times 10^3 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1}$

(2) $\Delta^\neq H_m = E_a - 2RT = -6.58 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

$\Delta^\neq U_m = \Delta^\neq H_m + RT = -4.10 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

$k_c = (k_B T/h)(c^\$)^{-1} \exp(-\Delta^\neq S_m / R) \exp(-\Delta^\neq H_m / RT)$

$\Delta^\neq S_m = -64.7 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$

$\Delta^\neq G_m = \Delta^\neq H_m - T\Delta^\neq S_m = 12.7 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

2 有一酸催化反应 $A + B \xrightarrow{\text{H}^+} C + D$, 已知该反应的速率公式为:

$d[C]/dt = k[\text{H}^+][A][B]$, 当 $[A]_0 = [B]_0 = 0.01 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$ 时, 在 $\text{pH} = 2$ 的条件下, 298 K 时的反应半衰期为 1 h, 若其它条件均不变, 在 288 K 时 $t_{1/2} = 2 \text{ h}$, 试计算:

(甲) 在 298 K 时反应的速率常数 k 值;

(乙) 在 298 K 时反应的活化吉布斯自由能、活化焓、活化熵(设 $k_B T/h = 10^{13} \text{ s}^{-1}$)。

2 [答] $d[C]/dt = k[\text{H}^+][A][B] = k_1[A][B]$, 对于 $[A]_0 = [B]_0$ 的二级反应

$t_{1/2} = 1/(k_1 a)$, $k_1 = 100 \text{ mol}^{-1} \cdot \text{dm}^3 \cdot \text{h}^{-1}$

$k(298 \text{ K}) = k_1 / [\text{H}^+] = 1 \times 10^4 \text{ mol}^{-2} \cdot \text{dm}^6 \cdot \text{h}^{-1}$

$k_2 = 1 / (t_{1/2} a) = 50 \text{ mol}^{-1} \cdot \text{dm}^{-3} \cdot \text{h}^{-1}$

$k(288 \text{ K}) = k_2 / [\text{H}^+] = 5 \times 10^3 \text{ mol}^{-2} \cdot \text{dm}^6 \cdot \text{h}^{-1}$

$k(298 \text{ K}) = (k_B T/h) \exp[-\Delta_r^\neq G_m^\$ / RT] (c^\$)^{1-n}$

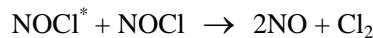
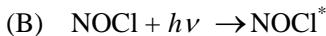
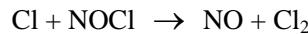
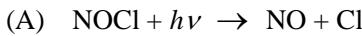
$\Delta_r^\neq G_m^\$ = 71630 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1}$

$\ln[k(298)/k(288)] = (E_a/R) \times [(298-288)/(298 \times 288)]$, $E_a = 49.46 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

$\Delta_r^\neq H_m^\$ = E_a - RT = 46.98 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

$\Delta_r^\neq S_m^\$ = (\Delta_r^\neq H_m^\$ - \Delta_r^\neq G_m^\$) / T = -82.7 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$

四、 NOCl 的光化分解历程可能有下面两种情况:



(1) 估计每一个历程的量子产率;

(2) 已知下列实验事实: 使分解有效进行的波长范围为 365.0 – 640.0 nm; NOCl 在 250.0 nm 以上有确定的吸收光谱, 但无连续吸收区域; 分解为 NO 及 Cl_2 所需的最小离解能为 194.1 $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。试据以说明何者是可能的历程?

[答] 由所设反应历程, 每吸收一个光子使 2 个 NOCl 分子分解, 可知 $\Phi = 2$

现将使光化反应发生的波长换算为能量即 $E = Lhc/\lambda = (0.01196/\lambda) \text{ J}$

$\lambda = 365 \text{ nm}$ 代入 $E = 32.7 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1} < 194.1 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

此光不足以使 NOCl 分解, 且从光谱图未发现表示解离发生的连续光谱,

据此, 历程 (I) 不可能, 而历程 (II) 有可能。