物理化学期末考题答案(A) 2004-01-09

- 一、 填空(20分)
- 1. 升高,降低
- 2. ΔH (<) Q_r

3.
$$q_t = \left(\frac{2\pi mkT}{h^2}\right)^{3/2} V$$
; $q_r = \frac{T}{\Theta_r \sigma} = \frac{8\pi^2 IkT}{h^2 \sigma}$;

- 4. 位置和动量;位置与时间
- 5. $(p_{\text{\tiny }^{\text{\tiny }}}) > (p_{\text{\tiny }^{\text{\tiny }}}) > (p_{\text{\tiny }^{\text{\tiny }}});$
- 6. ΔH (<) 0, ΔG (<) 0, ΔS (<) 0
- 7. 过饱和蒸气,过热液体,过冷液体,过饱和溶液; 新相难以生成;加入新相种子
- 8. 102.765 kPa
- 9. Ea=Ec+(1/2)RT, 在温度不太高, Ec >> (1/2)RT 时
- 10. 1: 3
- 11. (1)化学性质,数量;
 - (2)到达平衡,平衡;
 - (3)不改变,也不会;
 - (4)选择
- 12. (1)外扩散, (2)内扩散, (3)吸附, (4)反应, (5)解吸, (6)内扩散, (7)外扩散, 扩散, 活化
- 13. 胶粒带电,布朗运动,溶剂化作用
- 14. $\{(BaSO_4)_m nSO_4^- (2n x)Na^+\}^{x+} \mid xNa^+$

15. 哈密顿算符; 本征方程; 本征值; 本征函数

1

$$\frac{n_{i+1}}{n_i} = \frac{e^{-\varepsilon_{i+1}/kT}}{e^{-\varepsilon_i/kT}} = e^{-(\varepsilon_{i+1}-\varepsilon_i)/kT} = e^{-\Delta\varepsilon/kT}$$
$$= e^{-0.426 \times 10^{-20}/1.381 \times 10^{-23} \times 298} = 0.355$$

2.

离域子:

$$S_t = Nk \ln \frac{q_t^0}{N} + \frac{U_t^0}{T} + Nk$$

$$S_r = Nk \ln q_r^0 + \frac{U_r^0}{T}$$

$$S_v = Nk \ln q_v^0 + \frac{U_v^0}{T}$$

定域子: S_r , S_v 与离域子相同,

$$S_t = Nk \ln q_t^0 + \frac{U_t^0}{T}$$

三、(8分)

$$\Lambda_{\rm m} = \frac{\kappa}{c} = \frac{3.68 \times 10^{-2}}{0.05 \times 10^{3}} = 7.36 \times 10^{-4} \text{ S} \cdot \text{m}^{2} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\Lambda_{\rm m}^{\infty} = \Lambda_{\rm m}^{\infty} (\text{H}^{+}) + \Lambda_{\rm m}^{\infty} (\text{CH}_{3}\text{COO}^{-}) = 349.82 \times 10^{-4} + 40.9 \times 10^{-4}$$

$$= 390.72 \times 10^{-4} \text{ S} \cdot \text{m}^{2} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$\alpha = \frac{\Lambda_{\rm m}}{\Lambda_{\rm m}^{\infty}} = \frac{7.36 \times 10^{-4}}{390.72 \times 10^{-4}} = 0.01884$$

$$K^{\Theta} = \frac{c\alpha^2}{(1-\alpha)c^{\Theta}} = \frac{0.05 \times 0.01884^2}{(1-0.01884) \times 1} = 1.809 \times 10^{-5}$$

四、(15分)

解: (1)

阳极:
$$H_2$$
 (100 kPa) \longrightarrow 2H⁺ (a_{H^+}) + 2e⁻

阴极:
$$Ag_2SO_4(s) + 2e^- \longrightarrow 2Ag(s) + SO_4^{2-}(a_{SO_4^{2-}})$$

电池反应: $H_2(100 \text{ kPa}) + \text{Ag}_2\text{SO}_4(s) \longrightarrow 2\text{H}^+(a_{\text{H}^+}) + 2\text{Ag}(s) + \text{SO}_4^{2-}(a_{\text{SO}_4^{2-}})$

$$\Delta G_{\rm m}^{\Theta} = -2FE^{\Theta} = -2 \times 96485 \times 0.653 = -126.01 \,\mathrm{kJ} \cdot \mathrm{mol}^{-1}$$

$$\ln K^{\Theta} = -\frac{\Delta G_{\rm m}^{\Theta}}{RT} = \frac{126.0 \times 10^3}{8.314 \times 298} = 50.860$$

$$K^{\Theta} = 1.225 \times 10^{22}$$

(2)
$$E = E^{\Theta} - \frac{RT}{2F} \ln a(H_2SO_4)$$

$$\ln a_{\rm H_2SO_4} = \frac{2F(E - E^{\Theta})}{RT} = \frac{2 \times 96485(0.653 - 0.623)}{8.314 \times 298.15} = 2.335$$

$$a_{\rm H_2SO_4} = 10.334$$

$$: a_{\text{H}_2\text{SO}_4} = a_{\pm}^3 = (\gamma_{\pm}b_{\pm}/b^{\Theta})^3$$

$$\therefore b_{\pm} = (a_{\text{H}_2\text{SO}_4})^{1/3} b^{\Theta} / \gamma_{\pm} = (10.334)^{1/3} / 0.7 = 3.112 \text{ mol} \cdot \text{kg}^{-1}$$

$$\overrightarrow{\text{III}}$$
 $b_{\pm} = (b_{\text{H}^{+}}^{2} \cdot b_{\text{SO}_{4}^{2-}})^{1/3} = \{(2b)^{2} \times b\}^{1/3} = 4^{1/3}b$

$$\therefore b = b_+ / 4^{1/3} = 3.112 / 4^{1/3} = 1.960 \text{ mol} \cdot \text{kg}^{-1}$$

(3) 题给原电池的 E^{Θ} 就是 E^{Θ} (Ag₂SO₄/Ag)

$$E^{\Theta}(Ag_{2}SO_{4}/Ag) = E^{\Theta}(Ag^{+}/Ag) + \frac{0.05916}{2} \lg K_{sp}$$
$$\therefore \lg K_{sp} = 2 \left\{ E^{\Theta}(Ag_{2}SO_{4}/Ag) - E^{\Theta}(Ag^{+}/Ag) \right\} / 0.05926 = -4.956$$
$$K_{sp} = 1.106 \times 10^{-5}$$

五、(15分)

解: $(1) c_{A0}$ 的 \downarrow 一倍, $t_{1/2}$ 个一倍, $t_{1/2} \propto 1/c_{A0}$, .. 是二级反应,有: $kt = \frac{1}{c_A} - \frac{1}{c_{A0}}$

反应掉 c_{A0} 的 1/3 时, $c_A = (2/3) c_{A0}$

$$k = \frac{1}{t_1} \left(\frac{1}{c_A} - \frac{1}{c_{A0}} \right) = \frac{1}{2} \left(\frac{1}{(2/3)c_{A0}} - \frac{1}{c_{A0}} \right) = \frac{1}{4c_{A0}}$$

继续反应掉 1/3, 则 c_A = (1/3) c_{A0}

$$kt_2 = \left(\frac{1}{(1/3)c_{A0}} - \frac{1}{c_{A0}}\right) \implies t_2 = 8 \text{ min}$$

所需时间 $\Delta t = t_2 - t_1 = 8 - 2 = 6 \text{ min}$

(2) 对同一反应,从同一 c_{A0} 出发,并到达相同转化率,有:

$$k_1 t_1 = k_2 t_2$$

$$\therefore \frac{k_2}{k_1} = \frac{t_1}{t_2} = 3$$

$$\ln \frac{k_2}{k_1} = -\frac{E_a}{R} \left(\frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1} \right)$$

$$E_a = -R \ln \frac{k_2}{k_1} / \left(\frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1} \right)$$

$$= -8.314 \ln 3 / \left(\frac{1}{323.15} - \frac{1}{298.15} \right) = 35.20 \text{ kJ} \cdot \text{mol}$$

六、(12分)

对A* 作稳态近似

$$\begin{aligned} \frac{\mathrm{d}c_{A^*}}{\mathrm{d}t} &= k_1 c_A^2 - k_{-1} c_{A^*} c_A - k_2 c_{A^*} = 0 \\ c_{A^*} &= \frac{k_1 c_A^2}{k_{-1} c_A + k_2} \\ \frac{\mathrm{d}c_p}{\mathrm{d}t} &= k_2 c_{A^*} = \frac{k_1 k_2 c_A^2}{k_{-1} c_A + k_2} \end{aligned}$$

高压时: $k_{-1}c_A >> k_2$, $k_{-1}c_A + k_2 \approx k_{-1}c_A$

$$v_p = \frac{k_1 k_2}{k_{-1}} c_A = k' c_A$$
 为一级反应

低压时: $k_{-1}c_A \ll k_2$, $k_{-1}c_A + k_2 \approx k_{-2}$

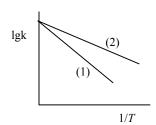
$$v_p = k_1 c_A^2$$
 为二级反应

七、综合能力测试题(20分)

1.

	量子力学	统计热力学	热力学	动力学(宏观)
研究的对象	微观粒子	大量微观粒子	由大量微观粒 子组成的宏观 系统	宏观反应系统
主要研究内容	由薛定谔方程解出描述微观 粒子运动的 \$\mathcal{Y}\$ 和能级E _n	由微观粒子的 性质出发,用统 计的方法导出 宏观系统性质	能量转化及过 程方向和限度 问题	浓度、温度等条 件对反应速率 的影响
最主要的二个 物理量	Ψ , $E_{ m n}$	q , $n_{\rm i}$	U,S	k, E_a

2. 解: (1) 根据
$$\lg k = -\frac{E_a}{2.303RT} + \lg A$$
 , 且 $E_{a1} > E_{a2}$,有:



- (2) 由图可知, $k_2 > k_1$
 - :: 两反应的反应物都为A, c_A相同, 两反应级数相同,
 - :. 反应 (2) 的速率总是大于反应 (1)
- (3) 由图可知,升温对反应(1)有利, k_1 的增加比 k_2 快,但由于 k_1 总是小于 k_2 ,所以单纯升温不可能使 B+C的浓度超过D+E。所以选择对反应(1) 有利的催化剂才是根本的解决办法。
- 3. 5, 3, 2, 4, 1