

GABARITO PROVA 2

① ② ΔS^\ddagger : Pela teoria (ex. 5 LISTA 2)

$$A = \left(\frac{kT}{h}\right) \exp\left[\frac{\Delta S^\ddagger}{R} + m\right] \quad m = \text{molecularidade}$$

(no caso $m=2$)

Assim:

$$\left(\frac{\Delta S^\ddagger}{R}\right) = \ln\left(\frac{Ah}{kT}\right) - 2 \quad \begin{cases} h = 6,626 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s} \\ k = 1,38 \times 10^{-23} \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \end{cases}$$

$$\left(\frac{\Delta S^\ddagger}{R}\right) = \ln\left(\frac{A \times 4,8 \times 10^{-11}}{T}\right) - 2 \quad R = 8,314 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1}$$

CASO REAÇÃO 1

$$\left(\frac{\Delta S^\ddagger}{R}\right) = \ln\left(\frac{10^{10,5} \times 10^{-11} \cdot 4,8}{400}\right) - 2$$

SEM

↓

-46

4

$$\left(\frac{\Delta S^\ddagger}{R}\right) = -7,57$$

$$\Delta S^\ddagger \approx -63 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

CASO REAÇÃO 2

$$\left(\frac{\Delta S^\ddagger}{R}\right) = \ln\left(\frac{10^{8,8} \cdot 10^{-11} \cdot 4,8}{420}\right) - 2$$

SEM

↓

-79

4

$$\frac{\Delta S^\ddagger}{R} = -11,54$$

$$\Delta S^\ddagger \approx -96 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$$

① (ii) FREQ. COLISÕES PARA MOLÉCULAS
IDÊNTICAS

$$f_k \text{ COLISÕES} = \left(\frac{8\pi kT}{\mu} \right)^{1/2} \sigma_{AB}^2$$

$$\sigma_{AB} = R_A + R_B$$

$$\mu = \frac{m_A \cdot m_B}{m_A + m_B}$$

COMO $A \equiv B$ temos:

$$\mu = \frac{m_A}{2} \quad \sigma_{AA} = 2R_A$$

Lerando em conta o fator $\frac{1}{2}$

$$\frac{1}{2} \left(\frac{16\pi kT}{m_A} \right)^{1/2} \cdot 4R_A^2 = \underbrace{8 \left(\frac{\pi kT}{m_A} \right)^{1/2}}_{\text{por molécula}} R_A^2$$

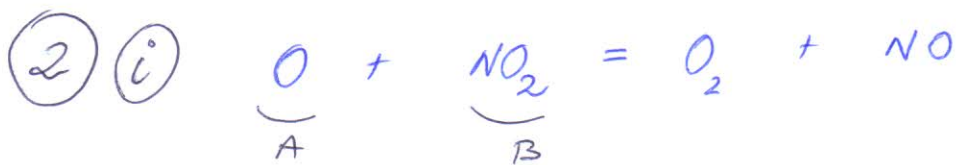
$$8 \left(\frac{\pi kT}{m_A} \right)^{1/2} R_A^2 \times \frac{\bar{N}}{1000} \text{ (mol}^{-1} \text{ L s}^{-1}) = \text{A}^*$$

como $k\bar{N} = R = 8,314 \times 10^7 \text{ erg gram mol}^{-1}$
 $m_A \bar{N} = \bar{M}_A = 15 \text{ g/mol}$
 $T = 400 \text{ K}$

$$8 \left(\frac{\pi RT}{\bar{M}_A} \right)^{1/2} R_A^2 = \frac{\text{A}}{\bar{N}} \times 1000 \quad \text{Pl } R_A \text{ em cm}$$

$R_A \approx 0,9 \text{ \AA}$ (~~MAIOR~~ **MENOR** DO QUE O RAIO
MOLECULAR CH_3)

TEORIA DAS COLISÕES É INAPROPRIADA PARA ESTA REAÇÃO
 (*) USANDO A CORREÇÃO $\sqrt{e^{-1/2}} = 0,78 \quad R_A \approx 0,7 \text{ \AA}$



$$k = \left(8\pi RT \left(\frac{\bar{M}_A + \bar{M}_B}{M_A M_B} \right) \right)^{1/2} d_{AB}^2 e^{-\epsilon_0 / RT}$$

$$d_{AB} = (1,4 + 2,6) \times 10^{-8} = 4 \times 10^{-8}$$

$$\epsilon_0 = 2 RT$$

$$R = 8,314 \times 10^7 \text{ ergs gram}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

$$\left(\frac{16 + 46}{16 \times 46} \right) = 0,0842$$

$$\bar{M}_A = 16 \text{ g/mol} \quad \bar{M}_B = 46$$

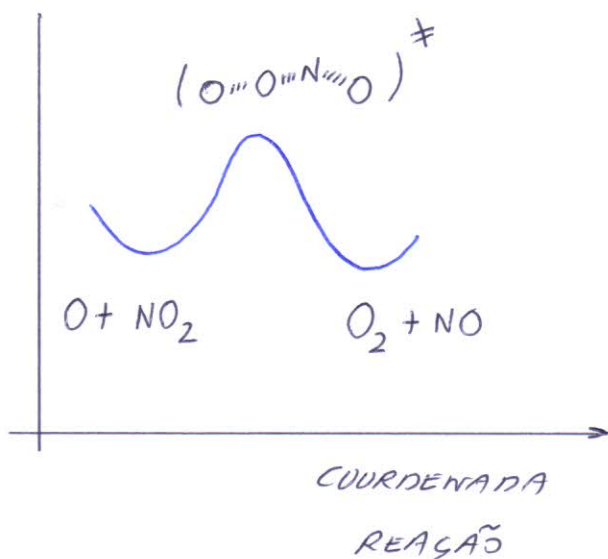
$$k = \left(8\pi \times 8,314 \times 10^7 \times 380 \times 0,0842 \right)^{1/2} \cdot \left(4 \times 10^{-8} \right)^2 e^{-2}$$

$$k = \left(6,686 \times 10^{10} \right)^{1/2} \times 16 \times 10^{-16} \cdot 0,135$$

$$k = 5,58 \times 10^{-11} \text{ molecula}^{-1} \text{ cm}^3 \text{ s}^{-1} \times \frac{\bar{N}}{1000}$$

$$k = 3,36 \times 10^{10} \text{ mol}^{-1} \text{ L s}^{-1}$$

2 ii TST



$$k_{\text{TST}} = \left(\frac{kT}{h} \right) \frac{Q^\ddagger}{Q_{\text{O}} \cdot Q_{\text{NO}_2}} e^{-E_0/kT}$$

$\underbrace{\hspace{10em}}$
 ~ FATOR DE FREQ.

Q^\ddagger : Funções de partição molecular do estado de transição subtraída da contribuição em frequência no topo da barreira ν^\ddagger

$$Q^\ddagger = q_t^\ddagger \cdot q_v^\ddagger \cdot q_r^\ddagger$$

$$Q_{\text{O}} = q_t \quad (\text{atômico})$$

$$Q_{\text{NO}_2} = q_t \cdot q_v \cdot q_r$$

$$3) \text{ ASSUMINDO } x = K[C] = K_1[A] = K_2[B]$$

SUBSTITUINDO NA EQ. DE VELOCIDADE

$$v = k \frac{(K[C])^2}{(1 + K[C] + K[C])^2} = k \frac{x^2}{(1 + 2x)^2}$$

NO LIMITE DE $2x \gg 1$

$$v \approx k \frac{x^2}{(1 + 2x)^2} = k \frac{x^2}{(2x)^2} = k \frac{\cancel{x^2}}{4 \cancel{x^2}}$$

$$v = \frac{k}{4}$$

INTERPRETAÇÃO

POR CONSERVAÇÃO

$$\theta_V + \theta_A + \theta_B = 1$$

ASSUMINDO QUE O PRODUTO DESSURVE RAPIDAMENTE COM O AUMENTO DE x θ_V (FRAGAS DE SÍTIOS VAZIOS) TENDE A ZERO. ASSIM

$$\theta_A + \theta_B = 1$$

$$v = k \theta_A \theta_B \text{ E' MÁXIMO } \theta_A = \theta_B = 1/2$$

$$v = \frac{k}{4}$$

4) i) Eq. de Ster-Volmer para intensidades relativas

$$\frac{I_0}{I} = 1 + K_{sv} [Q] \quad ; \quad K_{sv} = k_f \tau_0$$

VIA GRAFICO $\operatorname{tg} \theta = K_{sv} = 1,03 \text{ mM}^{-1}$

ou $K_{sv} = 1,03 \times 10^3 \text{ mol}^{-1} \text{ L}$

$$\tau_0 = 180 \text{ ns} = 1,8 \times 10^{-7} \text{ s}$$

Assim $k_f = 5,7 \times 10^9 \text{ mol}^{-1} \text{ L s}^{-1}$

ii) LIMITE DIFUSIONAL $T = 25^\circ \text{C} = 298 \text{ K}$

$$k_d \approx \frac{8000 RT}{3 \eta} = \frac{8000 \times 8,314 \times 298}{3 \times 0,343 \cdot 10^{-3}}$$

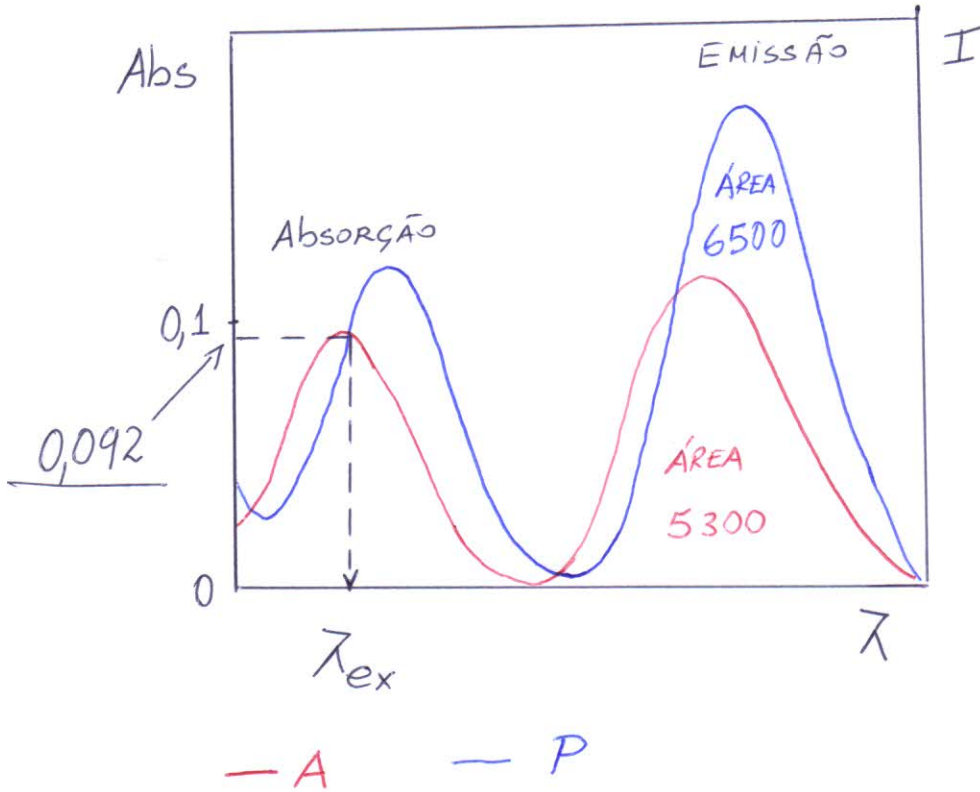
$$k_d \approx 1,9 \times 10^{10} \text{ mol}^{-1} \text{ L s}^{-1}$$

$$k_f < k_d$$

PROCESSO NÃO É CONTROLADO POR DIFUSÃO

CONST. REAÇÃO DE SUPRESSÃO É MENOR QUE DIFUSÃO
CONSTANTE DE

5)



$$\frac{\phi_F^A}{\phi_P} = \left(\frac{I_F^A}{I_P} \right) \frac{(1 - 10^{-Abs(P)})}{(1 - 10^{-Abs(A)})} - \left(\frac{n_F}{n_P} \right)^2$$

No caso $Abs(P) = Abs(A) = 0,092$) CANCELA

$$n_F = n_P$$

$$\phi_F^A = \phi_P \cdot \frac{I_F^A}{I_P} = 0,54 \times \frac{5300}{6500}$$

$$\phi_F^A = 0,44$$