

## Exercício #10

Isabella B. — 11810773

- a. Essa é a energia adquirida pelo sistema na troca de elétrons em relação à reorganização simples dos núcleos.
- b. A velocidade é máxima quando  $\Delta G$  e  $\lambda$  são minimizados, dado que  $k$  é função de uma exponencial decrescente:

$$k = Ae^{-\frac{(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda RT}},$$

o que se justifica, dado que, numa reação onde os produtos são similares aos reagentes (i.e.  $\lambda$  pequeno) e com baixa energia de ativação, eles possuem velocidades relativamente maiores por natureza.

- c. Pela teoria de Marcus temos que:

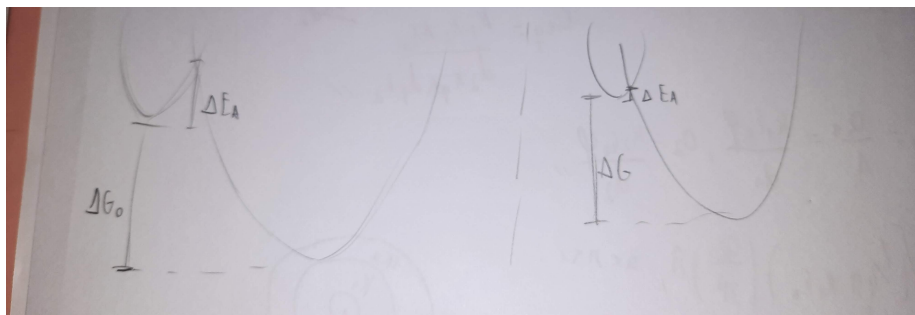


Figure 1: Marcus graphic

Sendo  $\Delta E_A = (\Delta G + \lambda)^2 / (4\lambda)$ , temos que a energia de ativação é proporcional ao quadrado de  $\Delta G$ , e como esta influencia diretamente a velocidade uma reação, sendo a taxa de velocidade

$$k = Ae^{-\frac{(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda RT}} = Ae^{-\Delta E_A / (RT)}$$

é fácil notar que, à medida que  $\Delta G$  de uma reação diminui, sua velocidade aumenta.

- d. O aumento de distância dos centros atômicos influencia uma parte da equação, apenas.

Sendo

$$k = ce^{-\beta n} \alpha,$$

onde  $\alpha = e^{-\Delta E_A/(RT)}$  será considerado constante, sem perda de generalidade. Sendo então  $k_i$  o valor inicial e  $k_f$  o final, temos

$$\begin{aligned} 19k_i = k_f &\implies 10ce^{-\beta n} = ce^{-\beta n} \implies \ln 10 - \beta r_i = \beta(r_i + 5) \\ &\implies \beta = -\frac{\ln 10}{5} \end{aligned}$$

e. Dado

$$k = Ae^{-\frac{(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda RT}},$$

temos que

$$k = 2k_0$$

o que implica em

$$\begin{aligned} Ae^{-\frac{(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda R(T+37)}} &= 2Ae^{-\frac{(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda RT}} \\ \implies \frac{-(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda R(T+37)} &= \ln 2 - \frac{(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda RT} \\ \implies \frac{(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda R} \left( -\frac{1}{(T+37)} + \frac{1}{T} \right) &= \ln 2 \\ \implies \frac{(\Delta G + \lambda)^2}{4\lambda R} \left( \frac{37}{T(T+37)} \right) &= \ln 2 \\ \implies \frac{(\Delta G + \lambda)^2}{\lambda} &= \underbrace{\frac{4RT(T+37)\ln 2}{37}}_{\psi} \end{aligned}$$

Por Bhaskara, temos

$$\lambda = \frac{1}{2}(\pm\sqrt{\psi^2 - 4\Delta G\psi} - 2\Delta G + \psi)$$