

FE DE ERRATAS

(Actualizado 16/02/11)

Capítulo 7.

Fórmula [7.15] y siguiente

El módulo del campo eléctrico creado por el dipolo 1, orientado formando un ángulo θ con la línea que lo une a la molécula polarizable 2, es:

$$E_1 = \frac{\mu_1(1 + 3 \cos^2 \theta)}{4\pi\epsilon_0 r^3} \quad (7.15)$$

De esta forma, y teniendo en cuenta que el dipolo inducido sobre la molécula 2 nace orientado de acuerdo con el campo eléctrico creado por el dipolo 1, la energía de interacción entre el dipolo 1 y el dipolo inducido 2 será:

$$V_{d-di} = -\frac{1}{2} \mu_2 E_1 = -\frac{1}{2} \alpha_2 E_1^2 \quad (7.16)$$

Capítulo 9.

Fórmula [9.6]

$$\begin{aligned} U_{\text{vib}} &= kT^2 \sum_{i=1}^{3N} \left(\frac{\partial \ln \frac{1}{1 - e^{-\frac{h\nu_i}{kT}}}}{\partial T} \right)_{N,V} = \\ &= kT^2 \sum_{i=1}^{3N} \frac{\frac{h\nu_i}{kT^2} e^{-\frac{h\nu_i}{kT}}}{\left(1 - e^{-\frac{h\nu_i}{kT}} \right)} = \\ &= \sum_{i=1}^{3N} \frac{h\nu_i}{\left(e^{\frac{h\nu_i}{kT}} - 1 \right)} = \sum_{i=1}^{3N} u_{\text{vib},i} \end{aligned}$$

Fórmula [9.8]

$$c_{V,\text{vib},i} = \frac{\partial}{\partial T} \left(\frac{h\nu_i}{\left(e^{\frac{h\nu_i}{kT}} - 1 \right)} \right)_{N,V} = k \frac{\left(\frac{h\nu_i}{kT} \right)^2 e^{-\frac{h\nu_i}{kT}}}{\left(e^{\frac{h\nu_i}{kT}} - 1 \right)^2}$$

Capítulo 12.

Fórmula [12.5]

$$Z_{BC} = \sigma \left[\frac{8kT}{\pi} \left(\frac{1}{m_B} + \frac{1}{m_C} \right) \right]^{1/2} \frac{N_B}{V} \frac{N_C}{V} = \sigma \left(\frac{8kT}{\pi\mu} \right)^{1/2} \frac{N_B}{V} \frac{N_C}{V}$$

Capítulo 13.

Figura 13.5.

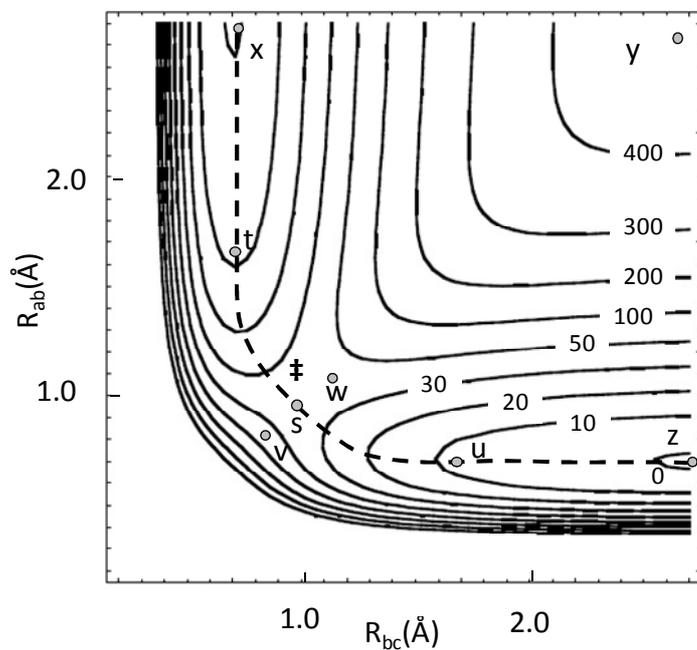


Figura 13.5. Curvas de energía potencial para la reacción de intercambio de un átomo de hidrógeno. Las líneas isoenergéticas aparecen representadas en $\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$.

Figura 13.6.

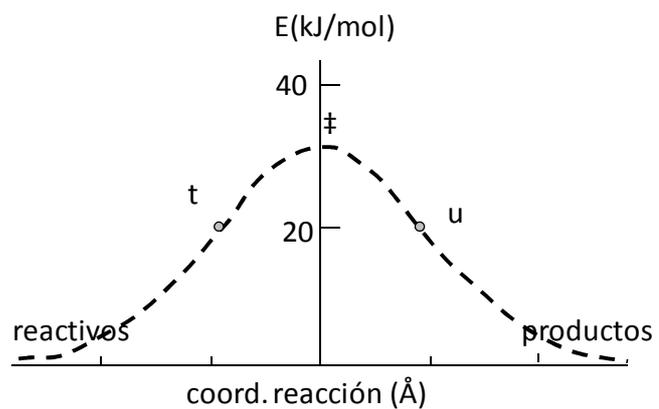
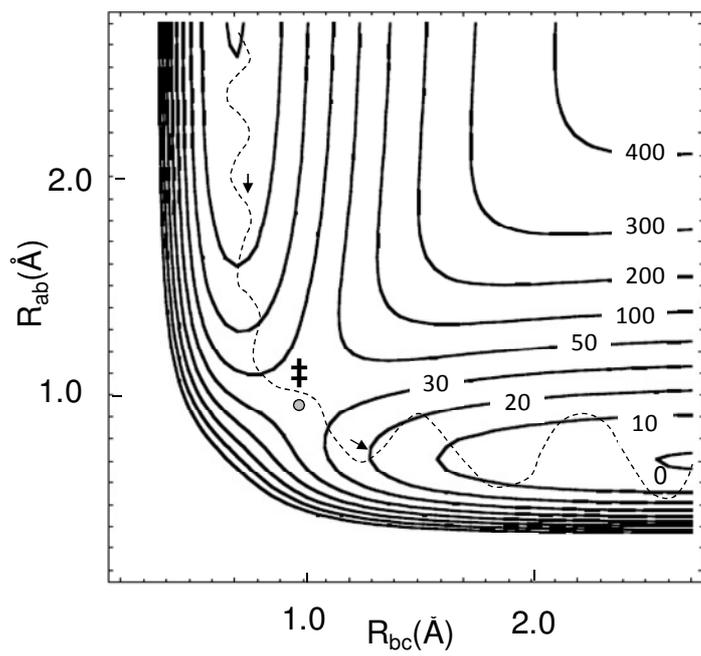
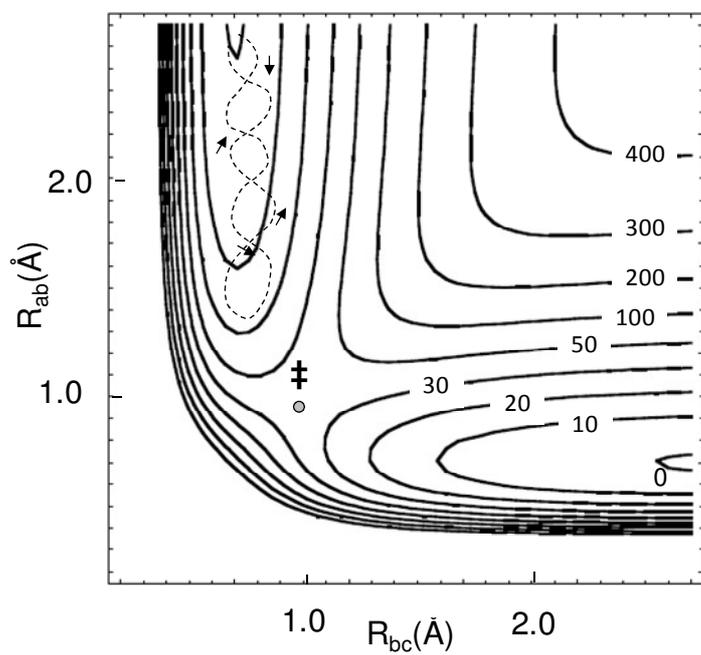


Figura 13.7.



Capítulo 14.

Figura 14.1.

