

# Modos rotacionales y vibracionales en moléculas

José Soto García

29 de diciembre de 2018

## 1. La molécula como un sólido rígido: hamiltoniano asociado a la rotación de la misma en torno a su centro de masas.

Un sólido rígido se define como una colección de partículas, cuyas distancias relativas se mantienen fijas [2]. El momento de inercia  $I_i$  de un sólido rígido con  $n$  partículas sobre un eje  $i$  se define como:

$$I_i = \sum_{j=1}^n m_j r_j^2 \quad (1)$$

con  $r_j$  la distancia desde la partícula de masa  $m_j$  al eje  $i$ .

### 1.1. El rotor rígido diatómico

El rotor rígido de dos partículas consiste en dos masas  $m_1$  y  $m_2$  unidas a una barra sin masa con una distancia fija  $d$ . Dado que la distancia es fija, la energía potencial no varía con la rotación del rotor, luego  $V = 0$ . [1] El momento de inercia de una molécula diatómica puede escribirse como:

$$I = \mu R^2 \quad (2)$$

Podemos determinar los niveles de energía de este sistema resolviendo la ecuación de Schrödinger. Suponiendo que el radio entre los dos átomos no varía, la ecuación de Schrödinger queda:

$$-\frac{\hbar^2}{2I} \left[ \frac{1}{\sin\theta} \frac{\partial}{\partial\theta} \left( \sin\theta \frac{\partial}{\partial\theta} \right) + \frac{1}{\sin^2\theta} \frac{\partial^2}{\partial\phi^2} \right] Y_l^m(\theta, \phi) = E_l Y_l^m(\theta, \phi) \quad (3)$$

Con

$$E_l = \frac{\hbar^2}{2I} l(l+1)$$

La energía está  $2l+1$  veces degenerada debido a que para un  $l$  fijo, distintos valores de  $m$  tienen la misma energía.

## 1.2. El rotor rígido poliatómico

Se define el tensor de inercia  $\tilde{I}$  como:

$$\tilde{I} = \begin{pmatrix} \sum_{\alpha} m_{\alpha} (x_{\alpha,2}^2 + x_{\alpha,3}^2) & -\sum_{\alpha} m_{\alpha} x_{\alpha,1} x_{\alpha,2} & -\sum_{\alpha} m_{\alpha} x_{\alpha,1} x_{\alpha,3} \\ -\sum_{\alpha} m_{\alpha} x_{\alpha,2} x_{\alpha,1} & \sum_{\alpha} m_{\alpha} (x_{\alpha,1}^2 + x_{\alpha,3}^2) & -\sum_{\alpha} m_{\alpha} x_{\alpha,2} x_{\alpha,3} \\ -\sum_{\alpha} m_{\alpha} x_{\alpha,3} x_{\alpha,1} & -\sum_{\alpha} m_{\alpha} x_{\alpha,3} x_{\alpha,2} & \sum_{\alpha} m_{\alpha} (x_{\alpha,1}^2 + x_{\alpha,2}^2) \end{pmatrix} \quad (4)$$

Clásicamente, la energía cinética rotacional del sistema se obtiene como:

$$T_{rot} = \frac{1}{2} \sum_{i,j} I_{i,j} \omega_i \omega_j \quad (5)$$

Una clara simplificación se encuentra si diagonalizamos el tensor de inercia. Los vectores que diagonalizan la matriz de inercia son los denominados ejes principales de inercia. La energía cinética rotacional clásica del sistema queda por tanto [2]:

$$T_{rot} = \frac{1}{2} (I_a \omega_a^2 + I_b \omega_b^2 + I_c \omega_c^2) \quad (6)$$

con  $I_a$ ,  $I_b$ , e  $I_c$  los autovalores del momento de inercia.

Para formar el hamiltoniano del sistema, necesitamos la energía en función del momento angular  $P$ , con  $P_i = I_i \omega_i$ . La energía cinética queda entonces como:

$$T_{rot} = \frac{P_a^2}{2I_a} + \frac{P_b^2}{2I_b} + \frac{P_c^2}{2I_c} \quad (7)$$

El nuevo sistema de referencia  $\{a, b, c\}$  se consigue mediante tres rotaciones  $\{\theta, \phi, \chi\}$  a través del centro de masas  $O$ . Son los llamados ángulos de Euler (figura 1). De la figura 1 podemos ver que:

$$\hat{P}_{\phi} = \frac{\partial P}{\partial \phi}, \quad \hat{P}_N = \frac{\partial P}{\partial N}, \quad \hat{P}_{\chi} = \frac{\partial P}{\partial \chi} \quad (8)$$

Teniendo en cuenta que

$$P_N = P_a \sin \chi + P_b \cos \chi$$

$$P_Z = -P_a \sin \theta \cos \chi + P_b \sin \theta \sin \chi + P_c \cos \theta$$

Obtenemos que:

$$\hat{P}_a = i\hbar \left[ \cos \chi \csc \theta \frac{\partial}{\partial \phi} - \cos \chi \cot \theta \frac{\partial}{\partial \chi} - \sin \chi \frac{\partial}{\partial \theta} \right] \quad (9)$$

$$\hat{P}_b = i\hbar \left[ -\sin \chi \csc \theta \frac{\partial}{\partial \phi} + \sin \chi \cot \theta \frac{\partial}{\partial \chi} - \cos \chi \frac{\partial}{\partial \theta} \right] \quad (10)$$

$$\hat{P}_c = -i\hbar \frac{\partial}{\partial \chi} \quad (11)$$

O también:

$$\hat{P}_X = i\hbar \left[ \cos \phi \cot \theta \frac{\partial}{\partial \phi} - \cos \phi \csc \theta \frac{\partial}{\partial \chi} + \sin \phi \frac{\partial}{\partial \theta} \right] \quad (12)$$

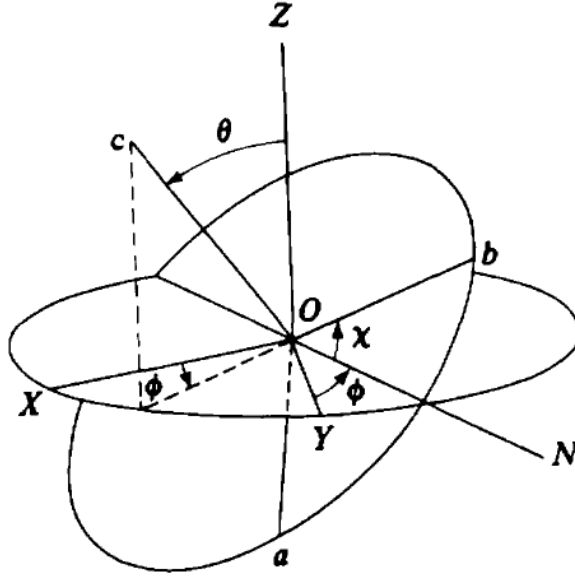


Figura 1: EXPLICAR

$$\hat{P}_Y = i\hbar \left[ \sin\phi \cot\theta \frac{\partial}{\partial\phi} - \sin\phi \csc\theta \frac{\partial}{\partial\chi} - \cos\phi \frac{\partial}{\partial\theta} \right] \quad (13)$$

$$\hat{P}_Z = -i\hbar \frac{\partial}{\partial\phi} \quad (14)$$

Sabemos que el hamiltoniano rotacional es

$$H_{rot} = \frac{P_a^2}{2I_a} + \frac{P_b^2}{2I_b} + \frac{P_c^2}{2I_c} \quad (15)$$

y el operador momento angular total es:

$$\hat{P}^2 = \hat{P}_a^2 + \hat{P}_b^2 + \hat{P}_c^2 = \hat{P}_X^2 + \hat{P}_Y^2 + \hat{P}_Z^2 \quad (16)$$

Una forma de obtener los autovalores de Energía sería sustituir los valores de P y resolver la ecuación de Schrödinger. Sin embargo, estos autovalores se pueden obtener mediante relaciones de conmutación. Las relaciones de conmutación que necesitaremos son las siguientes:

$$[\hat{P}_i, \hat{P}_j] = -i\hbar \delta_{i,j} \hat{P}_k \quad (17)$$

$$[\hat{P}_I, \hat{P}_J] = i\hbar \delta_{I,J} \hat{P}_K \quad (18)$$

$$[\hat{P}^2, \hat{P}_j] = [\hat{P}^2, \hat{P}_J] = 0 \quad (19)$$

$$[\hat{P}_J, \hat{P}_j] = 0, \quad \forall J,j \quad (20)$$

con  $J = \{X, Y, Z\}$  y  $j = \{a, b, c\}$

Con estas relaciones de conmutación es fácil comprobar que:

$$[H_{rot}, \hat{P}^2] = 0 \quad (21)$$

$$[H_{rot}, \hat{P}_J] = 0 \quad (22)$$

$$[H_{rot}, \hat{P}_c] = i\hbar \left( \frac{1}{2I_a} - \frac{1}{2I_b} \right) (\hat{P}_a \hat{P}_b + \hat{P}_b \hat{P}_a) \quad (23)$$

Puesto que  $H_{rot}$  conmuta con  $\hat{P}^2$  y con  $\hat{P}_Z$ , se pueden elegir las autofunciones  $\psi$  del hamiltoniano rotacional como autofunciones de ambos operadores. Además, como los operadores  $\hat{P}_X$ ,  $\hat{P}_Y$  y  $\hat{P}_Z$  cumplen las relaciones generales de conmutación del momento angular, obtenemos las siguientes relaciones:

$$\hat{H}\psi = E\psi \quad (24)$$

$$\hat{H}\psi = J(J+1)\hbar^2\psi, \quad J = 0, 1, 2, \dots \quad (25)$$

$$\hat{P}_Z\psi = M\hbar\psi, \quad M = 0, \pm 1, \dots, \pm J \quad (26)$$

Los autovalores de energía dependerán de las simetrías de rotación que presente la molécula, estas son:

Rotor esférico  $I_a = I_b = I_c = I$

Rotor simétrico  $I_a = I_b \neq I_c$

Rotor asimétrico  $I_a \neq I_b \neq I_c$

## 2. Rotor rígido cuántico: Estados propios y autovalores.

### 2.1. El rotor esférico

El rotor esférico se caracteriza porque los tres momentos principales de inercia son iguales:

$$I_a = I_b = I_c = I$$

El hamiltoniano del sistema queda por tanto como:

$$\hat{H} = \frac{\hat{P}^2}{2I} \quad (27)$$

La ecuación de Schrödinger es:

$$\frac{1}{2I} \hat{P}^2 \psi = E\psi \quad (28)$$

Resolviendo la ecuación obtenemos que:

$$\begin{aligned} \frac{1}{2I} J(J+1)\hbar^2 \psi &= E\psi \\ E &= \frac{J(J+1)\hbar^2}{2I}, \quad J = 0, 1, 2, \dots \end{aligned} \quad (29)$$

En este caso, tenemos además que

$$[\hat{H}, \hat{P}_c] \quad (30)$$

con

$$\hat{P}_c \psi = K \hbar \psi, \quad K = 0, \pm 1, \dots, \pm J$$

Luego la energía está  $(2J + 1)^2$  veces degenerada.

## 2.2. El rotor simétrico

El rotor simétrico se caracteriza porque dos de sus momentos principales de inercia son iguales  $I_a = I_b \neq I_c$ . Su estructura es similar a un balón de rugby. El hamiltoniano del sistema es:

$$\hat{H} = \frac{\hat{P}_a^2 + \hat{P}_b^2}{2I_b} + \frac{\hat{P}_c^2}{2I_c} = \frac{\hat{P}^2 - \hat{P}_c^2}{2I_b} + \frac{\hat{P}_c^2}{2I_c} \quad (31)$$

Como  $\hat{P}_c$  conmuta con  $\hat{P}^2$  y con  $\hat{P}_c^2$ , el hamiltoniano conmuta con  $\hat{P}_c$ , y las autofunciones del hamiltoniano se pueden elegir como autofunciones de  $\hat{P}_c$ . Las energías se obtienen como:

$$\begin{aligned} \left( \frac{\hat{P}^2 - \hat{P}_c^2}{2I_b} + \frac{\hat{P}_c^2}{2I_c} \right) \psi &= E \psi \\ \left( \frac{\hbar^2 J(J+1) - \hbar^2 K^2}{2I_b} + \frac{\hbar^2 K^2}{2I_c} \right) \psi &= E \psi \end{aligned}$$

Luego:

$$E = \frac{\hbar^2 J(J+1)}{2I_b} + \hbar^2 K^2 \left( \frac{1}{2I_c} - \frac{1}{2I_b} \right) \quad (32)$$

## Referencias

- [1] Ira N Levine, Antonio Fuster Ortigosa y Alberto Requena Rodríguez. *Espectroscopía molecular*. AC, 1980.
- [2] Jerry B Marion. *Classical dynamics of particles and systems*. Academic Press, 2013.