

## Guía 9: Potenciales en 2-D y 3-D, Momento angular, átomo de hidrógeno, Espín

*Nota: Los problemas se explican en forma esquemática adrede para que se realice una lectura crítica y de elaboración personal. Sin embargo, si encuentra uno o varios errores por favor escriban a [carlosv@df.uba.ar](mailto:carlosv@df.uba.ar), gracias. Carlos Vigh*

**Problema 3:** La energía potencial de un oscilador armónico tridimensional esférico puede escribirse como:

$$\begin{aligned} V(x, y, z) &= \frac{1}{2} m \omega^2 r^2 \\ &= \frac{1}{2} m \omega^2 (x^2 + y^2 + z^2) \end{aligned}$$

Hallar las autofunciones y autovalores de  $\hat{H}$ . Analizar la degeneración de cada nivel de energía.

**Solución:** Se comienza planteando separación de variables:

$$\Psi(x, y, z) = f_{n_x}(x) g_{n_y}(y) h_{n_z}(z) \quad (1)$$

Siendo cada uno de ellos de la forma:

$$f_{n_x}(x) = \left( \frac{m\omega}{\pi\hbar} \right)^{1/2} \frac{1}{\sqrt{2^n n!}} H_n \left( \sqrt{\frac{m\omega}{\hbar}} x \right) e^{-\left(\frac{m\omega}{2\hbar}\right) x^2} \quad (2)$$

Donde  $H_n$  son los polinomios de Hermite y se tiene que:

$$\begin{aligned} E_x &= \left( n_x + \frac{1}{2} \right) \hbar \omega & E_y &= \left( n_y + \frac{1}{2} \right) \hbar \omega & E_z &= \left( n_z + \frac{1}{2} \right) \hbar \omega \\ E &= E_x + E_y + E_z \end{aligned}$$

En el estado fundamental:  $n_x = n_y = n_z = 0$ , su energía es  $E = \frac{3}{2} \hbar \omega$  y no hay degeneración.

$$\Psi_{000}(x, y, z) = \left( \frac{m\omega}{\pi\hbar} \right)^{3/2} e^{-\left(\frac{m\omega}{2\hbar}\right) r^2} \quad (3)$$

Notar que  $H_0 = 1$  y  $r^2 = x^2 + y^2 + z^2$

El primer estado excitado tiene degeneración 3:

$$E_{100} = E_{010} = E_{001} = \frac{5}{2} \hbar \omega \quad (4)$$

$(H_1(\zeta) = 2\zeta)$  y los autoestados posibles son

$$\Psi_{100} = \Psi_{010} = \Psi_{001} \quad (5)$$

Para el estado siguiente la degeneración es 6.

En general se calcula como:

$$g(n) = \frac{1}{2} (n+1)(n+2) \quad (6)$$