

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, 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:

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