

Guía 6

Sábado 24 de Julio de 2011

Átomo de hidrógeno y problemas 3D

1. Considere un electrón confinado al interior de un cascarón cilíndrico cuyo eje coincide con el eje z . Se pide que la función de onda sea cero en la pared interior y exterior, $\rho = \rho_a$ y $\rho = \rho_b$, y también en las de arriba y abajo, $z = 0$ y L .

a) Encuentre las autofunciones de la energía. (No se preocupe de la normalización). Muestre que los autovalores de la energía están dados por

$$E_{lmn} = \frac{\hbar^2}{2m_e} \left[k_{mn}^2 + \left(\frac{l\pi}{L} \right)^2 \right] \quad (l = 1, 2, 3 \dots, m = 0, 1, 2, \dots)$$

donde k_{mn} es la raíz n -ésima de la ecuación trascendental

$$J_m(k_{mn}\rho_b)N_m(k_{mn}\rho_a) - N_m(k_{mn}\rho_b)J_m(k_{mn}\rho_a) = 0$$

2. Considere sistemas en dos dimensiones. Encuentre los autovalores y las autofunciones para una partícula que se encuentra confinada en

a) una caja cuadrada de lado a con paredes rígidas impenetrables. Escriba una tabla con los primeros 4 estados, indicando su energía y degeneración.

b) una caja circular de radio r con paredes rígidas impenetrables. Escriba una tabla con los primeros 4 estados, indicando su energía y degeneración.

c) Compare los niveles de energía de ambos sistemas suponiendo que tienen la misma área. ¿Como dependen de la forma de la caja? ¿Para cual caja la razón E_2/E_1 es menor? (E_1 y E_2 son el estado fundamental y el primer nivel excitado, respectivamente).

3. a) Encuentre los niveles de energía y las funciones de onda para el oscilador armónico isotrópico en dos dimensiones, $V(r) = m\omega^2 r^2/2$ (donde $r = x^2 + y^2$), resolviendo la ecuación de Schrödinger en coordenadas cartesianas. Escriba las autofunciones para el estado fundamental y los primeros estados excitados.

b) Escriba la ecuación de Schrödinger en coordenadas polares. Constuya explícitamente los primeros estados excitados con momento angular $-\hbar$ y $+\hbar$; estas funciones son combinación lineal de las funciones de onda encontradas en la parte a).

4. Encuentre los niveles de energía y las funciones de onda, para $l = 0$, para una partícula que se encuentra sometida al potencial

$$V(x) = \begin{cases} 0 & a < r < b \\ \infty & \text{en el resto.} \end{cases}$$

5. En el tiempo $t = 0$ la función de onda del átomo de hidrógeno es

$$\psi(\mathbf{r}, 0) = \frac{1}{\sqrt{10}}(2\psi_{100} + \psi_{210} + \sqrt{2}\psi_{211} + \sqrt{3}\psi_{21-1}).$$

Ignore el espín y los efectos radiativos.

- a) ¿Cuál es el valor esperado (“de expectación”) de la energía de este sistema?
- b) ¿Cuál es la probabilidad de encontrar este sistema con $l = 1$ y $m = +1$ como función del tiempo?
- c) ¿Cuál es la probabilidad de encontrar el electrón a una distancia no mayor que 10^{-10} cm del protón? Aproxime su resultado.
- d) ¿Cómo evoluciona ésta función de onda en el tiempo? O sea, ¿qué es $\psi(\mathbf{r}, t)$?
- e) Suponga que cierta medida realizada muestra que $L = 1$ y $L_z = +1$. Describa la función de onda inmediatamente después de tal medida en términos de los ψ_{nlm} usada arriba.
6. Una partícula está confinada a una caja esférica de radio R . Hay una barrera en el centro de la caja, la cual excluye a la partícula de un radio a . De esta forma, la partícula está confinada a la región $a < r < R$. Asuma que la función de onda se anula en $r = a$ y $r = R$ y derive una expresión para los autovalores y autofunciones de estados con momento angular $\ell = 0$.
7. Una partícula se mueve en 3 dimensiones. El único potencial es una función delta atractiva en $r = a$ de la forma

$$V(r) = -\frac{\hbar^2}{2mD}\delta(r - a),$$

donde D es un parámetro que determina la fuerza del potencial.

- a) ¿Cuáles son las condiciones de continuidad en $r = a$ para la función de onda y su derivada?
- b) ¿Para qué valores de D existen estados ligados para ondas tipo s ?