

Mecánica Cuántica I
Tarea N° 7

Prof. : J. Rogan
Ayud. : V. Muñoz

Fecha de publicación: 26 de junio de 2001.
Fecha de entrega: 4 de julio de 2001.

1. Suponga que tiene un operador \check{L} y otro \check{S} tales que

$$\begin{aligned} [\check{L}_i, \check{L}_j] &= i\hbar\epsilon_{ijk}\check{L}_k, \\ [\check{S}_i, \check{S}_j] &= i\hbar\epsilon_{ijk}\check{S}_k, \\ [\check{L}_i, \check{S}_j] &= 0 \quad \forall i, j. \end{aligned}$$

- a) Calcule $[\check{L}, \check{L} \cdot \check{S}]$, $[\check{S}, \check{L} \cdot \check{S}]$.
b) Verifique que $[\check{J}, \check{L} \cdot \check{S}] = 0$, con $\check{J} = \check{L} + \check{S}$.

2. Suponga que un electrón en un átomo de hidrógeno está descrito por una función de onda que es la combinación lineal más general del subespacio de degeneración del valor $E = -R/4$, con R la constante de Rydberg.

- a) ¿Cuál es la probabilidad de medir $L_z = 0$ en este estado?
b) Suponga que se mide L^2 y L_z , obteniéndose los valores $(2\hbar^2, \hbar)$.
¿Cuál es el valor de $\langle r \rangle$ en el estado en que queda el átomo?
c) ¿Cambia el valor de $\langle r \rangle$ si se hubiera obtenido $(2\hbar^2, -\hbar)$ o $(2\hbar^2, 0)$?

3. Sea \check{H} el Hamiltoniano para el átomo de hidrógeno

$$\check{H} = \frac{\check{p}^2}{2\mu} - \frac{e^2}{r}.$$

Demuestre que el *vector de Runge-Lenz*

$$\check{\mathbf{K}} = \frac{1}{2\mu e^2} \left(\check{\mathbf{L}} \times \check{\mathbf{p}} - \check{\mathbf{p}} \times \check{\mathbf{L}} \right) + \frac{\check{\mathbf{r}}}{r}$$

conmuta con \check{H} y que cumple $\check{\mathbf{L}} \cdot \check{\mathbf{K}} = \check{\mathbf{K}} \cdot \check{\mathbf{L}} = 0$, y que

$$[\check{K}_i, \check{K}_j] = i\hbar \left(-\frac{2E}{\mu e^4} \right) \epsilon_{ijk} \check{L}_k .$$

Muestre que el operador $\check{\mathbf{A}} = \sqrt{-\mu e^4 / 2E} \check{\mathbf{K}}$ definido en el subespacio de estados ligados del átomo de hidrógeno con energía E ($E \leq 0$) satisface las relaciones de conmutación:

$$[\check{A}_i, \check{A}_j] = i\hbar \epsilon_{ijk} \check{L}_k$$

e infiera que los operadores

$$\check{\mathbf{J}} = \frac{1}{2} (\check{\mathbf{L}} + \check{\mathbf{A}}) \quad \check{\mathbf{J}}' = \frac{1}{2} (\check{\mathbf{L}} - \check{\mathbf{A}})$$

obedece las relaciones de conmutación de momento angular y la condición $\check{\mathbf{J}}^2 = \check{\mathbf{J}}'^2$. Derive la identidad

$$\check{\mathbf{J}}^2 + \check{\mathbf{J}}'^2 = -\frac{1}{2}\hbar^2 - \frac{1}{2} \frac{\mu e^4}{2E}$$

y deduzca de ella la expresión para los niveles de energía del átomo de hidrógeno.