

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 \vec{L} y otro \vec{S} tales que

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

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

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 \vec{H} el Hamiltoniano para el átomo de hidrógeno

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

Demuestre que el *vector de Runge-Lenz*

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

conmuta con \check{H} y que cumple $\check{\vec{L}} \cdot \check{\vec{K}} = \check{\vec{K}} \cdot \check{\vec{L}} = 0$, 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 $\check{\vec{A}} = \sqrt{-\mu e^4/2E} \check{\vec{K}}$ 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

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

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

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

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