

Tarea 3

Física Atómica y Materia Condensada

Fecha de entrega: Martes 31 de octubre

1. Estructura hiperfina:

Primero, explica el origen físico de la estructura hiperfina. Explica por qué se espera que el efecto de la estructura hiperfina sea del orden de m/M_p menor que el de la estructura fina. Aquí m es la masa del electrón y M_p la del protón.

Ahora, recuerda que en clase se demostró que la corrección de primer orden de la energía debida a la estructura hiperfina está dada por

$$\Delta E = \frac{C}{2} [F(F+1) - I(I+1) - j(j+1)]$$

en donde

$$C = \frac{\mu_0}{4\pi} 4g_I \mu_B \mu_N \frac{1}{j(j+1)(2\ell+1)} \left(\frac{Z}{a_\mu n} \right)^3$$

- (a) (Valor: 1pt) - Utilizando este resultado demuestra que en un **mismo** multiplete hiperfino, la separación entre dos niveles hiperfinos **subsecuentes** está dada por

$$\Delta E(F) - \Delta E(F-1) = CF$$

Notemos que esta separación, conocida como *separación hiperfina*, es proporcional a F . Esta propiedad es un ejemplo de lo que se conoce como *regla del intervalo*.

- (b) (Valor: 1pt) - En un **mismo** multiplete hiperfino, las componentes hiperfinas más separadas tienen como valores del número cuántico F a $F_{max} = I + j$ y $F_{min} = |I - j|$. Demuestre que la separación entre estos dos niveles hiperfinos está dada por

$$\delta E \equiv \Delta E(F_{max}) - \Delta E(F_{min}) = 2C \times \begin{cases} j(I + 1/2) & \text{si } j \leq I \\ I(j + 1/2) & \text{si } j \geq I \end{cases}$$

- (c) (Valor: 1pt) - Considera ahora el caso del átomo de hidrógeno, es decir, el caso en el que el núcleo que interactúa con el electrón está compuesto apenas por un protón. El número cuántico de spin del protón es $I = 1/2$. En este caso, el estado fundamental del sistema, el nivel $1s_{1/2}$ se divide en dos estados hiperfinos con $F = 0$ y $F = 1$. Demuestra que la separación entre estos dos estados hiperfinos es

$$\delta E = \frac{\mu_0}{4\pi} \frac{16g_I \mu_B \mu_N}{3a_0^3}$$

- (d) (Valor: 0.5pt) - Calcula la diferencia de energía (en unidades de eV) del desdoblamiento hiperfino del estado fundamental del átomo de hidrógeno (para el protón $g_I \simeq 5.588$), ¿cuál es la frecuencia ν (en MHz) y la longitud de onda λ (en cm) de la transición entre estos niveles?
- (e) (Valor: 0.5pt) - El núcleo del átomo de deuterio está compuesto por un protón y un neutrón. Para este núcleo $I = 1$ y $g_I \simeq 0.857$. Calcula el cociente entre los desdoblamientos hiperfinos del estado fundamental de los átomos de hidrógeno y deuterio.

2. Igualdad con operadores de spin (2 pt):

En clase se utilizó, sin demostrar, la siguiente expresión para una partícula con número cuántico de spin $s = 1/2$,

$$\hat{S}^2 - 3 \frac{(\hat{\vec{S}} \cdot \vec{r})^2}{r^2} = 0.$$

Demuéstrala.

3. Efecto Stark:

Cuando un átomo se encuentra en presencia de un campo eléctrico constante \vec{E}_s los niveles de energía se desplazan, un fenómeno conocido como **“Efecto Stark”**. En este problema analizamos únicamente el efecto Stark en los estados $n = 1$ y $n = 2$ del átomo de hidrógeno. Supongamos que el campo eléctrico apunta en la dirección z , de manera que la energía potencial del electrón es

$$\hat{W}_S = -eE_s z = -eE_s r \cos \theta.$$

Considera que \hat{W}_S es una perturbación sobre el átomo de hidrógeno de Bohr (es decir, no es necesario que consideres la estructura fina e hiperfina). También puedes ignorar al spin del electrón en este problema.

- (a) (Valor: 1pt) - Demuestra que, a primer orden, esta perturbación no altera al estado fundamental.
- (b) (Valor: 3pt) - El primer estado excitado presenta degeneración cuádruple: ψ_{200} , ψ_{211} , ψ_{210} y ψ_{21-1} . Usando teoría de perturbaciones para el caso degenerado, determina la corrección de la energía a primer orden. ¿En cuántos niveles se desdobra la energía E_2 ?
- (c) Inciso extra (+2.5pt) - ¿Cuál es la mejor base para realizar el cálculo del inciso (b)? Encuentra el valor esperado del operador de momento dipolar eléctrico ($\vec{P} = -e\vec{r}$) para cada uno de los miembros de dicha base que son pertinentes para este problema.

Pista: La “mejor base” es justamente aquella que diagonaliza a la matriz \hat{W}_S .