

# Appello di Meccanica Quantistica II

Facoltà di Scienze, M.F.N., Università degli Studi di Pisa,

04 settembre 2009 (A.A. 08/09)

Tempo a disposizione: 3 ore.

## Problemi

Si consideri la transizione  $(n = 3) \rightarrow (n = 2)$  (corrispondente alla linea  $\alpha$  della serie di Balmer) nell'atomo di idrogeno, posto in un campo esterno elettrico di quadrupolo debole: la perturbazione è data da

$$\Delta H = \mathcal{E}e^2(3z^2 - \mathbf{r}^2). \quad (1)$$

Si trascurino le strutture fine.

- (i) Senza il campo elettrico (1) qual'è la lunghezza d'onda della linea in questione (in  $\text{\AA}$ ).
- (ii) Discutere in quanti sottolivelli (e con quale degenerazione ciascuno) si divide il livello  $n = 2$  di Bohr, in presenza della perturbazione (1). Calcolare i spostamenti dei livelli.
- (iii) Nell'analisi del livello  $n = 3$  in teoria delle perturbazioni, è necessario studiare i vari elementi di matrice  $\langle \psi_{3,\ell,m} | \Delta H | \psi_{3,\ell',m'} \rangle$ . Elencare tutti gli elementi di matrice ridotti non nulli, che appaiono nell'applicazione del teorema di Wigner-Eckart in questi (*N.B.*: qui si chiede solo di elencarli, non calcolarli).

- (iv) Determinare il rapporto

$$\frac{\langle \psi_{3,2,1} | \Delta H | \psi_{3,2,1} \rangle}{\langle \psi_{3,2,0} | \Delta H | \psi_{3,2,0} \rangle}$$

utilizzando il teorema di Wigner-Eckart, i.e., senza un calcolo esplicito degli elementi di matrice.

- (v) Facendo il calcolo esplicito dell'elemento di matrice,  $\langle \psi_{3,2,2} | \Delta H | \psi_{3,2,2} \rangle$ , determinare uno degli elementi di matrice ridotti di cui al punto (iii).

*N.B.* La funzione radiale  $R_{3,2}$  è data da (ponendo  $r_B = 1$ ):

$$R_{3,2}(r) = \frac{2}{81} \sqrt{\frac{2}{15}} e^{-r/3} r^2.$$

- (vi)\* In quanti sottolivelli si divide il livello  $n = 3$  e con quale grado di degenerazione per ciascuno?
- (vii)\* Dire quante linee spettrali si osserveranno corrispondenti alla transizioni  $(n = 3) \rightarrow (n = 2)$  in approssimazione di dipolo, in presenza delle perturbazioni, Eq. (1). Dire quante linee si osserveranno se inoltre la luce viene emessa nella direzione  $\mathbf{k} = (0, 0, k)$ ?

\*) Nel rispondere alle domande (vi) e (vii) potete assumere che non ci siano coincidenze accidentali per gli spostamenti dei livelli, per vari sottolivelli.

## Soluzione

### Problemi

(i)

$$\lambda = \frac{9}{5} \frac{16\pi r_B}{\alpha} \simeq 6562 \text{ \AA}.$$

(ii)  $n = 2$  è 4 volte degenera;

$$\Psi_{2,1,1}, \quad \Psi_{2,1,0}, \quad \Psi_{2,1,-1}, \quad \Psi_{2,0,0}.$$

$\Delta H$  è un tensore sferico

$$T_0^2$$

di parità positiva. Utilizzando il teorema di Wigner-Eckart e parità, si può vedere che gli unici elementi di matrice non nulli tra gli stati di  $n = 2$  sono

$$\Delta E_{2,1,\pm 1} = \langle 2, 1, 1 | \Delta H | 2, 1, 1 \rangle = \langle 2, 1, -1 | \Delta H | 2, 1, -1 \rangle, \quad \Delta E_{2,1,0} = \langle 2, 1, 0 | \Delta H | 2, 1, 0 \rangle,$$

mentre lo stato  $|2, 0, 0\rangle$  non riceve correzione. Il livello si divide in tre livelli uno dei quali doppiamente degenera. Le correzioni sono

$$\begin{aligned} \Delta E_{2,1,\pm 1} &= \mathcal{E} e^2 \int_0^\infty dr r^2 R_{2,1}^2 r^2 \int d\cos\theta d\phi \frac{3}{8\pi} \sin^2\theta (3\cos^2\theta - 1) \\ &= -\mathcal{E} e^2 30 r_B^2 \frac{2}{5} = -12 \mathcal{E} e^2 r_B^2 \end{aligned} \quad (2)$$

$$\begin{aligned} \Delta E_{2,1,0} &= \mathcal{E} e^2 \int_0^\infty dr r^2 R_{2,1}^2 r^2 \int d\cos\theta d\phi \frac{3}{4\pi} \cos^2\theta (3\cos^2\theta - 1) \\ &= \mathcal{E} e^2 30 r_B^2 \frac{4}{5} = 24 \mathcal{E} e^2 r_B^2 \end{aligned} \quad (3)$$

(iii) Gli stati  $n = 3$  sono

$$|3, 2, \pm 2\rangle, \quad |3, 2, \pm 1\rangle, \quad |3, 2, 0\rangle, \quad |3, 1, \pm 1\rangle, \quad |3, 1, 0\rangle, \quad |3, 0, 0\rangle.$$

Wigner-Eckart e parità danno luogo ai seguenti elementi di matrice non nulli,

$$\begin{aligned} \langle 3, 2, 2 | \Delta H | 3, 2, 2 \rangle &= \langle 3, 2, -2 | \Delta H | 3, 2, -2 \rangle = \langle 3, 2 | T^2 | 3, 2 \rangle \langle 2, 2 | 2, 0; 2, 2 \rangle; \\ \langle 3, 2, 1 | \Delta H | 3, 2, 1 \rangle &= \langle 3, 2, -1 | \Delta H | 3, 2, -1 \rangle = \langle 3, 2 | T^2 | 3, 2 \rangle \langle 2, 1 | 2, 0; 2, 1 \rangle; \\ \langle 3, 2, 0 | \Delta H | 3, 2, 0 \rangle &= \langle 3, 2 | T^2 | 3, 2 \rangle \langle 2, 0 | 2, 0; 2, 0 \rangle; \\ \langle 3, 1, 1 | \Delta H | 3, 1, 1 \rangle &= \langle 3, 1, -1 | \Delta H | 3, 1, -1 \rangle = \langle 3, 1 | T^2 | 3, 1 \rangle \langle 1, 1 | 2, 0; 1, 1 \rangle; \\ \langle 3, 1, 0 | \Delta H | 3, 1, 0 \rangle &= \langle 3, 1 | T^2 | 3, 1 \rangle \langle 1, 0 | 2, 0; 1, 0 \rangle; \\ \langle 3, 2, 0 | \Delta H | 3, 0, 0 \rangle &= \langle 3, 2 | T^2 | 3, 0 \rangle \langle 2, 0 | 2, 0; 0, 0 \rangle; \\ \langle 3, 0, 0 | \Delta H | 3, 2, 0 \rangle &= \langle 3, 0 | T^2 | 3, 2 \rangle \langle 0, 0 | 2, 0; 2, 0 \rangle, \end{aligned} \quad (4)$$

dove abbiamo adottato la notazione

$$\langle J, M | j_1, m_1; j_2, m_2 \rangle \equiv \langle j_1, j_2; J, M | j_1, m_1, j_2, m_2 \rangle.$$

Gli elementi di matrice ridotti indipendenti sono quattro:

$$\langle 3, 2 | T^2 | 3, 2 \rangle, \quad \langle 3, 1 | T^2 | 3, 1 \rangle, \quad \langle 3, 2 | T^2 | 3, 0 \rangle, \quad \langle 3, 0 | T^2 | 3, 2 \rangle.$$

(iv)

$$\frac{\langle \Psi_{3,2,1} | \Delta H | \Psi_{3,2,1} \rangle}{\langle \Psi_{3,2,0} | \Delta H | \Psi_{3,2,0} \rangle} = \frac{\langle 2, 1 | 2, 0; 2, 1 \rangle}{\langle 2, 0 | 2, 0; 2, 0 \rangle} = \frac{-1/\sqrt{14}}{-\sqrt{2/7}} = \frac{1}{2}.$$

(v)

$$\begin{aligned} \langle \Psi_{3,2,2} | \Delta H | \Psi_{3,2,2} \rangle &= \mathcal{E}^2 \int dr r^4 R_{3,2}^2 \int d\cos\theta d\phi Y_{2,2}^* (3\cos^2\theta - 1) \\ &= \mathcal{E}^2 126 r_B^2 \left( -\frac{4}{7} \right) = -72 \mathcal{E}^2 r_B^2. \end{aligned} \quad (5)$$

Ma questo è uguale a

$$\langle \Psi_{3,2,2} | \Delta H | \Psi_{3,2,2} \rangle = \langle 3, 2 || T^2 || 3, 2 \rangle \langle 2, 2 | 2, 0; 2, 2 \rangle = \sqrt{\frac{2}{7}} \langle 3, 2 || T^2 || 3, 2 \rangle,$$

per cui si trova

$$\langle 3, 2 || T^2 || 3, 2 \rangle = -72 \sqrt{\frac{7}{2}} \mathcal{E}^2 r_B^2.$$

(vi) Senza fare i calcoli espliciti,

$$\Delta E_{3,2,\pm 2}; \quad \Delta E_{3,2,\pm 1}; \quad \Delta E_{3,1,\pm 1};$$

danno luogo a 3 sottolivelli doppiamente degeneri,

$$\Delta E_{3,1,0},$$

da luogo a un singolo livello spostato; infine lo stato  $|3, 2, 0\rangle$  e  $|3, 0, 0\rangle$  mescolano e danno luogo a due sottolivelli spostati. In tutto  $n = 3$  si divide in 6 sottolivelli di cui tre sono doppiamente degeneri.

(vii) Nove (Fig.1). Cinque se si osserva la luce nella direzione  $z$  o  $-z$  (Fig.2). Nelle figure, le posizioni dei sottolivelli sono arbitrarie.

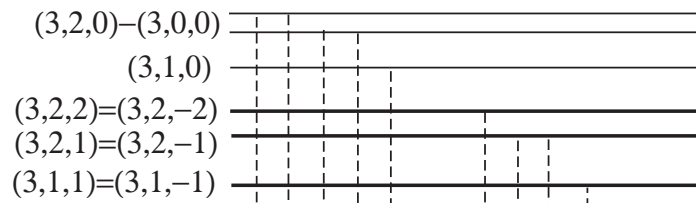
È da notare che nel caso di transizioni nell'atomo di idrogeno, la regola di selezione è più forte che in generale, poiché dovuto alla parità, le transizioni avvengono solo tra gli stati di  $\Delta L = L_f - L_i = \pm 1$ , mentre in un atomo generico transizioni con  $\Delta L = L_f - L_i = 0$  sono anche ammesse, tranne nei casi in cui  $L_f = L_i = 0$ .

Nel caso che si osserva la luce nella direzione  $z$  o  $-z$ , l'operatore di dipolo è

$$\mathbf{e} \cdot \mathbf{r} \propto T_1^1, T_{-1}^1,$$

perciò transizioni con  $\Delta M = 0$  sono proibite.

$n=3$



$n=2$

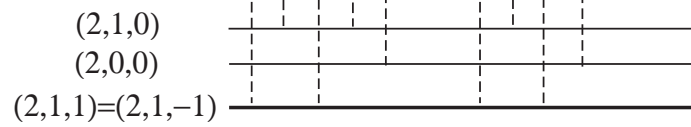
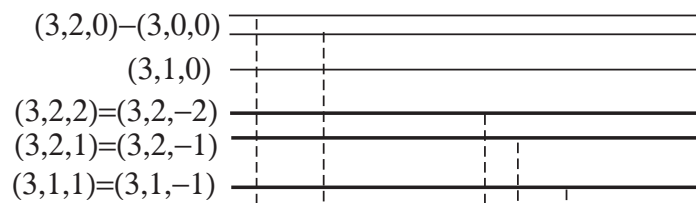


Figura 1:

$n=3$



$n=2$

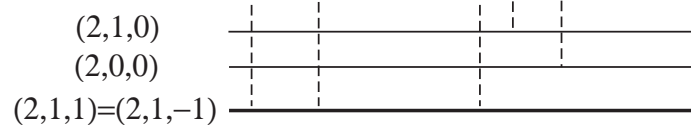


Figura 2: