## TD#2 : Effet Stark : Perturbation électrique des orbitales atomiques

Rq : Les questions marquées d'une \* (ex 2\*/)sont à faire en préparation de la séance de TD.

Dans l'atome d'hydrogène, l'électron et le proton sont fortement liés par l'énergie électrostatique qui donne lieu à une attraction Coulombienne. Dans ce potentiel de piégeage, les énergies accessibles à l'électron sont quantifiées par le nombre quantique radial n' et le nombre quantique orbital l. A partir de ces deux grandeurs, on forme le nombre quantique principal n=n'+l qui est utilisé pour quantifier l'énergie total (cinétique + potentiel) de l'électron. D'un point de vue formel, le hamiltonien qui décrit la dynamique de l'électron autour du proton est :

$$\hat{H}_0 = \frac{\hat{p}^2}{2m} - \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 r}$$

Les niveaux d'énergies de  $\hat{H}_0$  sont :

$$E_n = -\frac{E_I}{n^2}$$

avec 
$$E_I = \frac{m}{2\hbar^2} \left(\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0}\right)^2 = 13.6$$
 eV.

En coordonnées sphériques, les premières fonctions d'ondes  $\psi_{n,l,m}(r,\theta,\phi)=R_{n,l}(r)Y_{l,m}(\theta,\phi)$  avec  $l\in[0,n-1]$  et  $m\in[-l,l]$  sont données par :

$$R_{1,0}(r) = 2\left(\frac{1}{a}\right)^{3/2} e^{-r/a} \qquad Y_{0,0}(\theta,\phi) = 1/\sqrt{4\pi}$$

$$R_{2,0}(r) = 2\left(\frac{1}{2a}\right)^{3/2} (1 - \frac{r}{2a})e^{-\frac{r}{2a}} \qquad Y_{1,0}(\theta,\phi) = \frac{3}{4\pi}\cos\theta$$

$$R_{2,1}(r) = \frac{1}{\sqrt{3}} \left(\frac{1}{2a}\right)^{3/2} \frac{r}{a} e^{-\frac{r}{2a}} \qquad Y_{1,\pm 1}(\theta,\phi) = \mp \frac{3}{8\pi}\sin\theta e^{\pm i\phi}$$

avec  $a=\frac{4\pi\epsilon_0\hbar^2}{me^2}=0.52\mathring{A}$  le rayon de Bohr.

**1\***/ Quelle est la dégénérescence du niveau d'énergie  $E_n$  ?

**2\*/** Dessiner l'allure des fonctions  $R_{1,0}(r)$ ,  $R_{2,0}(r)$ ,  $R_{2,1}(r)$ ,  $\psi_{1,0,0}(r,\theta,\phi)$ ,  $\psi_{2,0,0}(r,\theta,\phi)$ ,  $\psi_{2,1,0}(r,\theta,\phi)$  et préciser la parité de la fonction  $\psi_{n,l,m}(r,\theta,\phi)$  (i.e. son comportement sous l'inversion  $z \to -z$ ?)

**3/** Calculer la position moyenne de l'électron dans la direction z :  $\langle z \rangle$  pour l'état :

$$- \langle \mathbf{r} | \Psi \rangle = \psi_{1,0,0}(r,\theta,\phi) e^{-i\frac{E_1 t}{\hbar}}$$

$$- \langle \mathbf{r} | \Psi \rangle = \psi_{2,1,0}(r,\theta,\phi) e^{-i\frac{E_2 t}{\hbar}}$$

$$- \langle \mathbf{r} | \Psi \rangle = \frac{1}{\sqrt{2}} \left( \psi_{1,0,0}(r,\theta,\phi) e^{-i\frac{E_1 t}{\hbar}} + \psi_{2,1,0}(r,\theta,\phi) e^{-i\frac{E_2 t}{\hbar}} \right)$$

Comment interprétez vous ces résultats?

4/ Calculer la position moyenne de l'électron pour l'état

$$\langle \mathbf{r} | \Psi \rangle = \frac{1}{\sqrt{2}} \left( \psi_{1,0,0}(r,\theta,\phi) e^{-i\frac{E_1 t}{\hbar}} + \psi_{2,1,1}(r,\theta,\phi) e^{-i\frac{E_2 t}{\hbar}} \right)$$

- dans la direction z :  $\langle z \rangle$
- dans la direction  $x : \langle x \rangle$
- dans la direction y :  $\langle y \rangle$

Comment interprétez vous ces résultats?

L'effet Stark (1913) est la levée de dégénérescence des niveaux d'énergie d'un atome d'Hydrogène en présence d'un champ électrique constant  $\mathcal{E}$ . Ce champ doit être assez fort pour négliger les effets de structure fine, mais pas trop fort pour ne pas ioniser l'atome :  $10^5 V/m < \mathcal{E} < 10^7 V/m$ .

Dans la suite, nous allons calculer cet effet Stark pour les différents états de l'atome.

## A. Perturbation au premier ordre

Soit  $\hat{H}_0$  le Hamiltonien de l'atome d'hydrogène précédent et  $\hat{H}=\hat{H}_0+\hat{H}_1$  sa modification en présence du champ électrique  $\mathcal{E}$  selon z.  $\hat{H}_1=-e\hat{\mathbf{r}}.\vec{\mathcal{E}}$  est l'hamiltonien d'interaction dipolaire électrique.

 $\mathbf{3*/}$  Donner l'expression de  $\hat{H}_1$  en fonction de x,y,z,e et  $\mathcal{E}.$  On traite  $\hat{H}_1$  comme une perturbation. Montrer que le niveau  $E_1$ ,  $\mathbf{n}=1$ , n'est pas modifié au premier ordre.

4/ On s'intéresse maintenant au niveau  $E_2$ , n = 2 qui est dégénéré. Quel est la multiplicité de cet état. Ecrire le système d'équations linéaires qui détermine la modification de l'énergie  $E_2$  sous l'effet de la perturbation  $\hat{H}_1$ , au premier ordre, en faiseant apparaître l'expression du rayon de Bohr  $a_0 = \frac{4\pi\epsilon_0\hbar^2}{me^2}$ .

On donne

$$\int_0^{+\infty} x^4 (1 - x/2) e^{-x} dx = -36, \qquad \int_0^{\pi} \cos^2 \theta \sin \theta d\theta = 2/3.$$

 $\mathbf{5}$ / Résoudre ces équations, et déduire que le champ E lève partiellement la dégénérescence du niveau  $E_2$ .

**6**/ Dessiner l'allure des fonctions d'ondes obtenues, et interpréter.

## B. Perturbation au deuxième ordre

On appelle  $\hat{\mathbf{D}} = -e\hat{\mathbf{r}}$  le moment dipolaire électrique. On considère l'état fondamental n=1 de  $\hat{H}=\hat{H}_0+\hat{H}_1$ . Le champ  $\mathcal{E}$  est orienté selon  $\mathbf{z}$ .

- 7/ Donner l'expression du déplacement à l'ordre 2 de l'état d'énergie  $E_1$  que l'on mettra sous la forme  $\Delta E = -1/2\alpha(4\pi\epsilon_0)\mathcal{E}^2$  avec  $\alpha$  la polarisabilité atomique que l'on exprimera.
- **8/** En négligeant la dépendance en n de la différence d'énergie  $\left(E_1^{(0)}-E_n^{(0)}\right)\approx E_I$ , montrer que l'on obtient :

$$\alpha = \frac{2}{4\pi\epsilon_0 R_{\infty}} \langle \psi_{1,0,0} | \hat{D}_z^2 | \psi_{1,0,0} \rangle$$

- où  $R_{\infty}=rac{E_{I}}{hc}$  est la constante de Rydberg.
- **9/** Montrer que dans un milieu isotrope on a  $\langle \hat{D}_z^2 \rangle = 1/3 \langle \hat{\mathbf{D}}^2 \rangle$ . Justifier que  $\psi_{1,0,0}$  est isotrope et calculer l'expression de  $\alpha$  en fonction du rayon de Bohr  $a_0 \approx 0.52 \text{Å}$ . Comparez avec la valeur expérimentale  $\alpha = 6, 6.10^{-31} m^3 = 4.4 a_0^3$ . Quelle est la principale source d'erreur de votre calcul ?