

Doc 1 Traitement quantique de l'atome d'H₂

1. Rappels de mécanique quantique

1.1. Propriétés de la fonction d'onde Ψ

A une particule en mouvement, on peut associer une onde Ψ . Par hypothèse, toutes les informations sur le mouvement d'une particule ponctuelle sont contenues dans la fonction Ψ .

Ψ est une fonction définie, à chaque instant t, en chaque point M de coordonnées x, y, z de l'espace euclidien à 3 dimensions. Ψ est donc une fonction d'onde.

Ψ est, en général, une fonction à valeurs complexes des variables réelles x, y, z et t.

Le carré de l'amplitude de l'onde Ψ défini par :

$|\Psi|^2 = \Psi \Psi^*$ représente la probabilité de trouver la particule, à l'instant t, en un point de coordonnées x, y, z.

La probabilité de trouver la particule dans tout l'espace étant égal à 1 : $\int \Psi \Psi^* dv = 1$ On dit dans ce cas que la fonction d'onde Ψ est normalisée

1.2 Équation de Schrödinger

En 1926, Erwin Schrödinger écrit l'équation d'évolution de la fonction d'onde sous la forme : $H\Psi = i\hbar \frac{\partial \Psi}{\partial t}$

H étant l'hamiltonien de la particule

$$H = -\frac{\hbar^2}{2m} \Delta + V \quad \text{où } \Delta \text{ est l'opérateur laplacien et } V \text{ est l'énergie potentielle de la particule}$$

Lorsque l'énergie potentielle V ne dépend pas de t (système conservatif), on peut séparer les variables d'espace et de t de la fonction de d'onde Ψ :

$$\Psi s'écrit dans ce cas : \Psi(x, y, z, t) = \Psi(x, y, z) e^{-i \frac{Et}{\hbar}}$$

E étant l'énergie totale de la particule. Jusqu'ici E est l'énergie **classique** issue de $E = \frac{P^2}{2m} + V$ où P est la quantité de mouvement et m la masse de la particule.

On obtient $\frac{\partial}{\partial t} \Psi(x, y, z, t) = -i \frac{E}{\hbar} \Psi(x, y, z, t)$

L'équation de Schrödinger s'écrit alors : $H\Psi(x, y, z, t) = E\Psi(x, y, z, t)$ qui se résume finalement à $H\Psi(x, y, z) = E\Psi(x, y, z)$

C'est l'équation de Schrödinger **indépendante du temps**.

1.3 Moment cinétique

En mécanique, le moment de la quantité de mouvement d'une particule est appelé **moment cinétique orbital** ou moment angulaire : $\vec{L} = \vec{r} \wedge \vec{p}$

ou encore sous forme de composantes :

$$\begin{cases} L_x = y P_z - z P_y \\ L_y = z P_x - x P_z \\ L_z = x P_y - y P_x \end{cases}$$

on associe à ces grandeurs les opérateurs \hat{L}_x , \hat{L}_y et \hat{L}_z que nous écrivons L_x , L_y et L_z :

$$L_x = -i\hbar \left(y \frac{\partial}{\partial z} - z \frac{\partial}{\partial y} \right)$$

$$L_y = -i\hbar \left(z \frac{\partial}{\partial x} - x \frac{\partial}{\partial z} \right)$$

$$L_z = -i\hbar \left(x \frac{\partial}{\partial y} - y \frac{\partial}{\partial x} \right)$$

avec $L^2 = L_x^2 + L_y^2 + L_z^2$

On peut aisément vérifier que L^2 commute avec L_x, L_y et L_z .

$[L^2, L_x] = [L^2, L_y] = [L^2, L_z] = 0$ C'est à dire qu'on peut mesurer simultanément L^2 et l'une de ses composantes.

En coordonnées sphériques $\Psi = \Psi(r, \theta, \phi)$

Dans ce cas $L^2 \Psi(r, \theta, \phi) = \hbar^2 l(l+1) \Psi(r, \theta, \phi)$ avec $l \in \mathbb{N}$
 $L_z \Psi(r, \theta, \phi) = m\hbar\Psi(r, \theta, \phi)$ $\left. \begin{array}{l} \\ \text{et } -l \leq m \leq l \end{array} \right\}$

2. Etude de l'atome d' H_2 en théorie quantique

L'atome d' H_2 est formé d'un proton ayant une charge +e et d'un électron de charge -e avec $e = 1,602 \times 10^{-19} C$. La masse m_p du proton est très grande devant la masse m_e de l'e- :

$m_p = 1836 m_e$. Ces 2 particules chargées sont en interaction. Ce système à 2 particules est considéré comme étant un système à 2 corps. L'interaction entre ces deux corps ne dépend que de la distance qui les sépare. Dans ce cas, on peut réduire l'étude de ce système à celle d'un problème à un corps dans le référentiel du centre de masse (RCM) du système : le corps pourrait être considéré comme une particule fictive orbitant à une distance r du centre de masse. Cette distance r est égale à la distance r séparant le proton et l'e-.

La masse de la particule fictive est μ telle que :

$$\frac{1}{\mu} = \frac{1}{m_p} + \frac{1}{m_e} \Rightarrow \mu = \frac{m_p \cdot m_e}{m_p + m_e} = \frac{m_e}{1 + \frac{m_e}{m_p}} \approx m_e \left(1 - \frac{m_e}{m_p}\right)$$

μ = appelée masse réduite de la particule fictive

La masse réduite vaut presque celle de l'e-.

C'est pour cela que les auteurs utilisent indifféremment m ou m_e . De plus, comme la masse $m_p \gg m_e$, le centre de masse est très proche du centre du proton.

Dans l'atome d' H_2 , l'unique e^- se meut dans le champ coulombien du noyau. L'énergie potentielle de l' e^- est donnée par:

$$V(r) = -\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{e^2}{r} \quad \text{lorsqu'on considère que le potentiel à l'infini est } = 0.$$

C'est un potentiel à symétrie sphérique, qui ne dépend pas du temps. L'hamiltonien du système proton- e^- ne dépend pas du temps. Il s'écrit:

$$H = -\frac{\hbar^2}{2m} \Delta + V(r) \quad \text{sa valeur moyenne est une constante}$$

du mouvement. Nous allons donc chercher les états stationnaires caractérisés par l'énergie E et décrits par la fonction d'onde

$$\Psi(x, y, z, t) = \varphi(x, y, z) e^{-\frac{iEt}{\hbar}} \quad \text{ou } \Psi(\vec{r}, t) = \varphi(\vec{r}) e^{-\frac{iEt}{\hbar}}$$

L'équation de Schrödinger des états stationnaires de la masse réduite s'écrit: $-\frac{\hbar^2}{2m} \Delta \Psi(\vec{r}, t) + V(r) \Psi(\vec{r}, t) = E \Psi(\vec{r}, t)$

C'est une équation à dérivées partielles qu'il faut résoudre

Etant donné que $V = V(r)$, il est plus judicieux d'utiliser les coordonnées sphériques pour résoudre une telle équation.

Le Laplacien Δ s'écrit en coordonnées sphériques comme suit:

$$\Delta = \frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \frac{1}{r^2 \sin\theta} \left[\frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin\theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{\sin\theta} \frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right]$$

que l'on peut mettre sous la forme:

$$\Delta = \frac{1}{r^2} \left[\frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) - \frac{L^2}{\hbar^2} \right] \quad \text{avec } L^2 = -\hbar^2 \left[\frac{1}{\sin\theta \partial\theta} \frac{\partial}{\partial \theta} \left(\sin\theta \frac{\partial}{\partial \theta} \right) + \frac{1}{\sin^2\theta} \frac{\partial^2}{\partial \phi^2} \right]$$

L'équation de Schrödinger finale s'écrit alors:

$$\left\{ \frac{\hbar^2}{2\mu r^2} \left[-\frac{1}{r^2} \frac{\partial}{\partial r} \left(r^2 \frac{\partial}{\partial r} \right) + \frac{L^2}{\hbar^2} \right] + V(r) \right\} \Psi(r, \theta, \phi) = E \Psi(r, \theta, \phi) \quad (1)$$

On montre en mécanique quantique que l'opérateur H commute avec l'opérateur L^2 , donc ces deux opérateurs ont des fonctions propres communes. De plus, l'opérateur L^2 n'agit que sur les variables angulaire θ et ϕ (voir écriture de L^2 sur la page précédente). Ses fonctions propres (communes avec celles de H) peuvent se mettre sous la forme: $R(r) Y(\theta, \phi)$

Les solutions de l'équation de Schrödinger précédemment écrite sont alors cherchées sous la forme:

$\Psi(r, \theta, \phi) = R(r) Y(\theta, \phi)$ où $Y(\theta, \phi)$ sont des fonctions (harmoniques sphériques) qui sont communes aux opérateurs L^2 et L_z ,

telles que $L^2 \Psi(r, \theta, \phi) = \hbar^2 l(l+1) \Psi(r, \theta, \phi)$ ou encore

$$L^2 Y(\theta, \phi) = \hbar^2 l(l+1) Y(\theta, \phi) \quad (2)$$

$$\text{et } L_z Y(\theta, \phi) = m \hbar Y(\theta, \phi)$$

Les harmoniques sphériques $Y(\theta, \phi)$ s'écrivent explicitement $Y_{lm}(\theta, \phi)$.

Les équations (1) et (2) \Rightarrow l'obtention de l'équation radiale $R(r)$ qui est la suivante :

$$\frac{1}{r^2} \frac{d}{dr} \left(r^2 \frac{dR}{dr} \right) - \frac{l(l+1)}{r^2} R + \frac{2M}{\hbar^2} (E - V) R = 0$$

Résolvons alors cette équation radiale qui est indépendante du nombre quantique m qui est la valeur propre de L_z .