Université Mohamed Premier Faculté Pluridisciplinaire de Nador Département de Physique

Année universitaire 2022/2023 Filière SMP, Semestre 4 Prof. : Said Ouannasser

Examen, Session Ordinaire (Durée: 1h 30 min) Module 24: Mécanique Quantique

Exercice 1 (6 points)

D'après le modèle de Bohr, les niveaux d'énergie de l'électron dans l'atome d'hydrogène sont quantifiés et ont pour expression:

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

où n est un entier naturel non nul (n=1,2,3,...) et Ry=13,6 (eV) la constante de Rydberg. On suppose que l'atome d'hydrogène se trouve dans le premier état excité (n=2) et sa fonction d'onde a pour expression :

$$\varphi(r) = Are^{-r/2a_0}$$

où A une constante positive et $\,a_{\scriptscriptstyle 0}\,\mathrm{le}$ rayon de Bohr.

1. Calculer (en eV puis en joules) la variation de l'énergie ΔE entre le premier état excité et l'état fondamental. En déduire la longueur d'onde λ correspondante.

On donne: $h \approx 6,6262.10^{-34} \text{ j.s}$; $c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$; $1 \text{ eV} = 1,6.10^{-19} \text{ j}$

- **2.** Montrer que la densité de probabilité de présence $\|\varphi(r)\|^2$ présente un maximum en un point que l'on déterminera. Représenter l'allure de $\|\varphi(r)\|^2$ en fonction de r.
- 3. En utilisant la relation de normalisation de la fonction d'onde $\varphi(r)$, établir l'expression de la constante A en fonction de a_0 . On rappelle que l'élément de volume dV en coordonnées sphériques peut s'écrire : $dV = 4\pi r^2 dr$.

On pourra utiliser le développement suivant: $\int_{0}^{\infty} e^{-\beta r} r^{n} dr = \frac{n!}{\beta^{n+1}}$

Exercice 2 (8 points)

On considère une particule de masse m et d'énergie $E(E \setminus 0)$ dont le mouvement s'effectue dans la direction x. Cette particule arrive de la région $1(x \setminus 0)$ vers la région $2(x \setminus 0)$ et rencontre un potentiel V(x) en forme de marche de potentiel (figure 1):

$$\begin{cases} V(x) = 0 & \text{si } x \langle 0 \\ V(x) = -V_0 & \text{si } x \rangle 0 \end{cases}$$

où V_0 est une quantité positive.

1. Rappeler l'équation de Schrödinger des états stationnaires $\varphi(x)$ d'une particule puis écrire les équations différentielles que doit obéir les fonctions propres $\varphi_1(x)$ et $\varphi_2(x)$ de la particule dans chacune des deux régions respectivement.

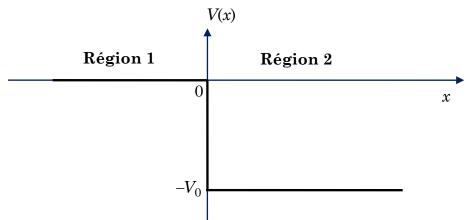


Fig.1: Marche de potentiel

2. Résoudre les équations précédentes et montrer que les solutions peuvent s'écrire:

$$\begin{cases} \varphi_1(x) = A \ e^{+ik_1x} + B \ e^{-ik_1x} & \text{si } x \langle 0 \\ \varphi_2(x) = C \ e^{+ik_2x} + D \ e^{-ik_2x} & \text{si } x \rangle 0 \end{cases}$$

Donner les expressions de k_1 et k_2 .

- **3.** On fixera D=0 (pour éviter la réflexion dans la région 2) et on pose $\alpha=\frac{B}{A}$ et $\beta=\frac{C}{A}$.
- a) Ecrire les équations de continuité de la fonction d'onde et de sa dérivée au point x = 0 puis déterminer les expressions de α et β en fonction de k_1 et k_2 .
- b) Dans le cas présent, on définit les coefficients de réflexion R et de transmission T par: $R = \left\|\alpha\right\|^2 \text{ et } T = \frac{k_2}{k_1} \left\|\beta\right\|^2. \text{ Exprimer } R \text{ et } T \text{ en fonction de } k_1 \text{ et } k_2 \text{ puis calculer } R + T.$

Exercice 3 (6 points)

1. Soient M et N deux opérateurs linéaires dont les représentations matricielles, dans une base orthonormée, sont données par :

$$M = \begin{bmatrix} 2 & 5 & -i \\ 5 & 1 & 4i \\ i & -4i & 3 \end{bmatrix} \quad ; \quad N = \begin{bmatrix} 3i & 1 & -5i \\ 1 & 7 & 2 \\ 5i & -2 & -3i \end{bmatrix}$$

- a) Calculer (M + N) et vérifier que Tr(M + N) = TrM + TrN
- b) Déterminer les adjoints de M et N. Ces opérateurs sont ils hermitiques?
- **2.** Soit $\big\{|e_1\rangle,|e_2\rangle\big\}$ une base orthonormée dont laquelle l'opérateur A s'écrit sous la forme:

$$A = \begin{pmatrix} 2 & -3 \\ 1 & -2 \end{pmatrix}$$

- a) Ecrire l'équation aux valeurs propres de A et déterminer ses valeurs propres λ_I et λ_2 .
- b) Déterminer les vecteurs propres $|\varphi_1\rangle$ et $|\varphi_2\rangle$ associés aux valeurs propres λ_1 et λ_2 .