

Correction Ex 2 - TD n°25bis - Bases de la mécanique quantique

1 Interférences d'atomes d'Hélium (Carnal et Mlynek, 1991)

A savoir...

Applications directes du cours de MPSI. Uniquement pour vérifier que vous connaissez les formules et que vous savez interpréter les résultats numériques obtenus.

1. Par analogie avec les trous d'Young : $i = \frac{\lambda_{DB}}{a}$, on obtient $\lambda_{DB} = \frac{ia}{D} = \frac{8,4 \cdot 10^{-6} \cdot 8 \cdot 10^{-5}}{0,64} = 1,05 \cdot 10^{-10} \text{ m}$.
Le texte donne $0,103 \text{ nm}$, ce qui est très proche, mais il est intéressant ici de calculer l'incertitude sur cette valeur : $\frac{\Delta \lambda_{DB}}{\lambda_{DB}} = \frac{\Delta i}{i} + \frac{\Delta D}{D} + \frac{\Delta a}{a} \simeq \frac{\Delta i}{i} = \frac{0,8}{8,4} \simeq 0,1$ soit 10% d'erreur relative. On obtient donc :

$$\lambda_{DB} = 1,05 \pm 0,1 \text{ nm}$$

. La valeur donnée dans le texte est donc tout à fait cohérente avec celle déduite de la mesure de l'interfrange.

2) Le texte donne $\lambda_{DB} = 0,103 \text{ nm}$
 or $\lambda_{DB} = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv}$ pour des particules non relativistes.
 On en déduit alors $v = \frac{h}{m\lambda_{DB}}$ AN: $v = \frac{6,63 \cdot 10^{-34}}{6,7 \cdot 10^{-27} \times 0,103 \cdot 10^{-9}} = 9,61 \cdot 10^2 \text{ ms}^{-1} *$

Pour aller de la fente F au détecteur, l'atome d'hélium doit parcourir approximativement la distance $D = L + L' = 128 \text{ cm}$
 Il va donc un "temps de vol" de l'ordre de $\tau_f = \frac{D}{v} = \frac{L+L'}{v}$
 A.N. $\tau_f = \frac{128 \cdot 10^{-2}}{961} = 1,3 \cdot 10^{-3} \text{ s}$

3. On peut en déduire la température moyenne dans le réservoir d'Hélium, en faisant l'hypothèse que les atomes sélectionnés par la fente correspondent bien à la vitesse quadratique la plus probable. En effet, l'hélium étant un gaz monoatomique :

$$\frac{1}{2} m \langle v^2 \rangle = \frac{3}{2} k_B T \quad \text{soit} \quad T \simeq \frac{mv^2}{3k_B} \simeq 150 \text{ K}$$

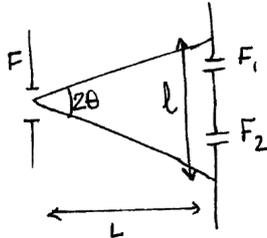
(rappel : $T_{\text{azote liquide}} \simeq 77 \text{ K}$). On a donc affaire à des *atomes froids*, d'où la difficulté importante de l'expérience. On peut noter que si on ne réalise pas cette expérience à très basse température, alors la vitesse quadratique moyenne est beaucoup plus grande. Cela implique que λ_{DB} est plus faible et donc finalement que i est plus faible : on détecte encore plus difficilement les franges d'interférences.

- 4) L'angle de diffraction θ par une fente de largeur a est donné par
 $\sin\theta \approx \frac{\lambda_{DB}}{a}$ avec λ_{DB} la longueur d'onde de l'onde diffractée.

Ici $\lambda_{DB} = 0,103 \text{ nm}$ et $a = s_1 = 2 \mu\text{m} \gg \lambda_{DB}$, on peut supposer $\theta \approx \sin\theta$

$$\boxed{\theta = \frac{\lambda_{DB}}{s_1}}$$

$$\text{AN: } \theta = \frac{0,103 \cdot 10^{-9}}{2 \cdot 10^{-6}} = 5,2 \cdot 10^{-5} \text{ rad}$$



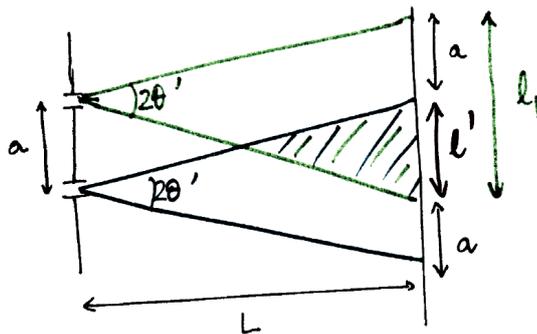
la taille de la tache de diffraction due à la fente F sur l'écran percé des fentes F_1 et F_2 est $l = 2L \tan\theta$

$$\text{avec } \theta \text{ petit } \quad \underline{l \approx 2L\theta = 6,6 \cdot 10^{-5} \text{ m} = 66 \mu\text{m}}$$

les fentes F_1 et F_2 sont distantes de $a = 8 \mu\text{m}$ et larges de $s_2 = 1 \mu\text{m}$.

$a + 2s_2 < l$: les 2 fentes sont bien "éclairées"

- 5) Par la fente F_1 , l'angle de diffraction est $\theta' = \frac{\lambda_{DB}}{s_2} = 1,0 \cdot 10^{-4} \text{ rad}$
 (Il en va de même pour la fente F_2).



la largeur de la tache de diffraction due à F_1 est $l_2 = 2L \tan\frac{\theta'}{2}$

$$\text{soit } \underline{l_2 \approx 2L\theta' = 1,32 \cdot 10^{-4} \text{ m} = 132 \mu\text{m}}$$

les deux taches sont décalées de $a = 8 \mu\text{m}$.

la largeur de la zone de recouvrement est donc $l' = l_2 - a$

$$\underline{l' = 124 \mu\text{m}}$$

- 6) Si on peut attribuer seulement 45 atomes par 10 minutes au signal des fentes d'Young reçu par le détecteur de largeur $\delta = 2 \mu\text{m}$, alors le nombre total d'atomes reçus dans le plan de détection en 10 minutes est de $N_T = \frac{l'}{\delta} \times 45 = 2790$ atomes.

Cela donne donc un intervalle temporel τ_2 entre deux atomes:

$$\underline{\tau_2 = \frac{\Delta t}{N} = \frac{10 \times 60}{2790} = 0,25}$$

Comme τ_2 est très supérieur au "temps de vol" de la question a) les atomes arrivent 1 à 1 dans le plan de détection.