

## TD3 : Physique quantique – corrigé

### Exercice 1 : L’ATOME D’HYDROGÈNE

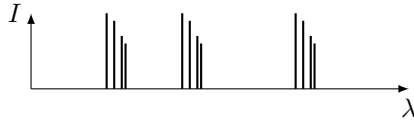
- Comme  $E_1$  est négatif, l’énergie la plus basse est  $-13,6$  eV et il n’y a pas d’énergie la plus élevée, mais la borne supérieure de l’énergie est 0 eV.
- L’énergie est minimale lorsque le photon effectue la transition  $E_2 \rightarrow E_1$ . Dans ce cas, l’énergie du photon émis est  $E = -13,6 \times (1/4 - 1) = 10,2$  eV. Cela correspond à une longueur d’onde dans le vide  $\lambda = 122$  nm. (ultraviolet)
- Toutes les transitions vers  $E_1$  auront une énergie plus élevée que celle que l’on vient de calculer et donc une longueur d’onde plus courte. Elles émettent donc toutes des photons ultraviolets.
- L’énergie d’un photon émis lors du passage d’un niveau  $n$  à un niveau  $n'$  ( $n > n'$ ) est :

$$E = E_n - E'_n = E_1 \left( \frac{1}{n^2} - \frac{1}{n'^2} \right) = \frac{hc}{\lambda} \quad \text{donc} \quad \frac{1}{\lambda} = \frac{-E_1}{hc} \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) \quad \text{et} \quad R = \frac{-E_1}{hc} \simeq 1,1 \times 10^7 \text{ m}^{-1}$$

- Les transitions vers le niveau  $E_2$  ont une longueur d’onde comprise entre  $\lambda_1 = \left( R \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{3^2} \right) \right)^{-1} = 654$  nm et  $\lambda_2 = \left( R \left( \frac{1}{2^2} - 0 \right) \right)^{-1} = 364$  nm. Elles sont donc majoritairement dans le visible. La longueur d’onde minimale d’une transition vers  $E_3$  est  $\lambda_2 = \left( R \left( \frac{1}{3^2} - 0 \right) \right)^{-1} = 818$  nm, ce qui se trouve dans l’infrarouge. Toutes les transitions vers les niveaux supérieurs auront des énergies plus faibles et se trouveront donc également dans l’infrarouge.

Le spectre de l’atome d’hydrogène est un spectre de raies qui

- fait apparaître quelques groupes correspondant aux différentes séries.



- La longueur d’onde de 657 nm correspond à la transition du niveau 3 vers le niveau 2 (cf question 5), elle est donc compatible avec le spectre de l’atome d’hydrogène.
- Lorsque l’électron absorbe un photon d’énergie supérieure à  $E_1$ , il a assez d’énergie pour échapper à l’attraction du noyau, l’atome d’hydrogène est ionisé.

### Exercice 2 : FAISCEAU LASER

- L’énergie des photons est  $E = \frac{hc}{\lambda} = 3,14 \times 10^{-19}$  J = 1,96 eV
- Si  $n$  est le nombre de photons émis à chaque seconde, la puissance  $P$  du faisceau est  $P = nE$  dont  $n = P/E = 5 \times 10^{-3} / 3,14 \times 10^{-19} = 1,59 \times 10^{16} \text{ s}^{-1}$
- Les  $N = nt$  photons émis pendant un temps  $t$  se trouvent dans le faisceau sur une longueur de  $l = ct$  qui a un volume  $V = \pi r^2 l = \pi r^2 ct$  la densité de photons est alors  $d = \frac{N}{V} = \frac{n}{\pi r^2 c} = 1,69 \times 10^{13} \text{ m}^{-3} = 1,69 \times 10^4 \text{ mm}^{-3}$

### Exercice 3 : DIODE ÉLECTROLUMINESCENTE

- $E = hc/\lambda = 3,40 \times 10^{-19}$  J
- La surface éclairée est un disque de rayon  $r = d \tan(\alpha/2)$  et de surface  $S = \pi r^2 = \pi d^2 \tan^2(\alpha/2)$ . L’intensité lumineuse  $I$  est la puissance par unité de surface donc  $I = P/S = P/(\pi d^2 \tan^2(\alpha/2)) = 0,42 \text{ W m}^{-2}$
- Le rendement est  $\gamma = P_{\text{lumi}}/P_{\text{elec}} = P/(UI) \simeq 47\%$
- Le nombre d’électrons qui traversent la DEL à chaque seconde est  $n_e = I/q_e = 10^{-2} / 1,6 \times 10^{-19} = 6,25 \times 10^{16} \text{ s}^{-1}$
- Le nombre de photons créés par seconde est  $n_p = P/E = 2,94 \times 10^{16} \text{ s}^{-1}$ . Donc le rendement quantique de la diode est  $\gamma_q = n_p/n_e \simeq 47\%$ . On utilise le terme “rendement quantique” car dans le cas idéal, un électron produit un photon, mais en pratique il y a moins de photons créés que d’électrons qui passent dans le circuit. La différence provenant du fait que certaines recombinaisons électron-trou se font de manière non radiative (sans émettre de photon).

### Exercice 4 : PANNEAU PHOTOVOLTAÏQUE

- Dans une cellule photovoltaïque, les photons incidents créent une paire électron-trou qui induit un courant électrique dans la jonction semi-conductrice.
- L’énergie minimale requise correspond à la largeur de la bande interdite soit 1,1 eV. Cela correspond à une longueur d’onde de  $\lambda = hc/E = 1,13$  μm, c’est un rayonnement infrarouge.
- Lorsqu’un photon plus énergétique est absorbé il arrive plus haut dans la bande de conduction. La transition vers le bas de la bande de conduction se fait de manière non radiative et donc l’énergie supplémentaire est convertie en chaleur.
- Lorsque le panneau solaire reçoit un photon de longueur d’onde  $\lambda_2 = 550$  nm d’énergie  $E_2 = hc/\lambda_2$ , il convertit en électricité l’équivalent de l’énergie d’un photon d’énergie  $E = 1,1$  eV avec le rendement  $r$ , l’énergie supplémentaire est perdue. Donc son rendement devient  $\gamma = rE/E_2 = r(hc/\lambda)/(hc/\lambda_2) = r(\lambda_2/\lambda) = 0,49 \times r < r$ .
- Pour convertir plus efficacement l’énergie solaire, on pourrait utiliser un semi-conducteur avec une bande interdite plus large, compatible avec le maximum d’intensité de la lumière solaire. En pratique on superpose plusieurs (2 ou 3) couches de semi-conducteurs différents ayant chacun une largeur de bande interdite différente.

### Exercice 5 : FLUX DE PHOTONS ÉMIS PAR UNE ANTENNE RADIO

- L’énergie d’un photon est  $E = hf$ , le nombre de photons émis par seconde est  $n = P/E = P/(hf) = 1,51 \times 10^{25} \text{ s}^{-1}$
- Le nombre de photons émis est tellement élevé qu’aucun appareil ne permettrait de détecter l’aspect *granulaire* due aux photons de l’onde émise. On peut tout-à-fait traiter l’antenne sans utiliser la mécanique quantique.

### Exercice 6 : MICROSCOPE ÉLECTRONIQUE

- C’est la diffraction qui est responsable de la limite de résolution en microscopie.
- La plus petite longueur d’onde visible est de l’ordre de 400 nm, c’est donc aussi l’ordre de grandeur des plus petits détails observables en microscopie optique. En pratique on arrive très difficilement à observer des objets plus petits que 1 μm.
- La longueur d’onde associée à un électron est donnée par  $\lambda = h/p = h/(mv)$ . Donc  $v = h/(m\lambda)$ . Avec  $\lambda = 400$  nm on trouve  $v = 1,82 \times 10^3 \text{ m s}^{-1}$ . L’énergie correspondante est  $E = 1/2 mv^2 = 1,51 \times 10^{-24} \text{ J} = 9,42 \times 10^{-6} \text{ eV}$ . C’est l’énergie d’un électron accéléré par une tension de 9,42 μV
- De la même manière, on trouve  $E = 7,17 \times 10^{-5} \text{ eV}$ .
- Pour  $E = 1$  keV on trouve  $\lambda = 3,88 \times 10^{-11} \text{ m}$ . La résolution du microscope électronique est principalement limitée par les aberrations géométriques des systèmes de focalisation.

### Exercice 7 : L’ATOME DE BOHR

- La longueur d’onde  $\lambda_e$  à une distance  $r$  du noyau est  $\lambda_e = \frac{h}{mv} = \sqrt{\frac{4\pi\epsilon_0 h^2 r}{mq^2}}$
- Le périmètre de l’orbite de l’électron est  $L = 2\pi r_n = n\lambda_e = n\sqrt{\frac{4\pi\epsilon_0 h^2 r_n}{mq^2}}$  En élevant l’ensemble au carré, on obtient :

$$4\pi^2 r_n^2 = n^2 \frac{4\pi\epsilon_0 h^2 r_n}{mq^2} \quad \text{donc} \quad r_n = \frac{\epsilon_0 h^2}{\pi m q^2} n^2$$

- $E_n = -\frac{q^2}{8\pi\epsilon_0 r_n} = -\frac{mq^4}{8\epsilon_0^2 h^2 n^2} = -\frac{E_1}{n^2}$  avec  $E_1 = \frac{mq^4}{8\epsilon_0^2 h^2}$
- Lors d’une transition entre deux niveaux  $E_n$  et  $E_{n'}$ , le photon émis a une énergie  $E = E_n - E_{n'} = hc/\lambda$ . On a donc  $\frac{1}{\lambda} = \frac{E_n - E_{n'}}{hc} = \frac{E_1}{hc} \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right) = R \left( \frac{1}{n'^2} - \frac{1}{n^2} \right)$  avec  $R = \frac{mq^4}{8\epsilon_0^2 h^3 c}$
- A.N. :  $R = 1,097 \times 10^7 \text{ m}^{-1}$  et  $E_1 = -13,6$  eV
- Il faut appliquer la relation fondamentale de la dynamique à l’électron qui suit une trajectoire circulaire autour du noyau soumis

à la force d’attraction électrostatique  $F = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{q^2}{r^2}$  en projetant la RFD sur la direction *noyau-électron* :  $F_r = ma_r = mv^2/r$

On trouve la vitesse de l’électron à la distance  $r$ . Pour trouver l’énergie totale  $E$  de l’électron, on ajoute son énergie cinétique

$$E_c = 1/2 mv^2 \text{ et son énergie potentielle électrique } E_p = -\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{q^2}{r}.$$

### Exercice 8 : DIFFRACTION DE NEUTRONS

- Source ordinaire :  $E_0 = 6,21 \times 10^{-21} \text{ J} = 3,9 \times 10^{-2} \text{ eV}$   $\lambda_0 = h/mv$  or  $E = 1/2 mv^2$  donc  $v = \sqrt{2E/m}$  et  $\lambda_0 = h/\sqrt{2mE} = 1,42 \times 10^{-10} \text{ m}$
  - Source chaude :  $E_c = 4,14 \times 10^{-20} \text{ J} = 2,6 \times 10^{-1} \text{ eV}$  et  $\lambda_c = 5,6 \times 10^{-11} \text{ m}$
  - Source froide :  $E_f = 5,2 \times 10^{-22} \text{ J} = 3,2 \times 10^{-3} \text{ eV}$  et  $\lambda_f = 5,0 \times 10^{-10} \text{ m}$
- Pour effectuer des expériences de diffraction sur des cristaux il faut utiliser une longueur d’onde proche de la distance interatomique. Dans le cas présent la source la plus adaptée est la source froide. Les longueurs d’onde des autres sources sont plus faibles, l’angle de diffraction sera donc aussi plus faible entraînant une résolution inférieure.