Physique quantique
Mars 2010, Partiel
(durée 1h)

I) Quelques questions de cours: (5 pts)

- 1) Qu'appelle t-on rayonnement du corps noir et catastrophe ultraviolette ? (1pt)
- 2) Rappeler comment l'introduction de la constante de Planck a permis d'interpréter correctement le spectre d'émission du corps noir. (1pt)
- 3) En quoi l'effet photoélectrique a été une étape importante de la physique quantique. (1pt)
- 4) Rappeler l'équation d'Einstein, permettant de décrire l'effet photoélectrique, en précisant la signification de chaque terme. (2pts)

II) Bohr, De Broglie, Heisenberg (15 pts)

Dans le modèle de l'atome de Bohr l'électron tourne autour du proton en subissant son attraction due à la force électrostatique.

1. Appliquer la loi fondamentale de la dynamique pour trouver la relation vitesse-rayon de trajectoire. (1pts)
2. Introduire le postulat de quantification du moment cinétique. (1pt)
3. En déduire la quantification des rayons de trajectoires $r_n = n^2 a_B$ et des vitesses $v_n = v_B/n$ où n est un nombre quantique entier positif et a_B et v_B des grandeurs que l'on définira. Calculer les valeurs de a_B et v_B . (2pts)
4. Quelle est la dimension de la grandeur physique $\lambda_B = h/(m v_B)$ où h est la constante de Planck et m la masse de l'électron. Calculer sa valeur. (2pts)
5. Définir la longueur d'onde de De Broglie associée à l'électron. Donner son expression en fonction de λ_B pour chaque « orbite » n . On la notera λ_n . (2pts)
6. Calculer λ_n/r_n en fonction du rapport λ_B/a_B . Que vaut le rapport λ_B/a_B ? Quelle relation simple entre la circonférence de la trajectoire de l'électron et la longueur d'onde de De Broglie associée peut-on déduire ? (3pts)
7. En examinant la variation de ce rapport en fonction de n , que peut-on dire des orbites correspondant à des grands nombres quantiques ? Justifier leur dénomination d'états quasi classiques. (2pts)
8. Calculer le produit du rayon d'orbite r_n par l'impulsion p_n . Interpréter cette relation. (2pts)

On rappelle : constante de Planck $h = 6.62 \cdot 10^{-34}$ J.s ;
masse de l'électron $m = 9.1 \cdot 10^{-31}$ Kg
 $1/(4\pi \epsilon_0) = 9 \cdot 10^9$ Nm²/C²