

Travail sur texte

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...) »

Le noyau de l'hydrogène, ou proton, porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cinquante mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de *La vie à fil tendu*

Questions

1. Qui est Georges Charpak ? Pour quel travail a-t-il reçu le prix Nobel ?
 2. Qui est Frédéric Joliot ? Pour quelle découverte a-t-il été prix Nobel ? En quelle année ?
- NB : Consulter le site : <http://www.nobelprizes.com>
3. Compléter le tableau ci-dessous :

Particules citées dans le texte			
Où les trouve-t-on (noyau, atome) ?			
Quelle est leur charge électrique ?			

4. De quoi est constitué l'atome d'hydrogène ?
 5. A partir des données suivantes : $m_p=1,673 \cdot 10^{-27}$ kg, $m_e=9,109 \cdot 10^{-31}$ kg justifier la phrase de G.CHARPAK « On voit donc que presque **toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central...** » Vous pourrez faire les calculs en prenant l'atome d'hydrogène.
 6. Si le noyau de l'atome d'hydrogène avait la taille d'une balle de tennis (rayon balle=3 cm), indiquer dans ce cas à quelle distance se trouverait l'électron du noyau ?
Le terme lacunaire pour définir l'atome est-il justifié ?
 7. Tous les électrons du cortège interviennent-ils dans les « phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne » ?
- N.B. : Les questions 7 sera abordé en cours.

