03 3ème

Atomes et conduction des métaux

1 QUESTIONNEMENT

Dans un métal, est-ce l'atome qui conduit le courant ou la structure à laquelle il appartient ? comment le vérifier ?

Proposer un protocole, le mettre en œuvre, conclure

2 EXPERIMENTATION

Vérifier la conductivité de certains métaux, de sels métalliques

Conclusion : la conductivité dépend de la structure dans laquelle se trouve l'atome. pour comprendre cette structure, nous allons étudier l'atome...

Questionnement : Le courant électrique, c'est quoi ? Notion d'électrons libres. D'où viennent-ils ?

3 DESCRIPTION DE L'ATOME

Notion de modèle, Modèle de Rutherford :

L'atome est composé d'un noyau central massif de charge électrique «positive» autour duquel tournent des électrons très légers de charge «négative»

notion de «nombre de charges»:

charge élémentaire = valeur absolue de la charge de l'électron

nombre de charges dans le noyau : ne change JAMAIS, définit la nature du noyau.

nombre d'électrons : dans un ATOME, égal au nombre de charges du noyau.

L'atome est «électriquement neutre»

le noyau est <u>au moins</u> 1840 fois plus lourd que les électrons qui l'entourent (4750 fois dans le cas de l'Uranium).

Le rayon du noyau est à peu près 100 000 fois plus petit que celui de l'atome (Si un atome a un rayon de 100 m, son noyau a un rayon d'un mm, et son électron a un rayon d'1,80 m)

Ce sont les électrons qui sont à l'origine de toutes les structures et réactions chimiques.

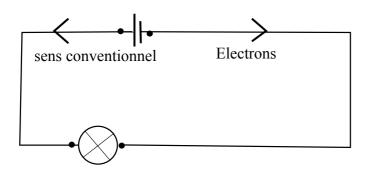
4 CONDUCTIVITÉ DES MÉTAUX

Dans une struture métallique, les atomes possèdent des électrons «libres», non rattachés spécifiquement à un atome donné. Ces électrons peuvent se déplacer : c'est ce qu'on appelle le «courant électrique».

Le sens du déplacement des électrons est inverse du sens «conventionnel :

Atomes et conduction des métaux

(Schéma, à connaître)



Dans un sel métallique, les électrons de chaque atome métallique ne sont pas libres de se déplacer : le courant électrique ne peut pas passer.

5 ACTIVITÉ DE DÉCOUVERTE : LA SUPRACONDUCTIVITÉ

Monter un circuit alimentant une lampe assez puissante à basse tension.

Faire dire aux élèves : la tension aux bornes du fil est nulle (U = RI, R est nulle, le vérifier avec une sensibilité ad hoc)

Mesurer cette tension (sensibilité 10V) => nulité confirmée... Changer la sensibilité et montrer que la valeur n'est pas nulle.

P = UI, puissance dissipée dans un dipole : cette puissance est perdue.

Supraconductivité : la résistance est réellement nulle

Intérêt de la supraconductivité, en particulier pour les champs magnétiques intense comme au CERN