

Courant électrique et structure de la matière

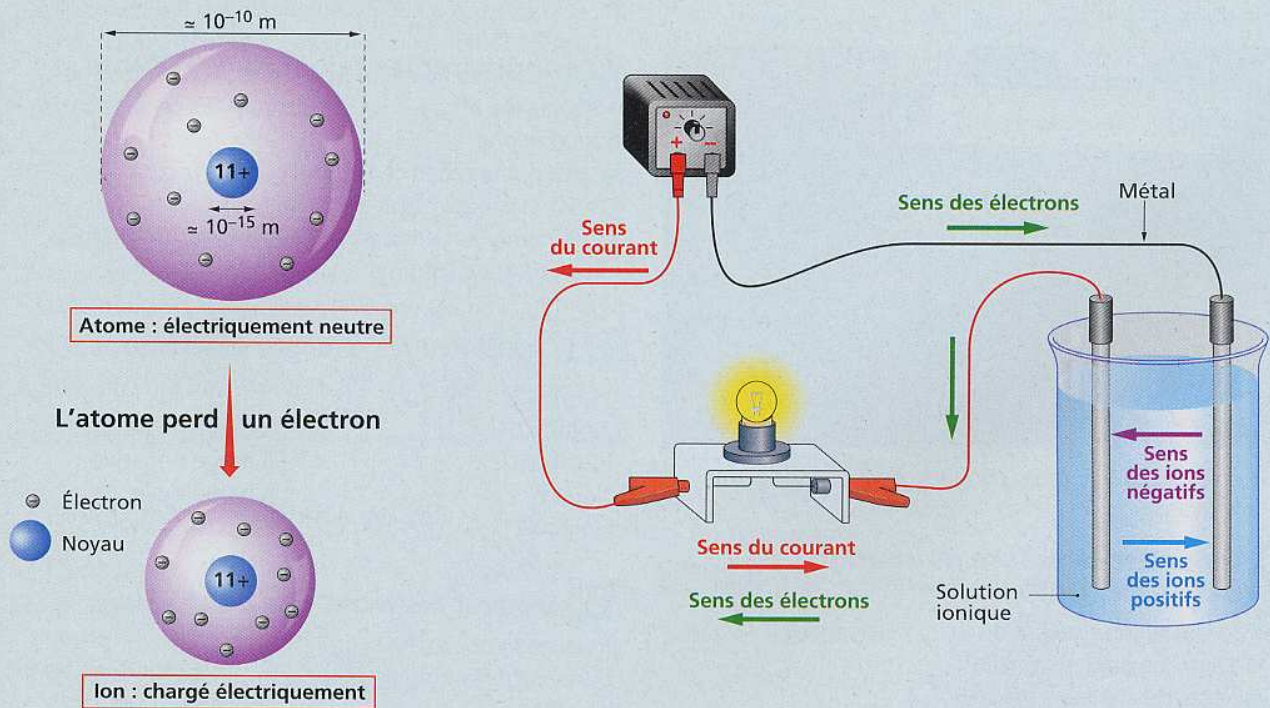
Je révise Courant électrique et structure de la matière

Je dois connaître

- Les solides ne conduisent pas tous le courant électrique mais tous les **métaux** le conduisent : il est alors dû au **déplacement d'électrons** du métal dans le sens opposé au sens conventionnel du courant.
- Les **solutions aqueuses** ne conduisent pas toutes le courant électrique mais toutes les **solutions ioniques** le conduisent. Il est dû au **déplacement des ions** de la solution : les ions positifs dans le sens conventionnel du courant, et les ions négatifs dans le sens opposé.
- Le **noyau** et les **électrons** sont les constituants de l'**atome**. Les atomes et les **molécules** sont **électriquement neutres** ; l'électron et les ions sont chargés électriquement.

Je dois être capable de

- Comparer le caractère conducteur de différents solides, de l'eau pure et de diverses solutions aqueuses à l'aide d'un circuit électrique.
- Comparer les ordres de grandeur des dimensions du noyau et de l'atome.



Je m'évalue

Socle commun

- Tous les conduisent le courant électrique qui est alors dû à un déplacement d'électrons.
- La conduction électrique dans les solutions aqueuses est due à un déplacement Les chargés électriquement se déplacent dans le même que le sens conventionnel du
- Le et les sont les constituants de l'atome.
- Les atomes et les molécules sont électriquement Les électrons et les ions sont électriquement
- Un permet de comparer le caractère conducteur de différents solides, de l'eau et diverses solutions aqueuses.
- Le noyau est environ plus petit que l'atome.