

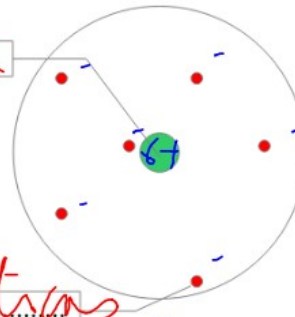
2. Structure de l'atome. **ATTENTION** : Bien lire tout le document avant de répondre !

Pour interpréter les expériences, les chercheurs ont proposés différentes hypothèses.

Compléter à l'aide du diaporama : [http://salle15.fr/3e/Chimie/Petite Histoire de l'Atome](http://salle15.fr/3e/Chimie/Petite%20Histoire%20de%20l'Atome)

- Qui imagine le premier modèle de l'atome : Thomson
Quand ? 1904
- Le modèle de l'atome le plus récent est celui de : L. de Broglie (1927)
- Dans les modèles plus récents la « zone en vert » est appelée noyau et est chargée positivement
- Les particules qui tournent autour du noyau sont appelées électrons et sont chargées négativement
- Dans un atome on trouve autant de charges positives que de charges negatives l'atome est donc électriquement neutre
- Le nombre de charges positives dans le noyau est appelé numéro
Le noyau est très petit, mais il contient pratiquement toute la masse de l'atome.

Modèle de l'atome



électrons
atomique (\Rightarrow)

3. Interprétation des expériences. (Schémas a, d et e)

Au début le tissu et les baguettes sont neutres électriquement. (a)

En frottant, le tissu arrache des particules à la baguette.

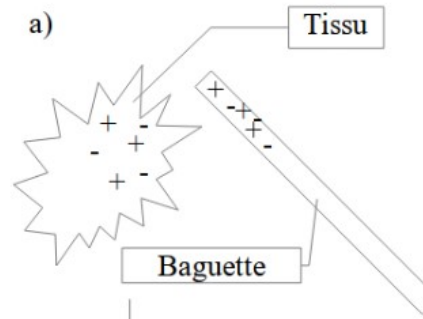
En observant le modèle de Louis de Broglie, quelles sont les particules que le tissu a pu arracher ? *des électrons*

La baguette a perdu des elle est donc chargée (positivement ou négativement).

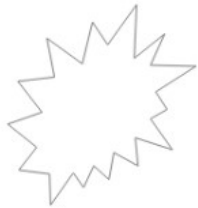
Le tissu a des il est donc chargé (positivement ou négativement).

Compléter en déplaçant les « + » ou les « - » sur chaque schéma.

Compléter avec des flèches pour préciser si il y a attraction ou répulsion



d)



e)



Conclusions :

- Des charges identiques
- Des charges différentes

