

TP1A :

Évolution du modèle de l'atome (Rappels du collège)

DOCUMENTS :

Vous pouvez visionner ces documents sur vos ordinateurs ou alors avec votre téléphone (et des écouteurs) à l'aide des QR Code.

Document 1 : La longue histoire de la matière

Lien vidéo (cliquer ici)

Pour regarder la vidéo avec votre téléphone, merci de mettre vos écouteurs ou les sous-titres. Vous pouvez flasher le code avec la caméra de votre téléphone.

**QUESTIONS :**

Allumer l'ordinateur (ou utiliser votre téléphone avec des écouteur) et visualiser la vidéo du document 1

1. Quel est le premier « scientifique » à parler d'atome ? Que veut dire « Atomos » selon lui ? *Democrite*
2. Compléter les phrases suivantes à l'aide de la vidéo *Atomos = indecible*

La matière qui nous entoure est composée *d'atomes*

Au centre d'un atome il y a le *noyau*, autour duquel on retrouve des *electrons de charge négative*

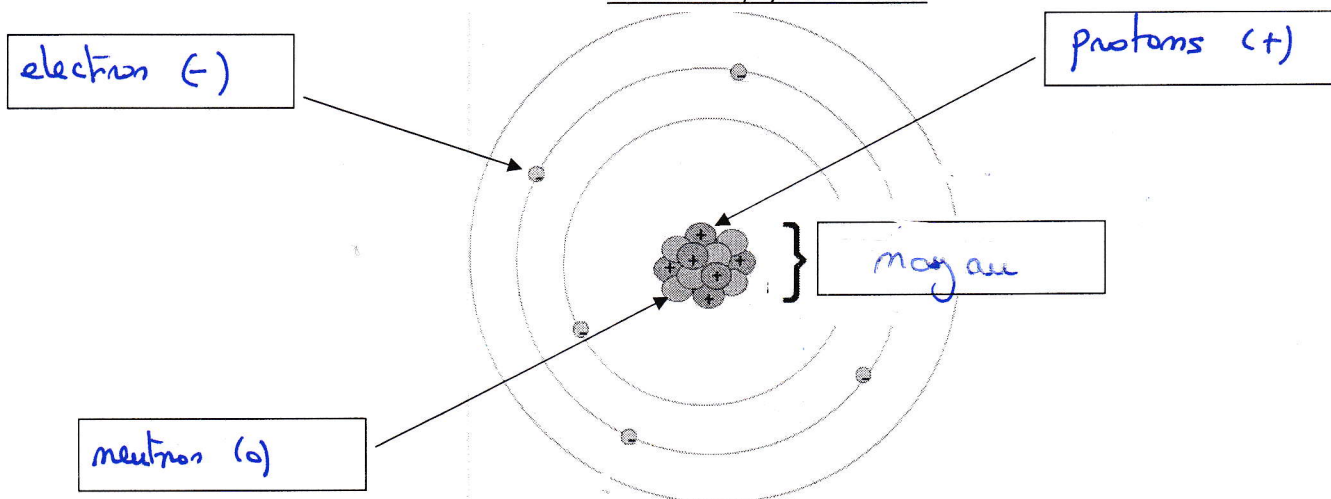
Dans le noyau on retrouve les *protons* (de charge *positive*) et les *neutrons* (de charge *nulle (0)*), l'ensemble de ces particules est appelé *nucleon* (vient du grec « nucléos » qui veut dire noyau).

Un atome est électriquement *neutre* c'est-à-dire qu'il y a *autant* de *protons* que *d'electrons* dans un atome.

Un atome a une taille d'environ *10^{-10} m* alors que le noyau a une taille d'environ *10^{-15}* l'atome est principalement composé de *vide*

3. Complete le schéma bilan ci-dessous en indiquant le nom de la particule et sa charge.

Schéma simplifié de l'atome



A : acquis PA: Partiellement acquis NA : Non Acquis

A la fin de la séance je dois savoir :

- Connaître quelques scientifiques ayant travaillé sur l'atome
- Connaître la composition d'un atome
- Connaître les charges des particules
- Connaître la neutralité de l'atome

A	PA	NA