**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 ?
2. Compléter les phrases suivantes à l'aide de la vidéo et en utilisant les mots suivants :

10^{-10} m , 10^{-15} m , neutrons, protons, protons, électrons, électrons, d'atomes, noyau, positive, négatif, nulle, vide, nucléons, autant, neutre.

La matière qui nous entoure est composée

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

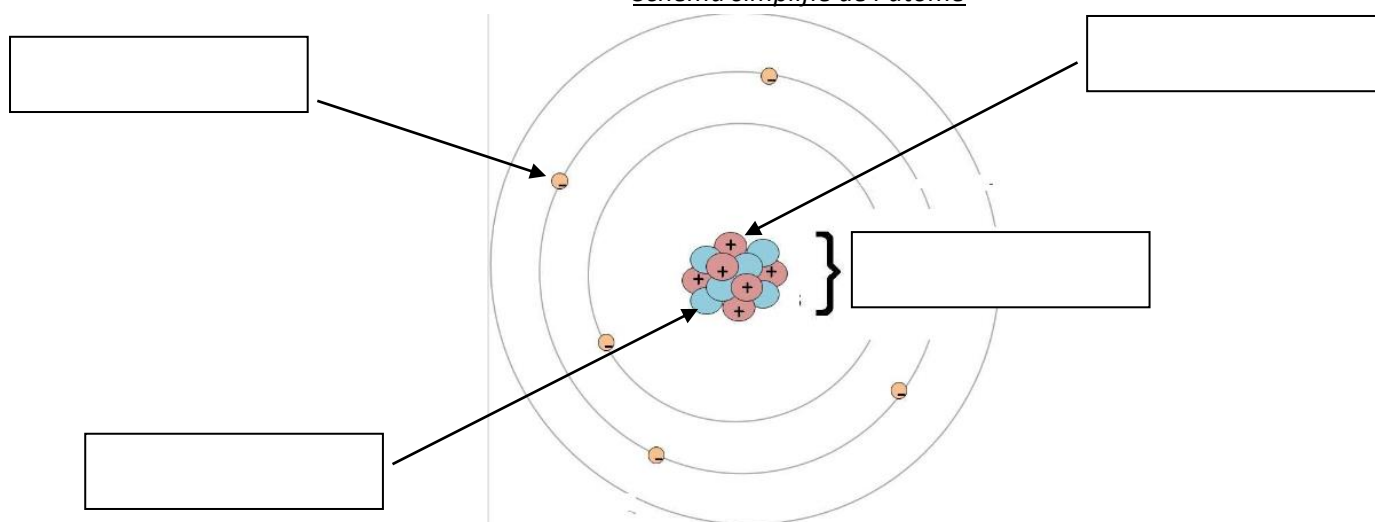
Dans le noyau on retrouve les (de charge) et les (de charge), l'ensemble de ces particules est appelé (vient du grec « nucléos » qui veut dire noyau).

Un atome est électriquement c'est-à-dire qu'il y a de que dans un atome.

Un atome a une taille d'environ alors que le noyau a une taille d'environ l'atome est principalement composé de

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

