Qu'est-ce que la Matière?

Définition (La Matière)

b objet qui occupe de l'espace et qui ont une masse.

Réciproquement, tout ce qui a une masse est de la matière.

6/ 1

De quoi est composée la Matière?

Intuition de Démocrite (460-370 avant J.-C.)

La matière est composée d'objets élémentaires indivisibles.

Aristote, Nouveau Testament, ...

Nommé "atome" (partie de matière indivisible)

Définition (L'Atome)

- Petit corps
- La plus petite partie d'un corps simple pouvant se combiner chimiquement avec un autre.
- Les constituants élémentaires de toutes les substances solides, liquides ou gazeuses.



Figure $1 - 1^{re}$ vision de l'atome



Figure 2 – Représentation d'une molécule d'eau

L'Électron

Historique:

- 1838-51 Prédiction de l'électron par Richard Laming :
 - Afin d'expliquer les propriétés chimiques des atomes
 - 1894 Stoney pose le mot "électron" :
 - "électrique" + "-on" suffixe des particules subatomiques
 - 1897 Découverte de l'électron par Joseph John Thomson
 - 1^{re} particule élémentaire découverte

Description

- ► Appartient à l'atome
- Permet la liaison entre les molécules
- Particule élémentaire

Propriétés

Masse 551 keV/c² (=
$$9{,}109 \times 10^{-31}$$
 kg)

Charge électrique
$$-1$$
 eV (= $-1,602 \times 10^{-19}$ C)

Durée de Vie Stable

Dimension Ponctuelle

Le Modèle atomique de Thomson

Le Modèle du cookie aux pépites de chocolat

Modèle atomique de Thomson

- 1904 L'atome composé de charges positives et de particules négatives.
- 1909 Invalidation du modèle par Rutherford

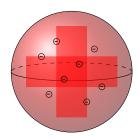


Figure 3 – Vision de l'atome de Thomson

L'expérience de Rutherford (1909)

L'expérience de la feuille d'Or

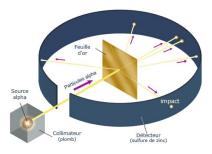


Figure 4 – Expérience de Rutherford

- 1. Émission de particules α (noyau d'Hélium : ${}^4_2He^{2+}$)
- 2. Une feuille d'Or de 6 000 Å (Å = 10^{-10} m)
- 3. Un écran de Sulfure de Zinc (ZnS)
 - Lors d'une collision $(\alpha + ZnS)$, on observe un scintillement lumineux

10/1