Qu'est-ce qu'un atome?

* La plus petite particule d'un élément
* Ne peut être décomposé en une substance plus simple au moyen d'une réaction chimique
* L'unité fondamentale de la matière

**Parties d'un atome**

**Particules subatomiques:** Les particulent qui composent un atome; Il y en a trois:

**Protons**: Les protons sont des particules qui ont une charge positive et une masse relative de 1; ils sont situés dans le noyau.

Ils sont importants puisque leur nombre nous indiquent de quel atome il s'agit. Ex: un atome qui possède seulement 1 proton est un atome d'hydrogène

**Neutrons**: Les neutrons sont des particules neutres qui ont une masse relative de 1; ils sont situés dans le noyau.

**Électrons**: Les électrons sont des particules qui ont une charge négative et une masse d'environ 1/2 000 de la masse du proton ou neutron. Ils sont en orbite autour du noyau.

Nombre de particules subatomiques

* Numéro atomique = le nombre de protons
* Nombre d'électrons = le nombre de protons
* Masse atomique (nombre de masse) = le nombre de protons et neutrons
* Nombre de neutrons = masse atomique - numéro atomique
* Notation atomique