

A retenir :

- un atome est constitué d'un noyau chargé positivement autour duquel se déplacent des électrons chargés négativement.

- Le diamètre du noyau est 100 000 fois plus petit que celui de l'atome mais sa masse est concentré dans celui-ci car il est constitué en majorité **de vide**. Il a une structure lacunaire.

- Dans le noyau, les charges positives sont appelées les protons. Il existe aussi des neutrons pour maintenir les protons entre eux. L'ensemble des protons et des neutrons sont appelés des nucléons.

- Dans la classification périodique, les atomes sont rangés par numéro atomique noté Z croissant qui représente le nombre de protons dans le noyau.

- Un atome possède autant de charges positives (les protons) que d'électrons. Il est donc électriquement neutre.

Chaque type d'atome est caractérisé par un nombre d'électrons.

Exemple :

L'atome de carbone possède**6**..... protons donc**6**..... électrons.