

Chapitre 1 L'atome	Ce que je dois « savoir »	Où dans le chapitre ?
	• Décrire un modèle de l'atome • Nommer les constituants : électrons, noyau • Décrire la structure interne du noyau (nucléons et protons) • Connaître la charge électrique (atome, électron, neutron, proton)	Capsule vidéo Exercices 1 et 3
	Ce que je dois « savoir-faire »	Où dans le chapitre ?
	• Représenter un modèle de l'atome • Utiliser la classification périodique	Exercice 1 Exercice 2

I – Modèle de l'atome

L'atome est constitué :

- d'un chargé (au centre)
- d'..... chargés (en mouvement autour du noyau)

Le noyau est composé de particules, appelées :

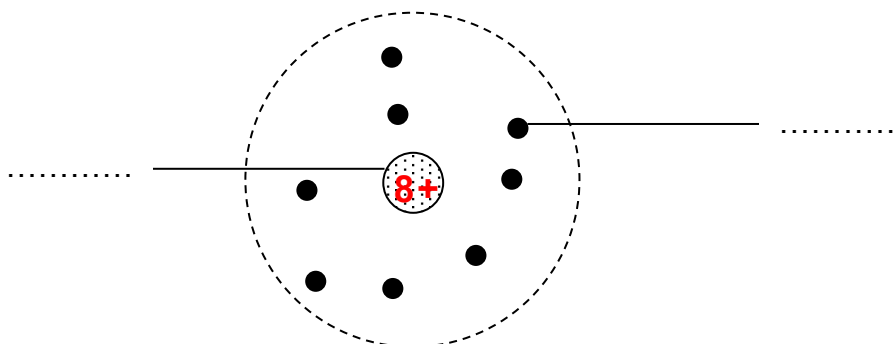
- les : chargés
- les : électriquement neutres

II – Propriété de l'atome

Chaque atome est caractérisé par son, noté, qui correspond au contenus dans le noyau.

Un **atome est** : il possède autant d'électrons que de protons.

Modélisation d'un atome : atome d'oxygène ($Z=8$)



Remarques :

- Un atome se note A_ZX

Z : nombre de = nombre d'électrons

A : nombre de (nb protons + nb neutrons)

- Attention, lors de la modélisation d'un atome, les proportions ne sont pas du tout respectées : le noyau est fois plus petit que l'atome.
- La masse de l'atome est concentrée dans le
- L'atome est essentiellement constitué de : on dit qu'il a une structure lacunaire.