

Chapitre 2 L'atome	Ce que je dois « savoir »	Où dans le chapitre ?
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Décrire un modèle de l'atome</li> <li>• Nommer les constituants : électrons, noyau</li> <li>• Décrire la structure interne du noyau (nucléons et protons)</li> <li>• Connaître la charge électrique (atome, électron, neutron, proton)</li> </ul>	Capsule vidéo Exercices 1 et 3
	Ce que je dois « savoir-faire »	Où dans le chapitre ?
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Représenter un modèle de l'atome</li> <li>• Utiliser la classification périodique</li> </ul>	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 ..... :

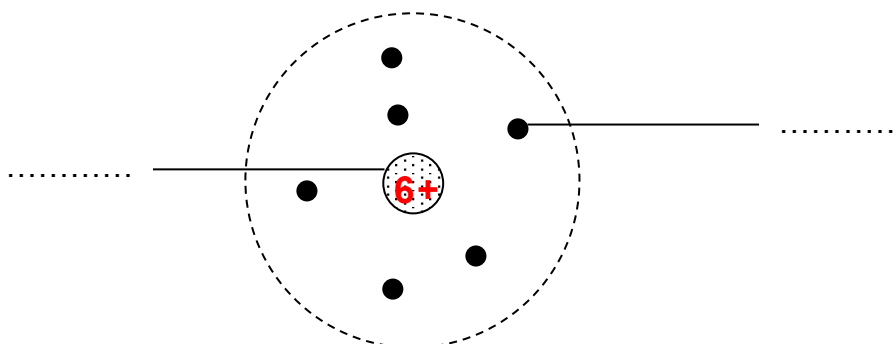
- les ..... : chargés .....
- les ..... : électriquement neutres

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 de carbone (Z=6)



## Remarques :

- Un atome se note  $\overset{A}{\underset{Z}{X}}$

**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.