

**Fiche de mémorisation : la constitution de l'atome**



Que trouve-t-on au centre d'un atome ?	On trouve le noyau constitué de nucléons : protons + neutrons
Quelle est la charge électrique des protons ?	Ils sont de charge positive (+)
Quelle est la charge électrique des électrons ?	Ils sont de charge négative (-)
Où se trouvent les électrons ?	Ils sont autour du noyau
Les protons et les neutrons sont appelés les ....	Nucléons
Qu'indique le numéro atomique d'un élément ? Donner sa notation	Son nombre de proton : Z
Qu'indique le nombre de masse d'un élément ? Donner sa notation	Son nombre de nucléons : A
Comment déterminer le nombre de neutrons d'un élément ?	On fait le calcul $A - Z$ Soit : nombre de nucléons – nombre de protons
Comment représenter un atome de carbone ?	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <math display="block">\begin{matrix} 12 \\ 6 \end{matrix} \text{C}</math> </div> <div style="text-align: center;"> <p>The diagram shows a central nucleus containing 6 protons (represented by '+') and 6 neutrons (represented by '*'). Six electrons (represented by '-') are shown orbiting the nucleus. Labels with arrows point to a proton, a neutron, and an electron.</p> </div> </div>

## Fiche de mémorisation : la constitution de l'atome



Que trouve-t-on au centre d'un atome ?	
Quelle est la charge électrique des protons ?	
Quelle est la charge électrique des électrons ?	
Où se trouvent les électrons ?	
Les protons et les électrons sont appelés les ....	
Qu'indique le numéro atomique d'un élément ?	
Qu'indique le nombre de masse d'un élément ?	
Comment déterminer le nombre de neutrons d'un élément ?	
Comment représenter un atome de carbone ?  $\begin{array}{c} 12 \\ \text{C} \\ 6 \end{array}$	