

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; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="margin-right: 20px;"> $\begin{matrix} 12 \\ 6 \end{matrix} \text{C}$ </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 ?	
<p>Comment représenter un atome de carbone ?</p> ${}^{\text{12}}_{\text{6}}\text{C}$	