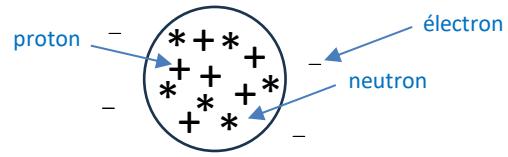


Fiche de mémorisation : la constitution de l'atome



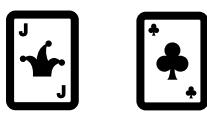
C3

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 chargés positivement (+)
Quelle est la charge électrique des électrons ?	Ils sont chargés négativement (-)
Où se trouvent les électrons ?	Ils gravitent 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 protons : 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 ? $\begin{array}{c} 12 \\ \text{C} \\ 6 \end{array}$	 <p>Diagram illustrating the structure of an atom. The central nucleus is represented by a circle containing several positive charges (protons, marked with '+') and negative charges (neutrons, marked with '*'). Surrounding the nucleus is a cloud of negative electrons (marked with '-'). Arrows point from the labels 'proton', 'neutron', and 'électron' to their respective components.</p>

<https://ladigitale.dev/digiflashcards/#/f/659bd3be1b951>



Cartes de mémorisation niv 1



Fiche de mémorisation : la constitution de l'atome

C3

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 ? $\begin{array}{c} 12 \\ \text{C} \\ 6 \end{array}$	

<https://ladigitale.dev/digiflashcards/#/f/659bd3be1b951>

Cartes de mémorisation

