
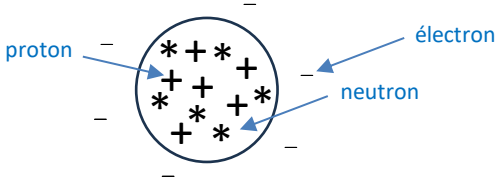



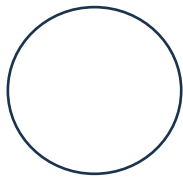
Fiche de mémorisation : la constitution de l'atome		 C3
Que trouve-t-on au centre d'un atome ?	On trouve le noyau constitué de nucléons : protons + neutrons	
Quelle est la charge électrique des protons ?	Ils sont chargés positivement (+)	
Quelle est la charge électrique des électrons ?	Ils sont chargés 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 ? $^{12}_6\text{C}$		

<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 ? ${}^{12}_{6}\text{C}$		

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



Cartes de mémorisation

