

FICHE DE MÉMORISATION

CHAPITRE 6

LA STRUCTURE DE L'ATOME

QUESTIONS	RÉPONSES
Quelles sont les 2 parties principales d'un atome ?	Un noyau et des électrons qui gravitent autour.
Quelle est la constitution du noyau d'un atome ?	Le noyau est constitué de protons (+) et de neutrons (neutres) qui sont appelés les nucléons
Quelle est la charge du noyau ?	+
Quelle est la charge d'un électron ?	-
Quelle est la charge de l'atome ? Pourquoi ?	Un atome est électriquement neutre car il a autant de charge protons + dans le noyau que d'électrons - autour.
Quel est l'ordre de grandeur du diamètre d'un atome ?	10^{-10} m
Quel est l'ordre de grandeur du noyau d'un atome ?	100 000 fois plus petit soit 10^{-15} m
Quelle est la masse d'un atome ?	La masse d'un atome et celle de son noyau car la masse des électrons est très faible par rapport à celle des nucléons
Qu'est-ce qu'un ion ?	Un ion provient d'un atome qui a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons.
Qu'est-ce qu'un cation ?	c'est un ion positif (qui a perdu des électrons) Na ⁺ , Fe ²⁺ , Al ³⁺
Qu'est-ce qu'un anion ?	c'est un ion négatif (qui a gagné des électrons) Cl ⁻ , S ²⁻

FICHE DE MÉMORISATION
CHAPITRE 6
LA STRUCTURE DE L'ATOME

QUESTIONS	RÉPONSES
Quelles sont les 2 parties principales d'un atome ?	
Quelle est la constitution du noyau d'un atome ?	
Quelle est la charge du noyau ?	
Quelle est la charge d'un électron ?	
Quelle est la charge de l'atome ? Pourquoi ?	
Quel est l'ordre de grandeur du diamètre d'un atome ?	
Quel est l'ordre de grandeur du noyau d'un atome ?	
Quelle est la masse d'un atome ?	
Qu'est-ce qu'un ion ?	
Qu'est-ce qu'un cation ?	
Qu'est-ce qu'un anion ?	