

FLASHCARD 1 Quelle est la composition de l'atome ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 2 Qu'est-ce que le numéro atomique Z ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 3 Qu'est-ce que le nombre de masse A ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 4 Quelle est la charge des particules élémentaires ? CHAPITRE 1
FLASHCARD 5 Quelle est la structure lacunaire de l'atome ? Où est concentrée sa masse ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 6 Quel est l'ordre de grandeur du diamètre d'un atome ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 7 Qu'est-ce que l'électroneutralité d'un atome ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 8 Comment déterminer le nombre de neutrons dans un noyau ? CHAPITRE 1
FLASHCARD 9 Comment représenter un atome ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 10 Qu'est-ce qu'un ion ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 11 Quelle est la différence entre un cation et un anion ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 12 Qu'est-ce qu'un ion monoatomique ? CHAPITRE 1
FLASHCARD 13 Qu'est-ce qu'un ion polyatomique ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 14 Comment déterminer si une formule correspond à un atome ou un ion ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 15 Comment schématiser un ion sulfure S^{2-} ? CHAPITRE 1	FLASHCARD 16 Comment utiliser un test à la soude ou au nitrate d'argent pour différencier deux solutions ? CHAPITRE 1

Proton : charge positive +, électron : charge négative -, neutron : pas de charge.	Le nombre de masse A correspond au nombre total de nucléons (protons + neutrons).	Le numéro atomique Z correspond au nombre de protons dans le noyau.	Un atome est constitué d'un noyau central (protons et neutrons) autour duquel gravitent des électrons.
$N_{\text{neutrons}} = A - Z$, où A est le nombre de masse et Z le numéro atomique.	Un atome est neutre quand le nombre de protons est égal au nombre d'électrons.	10^{-10} m	L'atome est principalement constitué de vide entre le noyau et les électrons. La masse de l'atome est concentrée en son noyau.
Un ion formé d'un seul atome (ex : Cl^-).	Un cation a une charge positive, un anion une charge négative.	Un ion est un atome ou une molécule ayant perdu ou gagné des électrons.	Dessiner un noyau avec le nombre correct de protons et de neutrons, et les électrons en orbite autour. Il y a autant d'électrons que de protons.
Observer la couleur du précipité formé : vert pour Fe^{2+}, orange pour Fe^{3+}, etc...	Représenter un noyau avec 16 protons, 16 neutrons et 18 électrons.	Un atome est électriquement neutre, alors qu'un ion porte une charge.	Un ion formé de plusieurs atomes (ex : SO_4^{2-}).