

Ch 4 Activité 1 Représentation symbolique de quelques atomes

Atomes	A / Z / N	Représentation symbolique de l'atome
L'atome de carbone possède 6 protons et 6 neutrons.	A = Z = N =	C
L'atome d'azote possède 14 nucléons et 7 protons.	A = Z = N =	
L'atome d'oxygène possède 8 électrons et 8 neutrons.		

Activité 2 Expression et calcul de la charges des noyau et nuage électronique dans quelques atomes

Atome	Charge du noyau Relation à compléter $Q_N =$	Charge du nuage électronique Relation à compléter $Q_{NE} =$
Carbone Z =	$Q_N =$ $Q_N =$	$Q_{NE} =$ $Q_{NE} =$
Azote Z =	$Q_N =$ $Q_N =$	$Q_{NE} =$ $Q_{NE} =$
Oxygène Z =	$Q_N =$ $Q_N =$	$Q_{NE} =$ $Q_{NE} =$

Activité 3 Expression et calcul de la masse de quelques atomes

Atome	Relation à compléter $M_{at} =$
Cuivre 29 protons 34 neutrons	
Soufre 32 nucléons 16 neutrons	
Chlore 17 électrons 18 neutrons	

Activité 4 Isotopes : classez les isotopes suivant dans la colonne de l'atome correspondant : ^{58}Fe , ^{32}S , ^{64}Zn , ^{54}Fe , ^{66}Zn , ^{57}Fe , ^{34}S , ^{67}Zn , ^{68}Zn , ^{36}S , ^{70}Zn , ^{33}S , ^{56}Fe .

S	Fe	Zn

Quel est le point commun entre les isotopes d'une même colonne ?

Quelle est la différence entre les isotopes d'une même colonne ?