

Le modèle de l'atome - Exercices

Exercice 1 :

- 1) Voici la représentation symbolique d'un élément chimique : $^{63}_{29}Cu$
Donner la signification des chiffres 63 et 29 ainsi que leurs symboles.
- 2) Compléter le tableau suivant :

Elément	Fluor	Phosphore	Bérylium	Chrome	Sodium
Symbol de l'atome	$^{19}_9F$	$^{31}_15P$	4Be	^{51}Cr	Na
Nombre de Protons		15			
Nombre de Neutrons			5		12
Nombre d'Électrons				24	11

- 3) Calculer la masse approchée de l'atome de phosphore en unité de masse atomique et en grammes.
On donne : 1 U = $1,67 \times 10^{-27} Kg$.

Exercice 2 :

- 1) La représentation symbolique de l'atome d'Aluminium est $^{27}_{13}Al$. Donner sa structure électronique .
- 2) Définir le mot isotope puis donner un isotope possible de l'atome d'aluminium .

Exercice 3 :

Je suis un isotope de l'atome de Magnésium ayant une masse de $4,175 \times 10^{-26} Kg$, et mon noyau porte une charge $1,92 \times 10^{-18} C$.

On donne la masse d'un nucléon $m = 1,67 \times 10^{-27} Kg$, et la charge élémentaire $e = 1,6 \times 10^{-19} C$.

- 1) a) Quel est mon numéro atomique ?
b) Que représente le numéro atomique d'un atome ?
c) Déterminer le nombre de mes nucléons du noyau.
- 2) Une tablette de chocolat contient 220 mg de magnésium.
Calculer le nombre d'atomes contenus dans cette tablette .
- 3) a) Donner ma structure électronique .
b) Quelle est ma couche externe ? Combien d'électrons contient-elle ?

Exercice 4 :

L'uranium U est un élément chimique de numéro atomique 92 qui possède plusieurs isotopes . Le nombre de nucléons de l'isotope A est 238 .

- 1) Donner la représentation symbolique de l'isotope A .
- 2) Il existe deux autres isotopes de l'Uranium, possédant par rapport à l'isotope A :
 - Trois neutrons de moins : c'est l'isotope B .
 - Quatre neutrons de moins : c'est l'isotope C .
 Donner la représentation symbolique de ces isotopes.