

La composition d'un noyau atomique

La composition d'un noyau atomique est indiquée par :

- son **numéro atomique** noté Z , qui indique le nombre de protons ;
- son **nombre de masse** noté A , qui indique le nombre total de nucléons (protons et neutrons) présents dans le noyau de l'atome.

Un atome est alors noté de cette façon :

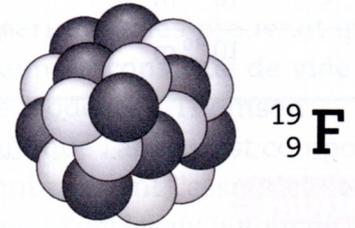
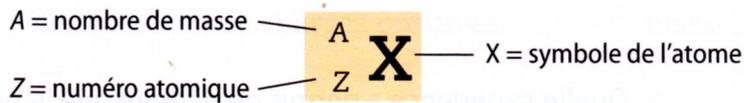


Fig. 2 : Par exemple, le noyau de l'atome de fluor contient 9 protons et 19 nucléons, donc $19 - 9 = 10$ neutrons.

Remarque Le nombre de neutrons est égal à $A - Z$.

La classification périodique

$\begin{array}{c} A \\ Z \\ \text{X} \\ \text{nom} \end{array}$
 Nombre de masse
 Numéro atomique
 Symbole de l'élément

12 C
6
Carbone

56 Fe
26
Fer

1 H
1
Hydrogène

Dans la classification périodique ci-dessus, on a représenté l'atome le plus abondant pour chaque élément chimique. Un élément chimique est caractérisé par son numéro atomique Z , c'est-à-dire le nombre de protons contenus dans son noyau.

Les éléments chimiques sont classés en ligne par numéro atomique croissant.

1. Combien de type de particule contient le noyau d'un atome
2. Qu'indique le numéro atomique Z d'un atome ? et le nombre de masse A ?
3. À l'aide des documents, indiquer la composition du noyau de l'atome d'hydrogène, de l'atome de carbone et de l'atome de fer. Expliquer votre méthode.
4. Le noyau d'un atome contient-il toujours autant de protons que de neutrons ? Illustrer votre réponse avec des exemples de la classification périodique.

C2-2 S'EXERCER AVEC LE TABLEAU PÉRIODIQUE.

Pour les questions suivantes, vous pouvez vous aider du tableau périodique à la fin du manuel.

1. Quel est le symbole du chlore ? Combien possède-t-il de protons?
2. Quel atome possède 15 électrons?
3. Quel atome a pour symbole Cu? Quel est son numéro atomique?
4. Cite un autre atome de la famille du Brome.
5. Quel atome possède 36 protons? Quel est son symbole? Combien possède-t-il d'électrons?

C2-2 S'EXERCER AVEC LE TABLEAU PÉRIODIQUE.

Pour les questions suivantes, vous pouvez vous aider du tableau périodique à la fin du manuel.

1. Quel est le symbole du chlore ? Combien possède-t-il de protons?
2. Quel atome possède 15 électrons?
3. Quel atome a pour symbole Cu? Quel est son numéro atomique?
4. Cite un autre atome de la famille du Brome.
5. Quel atome possède 36 protons? Quel est son symbole? Combien possède-t-il d'électrons?

C2-2 S'EXERCER AVEC LE TABLEAU PÉRIODIQUE.

Pour les questions suivantes, vous pouvez vous aider du tableau périodique à la fin du manuel.

1. Quel est le symbole du chlore ? Combien possède-t-il de protons?
2. Quel atome possède 15 électrons?
3. Quel atome a pour symbole Cu? Quel est son numéro atomique?
4. Cite un autre atome de la famille du Brome.
5. Quel atome possède 36 protons? Quel est son symbole? Combien possède-t-il d'électrons?

C2-2 S'EXERCER AVEC LE TABLEAU PÉRIODIQUE.

Pour les questions suivantes, vous pouvez vous aider du tableau périodique à la fin du manuel.

1. Quel est le symbole du chlore ? Combien possède-t-il de protons?
2. Quel atome possède 15 électrons?
3. Quel atome a pour symbole Cu? Quel est son numéro atomique?
4. Cite un autre atome de la famille du Brome
5. Quel atome possède 36 protons? Quel est son symbole? Combien possède-t-il d'électrons?

C2-2 S'EXERCER AVEC LE TABLEAU PÉRIODIQUE.

Pour les questions suivantes, vous pouvez vous aider du tableau périodique à la fin du manuel.

1. Quel est le symbole du chlore ? Combien possède-t-il de protons?
2. Quel atome possède 15 électrons?
3. Quel atome a pour symbole Cu? Quel est son numéro atomique?
4. Cite un autre atome de la famille du Brome
5. Quel atome possède 36 protons? Quel est son symbole? Combien possède-t-il d'électrons?

C2-2 S'EXERCER AVEC LE TABLEAU PÉRIODIQUE.

Pour les questions suivantes, vous pouvez vous aider du tableau périodique à la fin du manuel.

1. Quel est le symbole du chlore ? Combien possède-t-il de protons?
2. Quel atome possède 15 électrons?
3. Quel atome a pour symbole Cu? Quel est son numéro atomique?
4. Cite un autre atome de la famille du Brome
5. Quel atome possède 36 protons? Quel est son symbole? Combien possède-t-il d'électrons?

Doc. 1

La formation des ions

Lors de certains phénomènes comme les transformations chimiques, un atome ou groupe d'atomes peut perdre ou gagner un ou plusieurs électrons pour former une espèce chimique chargée électriquement, appelée « ion ».

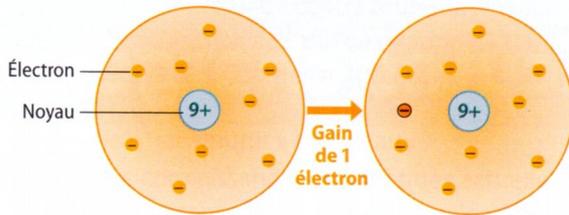


Fig. 1a : Atome de fluor.

Fig. 1b : Ion fluorure.

	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Charge électrique
Atome de fluor	9	9	0
Ion fluorure	9	10	-1

L'atome de fluor F ($Z = 9$, Fig. 1a) peut gagner un électron pour donner l'ion fluorure (Fig. 1b). Sa charge électrique est alors -1 .

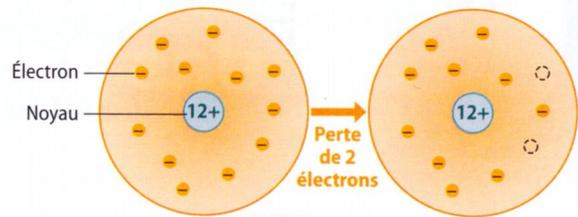


Fig. 2a : Atome de magnésium.

Fig. 2b : Ion magnésium.

	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Charge électrique
Atome de magnésium	12	12	0
Ion magnésium	12	10	+2

L'atome de magnésium Mg ($Z = 12$, Fig. 2a), peut perdre deux électrons pour donner l'ion magnésium (Fig. 2b). Sa charge électrique est alors $+2$.

Doc. 2

La formule chimique d'un ion

La formule chimique d'un ion permet de connaître sa charge électrique, et donc de savoir si l'atome correspondant a perdu ou gagné un ou plusieurs électrons pour le former (Fig. 3).

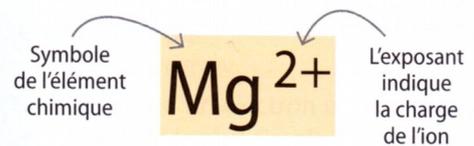


Fig. 3 : Formule de l'ion magnésium.

Comprendre

1. Qu'est-ce qu'un ion ?
2. L'atome de magnésium et l'ion magnésium ont-ils le même nombre de protons ? d'électrons ?
3. Quelle est la charge électrique de l'ion fluorure ? Justifie ta réponse en comparant le nombre de protons et d'électrons présents.

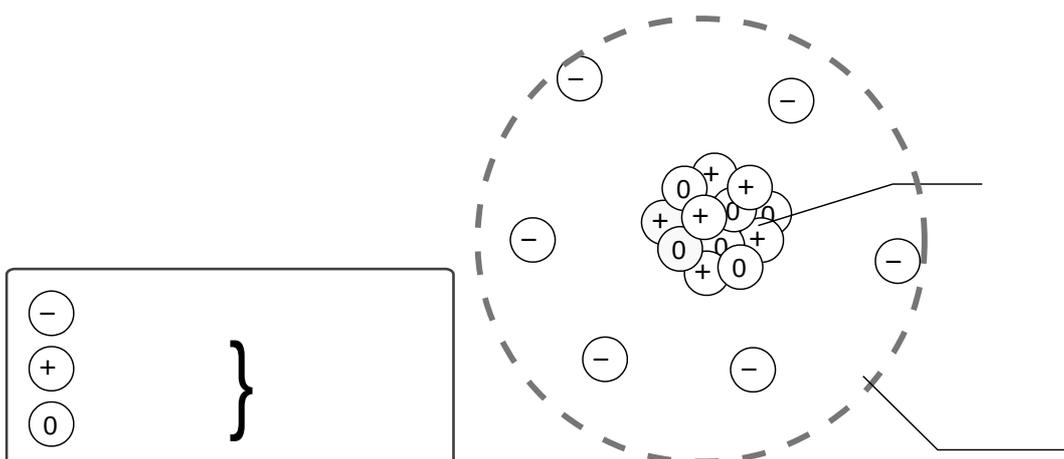
Raisonnement

4. Écris la formule chimique de l'ion fluorure.
5. Quelle est la différence entre un atome et un ion ?

Conclure

6. Quelles informations la formule chimique d'un ion apporte-t-elle ?

L'atome de carbone



Mario a fait une commande de solutions ioniques pour ses TP de chimie. Malheureusement les 6 flacons n'ont pas d'étiquettes. Il les numérote de 1 à 6 et se demande s'il va pouvoir retrouver ce qu'il y a dedans... Pouvez-vous l'aider ?

1. À l'aide de vos connaissances et des documents ci-dessous, décrire comment retrouver les bonnes étiquettes en faisant le minimum de tests.

- Faire valider par le professeur
- **Réaliser l'expérience. Noter vos résultats et compléter le document 1.**

Doc 1 : Liste des produits commandés

Espèce chimique	Ions présents	Flacon
Sulfate de fer II		
Acide Chlorhydrique	H ⁺ , Cl ⁻	
Sulfate de cuivre II		
Hydroxyde de potassium		
Acide éthanoïque	H ⁺ , CH ₃ COO ⁻	
Chlorure de sodium		

Doc 2 : Des tests d'identification des ions

En présence de certains réactifs les ions peuvent former un précipité, c'est-à-dire un élément solide visible dans la solution. Les réactions sont différentes suivant les ions et les réactifs que l'on utilise.

Réactif ion	Hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent	BBT	Chlorure de baryum
Cu ²⁺	précipité bleu	∅		∅
Zn ²⁺	précipité blanc	∅		∅
Fe ²⁺	précipité vert	∅		∅
Fe ³⁺	précipité rouille	∅		∅
SO ₄ ²⁻	∅	∅		précipité blanc
Cl ⁻	∅	précipité blanc		∅
H ⁺	∅	∅	Jaune	∅
HO ⁻	∅	précipité brun	Bleu	∅

Doc 3 : Formule de certains ions

Chaque ion possède un nom, et une formule. Le nom fait généralement référence à l'atome dont il est issu.

Nom	Formule
Ion hydroxyde	HO ⁻
Ion sulfate	SO ₄ ²⁻
Ion sodium	Na ⁺
Ion chlorure	Cl ⁻
Ion cuivre II	Cu ²⁺
Ion fer II	Fe ²⁺
Ion hydrogène	H ⁺
Ion fer III	Fe ³⁺
Ion potassium	K ⁺

Doc 4 : Résultats d'expériences

	Flacon 1	Flacon 2	Flacon 3	Flacon 4	Flacon 5	Flacon 6
Test 1						
Test 2						
Test 3						
Substance						