

Leçon 2 : atomes et ions

Objectifs :

- *Connaître les grands noms de la découverte de l'atome ;*
- *Connaître la structure des atomes et leur composition, savoir ce qui détermine le nom d'un atome ;*
- *Savoir ce qu'est un ion et savoir établir sa formule chimique ou sa composition.*
- *Connaître la formule chimique de quelques ions ; savoir ce qu'est une solution ionique ;*
- *Connaître les tests de reconnaissance des ions métalliques et de l'ion chlorure.*

I) Les atomes :

A) Historique de la découverte de l'atome :

Voici trois vidéos :

A voir obligatoirement

<https://www.youtube.com/watch?v=GFswMotPhlY&t=45s>

Vidéo de 7 min, CEA

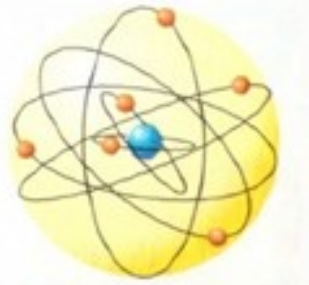
<https://www.youtube.com/watch?v=fhaZeqzTVjo>

Vidéo de 42 min, C'est pas sorcier

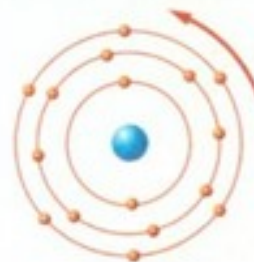
<https://www.youtube.com/watch?v=hxMNJ6-8n5c>



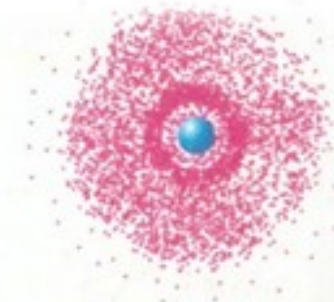
Modèle de Thomson



Modèle de Rutherford



Modèle de Bohr



Modèle de Schrödinger

B) Structure de l'atome :

- Il est constitué d'un noyau autour duquel tournent des électrons.
- Sa dimension est de 0,1 nanomètre, soit 10^{-10} m. L'atome (dans son ensemble) est 100 000 fois plus gros que son noyau.
- Entre le noyau et les électrons, il y a du vide. L'atome est donc essentiellement constitué de vide : on dit qu'il a une structure lacunaire.

1) Le noyau :

- Sa dimension est de 1 femtomètre, soit 10^{-15} m. Le noyau de l'atome est 100 000 fois plus petit que l'atome lui-même.
- Il est composé de protons et de neutrons. Les protons et les neutrons s'appellent des nucléons, puisqu'ils constituent le noyau (*noyau/nucléaire/nucléon : même famille*).
- Chaque nucléon est environ 2000 fois plus lourd qu'un électron. Le noyau contient donc presque toute la masse de l'atome.
- Chaque proton porte une charge électrique élémentaire positive (+).
- Les neutrons ne portent pas de charge électrique.

- Le nombre de protons contenus dans le noyau est appelé « numéro atomique » et est noté « Z ».
- Le nombre de nucléons (ensemble des protons et des neutrons) est appelé « nombre de masse » et est noté « A ».

C'est le nombre de protons contenus dans le noyau, c'est-à-dire le numéro atomique Z , qui détermine le nom de l'atome.

Exemples : $Z = 6 \rightarrow$ atome de carbone (6 protons) ; $Z = 8 \rightarrow$ atome d'oxygène (8 protons)

2) Les électrons :

- Ils sont tous identiques (indiscernables).
- Ils sont très légers (environ 2000 fois plus légers que les protons et les neutrons).

Chaque électron porte une charge élémentaire négative (-).

3) Charge électrique d'un atome :

Dans un atome, il y a toujours autant de protons (+) dans le noyau que d'électrons (-) qui tournent autour du noyau.

Par conséquent, un atome est toujours électriquement neutre (*sa charge est nulle*).

Notation d'un
atome : $\begin{matrix} A \\ Z \\ X \end{matrix}$

Exemples : ${}_{13}^{27}\text{Al}$ ${}_{6}^{12}\text{C}$

Classification périodique des éléments

1 1 H hydrogène																	18 4 2 He hélium				
7 3 Li lithium	9 4 Be béryllium	<p>Nombre de masse Numéro atomique</p> <table border="1"> <tr> <td>A</td> <td>X</td> </tr> <tr> <td>Z</td> <td>nom</td> </tr> </table> <p>Symbole de l'élément</p>										A	X	Z	nom	13 11 5 B bore	14 12 6 C carbone	15 14 7 N azote	16 8 O oxygène	17 9 F fluor	20 10 Ne néon
A	X																				
Z	nom																				
23 11 Na sodium	24 12 Mg magnésium	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	27 13 Al aluminium	28 14 Si silicium	31 15 P phosphore	32 16 S soufre	35 17 Cl chlore	40 18 Ar argon				
39 19 K potassium	40 20 Ca calcium	45 21 Sc scandium	48 22 Ti titane	51 23 V vanadium	52 24 Cr chrome	55 25 Mn manganèse	56 26 Fe fer	59 27 Co cobalt	58 28 Ni nickel	63 29 Cu cuivre	64 30 Zn zinc	69 31 Ga gallium	74 32 Ge germanium	75 33 As arsenic	80 34 Se sélénium	79 35 Br brome	84 36 Kr krypton				
85 37 Rb rubidium	88 38 Sr strontium	89 39 Y yttrium	90 40 Zr zirconium	93 41 Nb niobium	98 42 Mo molybdène	98 43 Tc technétium	102 44 Ru ruthénium	103 45 Rh rhodium	106 46 Pd palladium	107 47 Ag argent	114 48 Cd cadmium	115 49 In indium	120 50 Sn étain	121 51 Sb antimoine	130 52 Te tellure	127 53 I iode	129 54 Xe xénon				
133 55 Cs césium	138 56 Ba baryum		180 72 Hf hafnium	181 73 Ta tantale	184 74 W tungstène	187 75 Re rhénium	192 76 Os osmium	193 77 Ir iridium	195 78 Pt platine	197 79 Au or	202 80 Hg mercure	205 81 Tl thallium	208 82 Pb plomb	209 83 Bi bismuth	210 84 Po polonium	210 85 At astate	222 86 Rn radon				
223 87 Fr francium	226 88 Ra radium		261 104 Rf rutherfordium	262 105 Db dubnium	- 106 Sg seaborgium	- 107 Bh bohrium	- 108 Hs hassium	- 109 Mt meitnerium	- 110 Ds darmstadtium	- 111 Rg roentgénium	- 112 Cn copernicium	- 113 Nh nihonium	- 114 Fl flérovium	- 115 Mc moscovium	- 116 Lv livermorium	- 117 Ts tennessine	- 118 Og oganesson				

139 57 La lanthane	140 58 Ce cérium	141 59 Pr praséodyme	142 60 Nd néodyme	146 61 Pm prométhium	152 62 Sm samarium	153 63 Eu europium	158 64 Gd gadolinium	159 65 Tb terbium	164 66 Dy dysprosium	165 67 Ho holmium	166 68 Er erbio	169 69 Tm thulium	174 70 Yb ytterbium	175 71 Lu lutétium
227 89 Ac actinium	232 90 Th thorium	231 91 Pa protactinium	238 92 U uranium	237 93 Np neptunium	244 94 Pu plutonium	243 95 Am américium	247 96 Cm curium	247 97 Bk berkélium	251 98 Cf californium	254 99 Es einsteinium	257 100 Fm fermium	258 101 Md mendélévium	259 102 No nobélium	260 103 Lr lawrencium

Savez-vous la leçon ?

- 1) Quelle est la dimension d'un atome ?
- 2) Quelle est la dimension du noyau d'un atome ?
- 3) Quel est le nom des particules qui tournent autour du noyau ? Quel est le signe de leur charge ?
- 4) Quel est le nom des particules chargées contenues dans le noyau d'un atome ? Quel est le signe de leur charge ?
- 5) Quel est le nom des particules non chargées situées à l'intérieur du noyau d'un atome ?
- 6) Quel nom général donne-t-on à l'ensemble des constituants du noyau d'un atome ?
- 7) Qu'y a-t-il entre le noyau et les particules qui tournent autour du noyau ?
- 8) Lorsqu'on étudie les atomes, on utilise la lettre Z. Complétez la phrase suivante :
Z est le Cette lettre représente le nombre de contenus dans le

9) Lorsqu'on étudie les atomes, on utilise la lettre A. Complétez la phrase suivante :

A est le Cette lettre représente le nombre de contenus dans le

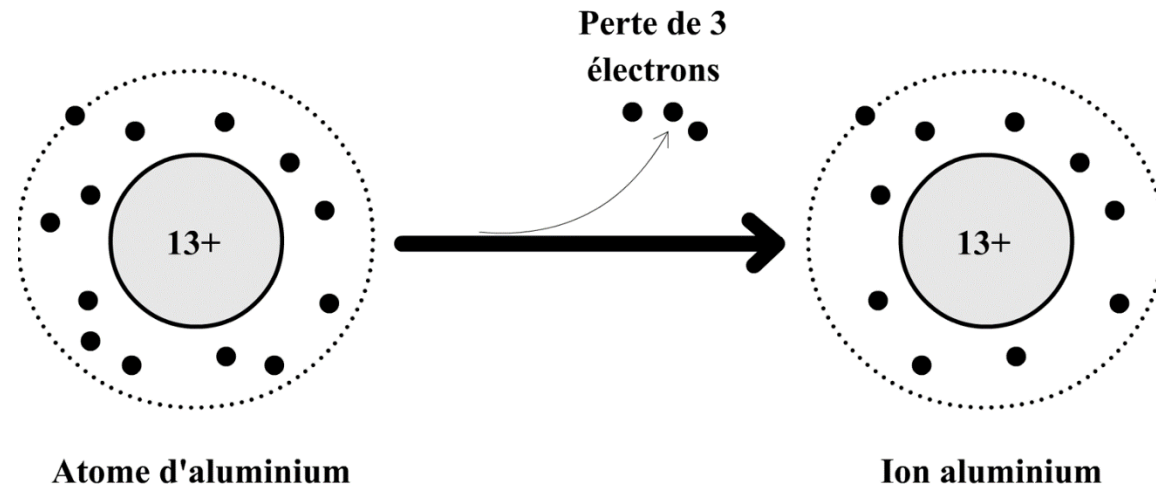
10) Que peut-on dire de la charge électrique globale d'un atome ? Donnez la charge globale puis expliquez la conséquence de cette règle en faisant référence au nombre des différentes particules chargées présentes dans un atome.

11) L'atome de phosphore est noté ${}_{15}^{31}\text{P}$. Donnez sa constitution complète (nombre des 3 types de particules qu'il contient).

II) Les ions :

A) Définition :

On appelle ion tout atome (ou groupement d'atomes) qui a « gagné » ou « perdu » un ou plusieurs électrons.



B) Comment trouver la formule d'un ion?

Exemple de l'ion oxygène qui contient 8 protons et 10 électrons

1) Faire la somme algébrique des charges :

(+ nombre de protons) + (- le nombre d'électrons) = un nombre qui peut varier de -6 à +6, mais n'est jamais égal à 0 (sinon on a affaire à un atome).

Ici, pour l'ion oxygène $(+8) + (-10) = -2$
 protons électrons

2) Placer le résultat de la somme algébrique des charges en haut à droite du symbole de l'atome, en inversant l'ordre de la charge et du signe.

Ici, le symbole de l'atome est : O

La formule de l'ion est donc : O²⁻

3) Si le résultat de la somme algébrique des charges est +1 ou -1, on n'écrit pas le 1 dans la formule de l'ion (il est sous-entendu), on n'écrit que le signe + ou -.

Exemple : Ion sodium : formule Na⁺ et non Na¹⁺

Un peu d'entraînement !

Rappel :

Somme algébrique des charges : (+ nombre de protons) + (- nombre d'électrons) = charge de l'ion

Exercice n°1 : Trouver la formule d'un ion

1) En vous aidant de votre classification périodique, indiquez le nombre de protons contenus dans l'atome d'oxygène, ainsi que son nombre d'électrons.

2) En s'ionisant, l'atome d'oxygène gagne deux électrons.

a) Combien l'ion oxygène contient-il de protons et d'électrons ?

b) Après avoir fait la somme algébrique des charges pour l'ion oxygène, donnez sa formule.

Exercice n°2 : Trouver la formule d'un ion

Exercice non guidé

En s'ionisant, l'atome de magnésium Mg perd deux électrons.

Donner la formule de l'ion magnésium.

Exercice guidé

En s'ionisant, l'atome de magnésium Mg perd deux électrons.

- 1) Combien y a-t-il de protons et d'électrons dans l'atome de magnésium ?
- 2) Combien y a-t-il de protons et d'électrons dans l'ion magnésium ?
- 3) Faites la somme algébrique des charges pour l'ion.
- 4) Donner la formule de l'ion.

Exercice n°3 : Trouver le nombre d'électrons

L'ion bromure a pour formule Br^- .

- 1) Combien de protons le noyau de l'ion bromure contient-il ?
- 2) Faites la somme algébrique des charges pour cet ion. Combien d'électrons contient-il ?

Exercice n°4 : Trouver le nombre d'électron

Certains pansements pour brûlures contiennent des ions argent, Ag^+ , qui ont des propriétés antibactériennes et cicatrisantes.

1) L'atome d'argent contient 47 protons. Combien l'ion argent possède –t-il de protons ?

2) Faites la somme algébrique des charges pour l'ion argent, connaissant sa formule. Combien d'électrons cet ion contient-il ?

3) Comment l'ion argent s'est-il formé à partir de l'atome d'argent ? (L'atome a-t-il gagné ou perdu un électron pour devenir un ion ?)

4) Compléter :

Un ion est positif s'il aun ou plusieurs

Un ion est négatif s'il aun ou plusieurs

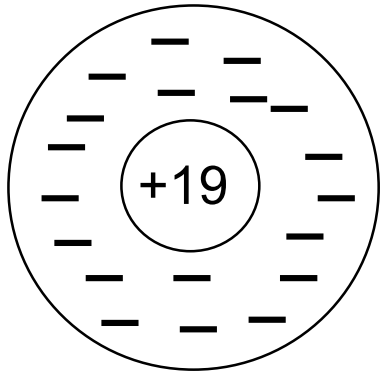
Exercice n°5 : Charge et formule de quelques ions

Complétez le tableau (correction à la fin du diaporama)

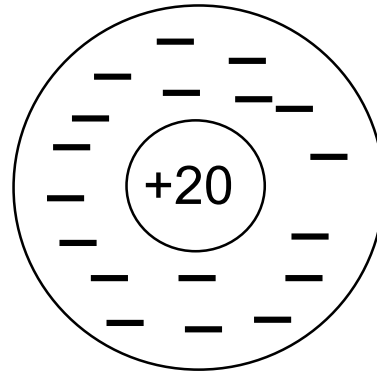
Nom	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Charge de l'ion	Formule
Ion fluorure	9		-1	F ⁻
Ion zinc		28		
Ion Fer II	26		+2	Fe ²⁺
Ion cuivre II	29	27		
Ion		10	+3	
Ion hydrogène		0		

Exercice n°6 : L'ion potassium (correction à la fin du diaporama)

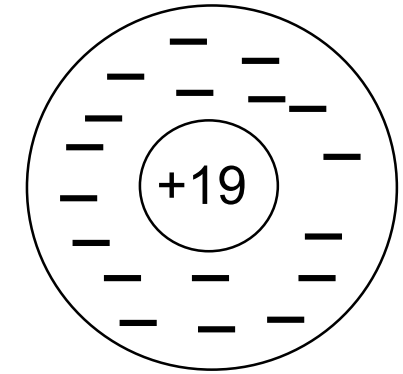
Les ions potassium K^+ présents dans de nombreux fruits, viandes et poissons contribuent au bon fonctionnement des muscles. Trois élèves ont représenté cet ion.



Représentation de Lina



Représentation de Enzo



Représentation de Carine

1) Quelle est la bonne représentation ? Compléter le texte.

La bonne représentation est celle de En effet, le potassium a pour numéro atomique $Z = \dots$, ce qui signifie que son noyau contient ...
..... . Comme la formule de l'ion est K^+ , cela signifie que l'atome
..... en s'ionisant. L'ion contient donc

2) Quelles erreurs ont été commises par les deux autres élèves ?

Exercice n°7 : Les ions formés de groupes d'atomes.

Complétez le tableau (correction à la fin du diaporama)

Nom de l'ion	Formule	Composition en atomes (nom et nombre d'atomes)	Charge de l'ion	Nombre d'électrons en excès ou en défaut
Hydrogéno-carbonate	HCO_3^-			
Nitrate		Un atome d'azote Trois atomes d'oxygène		Un électron excédentaire
Zinc	Zn^{2+}			
Sulfate		Un atome de soufre Quatre atomes d'oxygène	-2	

Liste d'ions à connaître par cœur

Nom de l'ion	Formule chimique
Ion chlorure	Cl^-
Ion sulfate	SO_4^{2-}
Ion permanganate	MnO_4^-
Ion nitrate	NO_3^-
Ion hydroxyde	HO^-
Ion hydrogénocarbonate	HCO_3^-

Les anions (ions négatifs)

Nom de l'ion	Formule chimique
Ion hydrogène	H^+
Ion sodium	Na^+
Ion calcium	Ca^{2+}
Ion zinc	Zn^{2+}
Ion argent	Ag^+
Ion aluminium	Al^{3+}
Ion cuivre	Cu^{2+}
Ion fer II (ferreux)	Fe^{2+}
Ion fer III (ferrique)	Fe^{3+}

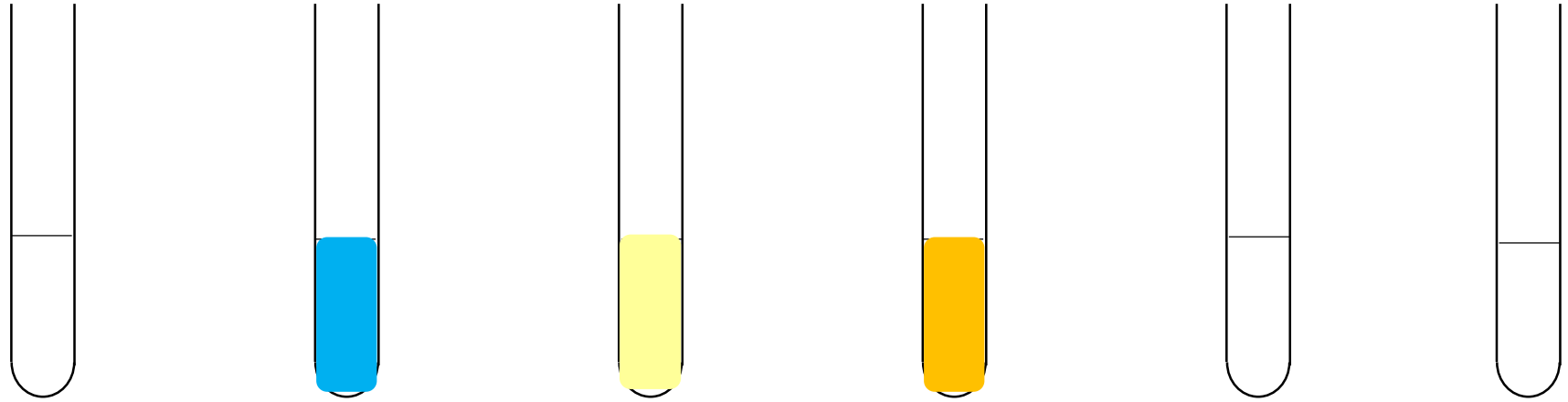
Les cations (ions positifs)

III) Test d'identification des ions métalliques et de l'ion chlorure:

Nous allons apprendre à reconnaître les ions grâce à la couleur de leur solution et à la couleur des précipités qu'ils peuvent former lorsqu'on ajoute certains liquides.

La soude, ou hydroxyde de sodium, que nous allons utiliser est un produit très corrosif (il ronge) et extrêmement dangereux pour les yeux. Nous porterons donc des **lunettes de protection** .

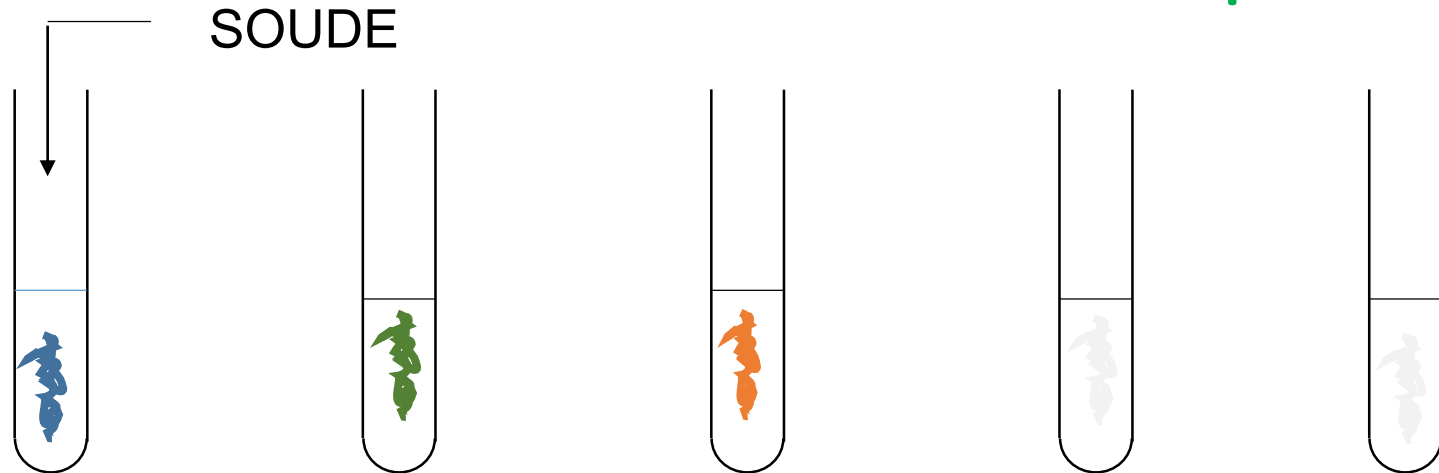
A) Observons la couleur des solutions :



Ions contenus dans la solution	Ion chlorure Cl^-	Ion cuivre Cu^{2+}	Ion fer II Fe^{2+}	Ion fer III Fe^{3+}	Ion aluminium Al^{3+}	Ion zinc Zn^{2+}
Couleur de la solution	incolore	bleue	jaune	orangée	incolore	incolore

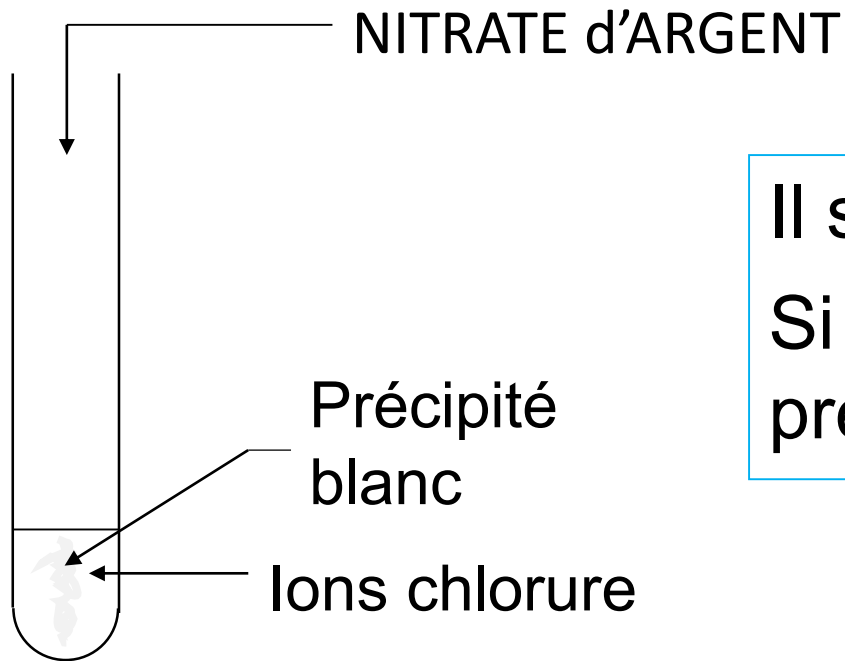
B) Observons la **couleur du solide** qui se forme (précipité) lorsqu'on verse une solution **d'hydroxyde de sodium (ou soude)** dans les solutions contenant les **ions métalliques**:

Versons dans chaque tube quelques gouttes de solution d'hydroxyde de sodium ($\text{Na}^+ + \text{OH}^-$). Observons la couleur du solide qui se forme.



Ions contenus dans la solution	Ion cuivre	Ion fer II	Ion fer III	Aluminium	Zinc
Couleur du précipité	bleue	verdâtre	rouille	blanc	blanc

C) Observons la **couleur du solide** qui se forme (précipité) lorsqu'on verse une solution de **nitrate d'argent** dans la solution contenant les **ions chlorure**:



Il se forme un précipité blanc.

Si on le laisse à la lumière du soleil, ce précipité noircit .

V) Les solutions ioniques :

Tout liquide qui contient des ions est appelé « solution ionique ».

Exemples : eau de mer, eau minérale, sulfate de cuivre, soude,

Une solution ionique est toujours électriquement neutre.

Le nombre de charges positives portées par les cations est donc égal au nombre de charges négatives portées par les anions.

Exemples :

- *solution de chlorure de sodium (solution d'eau salée) : $(\text{Na}^+ + \text{Cl}^-)$*
- *Solution de sulfate de cuivre : $(\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-})$ (Il y a autant d'ions Cu^{2+} que d'ions SO_4^{2-}).*
- *Solution de chlorure de fer II : $(\text{Fe}^{2+} + 2 \text{Cl}^-)$ (Il y a 2 fois plus de Cl^- que de Fe^{2+}).*
- *Solution de sulfate de fer III : $(2 \text{Fe}^{3+} + 3 \text{SO}_4^{2-})$ (Il y a 2 ions Fe^{3+} pour 3 ions SO_4^{2-}).*

**L'eau pure ne conduit pas le courant électrique (solution isolante).
Grâce aux ions qu'elles contiennent, les solutions ioniques sont conductrices du courant électrique.**

Correction des exercices 5, 6 et 7 sur les ions :

Correction du n°5 :

Pour l'ion fluorure : $(+9) + (-?) = -1$ donc il y a 10 électrons.

Pour l'ion zinc : On sait qu'il y a 30 protons. $(+30) + (-28) = +2$. La charge est +2 et la formule Zn^{2+} .

Pour l'ion fer : $(+26) + (-?) = +2$ donc il y a 24 électrons.

Pour l'ion cuivre II : $(+29) + (-27) = +2$. La charge est +2 et la formule Cu^{2+} .

Pour l'ion inconnu : $(+?) + (-10) = +3$. Il faut donc 13 protons. C'est l'ion d'aluminium Al^{3+} .

Pour l'ion hydrogène : Il a 1 proton. $(+1) + (-0) = +1$. La charge est +1 et la formule H^+ .

Nom	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Charge de l'ion	Formule
Ion fluorure	9	10	-1	F ⁻
Ion zinc	30	28	+2	Zn ²⁺
Ion Fer II	26	24	+2	Fe ²⁺
Ion cuivre II	29	27	+2	Cu ²⁺
Ion aluminium	13	10	+3	Al ³⁺
Ion hydrogène	1	0	+1	H ⁺

Correction du n°6 :

1) Quelle est la bonne représentation ? Expliquez.

La bonne représentation est celle de **Carine** . En effet, le potassium a pour numéro atomique **Z=19**, ce qui signifie que son noyau contient **19 protons** . Comme la formule de l'ion est K^+ , cela signifie que l'atome a **perdu un électron** en s'ionisant. L'ion contient donc **18 électrons**.

2) Quelles erreurs ont été commises par les deux autres élèves ?

- **Lina** a représenté l'atome de potassium (**19 protons et 19 électrons**).
- **Enzo** a représenté l'ion calcium Ca^{2+} (**20 protons et 18 électrons**).

Correction du n°7 :

Nom de l'ion	Formule	Composition en atomes (nom et nombre d'atomes)	Charge de l'ion	Nombre d'électron en excès ou en défaut
Hydrogéno- carbonate	HCO_3^-	1 atome d'hydrogène 1 atome de carbone 3 atomes d'oxygène	-1	Un électron en excès
Nitrate	NO_3^-	Un atome d'azote Trois atomes d'oxygène	-1	Un électron excédentaire
Zinc	Zn^{2+}	Un atome de zinc	+2	Deux électrons en défaut
Sulfate	SO_4^{2-}	Un atome de soufre Quatre atomes d'oxygène	-2	Deux électrons en excès