

# Des composés 1

## PowerPoint 1.3.7

## Révision

Leçon 1.3d, le PowerPoint 1.3.6,  
Les ions et la règle de l'octet.

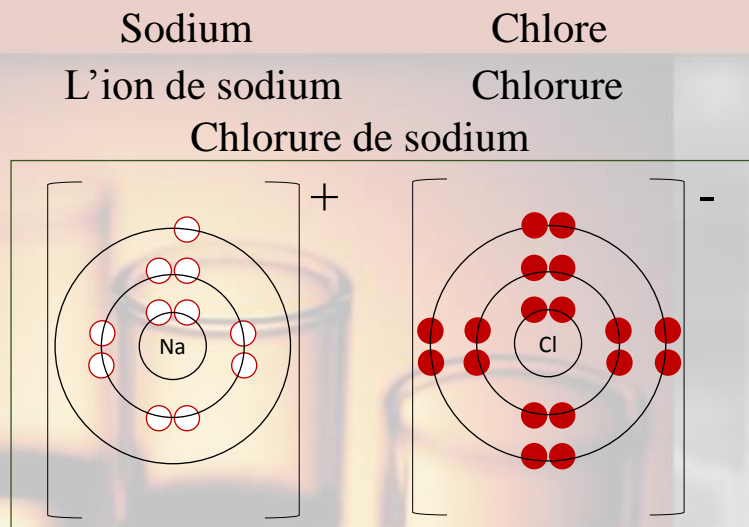
Leçon 1.3e, le PowerPoint 1.3.7,  
L'échange des électrons  
Les composés ioniques  
Les composés covalents

## Les types de composés

- Un composé est produit quand deux ou plusieurs atomes se connectent ensemble via l'échange des électrons.
- Cela se produit dans deux façons principales,
  1. Les composés ioniques
  2. Les composés covalents

## Les composés ioniques

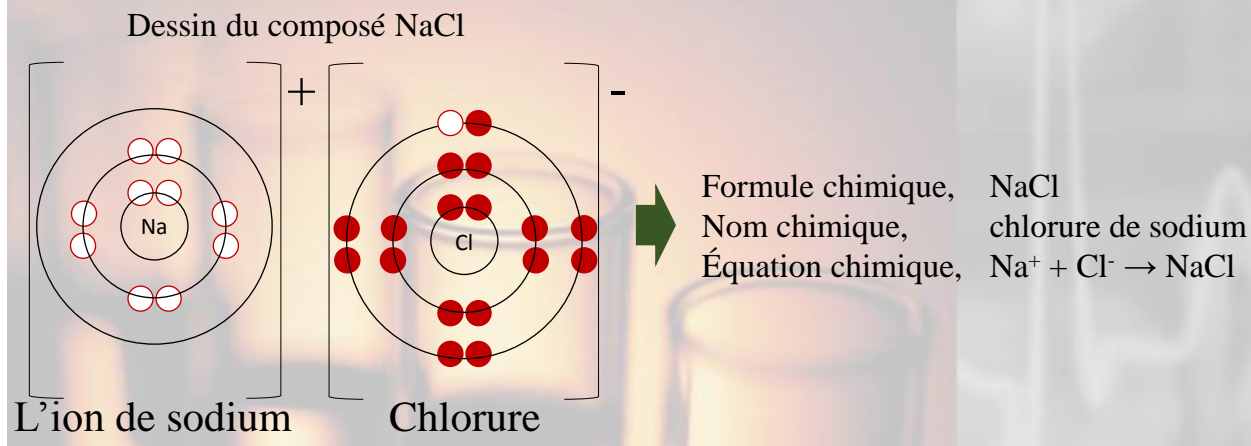
Ce genre de composé implique la formation des ions, des particules chargées.



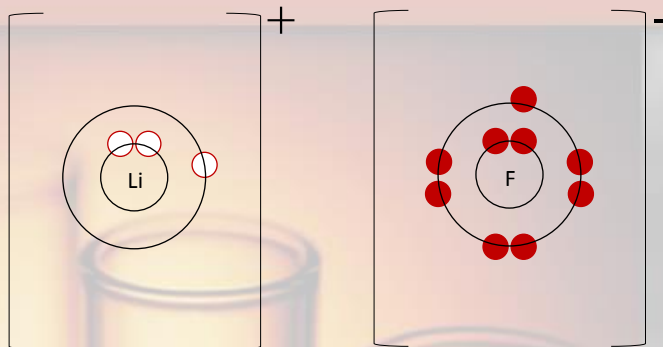
## Les composés ioniques

Le résultat est deux particules chargées de façon opposée.

Puisque les charges opposées s'attirent, ces deux particules chargées se collent ensemble et forment un composé ionique.



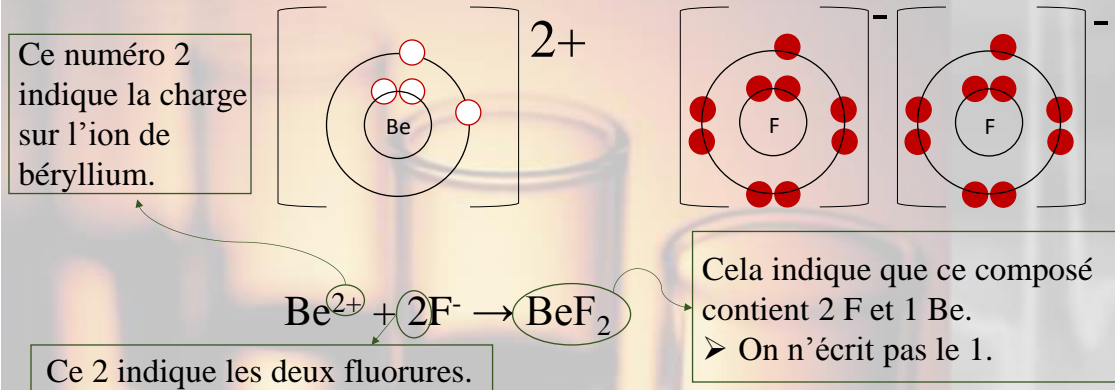
Essayez de dessiner un composé ionique vous-mêmes avec le  
 formule suivant,



Essayez d'écrire l'équation chimique pour la formation de ce composé,  $\text{Li}^+ + \text{F}^- \rightarrow \text{LiF}$

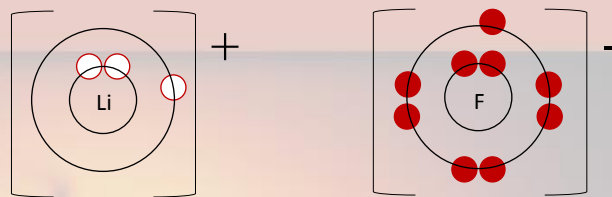
## Les composés ioniques avec plus que deux atomes

### Le béryllium et le fluor.



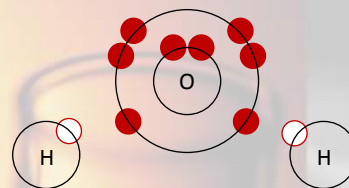
## Les composés covalents

Les composés ioniques impliquent une donation complète d'un ou plusieurs électrons.

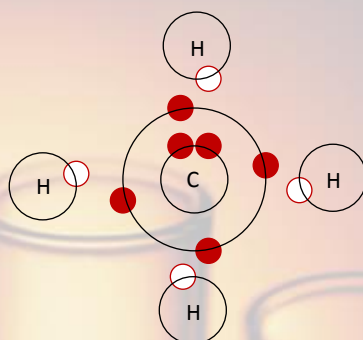


Les composés covalents impliquent un partage d'électrons.

L'eau est un composé covalent  
 $2\text{H} + \text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{O}$



Essayez de dessiner un composé covalent vous-mêmes avec le formule suivant,



Assurez-vous que vous indiquez que les électrons sont partagés entre les atomes impliqués en superposant les couches électroniques de ces atomes.

L'équation chimique pour la formation de ce composé est  $\text{C} + 4\text{H} \rightarrow \text{CH}_4$

## Récapitulons!

Les composés ioniques,

- Formés lorsqu'il y a une donation d'un ou plusieurs électrons d'un atome à un autre atome ou à plusieurs d'autres atomes.
- La liaison entre les ions est formée à cause de l'attraction entre les charges opposées des ions impliqués.

Les composés covalents,

- Formés lorsqu'il y a un partage d'électrons entre deux atomes.
- La liaison entre les atomes est formée à cause de la prise sur les électrons partagés par les deux atomes.