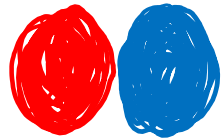


# Les Composés



# Il y a deux grandes catégories de composés

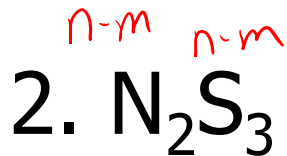
- Les composés ioniques → il y a un transfert d'électrons
  - qui sont formés d'un métal et un non-métal  
(un ion +) (un ion -)
- Les composés covalents
  - qui sont formés de deux différents non-métaux  
= ils partagent les électrons

# Est-ce que c'est ionique ou covalent ?



ionique

chlorure de calcium



covalent

trisulfure de diazote



covalent

dioxyde de carbone



ionique

sulfure de cuivre (II)



Lisez p. 76 - 78

Répondez aux questions

« Vérifie ta lecture » à la page 79.

# Questions p. 79

1. Les composés peuvent se combiner de façon ionique ou de façon covalent.
2. Dans un composé covalent les atomes partagent les électrons pour former des molécules.
3. Exemples des composés covalents: dioxyde de carbone ( $\text{CO}_2$ ), eau ( $\text{H}_2\text{O}$ )
4. Exemple de composé ionique: chlorure de sodium ( $\text{NaCl}$ )
5. Pour former un composé ionique, un atome d'un élément doit transférer un ou des électrons à un autre élément.

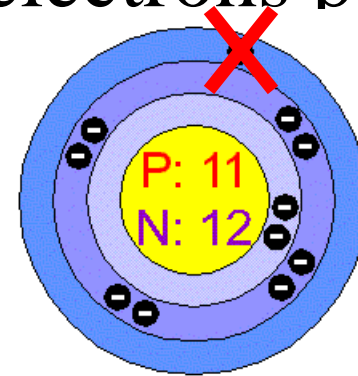
A large, bright yellow starburst graphic with a black outline, centered on a white background. The text is written in bold black font within the starburst.

**Premièrement vous  
serez les experts sur les  
COMPOSES IONIQUES**

Quand un atome perde ou gagne un/des électrons on l'appelle un **ION**

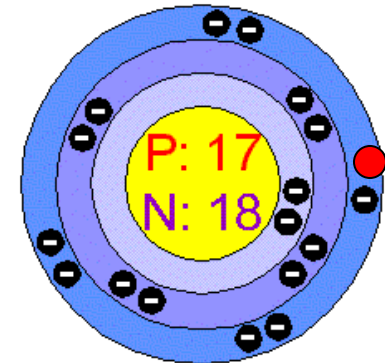
- Les métaux vont perdre les électrons pour devenir les ions positifs.

*cation*

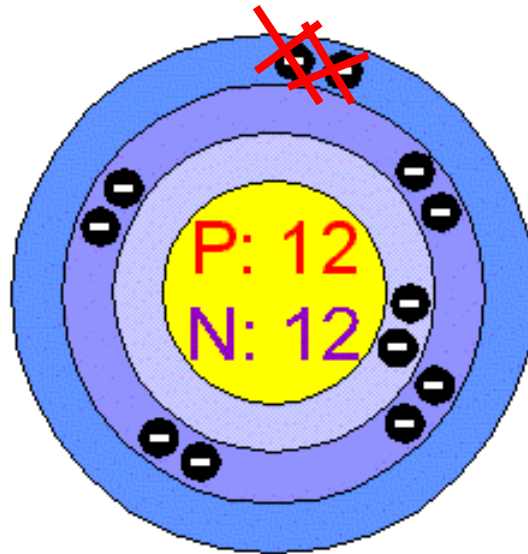


- Les non-métaux vont gagner les électrons pour devenir les ions négatifs.

*anion*



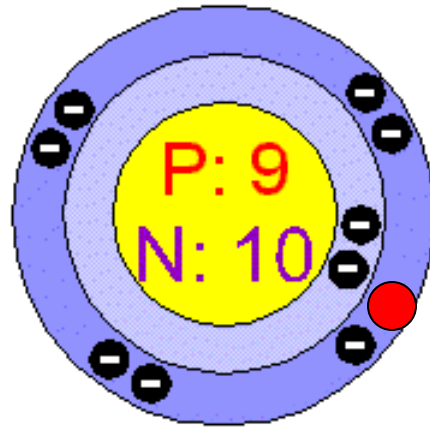
# Exemple: Magnesium



- Magnesium va perdre 2 electrons pour devenir  $\text{Mg}^{2+}$



# Exemple: Fluor



- Fluor va gagner un electron pour devenir  $F^{1-}$

# Les éléments dans les composés

- NaCl
  - 1 atome de sodium, 1 atome de chlore
- CuBr<sub>2</sub>
  - 1 atome de cuivre, 2 atomes de brome
- Ca<sub>3</sub>N<sub>2</sub>
  - 3 atomes de calcium, 2 atomes d'azote
- Sc<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>
  - 2 atomes de scandium, 3 atomes de soufre, 12 atomes d'oxygène

# Nommez les composés ioniques



- Pour nommez un composé ionique
  - » Prennez le nom du non-métal et changez la terminaison à “ure”
  - » Ecrivez “de”
  - » Ecrivez le nom du metal

chlorure de calcium

Nommez les composés ioniques



carbure de lithium

*“Le nom du non-métal va toujours en premier”*

# Noms d'ions non métalliques

<b>Nom d'élément</b>	<b>Symbole</b>	<b>Nom d'ion</b>
fluor	F	fluorure
chlore	Cl	chlorure
brome	Br	bromure
iode	I	iodure
oxygène	O	oxyde
soufre	S	sulfure
sélénium	Se	séléniure
azote	N	nitruire
phosphore	P	phosphure
hydrogène	H	hydrure
carbone	C	carbure

# Nommez les Composés Suivants

1. NaCl

chlorure de sodium

2. CaF<sub>2</sub>

fluorure de calcium

3. Li<sub>2</sub>O

oxyde de lithium

4. Mg<sub>3</sub>P<sub>2</sub>

phosphure de magnésium

5. Na<sub>3</sub>N

nitride de sodium

6. ZnO

oxyde de zinc

7. KH

hydruure de potassium

8. GeC

carbure de germanium