

# Les composés

Classifie les substances : élément, composé, ou mélange ?

<p>(par le tableau périodique) éléments</p>	<p>fait de 2 ou plus éléments. Composés</p>	<p>(fait de plusieurs éléments (composés) ou mélangés)</p>
<p>de l'or (Au) du tellure (Te)</p>	<p>l'eau (H<sub>2</sub>O) de quartz (SiO<sub>2</sub>)</p>	<p>- les boissons gazeuses - du lait</p>

Parmi ces trois catégories :  
Dans le tableau périodique, on trouve les éléments

Les substances pures sont des composés ou des éléments

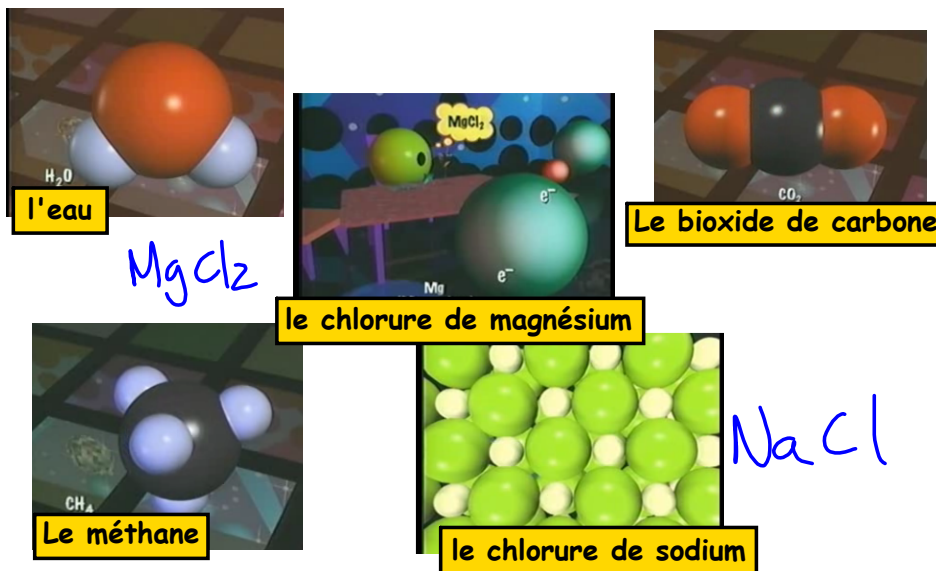
Les composés contiennent une seule sorte de « molécules ».

Les mélanges contiennent plus qu'une sorte de « molécules ».

Définition :

# Les composés **IONIQUES** et les composés **MOLÉCULAIRES / COVALENTS**

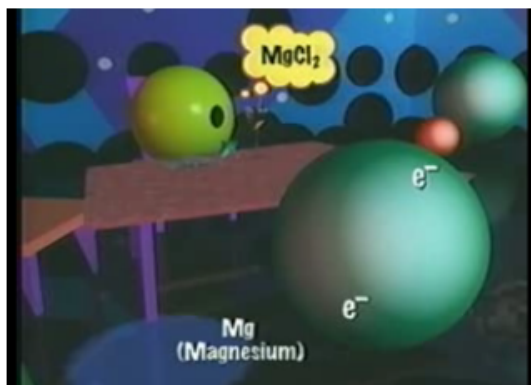
Classifie les composés



ioniques	covalents
MgCl <sub>2</sub> NaCl	H <sub>2</sub> O CO <sub>2</sub> CH <sub>4</sub>

La différence entre les deux est ...  
 Les composés ioniques contiennent  
un métal et un non-métal. Les  
 composés covalents contiennent deux  
 (ou plus) non-métaux. \* s'il y a un métal  
 c'est un composé ionique! \*

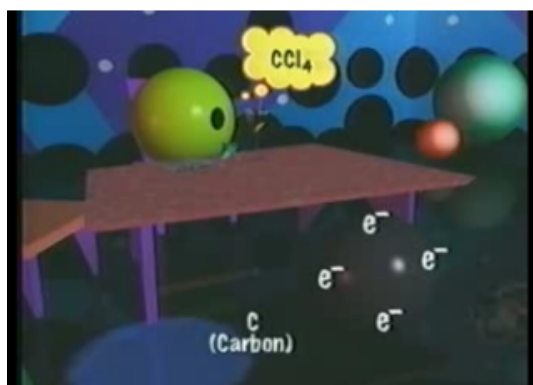
Prédis : ionique ou covalent ? Pourquoi ?



Ionique  $\rightarrow$   
magnésium est  
un métal



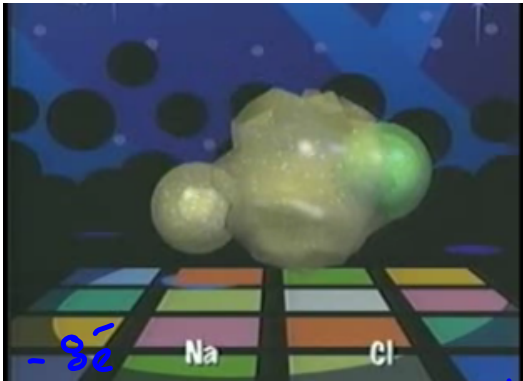
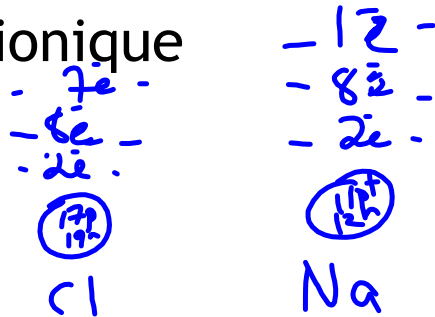
Ionique - Aluminium  
est un métal



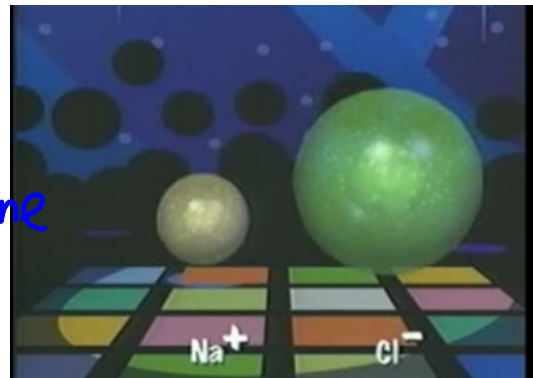
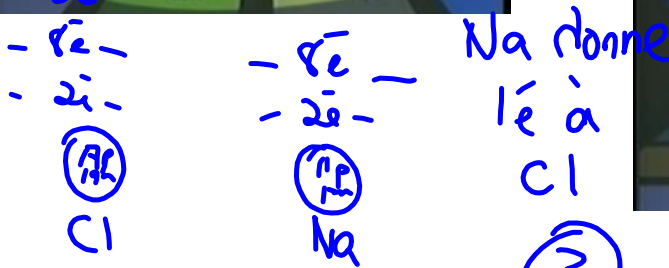
covalent - il  
n'y a pas  
de métal

# La formation d'un composé ionique

①



②

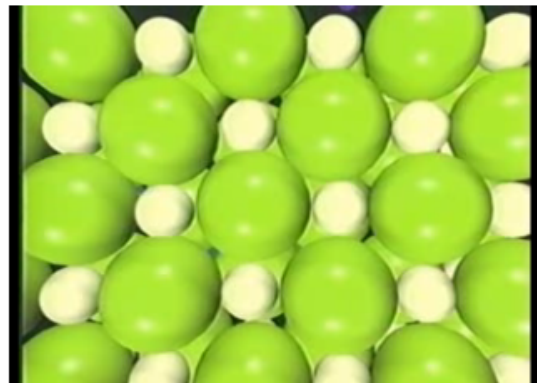


③



④

Les deux ions s'unissent pour former le chlorure de sodium

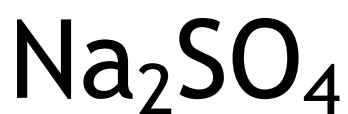


## Les formules chimiques

## Les composés binaires (2 éléments)



## Les composés de plusieurs éléments



La formule chimique utilise les \_\_\_\_\_ des éléments.

Les indices (*subscripts*) indiquent \_\_\_\_\_.

## Les noms des composés ioniques binaires (2 éléments)

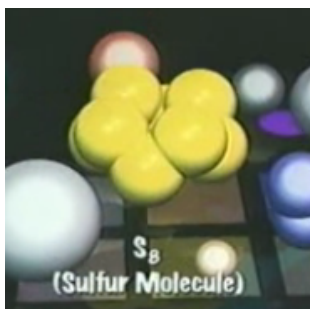
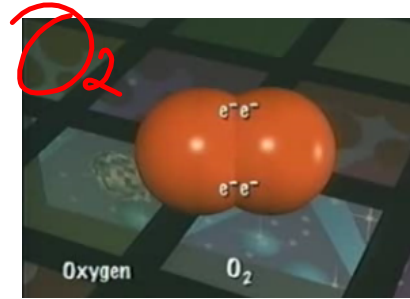
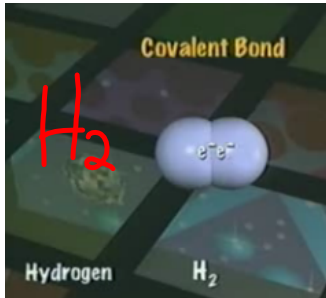
Utilise ton livre aux pages 81-82 pour compléter les règles pour donner le nom chimique des composés ioniques de deux éléments.

1. Le premier mot est \_\_\_\_\_ avec le  
sufixe \_\_\_\_\_

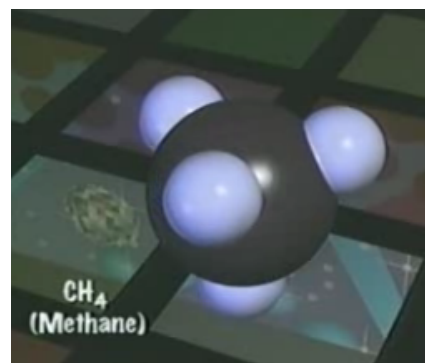
2. Le deuxième mot est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.

Dans ton cahier d'exercice, fais l'exercice pratique en bas de la page 82.

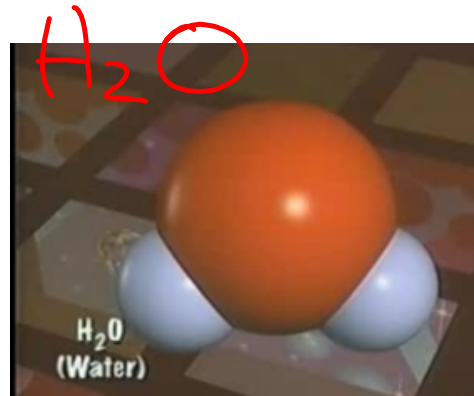
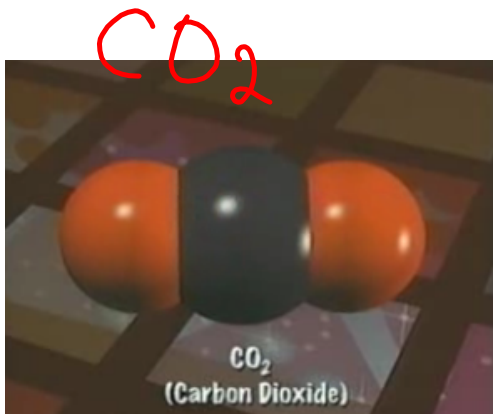
# Des molécules



$S_8$



$CH_4$



$2 NH_3$



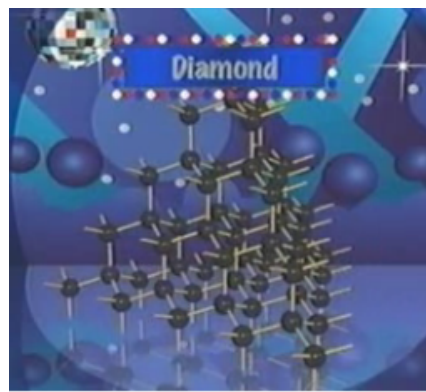
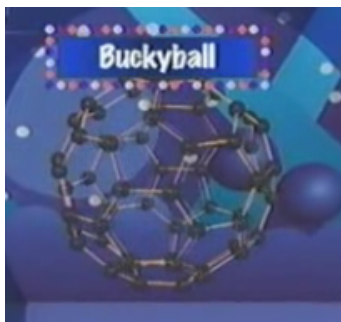
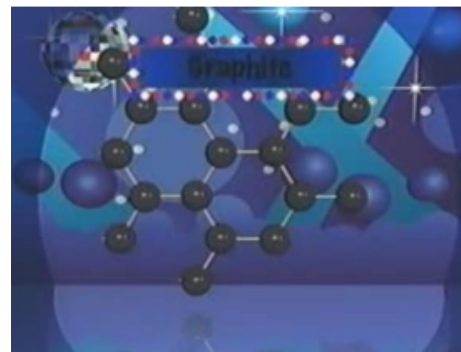
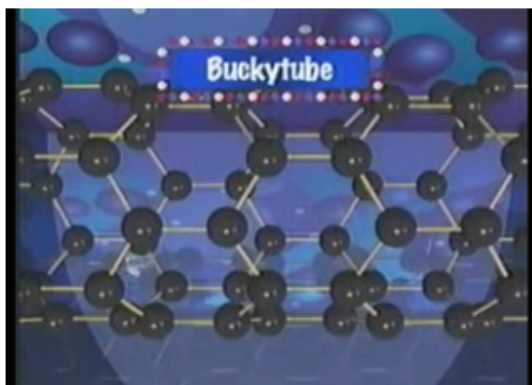
## Les noms des composés moléculaires binaires (2 éléments)

Utilise ton livre aux pages 81-82 pour compléter les règles pour donner le nom chimique des composés ioniques de deux éléments.

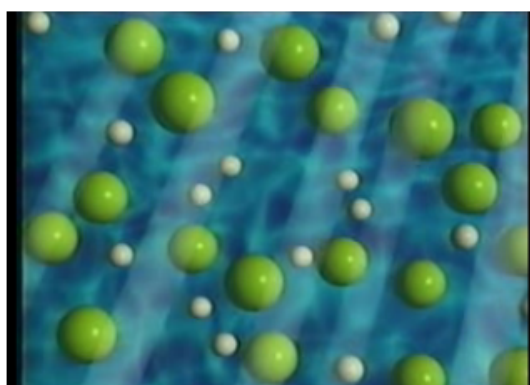
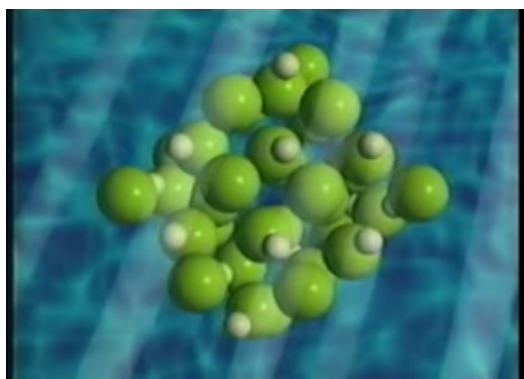
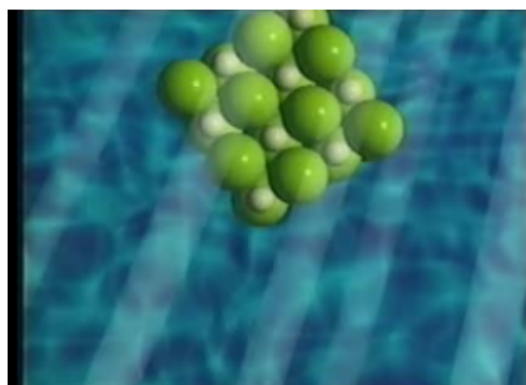
1. Le premier mot est \_\_\_\_\_ avec le suffixe \_\_\_\_\_ et un préfixe qui indique \_\_\_\_\_
2. Le deuxième mot est \_\_\_\_\_ avec un préfixe qui indique \_\_\_\_\_.



## Des molécules du carbone!



Changement physique : la dissolution d'un sel.  
Les ions sont séparés, mais pas transformés.



# Les composés covalents

