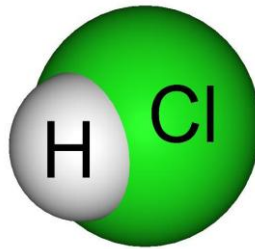


Sciences 9**Chapitre 3 : Les composés: une combinaison d'éléments****Section 1 : Les composés****Un composé :**

- ◆ Une substance _____ constituée de _____ éléments différents combinés chimiquement.
- ◆ Représentée par une _____
- ◆ Une liaison chimique retient les atomes (deux ou plus) ensemble. Ca peut être une liaison _____ ou _____.

Une molécule :

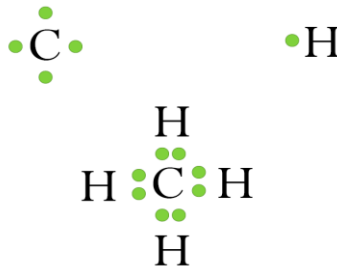
- ◆ Un groupe d'atomes liés ensemble et _____ une ou plusieurs paires d'électrons.
- ◆ N'oubliez pas: Le nombre total des électrons dans la couche de valence!
- ◆ Exemples: Chlorure de sodium, l'eau



Exemple : _____

Des composés covalents :

- ◆ Des atomes se combinent en _____ des électrons afin de former des molécules.
- ◆ Formée de deux _____ **SEULEMENT**.
- ◆ Ne conduit pas _____.
- ◆ Peut être solide, liquide ou gaz à température ambiante.



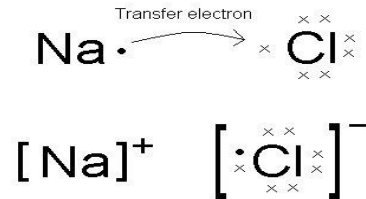
Exemple : _____

Des exemples des composés covalents :

Nom de composé :	Formule chimique :
Propane	
Butane	
Sucrose (le sucre)	
L'eau	
Le Dioxyde de carbone	

Des composés ioniques :

- ◆ Tous les composés ioniques sont _____ à température ambiante.
- ◆ Aussi connaît comme des « _____ ».
- ◆ Conduit de _____ quand ils sont dissous dans l'eau.
- ◆ Ont des points de fusion et d'ébullition élevés.



Exemple : _____

Des exemples des composés ioniques :

Nom de composé :	Formule chimique :
Le chlorure de sodium	
L'oxyde de potassium	
L'hydroxyde de sodium	
Le carbonate de calcium	