

# Les molécules et les ions

Remplissez cette fiche synthèse pour conserver une trace de vos apprentissages.

## Définitions

- Une molécule est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Un ion est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Un ion polyatomique est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Une liaison chimique est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Une liaison ionique est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_
- Une liaison covalente est \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

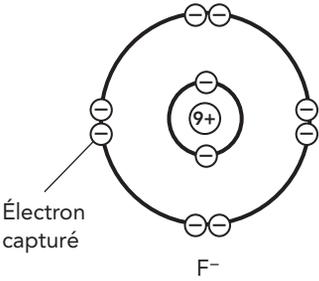
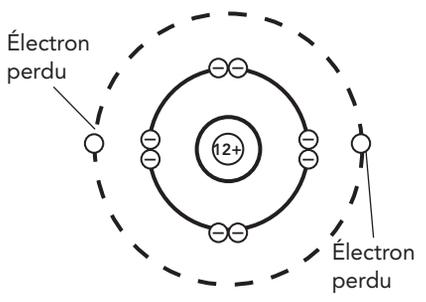
STE

STE

STE

STE

## Quelques caractéristiques des ions

	Ion négatif	Ion positif
Gain ou perte d'électrons	_____ _____ _____	_____ _____ _____
Nombre d'électrons par rapport au nombre de protons		
Bilan des charges		
Représentation selon le modèle atomique de Rutherford-Bohr	 <p style="text-align: center;">F<sup>-</sup></p>	 <p style="text-align: center;">Mg<sup>2+</sup></p>

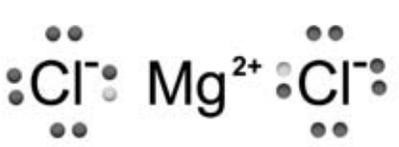
### Tendance à gagner ou à perdre des électrons des éléments du groupe A et exemples d'ions possibles

Numéro de la famille	I A	II A	III A	IV A	V A	VI A	VII A	VIII A
Nombre d'électrons de valence								
Tendance		Perdre 2 e <sup>-</sup>						
Exemple d'ion possible			B <sup>3+</sup>					

### STE Quelques ions polyatomiques courants

Formule chimique	Nom	Formule chimique	Nom
CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>		NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	
HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>		CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	
ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>		CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	
OH <sup>-</sup>		NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>		PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>		SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	

### STE Types de liaisons chimiques



---



---