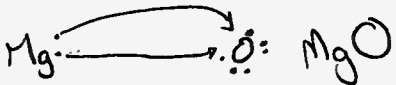
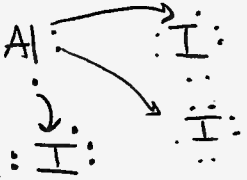

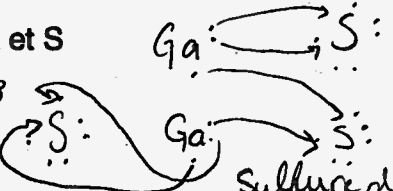
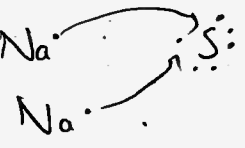

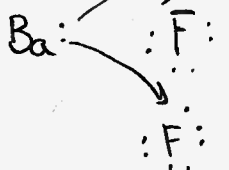
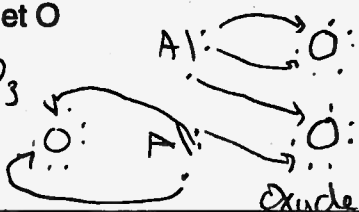


**NOM:** ~~Allyson~~ <sup>Clé</sup> **Les composés ioniques**

1. Quel est le degré d'oxydation des familles suivantes?

- a) les alcalins <sup>+1</sup>
- b) les alcalino-terreux <sup>+2</sup>
- c) la famille de Bore <sup>+3</sup>
- d) les chalcogènes <sup>-2</sup>
- e) les halogènes <sup>-1</sup>
- f) les éléments de transition  
variantes.

2. Combinez les éléments suivants pour former des composés ioniques. Utilisez la notation de Lewis pour démontrez comment les ions vont se combiner ensemble.

<p>a) Mg et O</p> <p>Oxyde de Magnésium</p>  <p>MgO</p>	<p>e) Al et I</p> <p>AlI<sub>3</sub></p> <p>Iodure d'Aluminium</p> 
<p>b) K et Cl</p> <p>KCl</p> <p>Chlorure de Potassium</p> 	<p>f) Ga et S</p> <p>Ga<sub>2</sub>S<sub>3</sub></p> <p>Sulfure de Gallium</p> 
<p>c) Na et S</p> <p>Na<sub>2</sub>S</p> <p>Sulfure de Sodium</p> 	<p>g) K et N</p> <p>K<sub>3</sub>N</p> <p>Nitrate de Potassium</p> 
<p>d) Ba et F</p> <p>BaF<sub>2</sub></p> <p>Fluorure de Barium</p> 	<p>h) Al et O</p> <p>Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></p> <p>Oxyde d'Aluminium</p> 

3. Quelle serait la formule chimique du composé former?

- a)  $\text{Fe}^{+3}$  et  $\text{Br}^{-1}$        $\text{FeBr}_3$       Bromure de Fer (III)
- b)  $\text{Mn}^{+4}$  et  $\text{O}^{-2}$        $\text{MnO}_2$       Oxyde de Manganèse (IV)
- c)  $\text{Cu}^{+2}$  et  $\text{Cl}^{-1}$        $\text{CuCl}_2$       Chlorure de Cuivre (II)
- d)  $\text{Pb}^{+2}$  et  $\text{O}^{-2}$        $\text{PbO}$       Oxyde de Plomb (II)
- e)  $\text{Ag}^{+1}$  et  $\text{S}^{-2}$        $\text{Ag}_2\text{S}$       Sulfure d'Argent (I)
- f)  $\text{Sn}^{+3}$  et  $\text{O}^{-2}$        $\text{Sn}_2\text{O}_3$       Oxyde d'étain (III)

4. Quel sont les règlements pour nommez les composés ioniques?

- Le non-métaux en premier suivit par le métaux
- suffixe -yde ou -ure au non-métaux
- Indique chiffre romain si besoin

5. Nommez tous les composés des exercices 2 et 3 sur une feuille mobile.

6. Pourquoi est-ce que deux non-métaux ne peuvent pas former un composé ionique?

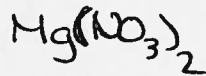
Parce qu'ils préfèrent de partager leurs électrons.

---

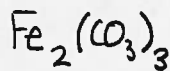
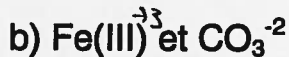
---

## Les composés ioniques (II) Les ions polyatomiques

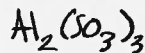
7. Indiquez la formule et le nom des composés ioniques formés.



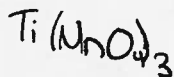
Nitrate de Magnésium



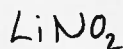
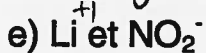
Carbonate de Fer(III)



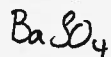
Sulfite d'Aluminium



Permanganate de Titane



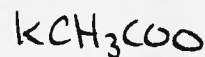
Nitrite de Lithium



Sulfate de Barium



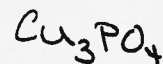
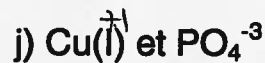
Hydroxyde de Sodium



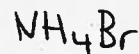
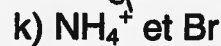
Acétate de Potassium



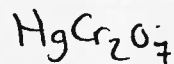
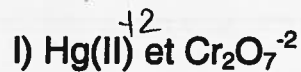
Chromate de Calcium



Phosphate de Cuivre(I)



Bromure d'Ammonium



Dichromate de Mercure(II)

**N'oubliez pas les parenthèses quand ils sont nécessaires!**