

# Les composés ioniques

Voici le travail à faire pour les éléments proposés

- Écris la configuration électronique complète de chaque élément.
- Donne la formule chimique.
- Dessine le schéma de Lewis.
- Donne un nom aux composés.
- Indique le cation et l'anion

## 1. Lithium + Brome

<i>Li</i> $1s^2 2s^1$	
<i>Br</i> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$	
<i>Formule :</i>  <i>LiBr</i>	<i>Schéma Lewis</i>  $[Li]^+ [:\ddot{Br}:]^-$
<i>Nom :</i> <i>Bromure de lithium</i>	
<i>Cation</i> <i>Li<sup>+</sup></i>	<i>Anion</i> <i>Br<sup>-</sup></i>

## 2. Magnésium + Soufre

<b>Mg</b> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	
<b>S</b> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	
<b>Formule :</b>  <b>MgS</b>	<b>Schéma Lewis</b>  $[\text{Mg}]^{2+} [\text{S}]^{2-}$
<b>Nom :</b> <i>Soufre de magnésium ou sulfure de magnésium</i>	
<b>Cation</b> $\text{Mg}^{2+}$	<b>Anion</b> $\text{S}^{2-}$

## 3. Béryllium + Fluor

<b>Be</b> $1s^2 2s^2$	
<b>F</b> $1s^2 2s^2 2p^5$	
<b>Formule :</b>  <b>BeF<sub>2</sub></b>	<b>Schéma Lewis</b>  $[\text{F}]^- [\text{Be}]^{2+} [\text{F}]^-$
<b>Nom :</b> <i>Fluorure de béryllium</i>	
<b>Cation</b> $\text{Be}^{2+}$	<b>Anion</b> $\text{F}^-$



## 6. Fer (III) + Oxygène

<b>Fe</b> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$	
<b>O</b> $1s^2 2s^2 2p^4$	
<b>Formule :</b>  $Fe_2O_3$	<b>Schéma Lewis</b>  
<b>Nom :</b> <i>Oxygénure de fer (III) ou Oxyde de fer (III)</i>	
<b>Cation</b> $Fe^3$	<b>Anion</b> $O^{2-}$

## 7. Iode + Molybdène (VI)

<b>I</b> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5$	
<b>Mo</b> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1 4d^5$	
<b>Formule :</b>  $MoI_4$	<b>Schéma Lewis</b>  
<b>Nom :</b> <i>Iodure de molybdène (VI)</i>	
<b>Cation</b> $Mo^{4+}$	<b>Anion</b> $I$