

NaF:	<u>Fluorure de sodium</u>
*MgS :	<u>Sulfure de magnésium</u>
NH <sub>4</sub> Cl:	<u>Chlorure d'ammonium</u>
**CaO :	<u>Oxyde de calcium</u>
LiBr :	<u>Bromure de lithium</u>
KI:	<u>Iodure de potassium</u>
*AlN :	<u>Nitride d'aluminium</u>

Lorsque l'ion négatif est polyatomique, on utilise le nom de cet ion suivi de celui du cation

- $\text{BaSO}_4$  : Sulfate de baryum
- $\text{Li}_3\text{PO}_4$  : Phosphate de lithium
- $\text{NaNO}_3$  : Nitrate de sodium
- $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$  : Carbonate d'ammonium

**FeCl<sub>3</sub> :** Chlorure de fer (III)

**PbSO<sub>4</sub> :** Sulfate de plomb (II)

**Cu<sub>3</sub>N<sub>2</sub> :** Nitruire de cuivre (II)

**AgF :** Fluorure d'argent

**FeI<sub>2</sub> :** Iodure de fer (II)

**Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub> :** Nitrate de plomb (IV)

**MgO :** Oxyde de magnésium

**ZnBr<sub>2</sub> :** Bromure de zinc