

## Les noms des composés ioniques binaires.

Considère les exemples suivants, dont le nom chimique sera donné par ton professeur au tableau.

Formule	Nom
CaF <sub>2</sub>	fluorure de calcium
BaSe	sélénure de barium
Li <sub>2</sub> S *	sulfure de lithium
CoO *	oxyde de cobalt
Mg <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	phosphure de magnésium
RbI	iodure de rubidium
Na <sub>3</sub> N *	nitride de sodium

Conclusion : voici les règles pour nommer un composé ionique :

1. Le premier mot est

le non-métal (l'ion négatif)

avec le suffixe

-ure ou -yde (pour l'oxygène)

(utilise le tableau 3.1 p.81 dans ton livre)

2. Le deuxième mot est

le métal (l'ion positif)  
sans changement

\*

Fais l'exercice pratique en bas de la page 82.

