

Nom: \_\_\_\_\_

## Les composés ioniques — Les ions polyatomiques

Le nom et la charge électrique des ions polyatomiques figurent dans des listes et n'ont pas besoin d'être mémorisés. Il est utile, cependant, de connaître les ions les plus courants figurant dans l'exercice ci-dessous. Souviens-toi de former le nom en combinant l'ion positif avec l'ion négatif:

Nom = ion négatif + ion positif

Combinaison	Ions	Formule	Nom
fer II et nitrate	$\text{Fe}^{2+}$ $\text{NO}_3^-$	$\text{Fe}^{2+} + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Fe}(\text{NO}_3)_{2(s)}$	nitrate de fer II
aluminium et nitrate	$\text{Al}^{3+}$ $\text{NO}_3^-$	$\text{Al}^{3+} + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Al}(\text{NO}_3)_{3(s)}$	nitrate d'aluminium
sodium et sulfate			
plomb IV et sulfate			
magnésium et carbonate			
or III et sulfite			
zinc et hydrogencarbonate			
ammonium et nitrate			
cuivre I et phosphate			
argent et hydroxyde			
aluminium et hydroxyde			
plomb II et phosphate			
potassium et acétate			
manganèse V et sulfate			