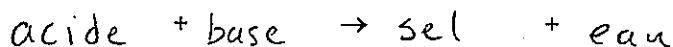


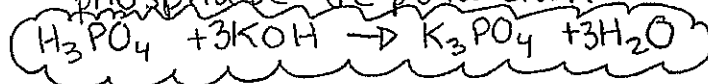
La neutralisation (acide-base): quand un acide réagit avec une base pour former un sel et l'eau



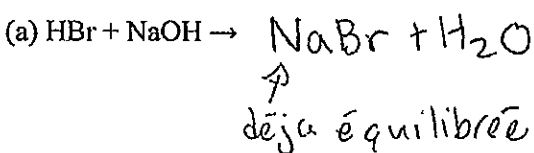
Exemple 1: acide chlorhydrique + l'hydroxyde de sodium \rightarrow
chlorure de sodium + l'eau



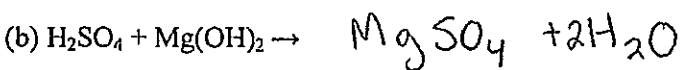
Exemple 2: acide phosphorique + l'hydroxyde de potassium \rightarrow
phosphate de potassium + l'eau



Complétez et équilibrez les équations qui suivent. Écrivez le nom du sel.



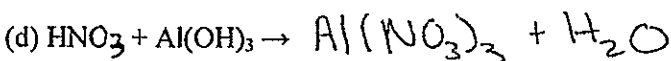
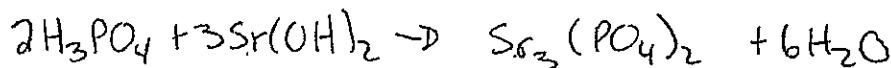
Nom du sel: bromure de sodium



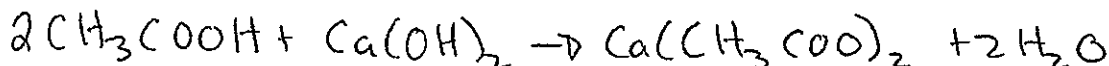
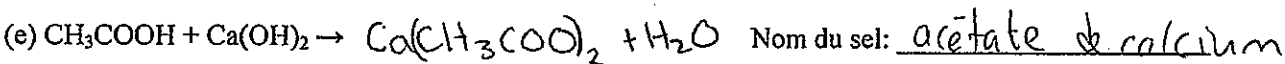
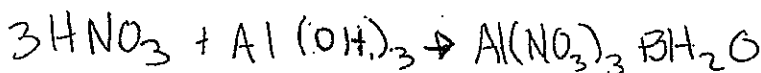
Nom du sel: sulphate de magnésium



Nom du sel: phosphate de strontium



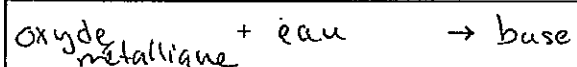
Nom du sel: nitrate d'aluminium



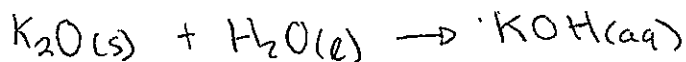
Les oxydes métalliques et l'eau: quand un oxyde métallique réagit avec l'eau pour former une base

Un oxyde est un composé chimique qui contient au moins un ion d'oxygène et un ou plusieurs autres éléments.

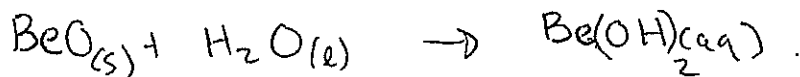
Exemple d'un oxyde métallique: oxyde de potassium



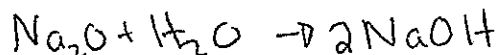
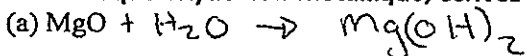
Exemple 1 :



Exemple 2 :

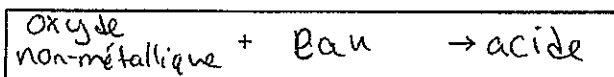


Pour chaque oxyde non-métallique, écrivez l'équation équilibrée quand c'est dissous en eau.



Les oxydes non-métalliques et l'eau : quand un oxyde non-métallique réagit avec l'eau pour former une acide

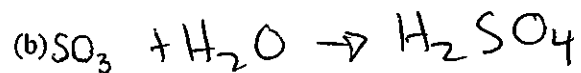
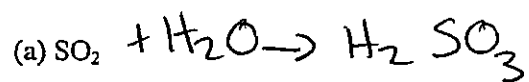
Un oxyde non-métallique est un composé chimique qui contient un (ou des) oxygène et un non-métal.
Exemple d'un non-oxyde métallique: CO₂



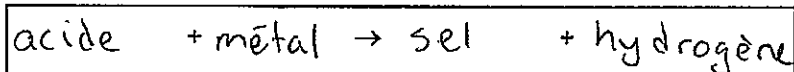
Exemple 1 :



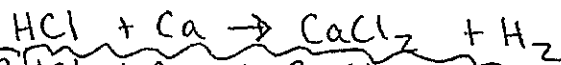
Pour chaque oxyde non-métallique, écrivez l'équation équilibrée quand c'est dissous en eau.



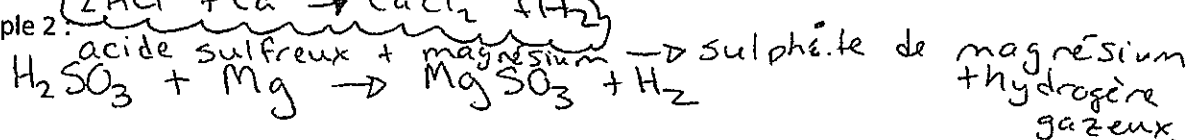
Les acides et les métaux : quand un acide réagit avec un métal pour former un sel et l'hydrogène



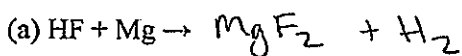
Exemple 1 : acide chlorhydrique + calcium \rightarrow
chlorure de calcium + hydrogène gazeux



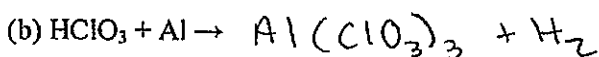
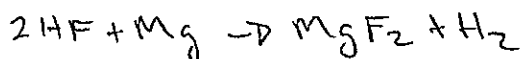
Exemple 2 :



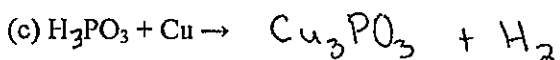
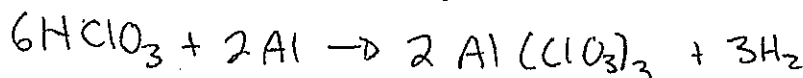
Complétez et équilibrez les équations qui suivent. Écrivez le nom du sel.



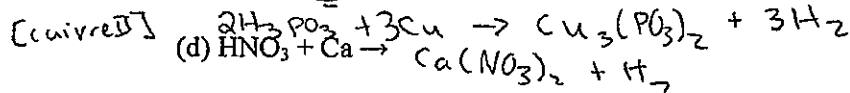
Nom du sel: fluorure de magnésium



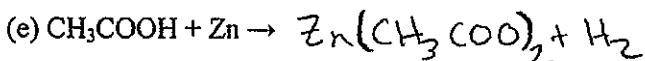
Nom du sel: chlorate d'aluminium



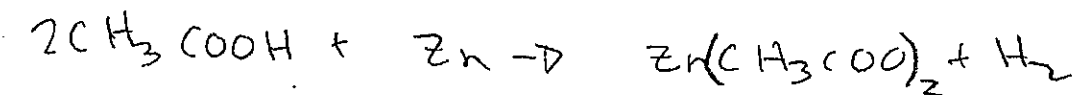
Nom du sel: phosphite de cuivre (I)
phosphite du cuivre (II)



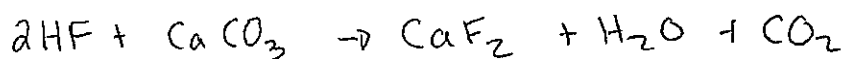
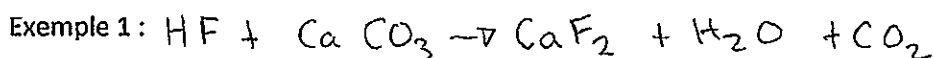
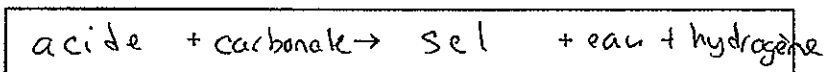
Nom du sel: nitrate de calcium



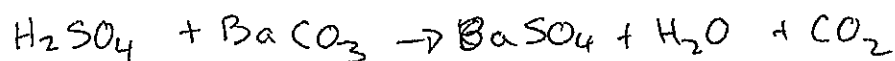
Nom du sel: acétate de zinc



Les acides et les carbonates : quand un acide réagit avec un carbonate pour former un sel et l'eau et le dioxyde de carbone



Exemple 2 :



Écrivez l'équation équilibrée pour les réactions qui suivent :

