

Chimie 1 Module 3 Réactions et quantités chimiques

Objectif : Classifier, équilibrer et prédire les produits de réactions chimiques.

*Des éléments
forment un composé!*

1) Réaction de synthèse

Les éléments réagissent ensemble et se combinent pour former un composé.



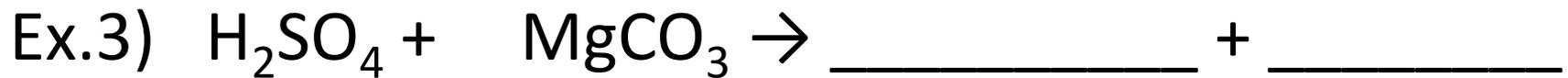
Réaction de déplacement simple

Un élément prend la place
d'un autre élément dans un composé.



Réaction de déplacement double

- Lorsque deux composés sont impliqués et il y a échange d'ions.



Réaction de combustion



Les hydrocarbures sont des composés formés de carbone et d'hydrogène (CH_4 , C_2H_2 , etc.)

Les hydrocarbure brûlent en présence du bioxygène pour donner du CO_2 et de l'eau (vapeur).

Rappelez-vous au laboratoire avec le propane :

