

# LA RÉACTION CHIMIQUE

## I. Les transformations chimiques

- 1) Exemple
- 2) Principe

*Savoir que le chimiste étudie souvent l'évolution d'un système chimique, que celle-ci est appelée transformation chimique. Savoir que la composition d'un système chimique peut varier au cours du temps, ainsi que ses propriétés physiques, et l'état des espèces chimiques qui le composent.*

## II. La réaction chimique : un moyen de modéliser une transformation chimique

*Savoir qu'une réaction chimique peut permettre de modéliser, dans certains cas simples, une transformation chimique. Savoir identifier dans l'écriture d'une réaction, les réactifs et les produits ; connaître le terme « nombre stœchiométrique » ; savoir ajuster les nombre stœchiométrique d'une réaction chimique pour assurer la conservation des éléments et de la charge électrique ; savoir décrire une réaction chimique (... moles de ... réagissent avec ... moles de ... pour former... etc.).*

- 1) Principe
- 2) Ajustement des nombres stœchiométriques : exemple d'une combustion
- 3) Signification des symboles
- 4) Exemples de réactions chimiques

*Savoir écrire une réaction chimique connaissant les réactifs et les produits.*