

Différence entre transformation chimique et transformation physique

Transformation chimique :

Un changement chimique est une transformation de la composition chimique de la matière. Cette modification produit des substances de nature différente des substances initiales (un nouveau produit s'est formé).

Les changements chimiques sont révélés par au moins l'un **des quatre signes suivants** :

- Un changement de couleur ;
- Un dégagement gazeux (exemple : effervescence) ;
- Un dégagement d'énergie (exemple : chaleur, mouvement, lumière) ;
- Une formation d'un précipité (nouveau solide insoluble, exemple : lait caillé).

Voici quelques exemples :

- *Combustion (un incendie de forêt) ;*
- *Corrosion (carrosserie d'auto qui rouille) ;*
- *Cuisson (œuf cru en œuf cuit dur) ;*
- *Caramélisation (sucre en caramel).*

Transformation physique :

Un changement physique est une transformation qui n'altère pas la composition chimique de la matière. Cette modification ne modifie pas la nature des substances initiales, l'atome demeure intact. La matière change simplement de forme ou d'état. La transformation est généralement réversible.

Voici quelques exemples :

- *Dissolution (sucre dans l'eau) ;*
- *Découpage (papier en lambeaux) ;*
- *Fusion (métal qui fond) ;*
- *Congélation (produits surgelés) ;*

- *Déformation (pâte à modeler) ;*
- *Pétrissage (pâte à pain).*