

Transformation physique ou chimique – Fiche de cours

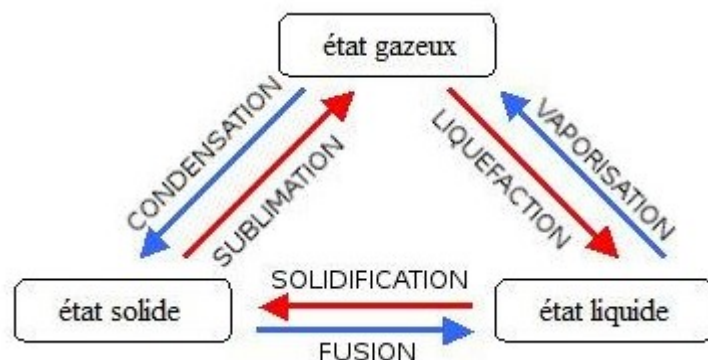
1. Transformation physique

a. Définition

Une transformation physique est le passage d'un corps d'une forme à une autre avec conservation de la nature des particules (molécules)

b. Changement d'états

Le changement d'état est une transformation physique



c. Autres transformations physiques

- dilution

- dissolution

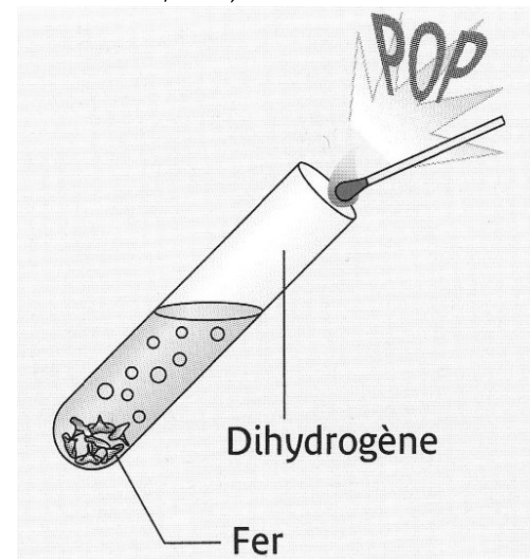
2. Transformation chimique

a. Définition

Une transformation chimique est une modification des espèces chimiques

b. Exemples de transformations chimiques

- combustion, réactions acide/base, cuisson



c. Equation bilan

On appelle réactifs les espèces chimiques qui disparaissent et produits les espèces chimiques qui apparaissent

L'équation bilan modélise la transformation chimique :

Réactifs → *Produits*

d. Conservation de la masse

Lors d'une transformation chimique, il y a conservation de la masse et du nombre d'atomes