ORGANISATION ET TRANSFORMATION DE LA MATIERE

TRANSFORMATIONS CHIMIQUES

TRANSFORMATION CHIMIQUE :
Des réactifs disparaissent et des produits se forment

REACTIFS et PRODUITS

Molécules : assemblage d'atomes

Formules chimiques
H_2O CO_2

Modèles moléculaires

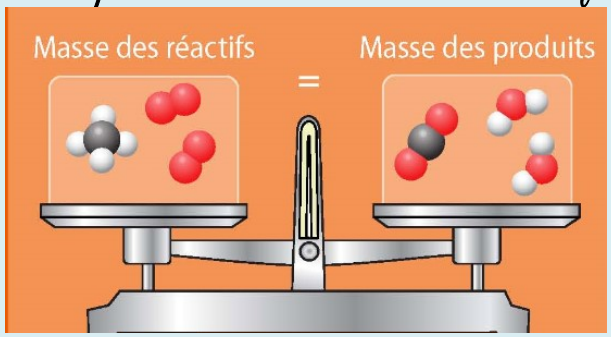
Atomes

Symboles
C H O

Représentation

Conservation de la masse :

Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme



Bilan de la réaction :
Ecriture en toutes lettres des réactifs et des produits

Equation de réaction :
Conservation des atomes
« Ajouter des coefficients devant les molécules pour équilibrer »