

Activité 3 :

Autour de nous, le monde change par l'action de différentes transformations qui peuvent être de nature chimique ou physique.

Définitions :

- **Espèce chimique :** À l'échelle microscopique c'est un ensemble de particules, toutes identiques.

Exemples : l'eau, le dioxygène, le dioxyde de carbone, la vitamine C, l'hélium

- **Transformation chimique :** processus pendant lequel il y a simultanément apparition de certaines espèces chimiques et disparition d'autres.

Exemples : Le fer qui rouille, combustion du carbone dans l'air

- **Transformation physique :** transformation au cours de laquelle les espèces chimiques restent les mêmes.
Exemples : Changement d'état (fusion de la glace), mélange (sirop de menthe + eau), la dissolution (sucre + eau),

Méthode :

Pour distinguer le type d'une transformation, on doit déterminer si il y a eu apparition ou disparition de nouvelles espèces chimiques, apparition d'un gaz comme le dioxygène, le dioxyde de carbone ou dihydrogène par exemple, auquel cas la transformation est chimique (sinon elle est physique).