

I - Rappels

Lorsqu'on associe au moins deux constituants, on réalise un **mélange** qui peut être:

- **homogène**: on ne distingue qu'une seule phase* à l'oeil nu (ex: le café).
- **hétérogène**: on distingue plusieurs phases à l'oeil nu (ex: la vinaigrette).

*s'il s'agit de deux liquides, on les qualifie de miscibles

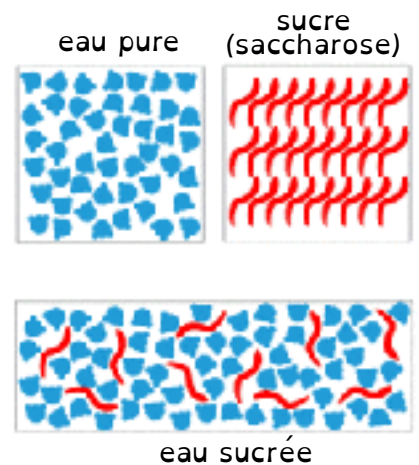
Lors de l'association des constituants, il peut parfois se produire une transformation physique ou chimique.

II - Les transformations physiques

Une transformation physique est le passage d'un ou de plusieurs corps d'une forme à une autre, **sans modification** de la structure moléculaire des différents constituants des corps mis en jeu.

Ex: **dissolution, changement d'état**, usure, déformation, ...

Lors d'une transformation physique, il y a **conservation** de la masse totale du système.



III - Les transformations chimiques

Au cours d'une transformation chimique, des espèces chimiques disparaissent (**les réactifs**) tandis que d'autres apparaissent (**les produits**).

Il se produit un **réarrangement** des atomes entre eux. On retrouve tous les atomes des réactifs **présents** dans les produits. De fait, la **masse** totale du système se **conserve**.

On modélise la transformation chimique par une équation qui en précise le sens par une flèche.

