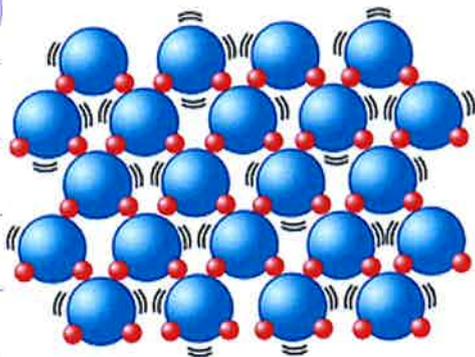
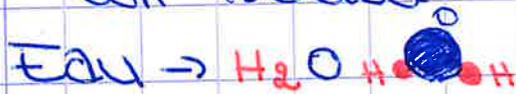


# 18 Phénomène chimique/physique

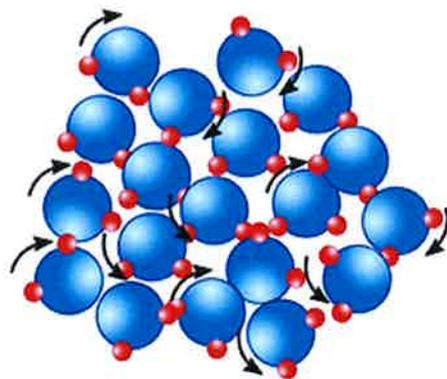
## Phénomène physique:

- Les matières présentes au début sont toujours là à la fin.
- Les "molécules" sont identiques.
- La "nature" de la matière reste la même.

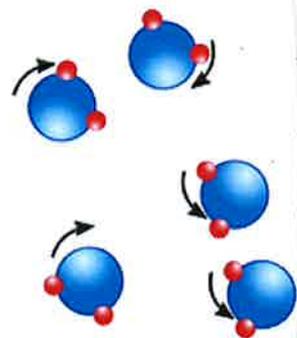
Ex: L'eau reste de l'eau que ce soit du gaz, du liquide ou un solide.



eau solide

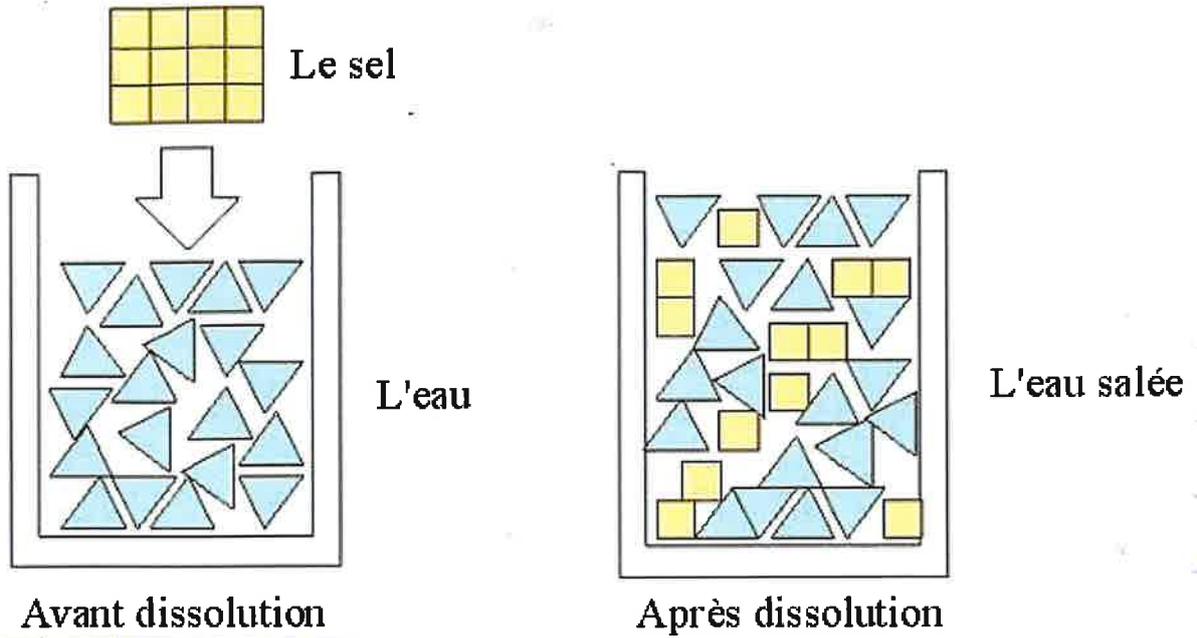


eau liquide

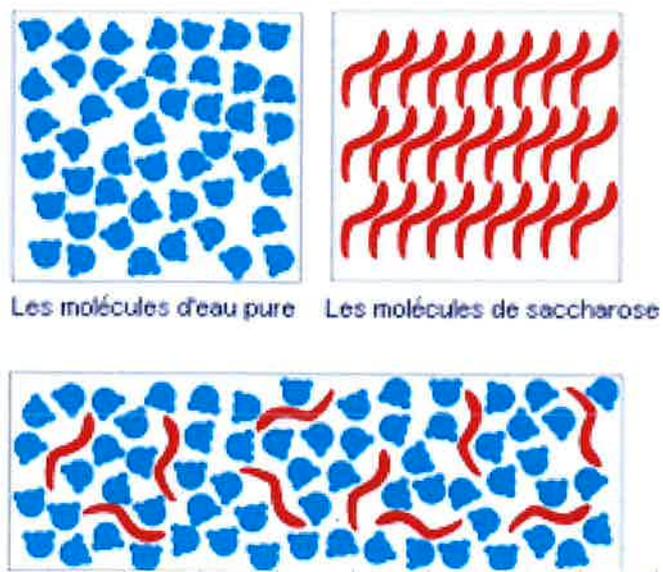


vapeur d'eau

Ex: Eau + sel = mélange homogène



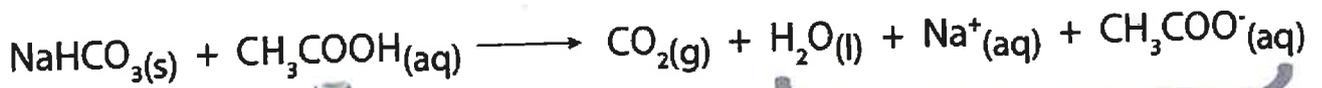
Eau + sucre → mélange, on garde les 2 éléments → mélange homogène.



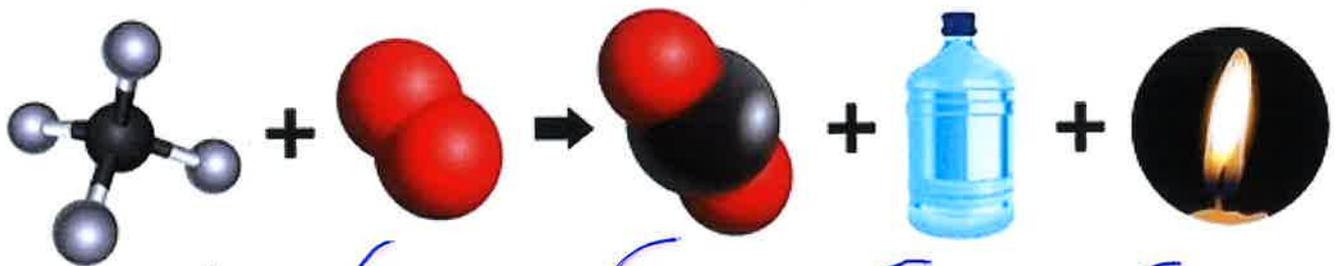
# Phénomène chimique

- La matière de départ est transformée en une ou plusieurs nouvelles matières.
- Les "molécules" changent.

Ex: vinaigre + bicarbonate de soude.



Ex: la combustion est un phénomène CHIMIQUE.



Energie chimique +  $\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{chaleur}$   
lumière