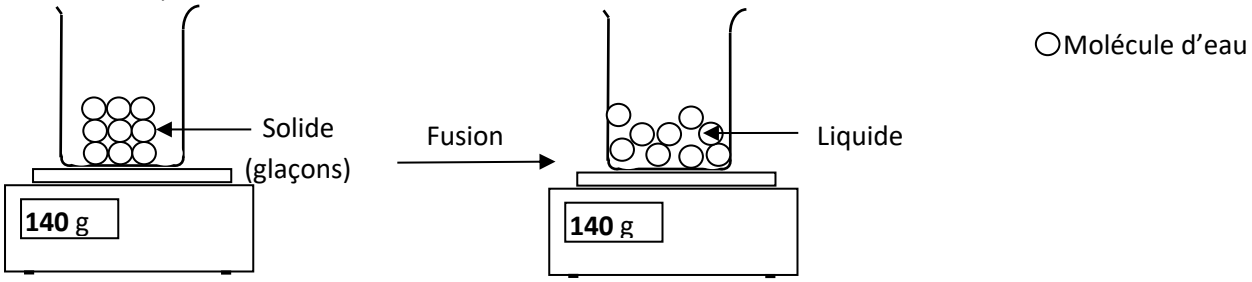
Expliquer les mélanges et les changements d'états grâce aux molécules
CORRECTION

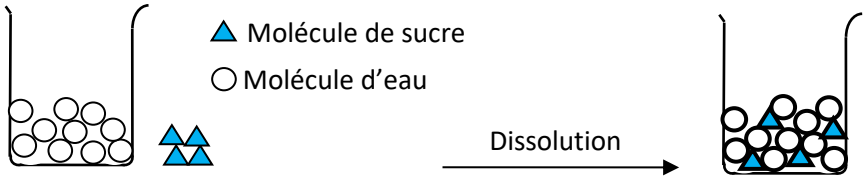
1) Changement d'état

Quand un solide fond, les molécules deviennent non liées.



Lors d'un changement d'état la masse **se conserve (ne change pas)** car le nombre de molécules **ne change pas.**

2) Dissolution d'un solide dans l'eau

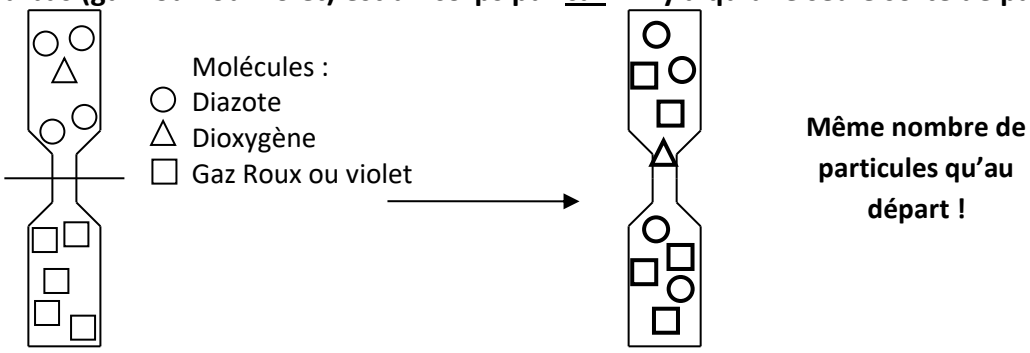


Même nombre de particules qu'au départ !

Lors d'une dissolution, les molécules du soluté (sucre) **se dispersent** parmi celles du solvant (eau).
Lors d'une dissolution, la masse **se conserve** (la masse est **la même** du début à la fin de la dissolution) car le nombre total de molécules **ne change pas.**

3) Diffusion d'un gaz dans l'air :

Le flacon du haut (l'air) est un mélange car il est constitué de plusieurs sortes de particules.
Le flacon du bas (gaz roux ou violet) est un corps pur car il n'y a qu'une seule sorte de particules.



Même nombre de particules qu'au départ !

Lors de la diffusion d'un gaz dans l'air, les molécules **se mélangent**.
Le nombre total de molécules **ne change pas.**
Un gaz occupe tout l'espace disponible : les molécules **se mélangent.**

4) Diffusion d'un liquide

Deux liquides se mélangent car leurs molécules **se mélangent**.
Lors d'un mélange, la masse totale **reste la même** car le nombre de molécules **ne change pas.**