

Leçon 8 : La dissolution

Objectifs :

- *Préciser le vocabulaire de la dissolution ;*
- *Etudier la variation de la masse lors d'une dissolution.*

I) Soluté, solvant et solution.

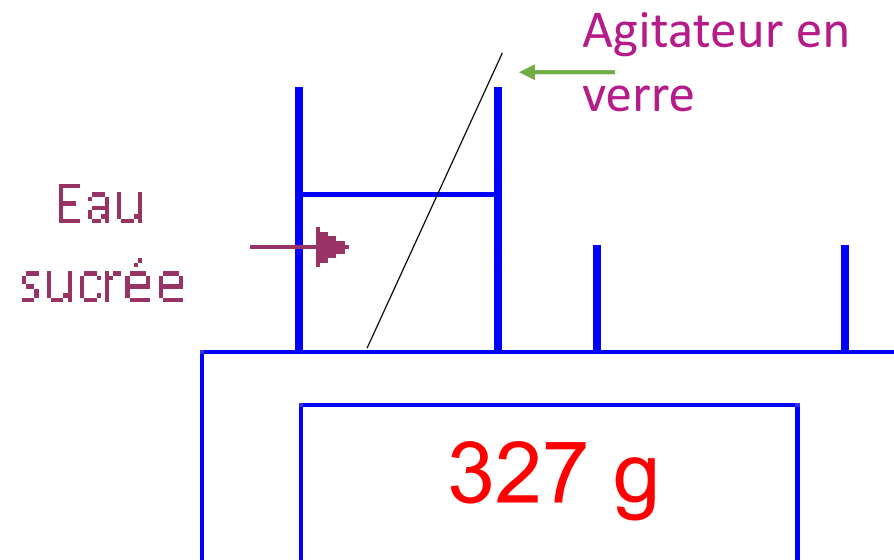
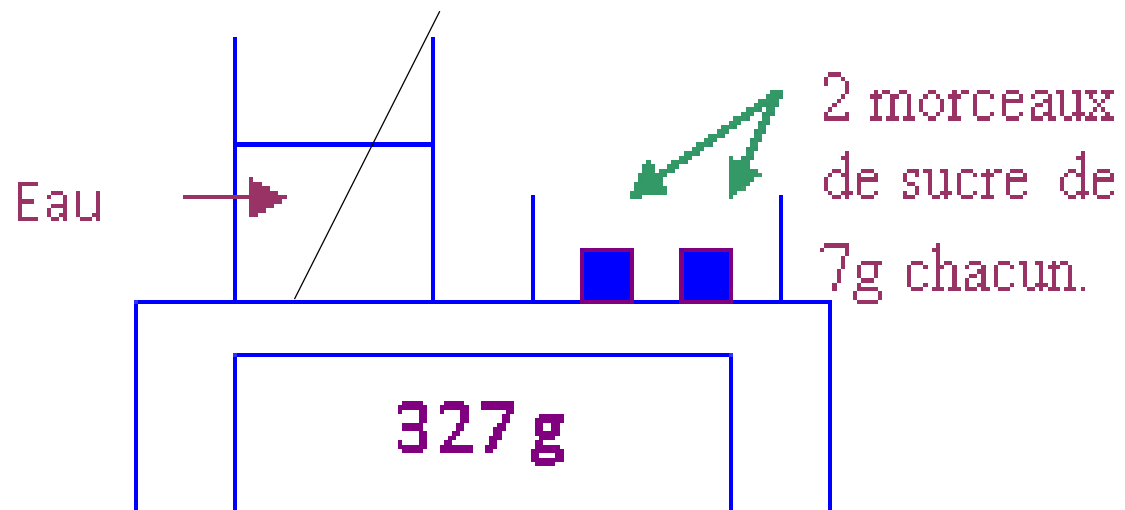
Lorsque je dissous du sel ou du sucre dans de l'eau, je dis que :

- Le sel (ou le sucre) est **le soluté** (*c'est le solide que je vais dissoudre*);
- L'eau est **le solvant** (*c'est le liquide dans lequel je vais dissoudre le soluté*);
- Le mélange homogène obtenu après la dissolution s'appelle **une solution**.

II) La masse varie-t-elle lors d'une dissolution ?

1) Posons sur une balance un bécher contenant de l'eau et deux morceaux de sucre. Mesurons la masse des 2 constituants non mélangés.

2) Dissolvons le sucre dans l'eau et mesurons la masse de la solution d'eau sucrée.



Observation :

La masse de l'eau et du sucre non dissous est **égale** à la masse de l'eau sucrée.

Conclusion :

Lors d'une dissolution, la masse ne varie pas.

La masse de la solution est égale à la somme de la masse du solvant et de la masse du soluté.