

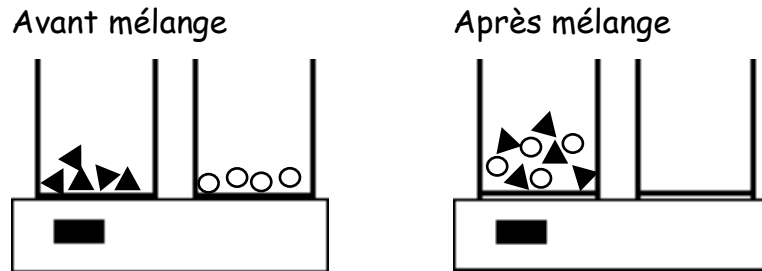
Correction de la fiche révision 3 :

Exercice 1 : La masse d'eau lors d'un changement d'état.

1. Les différents états de l'eau sont : solide, liquide et gazeux.
2. La masse de l'eau à l'état solide est 121,0 g.
La masse de l'eau à l'état liquide est de 121,0 g. On constate que la masse reste la même.
3. On place le film plastique sur le bécher afin de conserver les molécules de l'eau lors des changements d'état.
4. La masse de l'eau ne varie pas lors de l'évaporation de l'eau.
5. Lors du changement d'état de l'eau **la masse ne varie pas car le nombre de molécules de l'eau de change pas.** L'eau change simplement d'état physique (liquide à solide...).
6. Si on perçait le film plastique, la masse de l'eau diminuerait.

Exercice 2 : La masse de l'eau lors d'un mélange.

1. La masse avant et après le mélange ne change pas.
- 2.



N'oubliez pas que ce mélange se fait avec deux liquides. Les molécules d'un liquide sont désordonnées, rapprochées et non liées.

3. La masse lors d'un mélange ne change pas car **le nombre de molécules reste le même.**

Bilan :

Lors d'un changement d'état et/ou d'un mélange la masse ne varie pas .