

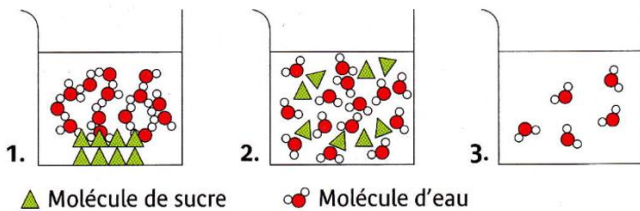
Exercice 16 p 66 :

L'erreur commise est qu'elle a rajouté le bouchon après la réaction alors qu'il aurait fallu le mettre avant. Le système de départ n'est pas le même qu'à la fin car Marie a rajouté un bouchon, cela explique le changement de masse. Normalement la masse se conserve lors d'une transformation chimique.

Exercice 1 :

Un morceau de sucre de 5 g est introduit dans un bécher (préalablement taré) contenant 100 g d'eau. Après dissolution totale, on pèse l'ensemble.

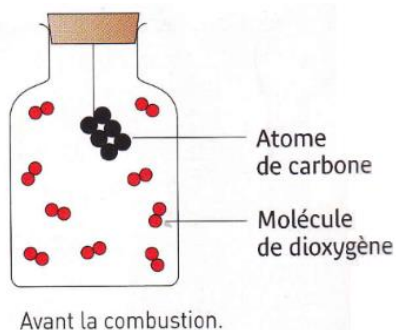
- Quelle masse va-t-on lire ? Justifie ta réponse.
- Choisis parmi les représentations moléculaires suivantes celle qui modélise la dissolution totale du sucre dans l'eau. Justifie ta réponse.



- On va lire une masse de 105 g après dissolution car la masse totale se conserve lors d'une transformation physique.
- C'est le schéma 2 qui représente la dissolution totale du sucre dans l'eau car les molécules se touchent et sont désordonnées (liquide).

Exercice 2 :

Le flacon ci-contre contient du carbone (fusain) et du dioxygène. Modélise le contenu du flacon après la combustion complète du carbone.



Après combustion :

