

Je dois savoir ...

- ✓ qu'une transformation chimique est un réarrangement des atomes,
- ✓ que les atomes sont représentés par des symboles et les molécules par des formules,
- ✓ que l'équation de la réaction précise le sens de la transformation,
- ✓ que la masse totale est conservée lors d'une transformation chimique.

Pour détartrer une cafetière ou un robinet, on utilise un détartrant. On observe alors une effervescence ; le calcaire, constituant principal du tartre, disparaît. Que devient-il ? Les atomes qui composent le calcaire disparaissent-ils ?

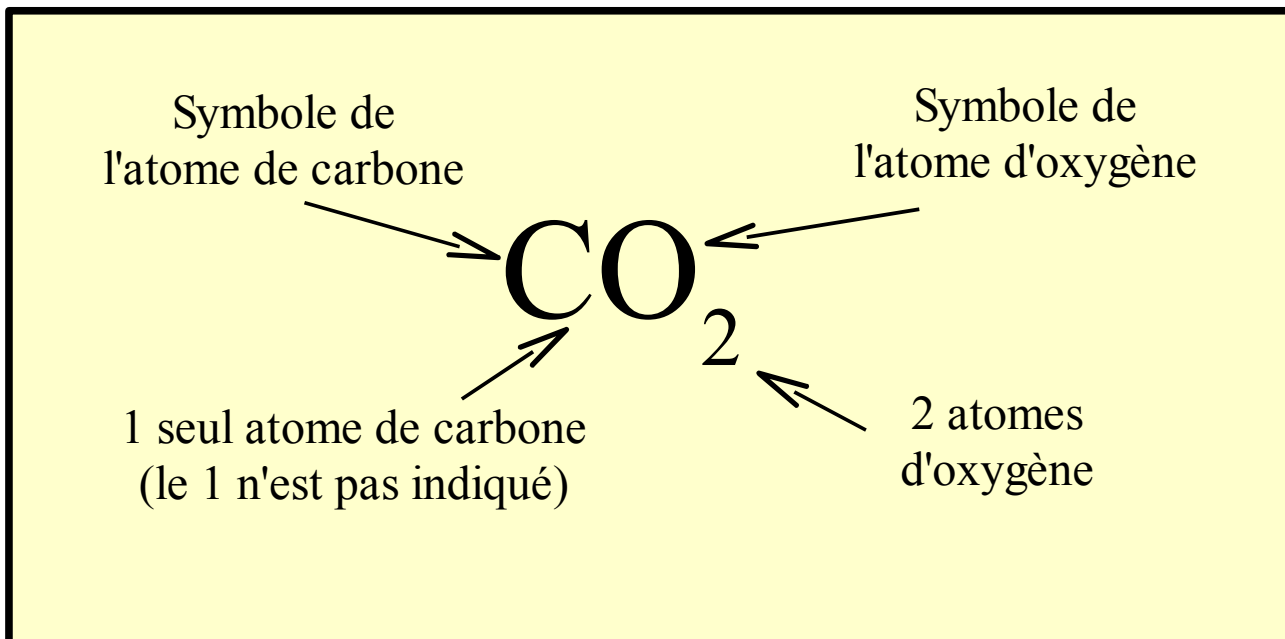
Réponse : les atomes constituant le calcaire et l'acide contenu dans le détartrant ne disparaissent pas. La réaction chimique entre ces deux réactifs produit d'autres corps composés de ces mêmes atomes.

I.Symboles des atomes et formules des molécules :

(Voir livre p 68)

Activité 1 p 64
Sur le cahier de manipulation

([Animation flash Formules](#)
[En local si pb](#))



Exercices 1, 2 et 3 p 72

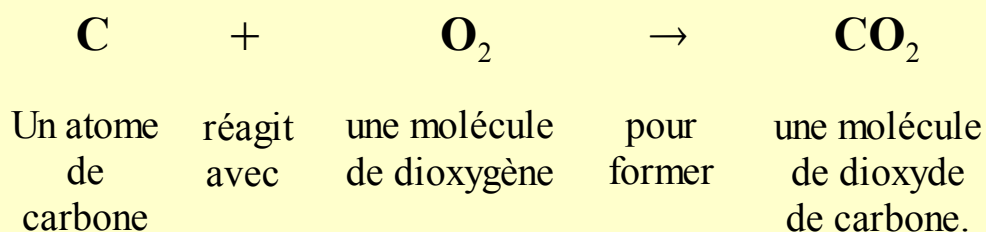
II. Equation de réaction : (Voir livre p 68)

**Activité 2 p 65
Sur le cahier de manipulation**

([Animation flash Equilibre](#)
[En local si pb](#))

Cette transformation chimique est modélisée par une équation de réaction :

Le bilan de la combustion s'écrit :



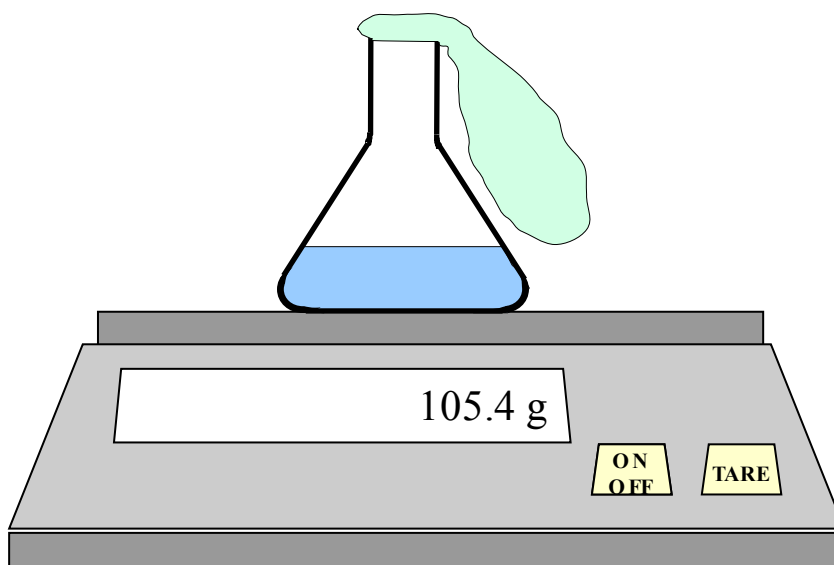
Exercices 4 et 5 p 72 ; 8 et 9 p 73

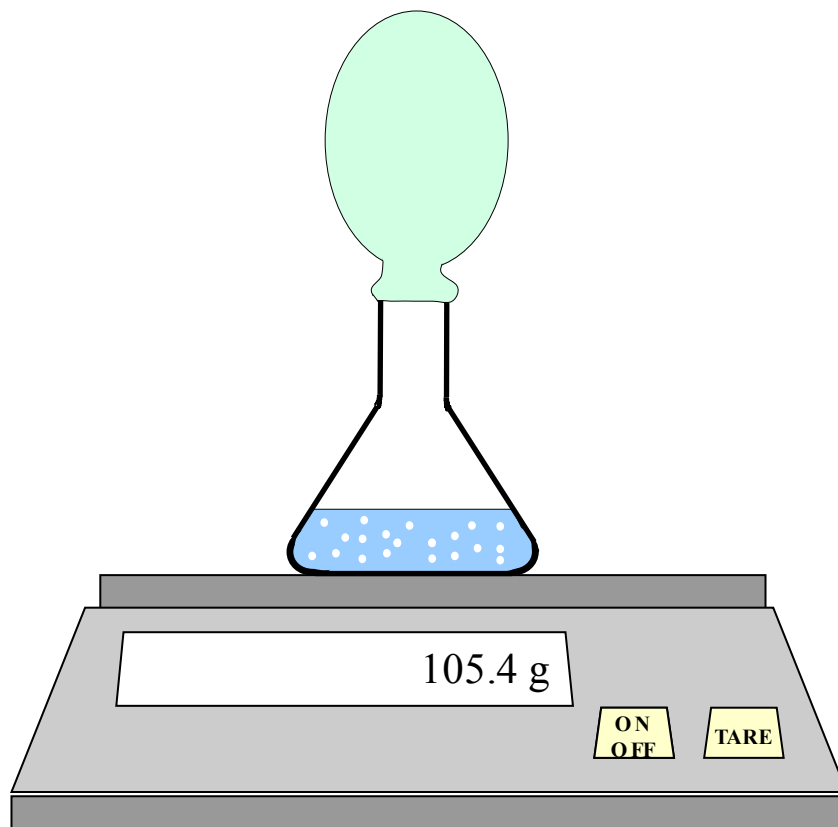
III. Conservation de la masse lors d'une transformation chimique

(Voir livre p 69)

Activité 3 p 66 Sur le cahier de manipulation

([Vidéo](#)
[En local si pb](#))





Au cours d'une transformation chimique, la masse des produits formés est égale à la masse des réactifs qui disparaissent. La masse se conserve.

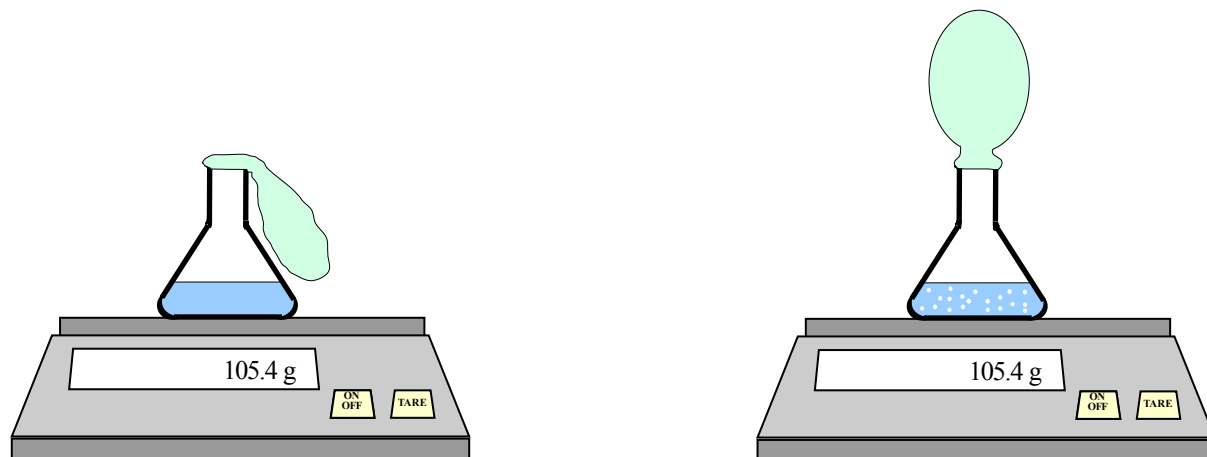
Exercices 6 p 72 ; 14 p 74

Je dois savoir ...

- ✓ qu'une transformation chimique est un réarrangement des atomes,
- ✓ que les atomes sont représentés par des symboles et les molécules par des formules,
- ✓ que l'équation de la réaction précise le sens de la transformation,
- ✓ que la masse totale est conservée lors d'une transformation chimique.

Pour détartrer une cafetière ou un robinet, on utilise un détartrant. On observe alors une effervescence ; le calcaire, constituant principal du tartre, disparaît. Que devient-il ? Les atomes qui composent le calcaire disparaissent-ils ?

Réponse : les atomes constituant le calcaire et l'acide contenu dans le détartrant ne disparaissent pas. La réaction chimique entre ces deux réactifs produit d'autres corps composés de ces mêmes atomes.



Je dois savoir ...

- ✓ qu'une transformation chimique est un réarrangement des atomes,
- ✓ que les atomes sont représentés par des symboles et les molécules par des formules,
- ✓ que l'équation de la réaction précise le sens de la transformation,
- ✓ que la masse totale est conservée lors d'une transformation chimique.

Pour détartrer une cafetière ou un robinet, on utilise un détartrant. On observe alors une effervescence ; le calcaire, constituant principal du tartre, disparaît. Que devient-il ? Les atomes qui composent le calcaire disparaissent-ils ?

Réponse : les atomes constituant le calcaire et l'acide contenu dans le détartrant ne disparaissent pas. La réaction chimique entre ces deux réactifs produit d'autres corps composés de ces mêmes atomes.

