

Lors de la combustion, le carbone .....

Une ..... ne se rallume pas donc le dioxygène  
a .....

Lorsqu'on met de l'....., elle se trouble. Il s'est donc formé du  
.....

Le ..... (**combustible**) réagit avec le .....  
(**comburant**) pour former du .....

**Bilan de la combustion :**

.....  
.....  
.....

### Conclusion

Quand on mets en contact certaines substances, il peut y avoir **transformation chimique** :

- les **réactifs** vont être .....

- les **produits** se .....

Les molécules ne sont pas les mêmes avant et après la transformation.

Ex : combustion du charbon, fabrication de caramel à partir de sucre

### 3. Transformation physique

Lors d'une transformation physique, une substance change de ..... ou  
..... mais garde la même composition.

Les molécules restent ..... mais elles changent de  
..... Exemple : de l'eau liquide transformée en vapeur

## II. La conservation de la masse

### 1. La conservation de la masse lors des mélanges en solutions aqueuses

Le ..... de molécule ne change pas, donc la masse ne change pas.

### 2. La conservation de la masse lors d'un changement d'état de l'eau (transformation physique)

Le ..... de molécule ne change pas, donc la masse ne change pas non plus.