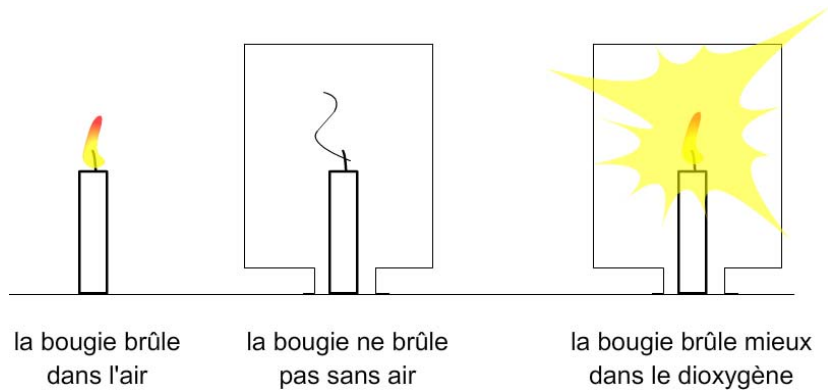


# LES COMBUSTIONS

## 1. Le rôle du dioxygène

Expérience :

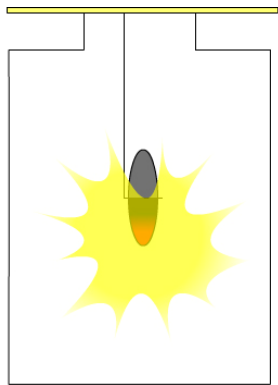


**Conclusion :**

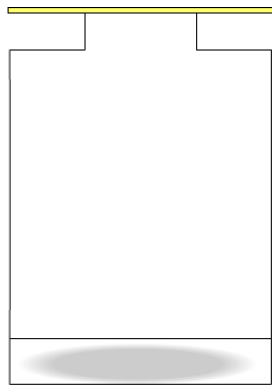
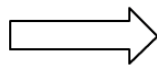
**Le dioxygène est un composant nécessaire aux combustions.**

## 2. Combustion du carbone

Expérience :



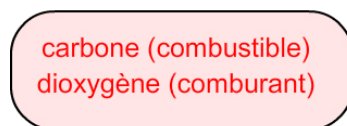
Le carbone du fusain brûle dans le **dioxygène**



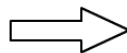
L'eau de chaux se trouble : présence de  $\text{CO}_2$

**Observation :** La combustion du charbon de bois dans le dioxygène pur s'arrête par manque d'un des réactifs. Soit le carbone, soit le dioxygène.

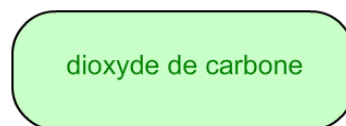
AVANT



2 réactifs



APRES



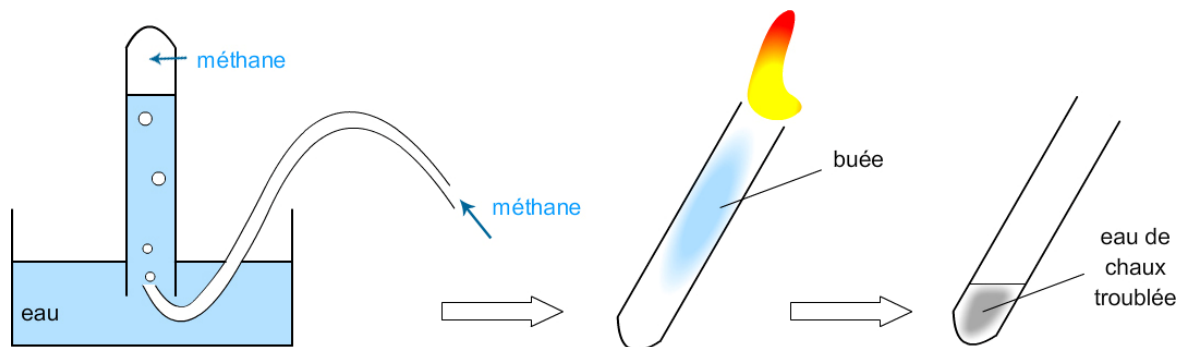
1 produit

**Conclusion :**

**Lors d'une réaction chimique, les molécules sont différentes entre le début et la fin.**

### 3. Combustion du méthane

Expérience :



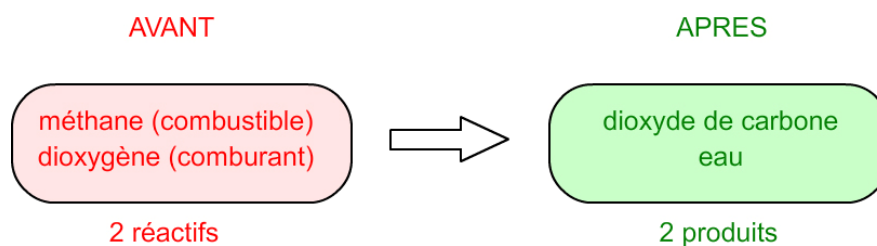
Observations :

1. de la buée apparaît
2. l'eau de chaux est troublée par un **précipité** de « carbonate de calcium »

Interprétations :

1. de l'eau apparaît
2. du dioxyde de carbone a été produit

Conclusion :



Remarque : la combustion complète du [butane](#) amène aux mêmes observations.

