

# Trace de cours

## Activité 1 :

Lors d'une **combustion** de carbone, on observe la disparition :

- du carbone
- de dioxygène (quand il y a suffisamment de dioxygène, la combustion continue, quand il n'y en a plus, elle s'arrête).

On observe l'apparition :

- de dioxyde de carbone, pour l'identifier on utilise le **test caractéristique de l'eau de chaux** : un liquide qui se trouble (blanchit) en présence de dioxyde de carbone.

Il s'agit d'une **transformation chimique** : On dit que le carbone et le dioxygène ont réagi pour former le dioxyde de carbone ou encore

Carbone + dioxygène → dioxyde de carbone

Réactifs

Produits