

Fiche d'activité	P1_D2	Autour des transformations physiques et chimiques
Objectif de l'activité : Etudier une transformation chimique complète		

### Expériences, Observations

*Matériel, Produit* : bocal, couvercle muni d'une tige en métal, fusain, dioxygène

*Mode opératoire* :

On chauffe 2 morceaux du fusain jusqu'à incandescence. On laisse un de ces morceaux brûler à l'air libre et on place le 2<sup>ème</sup> dans un bocal rempli de dioxygène.

Etudions ces 2 expériences

1. Décris et Compare la combustion du carbone dans l'air et dans le dioxygène (volume du fusain, force de la combustion ...)

2. A ton avis, des nouveaux produits sont-ils apparus ?

Si oui, quels tests peux-tu réaliser pour les mettre en évidence et quels résultats as-tu obtenu ?

### Interprétation

3. Qu'avons-nous réalisé ?

4. Quel est le rôle du dioxygène lors de cette expérience ?

5. Quel produit s'est formé ?

## Bilan

Lors d'un barbecue, du charbon de bois (contenant principalement du Carbone) brûle dans l'air. Il s'agit d'une ....., nommée combustion puisqu'elle dégage de la .....

Les éléments qui « disparaissent » lors de cette expérience, nommés ..... sont le ..... et le .....

Le ..... est le ....., c'est-à-dire l'élément qui brûle.

Le ..... est le ....., c'est-à-dire l'élément qui fait brûler.

L'élément qui « apparaît » lors de cette expérience, nommés ....., est le .....

Le BILAN de cette transformation chimique s'écrit ainsi :

Réactifs → Produits

..... + ..... → .....