

Trace de cours

Activité 1 :

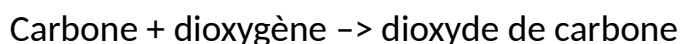
Lors d'une **combustion** de carbone, on observe la disparition :

- 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 de dioxyde de carbone.

Il s'agit d'une **réaction chimique** : On dit que le carbone et le dioxygène ont réagit pour former l'eau et le dioxyde de carbone ou encore



Activité 2 :

Au cours de la formation des jeunes sapeurs-pompiers, il est fait mention du **triangle du feu** : Il représente le fait qu'une combustion est une réaction chimique entre un combustible et un comburant. Pour déclencher une combustion, il est nécessaire de mettre en présence un corps (le combustible), du dioxygène (le comburant), et une source de chaleur (l'énergie d'activation).

La prévention contre l'incendie exige que ces 3 éléments ne soient jamais réunis, par exemple, les liquides inflammables (alcool, essence ...) seront placés loin des sources de chaleur.

Si malgré les précautions d'usage un incendie survient, l'extinction consiste à rompre le triangle en supprimant l'un des 3 cotés. Par exemple :

- de l'eau pour refroidir le milieu de l'incendie (plus assez d'énergie)
- étouffer le feu avec un gaz ou un drap (plus de comburant)
- un contre feu maîtrisé pour enlever le futur combustible du feu.

Lors d'un incendie, les combustions consomment beaucoup de dioxygène, ce qui peut entraîner l'asphyxie. Il y a aussi apparition de gaz asphyxiant comme le monoxyde de carbone.