



FR3-47 Les combustions

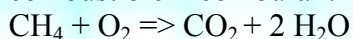
Quand on brûle quelque chose, on parle combustion. Des espèces chimiques disparaissent : **les réactifs** (carbone, dioxygène, ...) et d'autres apparaissent : **les produits** (dioxyde de carbone, eau, ...). L'ensemble de ces transformations s'appellent **une combustion**.

Les **combustibles** sont les matières qui vont subir la combustion (papier, bois, essence...), **les comburants** sont les matières qui réagissent avec les combustibles pour brûler (dioxyde de l'air, acide nitrique, eau oxygénée, ...), **la chaleur** est l'énergie qui permet de déclencher la combustion (frottements, court-circuit, soleil, ...). Pour éteindre un feu, il suffit de supprimer un élément du triangle combustible/comburant/énergie.

La combustion du méthane (le gaz de ville utilisé pour le chauffage) :

méthane + dioxygène => dioxyde de carbone + eau

combustible + comburant => produits



Parfois la combustion est incomplète. Par exemple quand on met une coupelle sur une flamme de briquet la flamme devient jaune, la **combustion est incomplète**. Dans ce cas la combustion donne un produit supplémentaire : le **monoxyde de carbone qui est un gaz toxique**. C'est pourquoi il faut entretenir correctement les appareils de chauffage au bois ou au gaz.