

Partie III : Les combustions

| | |
|----|--|
| 10 | Les dangers des combustions |
| 11 | La combustion du carbone dans le dioxygène |
| 12 | Les combustions <i>Transformations chimiques</i> |
| 13 | Les combustions <i>Equations de réaction</i> |
| 14 | Exercices |

Synthèse :

- Pour obtenir une combustion il faut réunir trois éléments : un combustible, un comburant, une énergie d'activation.
- Pour arrêter une combustion, il « suffit » d'enlever un de ces trois éléments.
- Lors de la combustion du carbone dans le dioxygène, il y a :
 - Production d'énergie
 - Disparition de carbone et de dioxygène
 - Apparition de dioxyde de carbone.
- Lors d'une transformation chimique,
 - la masse se conserve,
 - les atomes des réactifs se réorganisent pour former les produits.

- Les équations de réactions des combustions s'écrivent :

