Définition :

La combustion est une réaction chimique entre deux corps un combustible et un comburant pour donner naissance à un ou plusieurs corps différents des premiers, les « produits de combustion ». Cette réaction chimique s'accompagne d 'un dégagement de chaleur.

Types de combustion :

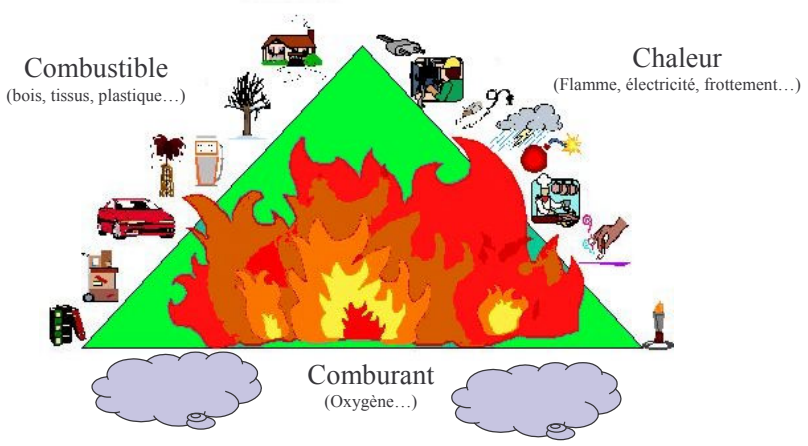
- ✓ Combustion lente :
  La température atteinte par le corps qui brûle et par les produits qui résultent de cette réaction est trop basse pour qu'il y ait émission de lumière.

- ✓ Combustion vive :
  C'est ce que l'on coutume d'appeler "le feu". Elle a lieu avec émission de lumière et de fumée plus ou moins importantes suivant les composées.

- ✓ Combustion très vive :
  Dans certaines conditions, un mélange de gaz combustible et d'air s'enflamme et la combustion embrase le volume entier en un minimum de temps, c'est une explosion.

- ✓ Combustion instantanée :
  Certains corps se combinent lentement avec l'oxygène de l'air à température ambiante. S'ils sont bien isolé thermiquement, leur température augmente lentement puisqu'il n'y a pas de rayonnement. Si les conditions favorisent le phénomène, la combustion lente s'accélère et devient vive.

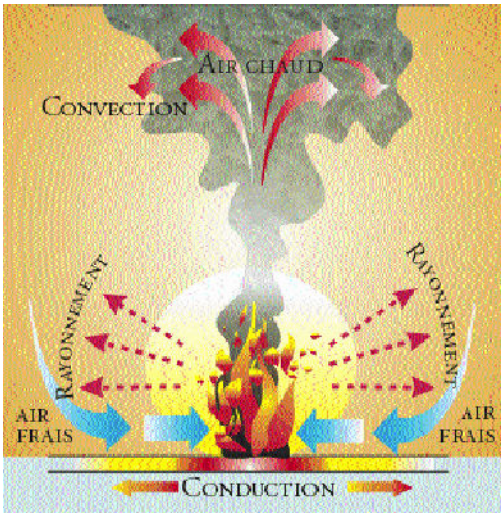
Le triangle du feu :



La propagation de l'incendie :

- ✓ Rayonnement :
  Un foyer intense émet des infra-rouge qui influent sur les combustibles qui l'entoure.

- ✓ Conduction :
  Quand des matériaux de par leur nature plus ou moins conducteur de la chaleur, transportent la chaleur sans déplacement de matière.

- ✓ Convection :
  Au cour d'un incendie, les gaz chaud portés à des températures très élevées se déplacent vers le haut et si accumules jusqu'à attendre le point d'auto-inflamation.

- ✓ Par déplacement d'objet (projection) :
  Chute de matière en feu.