



# Le triangle du feu

La **combustion** est une réaction chimique d'oxydation d'un **combustible** par un **comburant**, qui nécessite une source **d'énergie**

## Comburant

En se combinant avec un autre corps, permet la combustion

- Dioxygène  $O_2$
- Ozone  $O_3$
- Peroxyde (Eau oxygénée  $H_2O_2$ )
- Halogène : Fluor, Chlore, Brome, Iode, hypochlorite et autre hypohalogène, chlorite, chlorate, perchlorate et autre composé oxydé d'halogènes
- Acide nitrique
- Nitrates
- Oxydes d'azote
- Oxydes métalliques (notamment oxydes de fer ou de cuivre)



## Energie

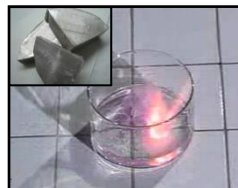
L'énergie minimum nécessaire au démarrage de la réaction

une source de chaleur

une étincelle



## Gaz



Bouteille

Bec bunsen

Réaction chimique

## Combustible

La matière susceptible de brûler

### Solides



Charbon

Bois

Papier

Plastique

## Liquides



Huile

Solvants (éther, acétone, éthanol...)

## La procédure à suivre en cas d'incendie

- 1- Déclencher l'alarme
- 2- Appeler la **Porterie 20 00**
- 3- Eteindre le feu en toute sécurité sinon évacuer les lieux vers un point de rassemblement

## Procédure d'évaluation

REJOIGNEZ LE POINT DE RASSEMBLEMENT  
VÉRIFIER QUE LES FENÊTRES SONT FERMÉES  
NE PAS EMPRUNTER L'ASCENSEUR  
NE PAS RETOURNER EN ARRIÈRE