

Les combustions

" Une fois, c'est une erreur ; deux fois, c'est une mauvaise habitude. "

Proverbe québécois

Prérequis :

- ✓ Tests d'identification de l'eau et du dioxyde de carbone.
- ✓ Les 3 états physiques de l'eau.
- ✓ Le nom des changements d'états.
- ✓ La masse ne varie pas mais le volume varie lors d'un changement d'état.
- ✓ Les changements d'états mettent en jeu des transferts d'énergie.
- ✓ Un litre d'eau a une masse de 1 kg.
- ✓ La masse se conserve lors d'une dissolution.

Objectifs :

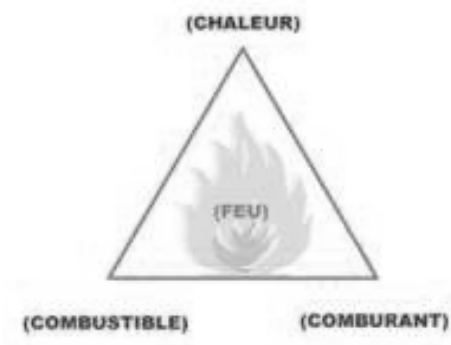
- ✓ Réaliser et décrire la combustion du carbone.
- ✓ Réaliser et décrire la combustion du méthane (gaz de ville) ou du butane (butagaz).
- ✓ Connaître les conditions pour réaliser une combustion.
- ✓ Connaître les dangers sur certaines combustions.

Les applications dans la vie de tous les jours :

- ✓ Un soufflet permet de raviver une combustion (feu de cheminée, barbecue).
- ✓ Le triangle du feu est utilisé par les sapeurs pompiers pour éteindre un incendie.
- ✓ Les chaudières doivent être révisées chaque année pour éviter les combustions incomplètes.

I – La réaction chimique :

- 1) [Réactifs et produits :](#)
- 2) [La réaction chimique :](#)
- 3) [La combustion :](#)



II – La combustion du carbone :

- 1) [Le carbone :](#)
- 2) [Equation de la combustion du carbone :](#)
- 3) [Test du dioxyde de carbone :](#)
- 4) [Test du dioxygène :](#)

III – La combustion complète du butane :

- 1) [Obtention du butane :](#)
- 2) [Utilisation du butane :](#)
- 3) [Equation de la réaction :](#)
- 4) [Test de l'eau :](#)

IV – La combustion incomplète du butane :

- 1) [Observations :](#)
- 2) [Produits obtenus :](#)
- 3) [Les dangers des combustions :](#)