

Chapitre n° 3: Les combustions, exemple de réaction chimique

Objectifs :

Distinguer transformation chimique et physique

Utiliser une équation de réaction fournie pour décrire une réaction observée.

Identifier produits et réactifs

Identifier gaz à effet de serre produits

Utiliser le triangle du feu pour déterminer comment un feu a été éteint.

Identifier expérimentalement une transformation chimique.

Trame de chapitre:

Activités	Objectifs	Travail élève à l'issue de la séance
Activité 1 : propriétés des combustions	Mettre en œuvre des tests caractéristiques d'espèces chimiques à partir d'une banque fournie (eau de chaux) Identifier expérimentalement une transformation chimique. Combustions dans l'air Identifier les gaz à effet de serre produits lors de transformations chimiques.	Finir l'activité 2
Activité 2 : Les dangers des combustions	Utiliser le triangle du feu pour déterminer comment un feu a été éteint.	« utiliser le triangle du feu pour déterminer comment un feu a été éteint. » 72p95
Activité 3 : Transformations physiques et chimiques	Distinguer transformation chimique et mélange, transformation chimique et transformation physique.	devoir maison + emmener son livre !
DM 2 : Les transformations chimique qui réchauffent la planète	Identifier les gaz à effet de serre produits lors de transformations chimiques.	
Îlots bonifiés.		
Évaluation finale		