

Fiche de préparation de cours

Classe de 1^o Spécialité

Thème	Constitution et transformations de la matière.	Mouvement et Interactions.	L'énergie : conversions et transferts	Ondes et signaux
-------	--	----------------------------	---------------------------------------	------------------

Titre de la leçon : Energie stockée dans la matière organique

Etape n° 2/2 : Réaction de combustion et énergie libérée

Prérequis des élèves	
----------------------	--

Objectifs Thématiques visés

Notions et contenus	Énergie molaire de réaction. Interprétation microscopique en phase gazeuse : modification des structures moléculaires, énergie de liaison.
---------------------	--

Capacités exigibles. Activités expérimentales	Estimer l'énergie molaire de réaction pour une transformation en phase gazeuse à partir de la donnée des énergies des liaisons.
--	---

Compétences mises en jeu	APP : Approprier	ANA : analyse	REA : réaliser	VAL : valider	COM : communiquer
--------------------------	------------------	---------------	----------------	---------------	-------------------

Pratique expérimentale

Type de salle	Banalisée : <input type="checkbox"/>	Laboratoire : <input checked="" type="checkbox"/>
---------------	--------------------------------------	---

Matériel nécessaire	Mis à disposition : <input type="checkbox"/>	Demandé par l'élève : <input type="checkbox"/>
---------------------	--	--

Liste du matériel : Brûleur, bécher, eau, thermomètre.

Degré d'autonomie

Travail seul : <input type="checkbox"/>	En équipe par $\frac{1}{2}$ groupe : <input checked="" type="checkbox"/>	Avec coordinateur : <input type="checkbox"/>	Indicateurs de réussite : <input type="checkbox"/>
---	--	--	--

Scénario de la séance			
Type de support et contexte	Combustion complète du propane. Activité p 154.		
Durée	Tâche professeur ?	Tâche les élèves ?	
Structuration demandée (carte mentale ; paragraphe ; audio ; ...)			
Evaluations			
Test conceptions initiales	Formative	QCM ; @test ; pb résolu	Sommative
		33 p 165	34 p 165
<i>Commentaires et Améliorations</i>	<i>A l'issue de l'activité p 154, réaliser avec le brûleur dans les deux positions le chauffage d'une eau et comparer l'énergie libérée.</i>		

