

Mini Plan de travail sur l'énergie chimique - 2012
 (Section enseignée par Frédéric)

	THÉORIE
9	1- Retour sur les laboratoires 2- Théorie sur la loi de Hess (centre de ressources) (début)
10	1- Théorie sur la loi de Hess (Fin) 2- <u>Introduction à l'enthalpie</u> <ul style="list-style-type: none"> • Qu'est-ce que l'enthalpie? • Où se cache l'énergie dans la matière? • La variation d'enthalpie (ΔH) • Le niveau d'enthalpie dans la matière 3- Série d'exercices no 3, <u>sauf 55</u> (Centre des ressources)
11	1- THÉORIE : <ul style="list-style-type: none"> • Les mélanges d'eau • Calcul d'énergie avec changements de phases 2- THÉORIE : L'histoire d'une réaction chimique <ul style="list-style-type: none"> • Les graphiques d'enthalpie • Complexe activé • L'exemple de la combustion du gaz naturel • Interprétation des graphiques d'enthalpie 3- Série d'exercices no 3, no55 (Centre des ressources) 4- Série exercices no 4 (Centre des ressources) (début)

12	Série exercices no 4 (Chimie-Exercices) (fin)
13	<ul style="list-style-type: none">• Préparation à l'examen (Terminer les séries d'exercices en cours)• Commencer les exercices de révision de décembre portant sur l'énergie
14	Révision sur les gaz et l'énergie cours 1
15	Révision sur les gaz et l'énergie cours 2
16	EXAMEN GAZ ET ÉNERGIE CHIMIQUE

Activités supplémentaires :

- Démonstration de réactions endothermique et exothermique