

PARTIE 02 : COMPRENDRE Lois et modèles

Ch 11 : Temps et évolution chimique

Notions et contenus :	Compétences exigibles :
Réactions lentes, rapides ; durée d'une réaction chimique.	<i>C1 :Mettre en oeuvre une démarche expérimentale pour suivre dans le temps une synthèse organique par CCM et en estimer la durée.</i>
Facteurs cinétiques. Évolution d'une quantité de matière au cours du temps. Temps de demi-réaction.	<i>C2 :Mettre en oeuvre une démarche expérimentale pour mettre en évidence quelques paramètres influençant l'évolution temporelle d'une réaction chimique : concentration, température, solvant.</i> <i>C3 :Déterminer un temps de demi-réaction.</i>
Catalyse homogène, hétérogène et enzymatique.	<i>C4 :Mettre en oeuvre une démarche expérimentale pour mettre en évidence le rôle d'un catalyseur.</i> <i>C5 : Extraire et exploiter des informations sur la catalyse, notamment en milieu biologique et dans le domaine industriel, pour en dégager l'intérêt.</i>

TP de référence :

TP 1 : Facteurs cinétiques et vitesse de réaction

TP 2 : Catalyse

Activité :

Exercices de référence :

C1 : 17 page 245

C2 : 7 page 243

C3 : 5 page 242

C5 : 15 page 245

Exercice pour préparer le bac page 249.