

Temps et évolution chimique

Compétences

Notion et contenu	Compétences exigibles	activités
• Réaction lentes, rapides ; durée d'une réaction chimique • Facteurs cinétiques. Evolution d'une quantité de matière au cours du temps • Temps de demi-réaction • Catalyse homogène, hétérogène et enzymatique	Mettre en œuvre une démarche expérimentale pour suivre dans le temps une synthèse organique par CCM et en estimer la durée	• 18 p 299 Synthèse
	Mettre en œuvre une démarche expérimentale pour mettre en évidence quelques paramètres influençant l'évolution temporelle d'une réaction chimique : concentration, température, solvant	• TP Influence de facteur cinétique p 279 • 5 p 293 Décomposition de l'eau oxygénée
	Déterminer le temps de demi-réaction	• 1 p 293 Réaction entre l'eau oxygénée et les ions iodure
	Mettre en œuvre une démarche expérimentale pour mettre en évidence le rôle d'un catalyseur	• TP Catalyse homogène, hétérogène et enzymatique p 280
	Extraire et exploiter des informations sur la catalyse, notamment en milieu biologique et dans le domaine industriel, pour en dégager l'intérêt.	• 17 p298 Dégradation de l'alcool dans le foie • Le pot catalytique (exercice corrigé p 290)