

**Nom :**

<b>Au programme :</b>	<b>Chapitres 6 et 7 (cours et exercices) + chapitre 8 (cours et exercices) + TP 6 + TP 8</b>
-----------------------	--

Compétences exigibles	Avis du colleur	
	A	NA
<b>Chapitre 6 et 7 : Concepts de cinétique macroscopique et méthodes</b>		
Définition des vitesses volumiques et lien avec la vitesse de réaction		
Notion d'ordre d'une réaction		
Loi d'Arrhenius		
Temps de demi-réaction (ou de demi-vie)		
Intégration des lois de vitesse simples (ordres 0, 1 et 2)		
Vérification d'une relation par régression linéaire		
Reconnaître un mélange stœchiométrique ou une situation de dégénérescence de l'ordre		
Détermination de l'ordre d'une réaction par exploitation de résultats expérimentaux		
<b>Chapitre 8 : Approche de la cinétique en réacteur ouvert (Cours et exercices)</b>		
Définir les notions de débit volumique, débit molaire, temps de passage, taux de conversion		
Connaître la modélisation classique d'un réacteur ouvert (RPAC et régime permanent)		
Faire un bilan de matière sur un réactif ou un produit dans un réacteur ouvert		
Etablir une loi de vitesse à partir de mesures en réacteur ouvert		
<b>TP n° 6 : Suivi cinétique par spectrophotométrie</b>		
Connaître le principe de la spectrophotométrie et la loi de Beer-Lambert		
<b>TP n°8 : Purification d'un ester par distillation fractionnée</b>		
Savoir décrire le principe et dessiner le montage de distillation fractionnée		
Savoir expliquer comment mesurer un indice de réfraction avec un réfractomètre		
<b>Chapitre 8 : Description des molécules organiques</b>		
Maîtriser les différents modes de représentation : topologique, Cram, Newman, perspective		