

**Nom :**

<b>Au programme :</b>	<b>Chapitre 8 (cours et exercices) + TP 9 + chapitre 9 (cours et exercices)</b>
-----------------------	---

Compétences exigibles	Révisions personnelles	
	Acquis	Non Acquis
<b>Chapitre 8 : Description des molécules organiques</b>		
Maîtriser les différents modes de représentation : topologique, Cram, Newman		
Déterminer la relation d'isomérisation entre deux structures (isomérisation de constitution, stéréoisomérisation de conformation, stéréoisomérisation de configuration)		
Connaître l'ordre de grandeur de la barrière énergétique conformationnelle		
Effectuer l'analyse conformationnelle d'une molécule non cyclique		
Représenter une molécule simple à partir de son nom en tenant compte d'éventuelles informations stéréochimiques		
Notions de centre stéréogène, chiralité, énantiomères, mélange racémique, diastéréoisomères		
Déterminer un stéréodescripteur ( <i>R</i> , <i>S</i> , <i>Z</i> , <i>E</i> )		
Manipuler les conformations chaise du cyclohexane		
Comparer la stabilité de plusieurs conformations, interpréter la stabilité particulière d'un conformère		
Trouver tous les stéréoisomères de configuration d'une molécule (et repérer un éventuel composé méso)		
<b>TP 9 : Dosage du saccharose dans le 7 up</b>		
Polarimétrie : notion de pouvoir rotatoire, loi de Biot, principe d'une mesure polarimétrique		
Relier la valeur du pouvoir rotatoire d'un mélange à sa composition		
<b>Chapitre 9 : Mécanismes réactionnels</b>		
Distinguer une équation bilan d'un acte élémentaire et connaître les propriétés des actes élémentaires		
Distinguer un intermédiaire réactionnel d'un état de transition		
Tracer ou commenter des profils réactionnels		
Reconnaître un effet catalytique dans un mécanisme ou sur un profil réactionnel		
Écrire la loi de vitesse d'un acte élémentaire et la vitesse de formation d'une espèce apparaissant dans plusieurs actes élémentaires		
Énoncer l'AEQS, l'AECD et le pré-équilibre rapide ainsi que leurs conditions d'application		
Retrouver l'expression de la loi de vitesse d'une réaction à partir de son mécanisme en utilisant les approximations adéquates		
Savoir mener des calculs sans erreur et choisir les bonnes approximations		