

18-09	<p><b>TP—Cours :</b>  <u>TP-cours de stéréochimie (sur une durée de deux heures).</u></p> <p>III. Stéréoisomérisation de conformation.          Stéréoisomérisation de conformation de chaînes fermées à liaisons simples.          Le cyclohexane polysubstitué.          Représentation de Haworth.          Stabilité comparée des conformères.</p> <p>IV Stéréoisomérisation de configuration.          Définition.          Classement des substituants : règle de Kahn Ingold Prélog.          Enantiomérisation.          La chiralité.          Manifestation expérimentale de la chiralité (l'activité optique).          Exemple du carbone asymétrique (configuration R et S).          Absence de carbone asymétrique.          Relation d'énantiomérisation (définition, propriété des énantiomères).</p>
20-09	<p><b>Cours :</b>  <u>La classification périodique des éléments.</u></p> <p>III. Propriétés atomiques périodiques des éléments.          Evolution des propriétés chimiques.          Caractère rédox.          Caractère métallique.          Acido-basicité des oxydes.          Propriétés de quelques familles chimiques.</p> <p><u>Stéréochimie.</u>          IV Stéréoisomérisation de configuration.          Diastéréoisomérisation.          Définition.          Diastéréoisomérisation due à une liaison C=C (configuration Z et E).          Diastéréoisomérisation dans des composés possédant plusieurs atomes de carbone asymétriques.          Deux atomes de C* différemment substitués.          Deux atomes de C* identiquement substitués.</p>
20-09	<p><b>T.D.</b> Feuille d'exercices n°1</p>

**Exercices à préparer :** Feuille d'exercices n°3. Stéréochimie.  
 Feuille d'exercices n°2 : tableau périodique

**Devoir en temps libre :** DM n°1 à rendre pour le 27 septembre

**Programme de colle pour la semaine du 25-09-2006 au 30-09-2006 :**  
 Architecture de la matière : Quantification de l'énergie et configuration électronique des atomes.  
 Classification périodique des éléments.

Isomérisation de conformation