

Semaine du 25-09-2006 au 30-09-2006

25-09	TP— Cours : <u>Stereochimie (sur une durée de deux heures).</u> IV Stéréoisomérisation de configuration. Diastéréoisomérisation. Diastéréoisomérisation dans des composés possédant plusieurs atomes de carbone asymétriques. Cyclanes comportant deux C*. Propriétés des diastéréoisomères. Séparations d'énantiomères.
05-09	T.D. Feuille d'exercices n°3.
27-09	Cours : <u>Structure électronique des molécules.</u> I. Liaison covalente localisée : formule de Lewis Théorie de Lewis (règle de l'octet). Limites à la règle de l'octet. (atomes déficients, hypervalence...) Ecriture d'une formule de Lewis. Propriétés chimiques se déduisant de la règle de l'octet. Longueur vs énergie de liaison. Moment dipolaire d'une molécule diatomique. II. Liaison covalente délocalisée : mésomérisation ou résonance. Mésomérisation

Exercices à préparer : Feuille d'exercices n°2 : tableau périodique
Feuille d'exercice n° 4 : Théorie de Lewis et V.S.E.P.R.

Programme de colle pour la semaine du 02-10-2006 au 07-10-2006 :
Architecture de la matière : Classification périodique des éléments.
Toute la stéréochimie.