

Semaine du 09-10-2006 au 14-10-2006

09-10	TD : Feuille d'exercices n°4
09-10	TP – cours : <u>Introduction à la chimie organique.</u> Présentation des règles de sécurité. Présentation de la verrerie de chimie minérale et organique. Présentation des techniques de chimie organique. Application au cas de la synthèse de la cinnamone — extraction liquide-liquide; — montage à reflux avec addition; — utilisation d'un banc Kofler
	Cours : <u>Structure électronique des molécules.</u> III. Prédiction de la géométrie des molécules par la méthode VSEPR Théorie VSEPR. (suite) Influence de l'électronégativité Moment dipolaire des molécules polyatomiques. <u>Lois expérimentales de la cinétique chimique</u> II. La réaction chimique. Système fermé en réaction chimique. Coefficients stœchiométriques algébriques; relations de proportionnalité; avancement de la réaction ; taux de conversion. III. Vitesse de réaction pour un système fermé. Vitesse de formation ou de disparition (consommation) d'un corps. Vitesse de réaction globale. Vitesse de réaction globale volumique. Cas des systèmes monophasés isochores. IV. Facteurs cinétiques. Définition. Le facteur concentration.

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

Devoir en temps libre : **DM n°2** à rendre pour le 18 octobre

Programme de colle pour la semaine du 16-10-2006 au 20-10-2006 :

Architecture de la matière : Théorie de Lewis
Mésomérie
Théorie VSEPR

Toute la stéréochimie