

**Semaine du 06-11-2006 au 10-11-2006**

06-11	<b>TD</b> : Feuille d'exercices n°6
06-11	<b>TP</b> : (Groupe 1 - deux TP en parallèle) – Etude cinétique d'une réaction suivie par spectrophotométrie : oxydation de l'acide méthanoïque par le permanganate de potassium. <u>Application des méthodes différentielle et intégrale à la détermination d'un ordre de réaction.</u> – Etude cinétique d'une réaction de pseudo premier ordre : oxydation de l'ion iodure par l'eau oxygénée. Cas d'un suivi par méthode chimique.
08-11	<b>Cours</b> : <u>Processus élémentaires et théorie des vitesses</u>  III. Intermédiaires réactionnels  <u>Mécanismes réactionnels en cinétique homogène</u>  I. Etablissement d'un mécanisme réactionnel : Décomposition d'une réaction globale en actes élémentaires. Nécessité. Approximation de l'étape cinétiquement limitante. Approximation de l'état quasi-stationnaire.  II. Etude de réactions en séquences ouvertes : réactions par stades. Définition. Décomposition thermique du pentaoxyde de diazote $N_2O_5$ .
10-11	<b>DS n°2</b>  Ecriture d'une formule de Lewis Mésomérie / systèmes conjugués Théorie V.S.E.P.R. Stéréochimie

**Exercices à préparer** : Feuille d'exercices n° 6

**Devoir en temps libre** : **DM n° 3** : cinétique à rendre le 22-11-2006

**Programme de colle pour la semaine du 13-11-2006 au 17-11-2006** : Cinétique.