

Semaine du 23-10-2006 au 25-10-2006

23-10	TD : Feuille d'exercices n°5
23-10	TP : <u>TP—cours : périodicité des propriétés chimiques. (suite)</u> Formation et propriétés acido-basiques des oxydes. Les métaux. (sodium, magnésium, aluminium) Les non-métaux. (silicium (et carbone), phosphore, soufre, chlore). Conclusions. Propriétés réductrices des alcalins. Réaction du sodium avec l'eau. Action du sodium sur le dioxygène.
24-10	Cours : <u>Cinétique formelle.</u> II. Détermination des ordres partiels. Cas ou la vitesse de la réaction dépend d'une seule concentration. Méthode différentielle Méthode intégrale Méthode des temps de demi-réaction Méthode des temps partiels de réaction... Cas ou la vitesse de la réaction dépend de deux concentrations : $v = k[A]^p[B]^q$. Utilisation de mélanges stœchiométriques. Dégénérescence de l'ordre. III. Réactions composées sans ordre. Réactions inversables. Réactions parallèles. Réactions successives (ou consécutives).
25-10	Cours : <u>Processus élémentaires et théorie des vitesses</u> I. Processus élémentaires. Définition. Types de processus élémentaires Ordre d'un processus élémentaire. II. Théories des vitesses. Théorie élémentaire des collisions. Théorie du complexe activé ou de l'état de transition. Surface d'énergie potentielle Etat de transition Postulat de Hammond III. Intermédiaires réactionnels

Exercices à préparer : Feuille d'exercices n°6. Cinétique expérimentale.

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

Programme de colle pour la semaine du 06-11-2006 au 10-11-2006 :

Architecture de la matière : Théorie de Lewis
Mésomérie
Théorie VSEPR

Cinétique.