

## Semaine 19 – du 25/01 au 28/01/2010

DEBUT DE LA SEMAINE – CLASSE TRANSPLANTEE au SKI		
25/01/10	1h30 Cours/TD	Début CH13 – CM4 : Introduction à l'étude de réactions chimiques I Description d'une réaction chimique I.1 L'équation bilan I.2 Etat d'un système chimique I.3 Cas particulier des solutions aqueuses Début TD13 – CM4 : Introduction à l'étude de réactions chimiques → Exercice 1 : Equation bilan et coefficients stoechiométriques Travail pour mercredi : Finir l'exercice 1
27/01/10	1h30 Cours/TD	Correction de l'exercice 1 : Equation bilan et coefficients stoechiométriques Suite CH13 – CM4 : Introduction à l'étude de réactions chimiques II Avancement d'une réaction II.1 Exemple de déroulement d'une réaction II.2 Définition de l'avancement II.3 Avancement maximal II.4 Taux d'Avancement (ou degré d'avancement) Suite TD13 – CM4 : Introduction à l'étude de réactions chimiques → Exercice 2.1 : Combustion du magnésium Travail pour jeudi : Faire l'exercice 2.2 (avancement d'une réaction)
28/01/10	1h30 Cours/TD	Correction de l'exercice 2.2 : Avancement d'une réaction Fin CH13 – CM4 : Introduction à l'étude de réactions chimiques III Equilibre d'une réaction III.1 Activité d'une espèce chimique III.2 Quotient de Réaction III.3 Constante d'équilibre $K^0$ III.4 Interprétation de la valeur de $K^0$ III.5 Exemple de l'autoprotolyse de l'eau Suite TD13 – CM4 : Introduction à l'étude de réactions chimiques → Exercice 3.1 : Equilibre en solution aqueuse
<b>WEEK-END</b>		