

Programme de colles de Physique**Semaine 6 du 12/10 au 16/10****CHIMIE**

Partie : Transformation de la matière

Chap 1 Système Physico-chimique

Etats de la matière, diagramme P(T)

Description d'un système (S-L-G : loi de Dalton...)

Chap 2 Evolution du système lors d'une transformation chimique

Bilan, avancement, avancement volumique, coefficient de dissociation.

Activité, quotient de réaction, constante d'équilibre, loi d'action des masses.

Question de cours à rédiger sur le cahier à présenter au colleur

Diagramme d'état. (Tr, C, S, L, V, vaporisation=(L+V), ..)

Pour un gaz parfait : exprimer la masse volumique en fonction de M, P, ..

Pour un mélange de GP (A_i, n_i), savoir définir : fraction molaire, pression partielle, loi de Dalton

Bilan, avancement, avancement volumique, coefficient de dissociation. Activité, quotient de réaction, constante d'équilibre, loi d'action des masses.