

PROGRAMME DE COLLE

CHIMIE

Semaine du 30/09 au 04/10

Application du 2^{ème} principe à la réaction chimique : le second principe, introduction de la fonction enthalpie libre, notion de potentiel chimique, expressions du potentiel chimique. Applications à la prévision de l'évolution d'un système contenant une espèce chimique sous plusieurs phases et au phénomène d'osmose.

Equilibre chimique : entropie standard de réaction, enthalpie libre standard de réaction, conditions d'évolution et d'équilibre, notion de quotient réactionnel, constante d'équilibre, loi de Van't Hoff, étude de l'équilibre.

Notion de variance, déplacement d'équilibre ou rupture d'équilibre, déplacement d'équilibre par effet de la température. Cas de la rupture d'équilibre. Cas des équilibres simultanés ou successifs.

Attention, les déplacements d'équilibre par effet de pression et par effet d'ajout d'un constituant ont été vus en 1^{ère} année. Ils sont donc aussi au programme de colle.

Révisions : Cinétique (sans les mécanismes réactionnels)

Semaine du 07/10 au 11/10

Equilibre chimique : idem semaine dernière

Révisions : idem semaine précédente.