

Programme de colle de chimie PSI

Semaine n°17 : du 1 au 5 février 2021

Thermochimie

Programme de spé

Application du second principe à une transformation chimique

Equilibres chimiques

Déplacement et rupture d'équilibre chimique : influence de T, de P, de l'introduction d'un constituant actif et inactif. Loi de modération de Le Chatelier, loi de Van't Hoff.

Ajouter :

Energie chimique et énergie électrique : relation entre variation d'enthalpie libre et énergie électrique, relation entre enthalpie libre de réaction et tension à vide d'une pile. Capacité d'une pile en Ah.

Revoir également le programme de sup : fonctionnement d'une pile électrochimique, potentiel d'électrode, formule de Nernst, électrodes de référence.

Révision du programme de sup

Chimie cinétique : Vitesse de disparition d'un réactif et de formation d'un produit ; lois de vitesse pour des réactions d'ordre 0, 1, 2... ; ordre global, ordre apparent ; Temps de demi réaction.