

Chapitre 5.2.

Application du 2nd principe à la transformation chimique

plan - Cours

Motivations

Rappel

1 Potentiels et évolution de système thermodynamique et chimique

1.1 Potentiel thermodynamique

1.2 Enthalpie libre

1.3 Potentiel chimique

1.4 Expression du potentiel chimique

2 Grandeur de réaction chimique

2.1 Enthalpie libre de réaction

2.2 Utilité du calcul de $\Delta_r G$ - sens d'évolution

2.3 Calcul de $\Delta_r G$ à l'aide de table thermodynamique

2.4 Calcul par combinaison linéaire de réactions

2.5 Entropie standard de réaction - propriétés

3 Equilibre et état final

3.1 Constante d'équilibre

3.2 Application de K°

3.3 Dépendance en température de K°

3.4 Combinaison de K°

3.5 Etat final

4 Optimisation

4.1 Paramètres ajustable - Variance

4.2 Déplacement d'équilibre - loi de modération