

1 Chimie

1.1 CH1 Application du premier principe de la thermodynamique

Compétences

- déterminer l'enthalpie standard de réaction à l'aide de tables de données thermodynamiques ;
- associer le signe de l'enthalpie standard de réaction au caractère endothermique ou exothermique de la réaction ;
- prévoir, à partir de données thermodynamiques, le sens et une estimation de la valeur du transfert thermique entre un système, siège d'une transformation physicochimique et le milieu extérieur.
- évaluer la température atteinte par un système siège d'une transformation chimique supposée monobare et réalisée dans un réacteur adiabatique.
- **Capacité numérique** : simuler, à l'aide d'un langage de programmation, l'évolution temporelle de la température pour un système siège d'une transformation adiabatique modélisée par une seule réaction chimique dont les caractéristiques cinétiques et l'enthalpie standard de réaction sont données.

- Définition : état standard, grandeurs molaires partielles.
- Grandeurs de réaction : avancement, enthalpie de réaction, enthalpie standard de formation, loi de Hess.
- Effet thermique d'une transformation chimique monobare : réaction endothermique/exothermique, transformation monobare adiabatique, température de flamme.

1.2 CH2 Evolution d'un système chimique : potentiels thermodynamiques et second principe

Compétences

Sur l'enthalpie libre et le potentiel chimique,

- justifier que G est le potentiel thermodynamique adapté à l'étude des transformations isothermes, isobares et spontanées.
- citer l'expression de la différentielle de G .
- définir le potentiel chimique à l'aide de la fonction G et donner l'expression du potentiel chimique d'un constituant en fonction de son activité.
- exprimer l'enthalpie libre d'un système chimique en fonction des potentiels chimiques.

Sur l'évolution d'un système,

- justifier qualitativement ou prévoir le signe de l'entropie standard de réaction.
- relier création d'entropie et enthalpie libre de réaction lors d'une transformation d'un système physico-chimique à p et T fixées.
- prévoir le sens d'évolution à p et T fixées d'un système physico-chimique dans un état donné à l'aide de l'enthalpie libre de réaction.
- déterminer les grandeurs standard de réaction à l'aide de tables de données thermodynamiques ou de la loi de Hess; déterminer les grandeurs standard de réaction d'une réaction dont l'équation est combinaison linéaire d'autres équations de réaction.
- définir la constante thermodynamique d'équilibre à partir de l'enthalpie libre standard de réaction.
- prévoir le sens d'évolution à p et T fixées d'un système physico-chimique dans un état donné à l'aide de Q_r et K^0 ;
- citer et exploiter la relation de Van't Hoff; déterminer la valeur de la constante d'équilibre thermodynamique à une température quelconque;
- déterminer la valeur d'une constante d'équilibre thermodynamique d'une réaction par combinaison de constantes d'équilibres thermodynamiques d'autres réactions;
- déterminer la composition chimique d'un système dans l'état final, en distinguant les cas d'équilibre chimique et de transformation totale, pour une transformation modélisée par une réaction chimique unique.

- Notions de potentiels thermodynamiques, introduction de la fonction enthalpie libre
- Potentiel chimique : définition, équilibre d'un corps pur sous deux phases, expression du potentiel chimique en fonction de l'activité.
- Grandeurs de réaction : entropie standard de réaction, enthalpie libre standard de réaction, relation entre les grandeurs.
- Evolution d'un système chimique : condition d'évolution et d'équilibre, constante d'équilibre thermodynamique, loi de Van't Hoff.

1.3 CH3 Optimisation

Compétences

- déterminer la composition chimique d'un système dans l'état final, en distinguant les cas d'équilibre chimique et de transformation totale, pour une transformation modélisée par une réaction chimique unique ;
 - identifier les paramètres d'influence et leur contrôle pour optimiser une synthèse ou minimiser la formation d'un produit secondaire indésirable ;
 - citer et exploiter la relation de Van't Hoff ;
 - déterminer la valeur de la constante thermodynamique d'équilibre à une température quelconque.
-
- Notion de variance ou degrés de liberté indépendants : $v = \text{degrés de liberté} - \text{contraintes}$, exemples, application à la rupture d'équilibre.
 - Influence de la température : loi de Van't Hoff.
 - Influence de la pression : discussion à partir de l'expression de Q_r .
 - Modification du quotient réactionnel : discussion à partir de l'expression de Q_r .
-