

Validation des compétences

Notions et contenus	Capacités exigibles = « Je dois être capable de... »
---------------------	--

Thermodynamique des transformations physico-chimiques

1. Application du 1^{er} principe à la transformation physico-chimique

<p>État standard. Capacité thermique standard à pression constante. Enthalpie standard de réaction. Enthalpie standard de changement d'état. État standard de référence d'un élément, enthalpie standard de formation. Loi de Hess.</p> <p>Effets thermiques pour une transformation isobare :</p> <ul style="list-style-type: none"> - transfert thermique causé par la transformation chimique en réacteur isobare isotherme (relation $\Delta H = Q_p = \xi \Delta_r H^\circ$) - transfert thermique causé par un changement d'état physique isobare isotherme ; - transformation exothermique ou endothermique. 	<p>Déterminer l'enthalpie standard de réaction à l'aide de tables de données thermodynamiques et de la loi de Hess.</p> <p>Transformation endo ou exothermique.</p> <p>Déterminer le transfert thermique entre le système en transformation physico-chimique et le milieu extérieur.</p> <p>Évaluer la température atteinte par un système siège d'une transformation physico-chimique supposée isobare et réalisée dans un réacteur adiabatique.</p> <p>Mettre en œuvre une démarche expérimentale mettant en jeu des effets thermiques lors d'une transformation chimique.</p>
---	---

2. Potentiels thermodynamiques

<p>Enthalpie libre d'un système.</p>	<p>Justifier que l'enthalpie libre G est le potentiel thermodynamique adapté à l'étude des transformations isothermes, isobares et spontanées. Exprimer l'entropie créée en fonction de la variation d'enthalpie libre.</p>
--------------------------------------	---

3. Identités thermodynamiques pour un système monophasé de composition variable

<p>Identités thermodynamiques.</p> <p>Potentiel chimique.</p>	<p>Citer les expressions des différentielles de U, H, G. Distinguer les caractères intensif ou extensif des variables utilisées.</p>
---	--

4. Application du 2nd principe à une transformation chimique

<p>Potentiel chimique du corps pur.</p> <p>Conditions d'équilibre d'un corps pur sous plusieurs phases.</p> <p>Évolution d'un système sous plusieurs phases.</p>	<p>Identifier le potentiel chimique d'un corps pur à son enthalpie libre molaire.</p> <p>Établir l'égalité des potentiels chimiques pour un corps pur en équilibre sous plusieurs phases. En déduire l'existence d'une courbe d'équilibre sur un diagramme (P,T).</p> <p>Prévoir le sens de l'évolution d'un corps pur diphasé hors d'équilibre.</p>
--	--

Potentiel chimique dans un mélange. Activité	Donner l'expression admise du potentiel chimique d'un constituant en fonction de son activité. Exprimer l'enthalpie libre en fonction des potentiels chimiques.
Enthalpie libre de réaction. Enthalpie libre standard de réaction. Relation entre $\Delta_r G$, $\Delta_r G^0$ et Q_r ; évolution d'un système chimique. Entropie standard de réaction $\Delta_r S^0$	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 partir des tables de données thermodynamiques. Déterminer les grandeurs standard de réaction d'une réaction dont l'équation est combinaison linéaire d'autres équations de réaction. Interpréter ou prévoir le signe de l'entropie standard de réaction.
Constante d'équilibre ; relation de Van't Hoff. Relation entre $\Delta_r G$, K^0 et Q_r ; État final d'un système : équilibre chimique ou transformation totale.	Énoncer 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 du 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. Mettre en œuvre une démarche expérimentale pour déterminer la valeur d'une constante d'équilibre en solution aqueuse.
Optimisation d'un procédé chimique : - par modification de la valeur de K^0 ; - par modification de la valeur du quotient réactionnel.	Identifier les paramètres d'influence et leur sens d'évolution pour optimiser une synthèse ou minimiser la formation d'un produit secondaire indésirable.