

Programme de colle
TS12
Semaine 16
Du 27 au 31 janvier 2025

Listes des questions de cours :

1. Énoncé le théorème de Gauss et l'appliquer pour la boule, le plan ou le cylindre infini
2. Redémontrer par superposition l'expression du champ dans un condensateur plan
3. Calculer la variation d'enthalpie libre à partir des potentiels chimiques pour déterminer si l'état d'un système est hors équilibre
4. Fournir la loi de Hess et calculer une enthalpie et une entropie standard de réaction dans le cas d'une transformation avec éventuellement un changement d'état, discuter des signes
5. Faire un bilan d'enthalpie pour en déduire l'énergie thermique cédée par un système chimique ou la température finale (température de flamme)
6. Exprimer un quotient de réaction à partir des activités et écrire une équation bilan sous forme formelle
7. Démontrer l'expression de l'enthalpie libre de réaction en fonction du quotient de réaction et savoir en déduire la condition d'évolution de la réaction spontanée
8. Déterminer la composition finale d'un système avec ou sans rupture d'équilibre
9. Citer l'approximation d'Ellingham et utiliser la loi de Van't Hoff pour déterminer l'influence de la température sur le sens d'évolution de la réaction ou pour déterminer l'enthalpie de réaction par régression linéaire
10. Citer la loi de modération de Le Chatelier
11. Étudier la modification de Q_r par variation de P ou par variation de la composition du système

Electrostatique

- I. Champ électrostatique
 - A. Champ créé par une charge ponctuelle
 - B. Champ créé par une distribution continue de charges
 - C. Symétries et invariances du champ électrostatique
- II. Potentiel électrostatique
 - A. Définition
 - B. Circulation du champ électrostatique
 - C. Lignes de champ, tubes de champ et surfaces équipotentielles
 - D. Énergie potentielle électrostatique d'une charge
- III. Théorème de Gauss
 - A. Flux du champ électrique
 - B. Énoncé du théorème de Gauss
 - C. Application au champ créé par une boule uniformément chargée
 - D. Application au champ créé par un cylindre infini
 - E. Application au champ créé par un plan infini
- IV. Condensateur plan
 - A. Modélisation du condensateur plan infini
 - B. Expression du champ électrostatique
 - C. Capacité

Programme officiel

| | Flux du champ électrostatique. Théorème de Gauss. | Utiliser le théorème de Gauss pour déterminer le champ électrostatique créé par une distribution présentant un haut degré de symétrie. |
|---|--|--|
| | Systèmes modélisés par une sphère, un cylindre infini et un plan infini. | Établir les expressions des champs électrostatiques créés en tout point de l'espace par une sphère uniformément chargée en volume, par un cylindre infini uniformément chargé en volume et par un plan infini uniformément chargé en surface. Établir et exploiter le fait qu'à l'extérieur d'une distribution à symétrie sphérique, le champ électrostatique créé est le même que celui d'une charge ponctuelle concentrant la charge totale et placée au centre de la distribution. |
| | Condensateur plan modélisé par la superposition de deux distributions surfaciques infinies de charges opposées. | Établir l'expression de la capacité d'un condensateur plan dans le vide en négligeant les effets de bords. |
| | Lignes de champ, tubes de champ, surfaces équipotentielles. | Orienter les lignes de champ électrostatique créées par une distribution de charges. Représenter les surfaces équipotentielles connaissant les lignes de champ et inversement. Associer, en dehors des sources, les variations de l'intensité du champ électrostatique à la position relative des lignes de champ. Vérifier qu'une carte de lignes de champ est compatible avec les symétries et les invariances d'une distribution. <u>Capacité numérique</u> : à l'aide d'un langage de programmation, tracer quelques lignes de champ et lignes équipotentielles pour une distribution donnée. |
| | | Justifier qualitativement le choix d'une modélisation d'une distribution de charges par une distribution infinie. Évaluer la charge totale d'une distribution continue dans des situations à géométrie simple. |
| | Symétries et invariances du champ électrostatique. | Identifier les plans de symétrie et d'antisymétrie d'une distribution de charges. Identifier les invariances d'une distribution de charges. Exploiter les symétries et les invariances d'une distribution de charges pour caractériser le champ électrostatique créé. |
| | Circulation du champ électrostatique. Potentiel électrostatique. Gradient. | Relier le champ électrostatique au potentiel. Exprimer le potentiel créé par une charge ponctuelle. Calculer un champ électrostatique à partir du potentiel, l'expression de l'opérateur gradient étant fournie dans le cas des coordonnées sphériques et cylindriques. Exprimer une différence de potentiel comme une circulation du champ électrostatique. |
| Notions et contenus | Capacités exigibles | |
| 4.1. Electrostatique. | | |
| Loi de Coulomb. Champ électrostatique. | Exprimer le champ électrostatique créé par une charge ponctuelle. | |
| Distributions continues de charges volumique, surfacique, linéique. Principe de superposition. | Décomposer une distribution en des distributions plus simples dans le but de calculer un champ électrostatique par superposition. Choisir un type de distribution continue adaptée à la situation modélisée. | |
| Énergie potentielle électrostatique d'une charge ponctuelle placée dans un champ électrostatique extérieur. | Établir et exploiter l'expression de l'énergie potentielle d'une charge ponctuelle placée dans un champ électrostatique extérieur. | |

Transfert thermique d'un système engagé dans une transformation chimique

- I. Grandeurs standard de réaction
 - A. La réaction
 - B. Le potentiel chimique et l'enthalpie libre
 - C. L'enthalpie et l'entropie standard de réaction
 - D. L'état standard de référence d'un élément
 - E. La réaction de formation d'un corps
 - F. L'enthalpie standard de formation
 - G. Entropie molaire standard
 - H. Enthalpie libre standard de réaction
 - I. La loi de Hess
 - J. Approximation d'Ellingham et changement d'état
- II. Application du premier principe et effet thermique
 - A. Conditions du réacteur monobare
 - B. Conditions du réacteur monotherme
 - C. Bilan d'enthalpie
 - D. Transfert thermique en réacteur monobare monotherme
 - E. Variation de température en réacteur adiabatique monobare

Extrait du programme de TS11

| | |
|---|---|
| Transformation chimique d'un système Modélisation d'une transformation par une réaction chimique. | Écrire l'équation de la réaction qui modélise une transformation chimique donnée. |
| Équation de réaction, constante thermodynamique d'équilibre. | Déterminer une constante thermodynamique d'équilibre. |
| Évolution d'un système lors d'une transformation chimique modélisée par une réaction chimique unique : avancement, activité, quotient de réaction, critère d'évolution. | Décrire qualitativement et quantitativement un système chimique dans l'état initial ou dans un état d'avancement quelconque. Exprimer l'activité d'une espèce chimique pure ou dans un mélange dans le cas de solutions aqueuses très diluées ou de mélange de gaz parfaits avec référence à l'état standard. Exprimer le quotient de réaction. Prévoir le sens d'évolution spontanée d'un système chimique. |
| Composition chimique du système dans l'état final : état d'équilibre chimique, transformation totale. | 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. <u>Capacité numérique</u> : déterminer, à l'aide d'un langage de programmation, l'état final d'un système, siège d'une transformation, modélisée par une réaction chimique unique à partir des conditions initiales et de la valeur de la constante thermodynamique d'équilibre. |

Extrait du programme de TSI2

Dans la partie 5.1 « **Thermodynamique d'un système siège d'une réaction chimique** », on adopte pour les potentiels chimiques une expression générale, $\mu_i = \mu_{i,réf} + RT \ln(a_i)$, qui fait référence aux activités a_i introduites en première année. L'établissement de cette expression est hors programme. L'influence de la pression sur le potentiel chimique d'un constituant en phase condensée pure n'est pas abordée. On se limite aux cas d'une espèce chimique pure, d'une espèce en solution aqueuse très diluée et d'une espèce en mélange de gaz parfaits avec référence à l'état standard.

Seules des transformations physico-chimiques monobares sont envisagées. Pour le calcul des grandeurs standard de réaction, les enthalpies et entropies standard de réaction sont supposées indépendantes de la température en dehors des changements d'états. Les grandeurs standard de réaction permettent la détermination, à une température donnée, de la valeur de la constante thermodynamique d'équilibre caractéristique d'une réaction, valeur qui était systématiquement donnée en première année. C'est ainsi l'occasion de revenir sur la détermination de la composition d'un système physico-chimique en fin d'évolution.

La notion d'affinité chimique n'est pas utilisée, le sens d'évolution spontanée d'un système hors d'équilibre, à température et pression fixées, est déterminé par le signe de l'enthalpie libre de réaction. Enfin, l'étude de la modification d'un paramètre (pression, température ou composition) sur l'évolution d'un système chimique et son état d'équilibre permet d'aborder la problématique de l'optimisation d'un procédé chimique.

Les illustrations et applications sont choisies dans le domaine industriel, dans la vie courante et au niveau du laboratoire.

| Notions et contenus | Capacités exigibles |
|--|---|
| 5.1. Thermodynamique d'un système siège d'une réaction chimique. | |
| Potentiel chimique dans les cas des modèles : <ul style="list-style-type: none"> - des gaz parfaits ; - d'un constituant en phase condensée pure ; - des solutions infiniment diluées. | Exprimer et utiliser le potentiel chimique d'un constituant. Déterminer la variation d'enthalpie libre d'un système physico-chimique entre deux états d'équilibre thermodynamique. |
| Grandeur de réaction. État standard. Enthalpie standard de réaction et entropie standard de réaction. Enthalpie standard de formation, état standard de référence d'un élément, entropie molaire standard absolue. Loi de Hess. | Relier entre elles les enthalpie, entropie et enthalpie libre de réaction. Déterminer l'enthalpie standard de réaction et l'entropie 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. Justifier qualitativement ou prévoir le signe de l'entropie standard de réaction. |
| Effets thermiques pour une transformation monobare : transfert thermique associé à une transformation physico-chimique monobare et monotherme ; variation de température associée à une transformation physico-chimique monobare et adiabatique. | Évaluer la température atteinte par un système siège d'une transformation physico-chimique supposée monobare et adiabatique. Déterminer une enthalpie standard de réaction. |

Equilibre chimique

- I. Constante d'équilibre thermodynamique
 - A. Quotient réaction
 - B. Evolution spontanée
 - C. Avancement dans l'état final
 - D. Relation de Van't Hoff
- II. Déplacement de l'équilibre et optimisation d'un procédé
 - A. Déplacement de l'équilibre
 - B. Loi de modération de Le Chatelier
 - C. Optimisation du processus

Programme officiel

| | |
|---|---|
| Critère d'évolution, critère d'équilibre dans le cas d'un système chimique dont l'évolution spontanée est modélisée par une seule réaction isotherme et isobare. | Relier l'enthalpie libre de réaction à la constante thermodynamique d'équilibre et au quotient réactionnel. Prévoir le sens d'évolution d'un système chimique à partir de l'enthalpie libre de réaction. |
| Enthalpie libre standard de réaction. Relation de van 't Hoff. | Déterminer la valeur de la constante thermodynamique d'équilibre à une température quelconque. Exploiter la relation de van 't Hoff fournie dans le cadre de l'approximation d'Ellingham. Déterminer l'évolution de la valeur d'une constante thermodynamique d'équilibre en fonction de la température. |
| Optimisation d'un procédé chimique : par modification de la valeur de la constante thermodynamique d'équilibre ; par modification de la valeur du quotient réactionnel. | Identifier les paramètres d'influence et leur contrôle pour optimiser une synthèse ou minimiser la formation d'un produit secondaire indésirable. <u>Capacité numérique</u> : tracer, à l'aide d'un langage de programmation, le taux d'avancement à l'équilibre en fonction de la température pour un système siège d'une transformation chimique modélisée par une seule réaction. |