

Programme de colles n°15 – du 19 au 23 janvier

Thermodynamique

Chapitre 1 : Caractérisation d'un système thermodynamique à l'équilibre

Chapitre 2 : Description d'un corps pur en équilibre diphasé

I. Phénomènes de changements de phase

1. Les différents changements d'état physique
2. Expérience de changement de phase à pression constante
3. Expérience de changement de phase à température constante
4. Notion de vapeur saturante
5. Évaporation et ébullition
6. Aspects énergétiques
7. Retard à la solidification et à l'ébullition

II. Diagramme de phase température – pression

1. Allure du diagramme de phases pression – température dans la majorité des cas : exemple du diagramme du dioxyde de carbone
2. Cas particulier du diagramme de l'eau
3. Notion de variance
4. Cas particulier de l'allotropie

III. Intervention du paramètre volume : diagramme de Clapeyron volume – pression

1. Allure des diagrammes de phase (p, V)
2. Courbes de rosée et d'ébullition

| Savoir | Savoir-faire |
|--|--|
| <p>Allure du diagramme de phase des corps purs et cas particulier de l'eau (noms des courbes, points particuliers, etc.).</p> <p>Notion de pression de vapeur saturante.</p> <p>Allure des isothermes d'un corps pur dans le diagramme de Clapeyron et noms des courbes de saturation.</p> <p>Le théorème des moments n'est plus au programme, il faut le redémontrer si on en a besoin</p> | <p>Tracer un diagramme de phase (p, T) et (p, V).</p> <p>Déterminer la où les phases stables de chaque domaine d'un diagramme de phase (p, T) et d'un diagramme de phase de Clapeyron.</p> <p>Tracer une courbe d'analyse thermique à partir du diagramme de phase.</p> <p>Tracer une courbe de variation de pression à température constante à partir du diagramme de phase.</p> <p>Utiliser la notion de pression de vapeur saturante pour déterminer l'état de vapeur sèche ou de vapeur saturante d'un système.</p> |

Transformations chimiques : prévision de l'état final d'un système

Chapitre 1 : Etude des systèmes siège d'une transformation chimique

Chapitre 2 : Etude des systèmes siège de réactions acido-basiques

I. Couples acido-basique selon la définition de Brönsted, réactions acido-basique, constante d'acidité

1. Acide, base, polyacide, polybase, ampholyte
2. Les couples de l'eau
3. Réaction acido-basique
4. Constante d'acidité K_a d'un couple acido-basique
5. Constantes d'acidité des couples de l'eau – produit ionique de l'eau K_e

II. Force des acides et des bases

1. Classement des acides et des bases
2. Échelle des pK_a
3. Notion d'acide/base fort(e)
4. Notion d'acide/base faible

III. pH d'une solution aqueuse et prédominance d'une espèce

1. Définition
2. pH de l'eau pure, échelle de pH conventionnelle
3. Diagrammes de prédominance et courbes de distribution
4. Cas des polyacides et des polybases
5. Solutions d'acide α -aminé – pH isoélectrique
6. Cas particulier des solutions tampon

IV. Détermination de l'état final d'un système siège de réactions acido-basiques : principes

1. Constante thermodynamique d'équilibre d'une réaction acido-basique
2. Détermination de l'état final d'un système siège de transformations acido-basiques : notion de réaction prépondérante
3. Résolution de la loi de Guldberg et Waage avec approximation

V. Détermination du pH à l'état final d'un système siège de réactions acido-basiques : quelques exemples de situations classiques

1. Solution d'acide fort ou de base forte
2. Solution d'acide faible ou de base faible
3. Solution dans laquelle on a introduit un acide faible et sa base conjuguée

A usage des colleurs : cette année j'ai finalement remis la méthode de la réaction prépondérante complète, avec la notion de système équivalent (RQ successives jusqu'à ce qu'il ne reste qu'une réaction de constante $K>1$ ou que des réactions de constantes $K<1$)

| Savoirs | Savoir-faire |
|---|--|
| Couple acide-base. Constante d'acidité K_a d'un couple, constantes d'acidité des deux couples acide-base de l'eau. pH, diagramme de prédominance, diagramme de distribution : tracé et exploitation. Application aux acides aminés, point isoélectrique. Réaction acide-base ; relation entre la constante thermodynamique d'équilibre et les constantes d'acidité des couples mis en jeu. Mise en solution et réaction d'un acide ou d'une base dans l'eau, | Reconnaître un couple acide-base. Écrire l'équation de la réaction associée à la constante d'acidité d'un couple donné. Extraire les valeurs de constantes d'acidité de courbes de distribution et de diagrammes de prédominance. Reconnaître une réaction acide-base à partir de son équation. Écrire l'équation de la réaction acide-base modélisant une transformation en solution aqueuse et déterminer la valeur de sa constante thermodynamique d'équilibre. Identifier le caractère fort ou faible d'un acide ou d'une base à partir d'informations fournies (pH d'une solution de concentration donnée, espèces |

modèle des acides et bases forts, des acides et bases faibles.

Exploitation de diagrammes de prédominance et état final d'un système.

Solutions tampons.

Exemples usuels d'acides et de bases : nom, formule et caractère – faible ou fort – des acides sulfurique, nitrique, chlorhydrique, phosphorique, éthanoïque, du dioxyde de carbone aqueux, de la soude, la potasse, l'ion hydrogénocarbonate, l'ion carbonate, l'ammoniac.

présentes dans l'état final, constante d'acidité K_a)

Extraire les données thermodynamiques pertinentes de tables pour étudier un système en solution aqueuse.

Utiliser les diagrammes de prédominance pour identifier des espèces incompatibles ou prévoir la nature des espèces majoritaires.

Déterminer la composition du système dans l'état final à l'aide de la méthode de la réaction prépondérante (une seule RP à l'équilibre à étudier, après plusieurs RQ si besoin, une simple analyse de diagramme de prédominance peut suffire pour justifier les équilibres négligés à

Citer les propriétés d'une solution tampon et les relier à sa composition.

Citer des couples acide-base jouant un rôle de tampon dans des systèmes biologiques et géologiques.

Citer l'influence de la constante d'acidité K_a et de la concentration de l'acide ou de la base sur le taux d'avancement de la réaction d'un acide ou d'une base avec l'eau.

Compétences générales évaluées

| | |
|---------------|---|
| S' approprier | Comprendre ce qui est attendu dans un énoncé |
| | Extraire les informations d'un énoncé |
| | Modéliser une situation concrète |
| | Relier le problème à une situation modèle connue |
| | Estimer des valeurs numériques ou des ordres de grandeur |
| Analyser | Identifier les domaines de la discipline, les lois, les grandeurs physiques ou chimiques à utiliser |
| | Décomposer le problème posé en des problèmes plus simples afin de construire l'ensemble du raisonnement avant de commencer |
| | Savoir exploiter des informations sous formes diverses (valeurs numériques, graphique, tableau, spectre, etc.) |
| | Formuler une hypothèse, construire un modèle |
| | Définir le système d'étude |
| Réaliser | Construire un raisonnement scientifique logique |
| | Maîtriser ses connaissances |
| | Réinvestir ses connaissances |
| | Savoir mettre en place des équations mathématiques pour résoudre un problème physique ou chimique |
| | Savoir mener efficacement les calculs analytiques |
| Valider | Savoir déterminer une expression littérale |
| | Savoir effectuer des applications numériques correctes (conversion d'unités si besoin), avec le bon nombre de chiffres significatifs |
| | Vérifier l'homogénéité des formules lors d'un calcul |
| | S'assurer que l'on a répondu à la question posée |
| | Exercer son esprit critique sur la pertinence d'un résultat (ordre de grandeur, comparaison avec des résultats connus, précision d'une mesure...), d'une hypothèse, d'un modèle |
| Communiquer | Interpréter des résultats |
| | Valider ou invalider une hypothèse, une information, une loi... |
| | Confronter un modèle au réel, confronter un modèle mathématique à des résultats expérimentaux (identification du graphe à tracer, régression, ...) |
| | Faire preuve d'initiative |
| | Demander une aide pertinente |