

## PROGRAMME D'INTERROGATIONS ORALES DE SCIENCES PHYSIQUES SEMAINE DU 11 MARS 2024

Vous devez vous présenter en colle muni de

- ✗ une fiche d'évaluation pour 3, qui vous a été remise avant la colle par le professeur.
- ✗ votre cahier de colle, à jour : y coller le sujet de la première colle et le récapitulatif avec la note, y rédiger question de cours + résolution du/des exercice(s) proposés.

### **Energie**

- E5 : Transferts thermiques (Cours + exercices)

### **Constitution et cohésion de la matière**

- C8 : Transformations modélisées par des réactions d'oxydo-réduction (cours + exercices)
- **TP** : Piles + Titration potentiométrique
- C9 : Relation entre structure des entités chimiques et propriétés (Cours + début des exercices)

## Extraits du programme

C.2 Transformations chimiques : évolution d'un système vers un état final	
C.2.1 Prévoir l'état final d'un système, siège d'une transformation chimique	
C.2.2 Applications aux transformations modélisées par des réactions acide-base	
C.2.3 Applications aux transformations modélisées par des réactions d'oxydo-réduction	
Notions et contenus	Capacités exigibles
Oxydants et réducteurs, nombre d'oxydation. Couple oxydant-réducteur. Exemples d'oxydants et de réducteurs minéraux usuels : nom et formule des ions thiosulfate, permanganate, hypochlorite, du dichlore, du peroxyde d'hydrogène, du dioxygène, du dihydrogène, des métaux. Application à la chaîne d'oxydation des alcools.	Lier la position d'un élément dans le tableau périodique et le caractère oxydant ou réducteur du corps simple correspondant. Prévoir les nombres d'oxydation extrêmes d'un élément à partir de sa position dans le tableau périodique. Identifier l'oxydant et le réducteur d'un couple.
Pile, tension à vide, potentiel d'électrode, potentiel standard, relation de Nernst. Réactions électrochimiques aux électrodes. Diagrammes de prédominance ou d'existence : tracé et exploitation.	Modéliser le fonctionnement d'une pile à partir d'une mesure de tension à vide ou à partir des potentiels d'électrode. Déterminer la capacité électrique d'une pile.  <b>Réaliser une pile et étudier son fonctionnement.</b>
Réaction d'oxydo-réduction. Constante thermodynamique d'équilibre. Dismutation et médiatisation.	Identifier une réaction d'oxydo-réduction à partir de son équation. Écrire l'équation de la réaction d'oxydo-réduction modélisant une transformation en solution aqueuse et déterminer la valeur de sa constante thermodynamique d'équilibre. Prévoir qualitativement ou quantitativement le caractère thermodynamiquement favorisé ou défavorisé d'une réaction d'oxydo-réduction à partir des potentiels standard des couples mis en jeu.
Exploitation de diagrammes de prédominance ou d'existence. Composition d'un système à l'état final.	Extraire les données thermodynamiques pertinentes de tables pour étudier un système en solution aqueuse. Exploiter les diagrammes de prédominance ou d'existence pour identifier les espèces incompatibles ou prévoir la nature des espèces majoritaires. Déterminer la composition du système dans l'état final pour une transformation modélisée par une réaction chimique unique, en simplifiant éventuellement les calculs à l'aide d'une hypothèse adaptée. <b>Mettre en œuvre une réaction d'oxydo-réduction pour réaliser une analyse qualitative ou quantitative en solution aqueuse.</b>
Influence du pH sur les propriétés d'oxydo-réduction ; potentiel standard apparent en biologie.	Relier le pouvoir oxydant ou réducteur d'un couple à son potentiel standard apparent.
C.3 Constitution de la matière : relation entre structure des entités chimiques et propriétés	
C.3.1 Relation entre structure des entités chimiques et interactions à l'échelle des entités chimiques	
Notions et contenus	Capacités exigibles
Polarisabilité d'une entité polyatomique	Comparer qualitativement le caractère polarisable de deux entités chimiques polyatomiques.
Interactions de van der Waals. Liaisons hydrogène (interactions par pont hydrogène). Interactions ion-ion et ion-dipôle.	Citer les ordres de grandeur des énergies mises en jeu dans les liaisons covalentes, liaisons hydrogène, interactions de van der Waals et interactions ion-ion. Prévoir, à partir de leur nature et leur structure, les interactions entre entités chimiques.
C.3.2 Relation entre structure des entités chimiques et propriétés physiques macroscopiques	
Changements d'état des corps purs	
Température de changement d'état d'espèces chimiques moléculaires.	Prévoir ou interpréter l'évolution de températures de changement d'état d'espèces chimiques moléculaires en s'appuyant sur l'analyse des interactions entre entités chimiques associées.
Solubilité, miscibilité	
Grandeurs caractéristiques et propriétés de solvants moléculaires : moment	Utiliser des données expérimentales pour en déduire les propriétés d'un solvant moléculaire. Interpréter la miscibilité ou la non-miscibilité de deux solvants.

dipolaire, permittivité relative, caractère protogène. Mise en solution d'une espèce chimique moléculaire ou d'un solide ionique.	Interpréter les différences de rapports frontaux de deux espèces chimiques lors d'une chromatographie sur couche mince. Interpréter la solubilité d'une espèce chimique moléculaire ou ionique dans un solvant donné.
<b>Amphiphilie</b>	
Espèces chimiques amphiphiles, micelles, structure schématique des membranes cellulaires. Émulsions.	Prévoir le caractère amphiphile d'une entité à partir de sa structure et interpréter sa solubilité dans un solvant. Interpréter la structure d'une association d'entités amphiphiles (micelle, bicouche, membrane cellulaire). Citer des exemples d'émulsions de la vie courante. Décrire la structure d'une émulsion en distinguant phase dispersée et phase continue. Interpréter les propriétés détergentes ou émulsifiantes des espèces chimiques amphiphiles.

<b>E.2 Bilans d'énergie pour un système thermodynamique</b>	
<b>Transferts thermiques</b>	
Modes de transferts thermiques. Transformation adiabatique.	Caractériser qualitativement les trois modes de transfert thermique : conduction, convection et rayonnement
Flux thermique conductif en géométrie unidimensionnelle ; résistance thermique.	Exploiter la relation entre flux thermique, résistance thermique et écart de température, l'expression de la résistance thermique étant fournie.
Flux thermique conducto-convectif : loi de Newton. Modélisation de l'évolution de la température d'un système incompressible et indilatable au contact d'un thermostat.	Effectuer un bilan d'énergie pour un système incompressible et indilatable en contact avec un thermostat : établir et résoudre l'équation différentielle vérifiée par la température du système.
Approche descriptive du rayonnement du corps noir. Loi du déplacement de Wien, loi de Stefan-Boltzmann.	Utiliser les expressions fournies des lois du déplacement de Wien et de Stefan-Boltzmann pour expliquer qualitativement l'effet de serre.

# Plan des chapitres

## Chap C8 : Transformations modélisées par des réactions d'oxydo-réduction

### **I. Transformation d'oxydo-réduction**

1. Oxydants et réducteurs
2. L'oxydation et la réduction
3. La réaction d'oxydoréduction
4. Nombre d'oxydation (n.o.)
  - a. Présentation
  - b. Propriétés
  - c. Nombres d'oxydation extrêmes d'un élément
5. Application : Chaîne d'oxydation des alcools
  - a. Bilan d'oxydation ménagée des alcools
  - b. Oxydation complète

### **II. Piles – Potentiel d'oxydoréduction**

1. Définitions et conventions
2. Fonctionnement - Exemple de la pile Daniell
  - a. Représentation
  - b. Fonctionnement
3. Caractéristiques électriques de la pile
4. Potentiel d'électrode – potentiel d'oxydoréduction
  - a. Mesure
  - b. Potentiel standard d'oxydoréduction d'un couple
  - c. Potentiel standard apparent

### **III. Evolution d'une réaction d'oxydoréduction**

1. Sens d'évolution spontanée - Equilibre
2. Constante d'équilibre thermodynamique
3. Diagramme de prédominance ou d'existence
  - a. Principe
  - b. Tracé
4. Composition d'un système à l'état final
  - a. Réaction prépondérante
  - b. Application

## Chap E5 : Transferts thermiques

### **I. Présentation générale**

1. Flux thermique
2. Différents modes de transfert
3. Thermostat

### **II. Conduction thermique**

1. Mise en évidence
2. Résistance thermique
3. Analogie électrique et associations de résistance

### **III. Flux conducto-convectif**

1. Loi de Newton
2. Evolution de la température d'un système

### **IV. Rayonnement thermique**

1. Rayonnement du corps noir
2. Application à l'effet de Serre

## Chap C9 : Relation entre structure des entités chimiques et propriétés

### **I. Interactions non spécifiques de Van der Waals**

1. Interaction dipolaires
  - a. Dipôle électrique et moment dipolaire permanent de molécule
  - b. Polarisabilité et moment dipolaire induit
2. Les interactions de VAN DER Waals
  - a. Interaction de KEESOM – entre dipôles permanents
  - b. Interaction de DEBYE – dipôle permanent-dipôle induit
  - c. Interaction de LONDON – entre dipôles induits instantanés
  - d. Liaison de Van der Waals

### **II. Interaction spécifique : la liaison hydrogène**

1. Définition
2. Rôle dans l'interprétation des propriétés physiques macroscopiques

### **III. Conséquences sur les propriétés physiques macroscopiques**

1. Température de changement d'état des corps purs
2. Solubilité
  - a. Généralités
  - b. Caractéristiques et propriétés des solvants moléculaires
  - c. Solubilisation d'un solide ionique
  - d. Solubilisation d'une espèce chimique moléculaire
  - e. Exemples d'applications en chimie organique
3. Amphiphilie
  - a. Définition
  - b. Mise en solution aqueuse
  - c. Applications