

Programme de kholles

Semaine du 3 mars au 9 mars 2025



CHSOL 1,2,3 : CHIMIE DES SOLUTIONS DE PTSI (Cours et exercices : révisions)

- ◇ Réactions acido-basiques
- ◇ Réactions de précipitations (avec hydroxydes amphotères)
- ◇ Réactions Redox

CHSOL 4 : ELECTROCHIMIE : APPROCHE THERMODYNAMIQUE (Cours et exercices)

- ◇ Démonstration de la relation $\Delta_r G = -nFe$. Lien avec la loi de Nernst.
- ◇ Coefficient de température d'une pile
- ◇ Application à la détermination d'une constante de réaction.
- ◇ Caractéristiques d'une pile : capacité et énergie récupérable.
- ◇ Rendement d'un électrolyseur.

CHSOL 5 : ELECTROCHIMIE : APPROCHE CINETIQUE

- ◇ Lien entre vitesse de réaction et intensité.
- ◇ Méthode expérimentale d'obtention des courbes : expérience à 3 électrodes.
- ◇ Systèmes rapides et systèmes lents.
- ◇ Paliers de diffusion. Murs du solvant. Vagues successives.
- ◇ Détermination de la vitesse des réactions spontanées : potentiel mixte.
- ◇ Tension aux bornes d'une pile qui débite.
- ◇ Tension à appliquer pour réaliser une électrolyse et choix des électrodes.
- ◇ Exemple de l'électrosynthèse du Zinc : lixiviation, cémentation et électrolyse. Rendement de l'électrolyse.

Objectifs et Capacités exigibles

- ◇ Savoir utiliser la méthode de la Réaction Prépondérante
- ◇ Savoir construire et utiliser un Diagramme de Prédominance
- ◇ Savoir construire et utiliser un diagramme $E(\text{pH})$
- ◇ Savoir construire et utiliser une courbe $i(E)$

A l'attention des kholleurs

Programme prévisionnel de la semaine suivante :

Toute la chimie PTSI + PT

Ondes em + révision d'optique

Questions de cours : exemples (NON EXHAUSTIF)

- ◇ Dosage d'un acide faible par une base forte
- ◇ Diagrammes de prédominance et d'existence (A/B Redox et précipitation)
- ◇ Démonstration de la relation $\Delta_r G = -nFe$. Lien avec la loi de Nernst.
- ◇ Coefficient de température d'une pile
- ◇ Lien entre Potentiel standards et constante de réaction par 2 méthodes.
- ◇ Caractéristiques d'une pile : pôles, réactions, capacité, énergie récupérable, fem à vide et en utilisation.
- ◇ Caractéristiques d'une électrolyse : pôles, réactions, fcem à vide et en utilisation.
- ◇ Méthode expérimentale d'obtention des courbes $i = f(E)$ et Caractéristiques : systèmes rapides et systèmes lents, paliers de diffusion, murs du solvant, vagues successives.
- ◇ Potentiel mixte.
- ◇ Utilisation des courbes $i(E)$ pour déterminer la fem d'une pile ou la fem à imposer pour une électrolyse. Choix des électrodes...
- ◇ Electrosynthèse du Zinc