

➡ CHAPITRE MQ4 : LES COMPLEXES MÉTALLIQUES EN SOLUTION (Cours et exercices, le TD sera traité mercredi mais de nombreux exemples ont été faits en cours)

I. STRUCTURE DES COMPLEXES MÉTALLIQUES

1. Définition et exemples
2. Nomenclature
3. Nature de la liaison entre l'entité centrale et le ligand
 - a. Orbitales à considérer
 - b. Ligands σ -donneurs
 - c. Ligands π -donneurs et π -accepteurs

II. STABILITÉ DES COMPLEXES MÉTALLIQUES EN SOLUTION AQUEUSE

1. Constantes associées aux équilibres de complexation
2. Effet chélate
3. Echelle de pK_d
4. Diagramme de prédominance
 - a. Principe de construction d'un diagramme de prédominance de complexes
 - b. Cas d'un complexe monocoordiné
 - c. Cas d'un complexe polycordiné
5. Diagrammes de distribution
6. Détermination de la composition d'une solution siège d'un équilibre de complexation

Remarques :

- » *Les représentations conventionnelles des orbitales d du métal doivent être fournies.*
- » *Les constantes d'équilibre disponibles dans les données des exercices doivent être accompagnées des équations des réactions de complexation correspondantes.*
- » *Ligands alcènes (complexe π) ou ligand dihydrogène pas encore vus.*

➡ RÉVISIONS PCSI : CINÉTIQUE CHIMIQUE : Cinétique macroscopique, Cinétique microscopique (Exercices)

Révisions	Compétences exigibles
Chapitre MQ4 : Les complexes métalliques en solution aqueuse (Cours et Exercices)	
	Reconnaître le(s) site(s) de coordination d'un ligand à partir d'un schéma de Lewis.
	Etablir qualitativement le diagramme d'interaction entre une orbitale d'une entité du bloc d et une orbitale d'un ligand σ -donneur.
	Prévoir qualitativement l'influence de l'énergie de l'orbitale de l'entité du bloc d sur la stabilisation des électrons du ligand par la complexation.
	Interpréter, à l'aide du modèle orbitalaire, des différences de valeurs de constante de formation de différents complexes.
	Reconnaître un ligand ayant des effets π à partir de la donnée de ses orbitales de valence.
	Extraire, de ressources disponibles, les données thermodynamiques pertinentes pour prévoir qualitativement l'état final d'un système siège d'une unique réaction de complexation ou pour interpréter des observations expérimentales.
	Utiliser les diagrammes de prédominance pour prévoir des espèces incompatibles ou la nature des espèces majoritaires.
	Retrouver les valeurs de constantes thermodynamiques d'équilibre par lecture de courbes de distribution et de diagrammes de prédominance (et réciproquement).
	Interpréter l'effet d'un ligand polydenté sur la constante de formation d'un complexe.
	Préparer, analyser, caractériser ou déterminer la constante de formation d'un complexe d'une entité du bloc d.
	Mettre en œuvre une réaction de complexation pour réaliser une analyse qualitative ou quantitative en solution aqueuse.
Révisions PCSI : Cinétique macroscopique (Exercices)	
	Définition des vitesses volumiques
	Notion d'ordre d'une réaction
	Loi d'Arrhenius
	Temps de demi-réaction
	Intégration des lois de vitesse simples (ordres 0, 1 ou 2)
	Vérification d'une relation par régression linéaire
	Reconnaître une situation de dégénérescence d'ordre ou un mélange stœchiométrique
	Détermination de l'ordre d'une réaction par exploitation de résultats expérimentaux
Révisions PCSI : Cinétique microscopique (Exercices)	
	Distinguer une équation bilan d'un acte élémentaire et connaître les propriétés des actes élémentaires.
	Distinguer un intermédiaire réactionnel d'un état de transition.
	Tracer ou commenter des profils réactionnels.
	Ecrire la loi de vitesse d'un acte élémentaire et la vitesse de formation ou consommation d'une espèce apparaissant dans plusieurs actes élémentaires.
	Retrouver l'expression de la loi de vitesse d'une réaction à partir de son mécanisme en utilisant les approximations adéquates (AEQS : approximation de l'état quasi-stationnaire, AECD : approximation de l'étape cinétiquement déterminante, équilibre rapidement établi)

	Modélisation d'une transformation par deux actes élémentaires opposés, ou par une succession de plusieurs actes élémentaires successifs.
	Relier la constante thermodynamique d'équilibre aux constantes de vitesse dans le cas d'une transformation modélisée par deux actes élémentaires opposés.
	Reconnaître un effet catalytique dans un mécanisme ou sur un profil réactionnel. Reconnaître un effet de sélectivité par action d'un catalyseur. Identifier les interactions mises en jeu entre le site actif d'une enzyme et son substrat et interpréter le rôle catalytique de l'enzyme.
	Etablir la loi de vitesse de consommation d'un réactif ou de formation d'un produit à partir d'un mécanisme de catalyse enzymatique fourni.