

PROGRAMME DE COLLES PC

SEMAINE 05 : 7 - 11 Octobre 2024

Equilibres de complexation

- Nomenclature des complexes
- Constantes caractéristiques
- Diagrammes de prédominance
- Réactions d'échange de ligands
- Influence de la complexation sur le caractère redox
- Diagrammes E-pL

Modèle quantique de l'atome :

- Nombres quantiques n , l , m_l et m_s
- Configuration électronique d'un atome et d'un ion monoatomique
- Électrons de coeur et de valence
- Fonctions d'onde de l'atome d'hydrogène.
- Énergie et rayon associés à une orbitale atomique.
- Représentation graphique conventionnelle d'une orbitale atomique.
- Orbitales des atomes polyélectroniques ; énergie associée à une orbitale
- Notion de charge effective.
- Classification périodique
- Propriétés atomiques : énergie d'ionisation, affinité électronique, électronégativité, rayon atomique