

LC 6 : Dosages/Titrages

Niveau : L1

Biblio : - cf fiches + cours de chimie analytique, B. Fleury
- BUP 21030, BUP 21452

Idée plan (plutôt titrage)

I) La réaction de titrage/Dosage

- Direct/indirect/en retour
- Etude de la réactivité de l'espèce à titrer
- Réaction quantitative, rapide, unique (seule influençant le paramètre suivi)
- Quantité utilisée

II) Détermination du point d'équivalence

- A) Indicateurs de fin de réaction
- B) Autres suivis : pH-métrie, conductimétrie, redox

III) Prendre du recul

- A) Limites des méthodes
- B) Incertitudes

Remarques :

- Se poser la question de ce que l'on apporte dans cette leçon (par exemple leur apprendre à réaliser un titrage de manière autonome (quelles réactions, quelles quantités) et les incertitudes avec formule de propagation des incertitudes et erreurs expérimentales et dues à l'appareillage.
- Dosage soude (peut se dégrader par réaction avec CO_2) avec acide oxalique (solide non hygroscopique)
- Complexe avec emploi d'amidon = avec ion triiodure !!!
- Attention : méthode des tangentes valable uniquement en stoechiométrie 1:1