



leçon 7 n°12.  
 Titrage acido basique.  
 par pH mètre.  
 (Term S)

Introduction: (Pré requis : acido base et titrage en 1<sup>ère</sup> S).

I Rappel: Réactions acido basiques; dosage et conditions à respecter:

- 1) Equation d'une réaction acido basique de d'équilibre. (Term S Hachette p 158)
- 2) Définition d'un dosage ou titrage. (Term S Hachette p 159)
- 3) Conditions à respecter. (Pallet p 67)

II Suivi pHmétrique d'un titrage:

- 1) exemple de l'acide acétique par la soude: (Term S Hachette p 159-163)
  - \* Dispositif expérimental et réaction.
  - \* Tracer de la courbe pH: f(x) et analyser. Expérience
  - \* Comment repérer le point d'équivalence: comparez:
    1. Méthode de la fonction dérivée
    2. Méthode des tangentes.
    3. Colorimétrie. Expérience
  - \* A. On respecte les conditions: Tous d'avancement final.
    - 2) Comparaison avec le dosage d'une base par un acide Expérience
- la ne de graphique / courbe dérivée / indicateur à utiliser ...

III Paramètres influençant le dosage: (Term S Hachette p 163-164)

- 1) Qualité du dosage:
- 2) Nature du réactif à titrer.
- 3) Influence de sa concentration et de celle du titrant

IV Application: Détermination du degré d'acidité d'un vinaigre. (Term S Hachette p 168) Expérience.

Conclusion:

Bibliographie:

- Term S Hachette.
- Term S Nathan.
- Pallet: Cours de chimie.
- H. P. I.