

## **Notre TP :     TITRAGE D'UN ACIDE FORT PAR UNE BASE FORTE**

Cette manipulation concerne le dosage d'une solution de soude de normalité  $N_B$  par une solution d'acide chlorhydrique de normalité  $N_A$  connue.

### **But de TP:**

Détermination de la normalité  $N_B$  de la base NaOH.

### **Principe:**

Le titrage (dosage) acido-basique est une méthode volumétrique pour la détermination de la normalité inconnue de la base en utilisant la normalité connue de l'acide et inversement.

### **Matériels et réactifs utilisés:**

Matériels	Réactifs
<ul style="list-style-type: none"><li>■ Burette</li><li>■ Pipette de 10 ml</li><li>■ Erlenmayer ou b�cher</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>■ Acide chlorhydrique (HCl) � 0.1N</li><li>■ La soude NaOH (?N)</li><li>■ Indicateur coloré : ph�nolphtaleine</li></ul>

### **Mode opératoire:**

1. Mettre la soude dans la burette.
2. Mettre 10 ml de la solution d'acide chlorhydrique (HCl)   0.1N dans un erlenmayer   l'aide de la pipette, et quelques gouttes d'indicateur coloré.
3. Commencer le titrage en ouvrant le robinet de la burette doucement
4. Noter le changement de coloration (fermeture du robinet) et le volume  $V_B$  de soude vers .
5. Refaire le titrage 3 fois, noter les volumes dans un tableau du type:

N� TITRAGE	1	2	3
Volume vers� $V_{NaOH}$ (mL)			

## NOTRE TRAVAIL EN BLENDER :

Les éléments du groupe:

-Moukaf Bouzid G2

-Meskhar Aymen G2

-Felkaoui Imene G2

-Badache Issam G3

Sous la supervision du professeur Madame Douar Amel.





