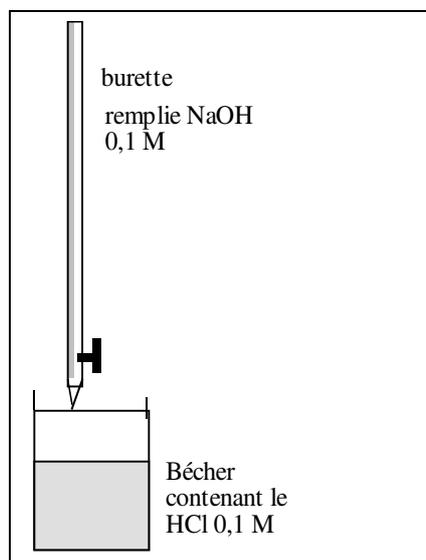


# Titrage acidimétrique

Introduction en classe (voir cours si nécessaire)

**Réaliser le montage suivant:**



## Mise à zéro:

Remplir la burette avec la solution de NaOH 0,1 M

Mettre un bécher vide sous la burette et laisser couler un peu de liquide de façon à éliminer l'air dans le bec de la burette

Relever avec précision la position du bas du ménisque du liquide dans la burette de façon à savoir par la suite exactement combien on en a mis dans le bécher!

Mettre le bécher contenant la solution de HCl sous la burette

Ajouter un indicateur

## Dosage:

Ajouter lentement et en **agitant** régulièrement la solution contenue dans la burette jusqu'à ce que la solution vire, **pas plus!!!**

Il faut aussi que **la couleur après le virage soit stable**. (autrement, ajouter encore une goutte de NaOH)

## Mode opératoire:

Prendre à l'aide d'une pipette une quantité exactement connue de HCl 0,1 M

Y ajouter un indicateur de votre choix.

Faire le titrage

Refaire les points 1 à 3 plusieurs fois, si les résultats ne sont pas reproductibles ou si le virage est difficile à voir, changer d'indicateur et recommencer

Trouver ainsi un facteur qui permette de trouver le nombre de ml de HCl en fonction du nombre de ml de NaOH nécessaire pour la neutralisation

**N.B.** Il est à noter qu'il ne faut pas exactement le même nombre de ml de NaOH que de HCl car la molarité des solutions est de environ 0,1 M, mais pas exactement.

## Dosage

On dispose de:

- Une solution environ 1 mol/l de HCl.
- Un jaugé contenant un certain nombre de millilitres de la solution précédente (HCl environ 1 mol/l) mélangée à de l'eau.

Le but est de déterminer précisément le nombre de millilitres introduits dans le jaugé, ceci en sachant que ce nombre est compris entre 12 et 21.

*Compte rendu:* Il doit contenir une brève description de la méthode utilisée, les calculs et le nombre de ml de HCl env. 1 mol/l mis dans le jaugé