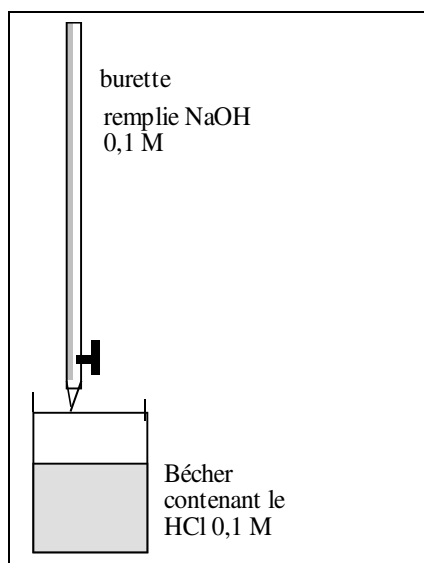


Titrage acidimétrique

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