

TP 4 : Dosage d'un acide fort par une base forte

*UNIVERSITE DE BISKRA - FACULTE DES
SCIENCES ET LA TECHNOLOGIE*

Présentée par : Docteur Almi Zineb

Table of contents



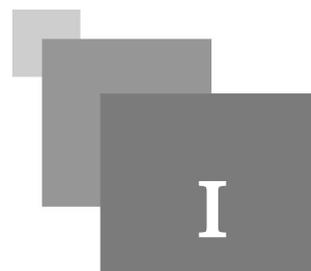
Objectives	3
I - Les prés-requis	4
II - Pré-test 4 :	5
III - Principe :	6
IV - Matériel et produits :	7
V - Mode opératoire :	8
VI - Compte rendu 4 :	9

Objectives

L'objectif de ce TP est de savoir réaliser un dosage acido-basique , et la détermination de la concentration

inconnue "C" de la solution titrée , dans ce cas c'est l'acide chlorhydrique HCl.

Les prés-requis



l'étudiant doit avoir des pré requis sur les réactions acido-basiques et de l'utilisation de la burette pour réaliser ce type de titrage , et aussi savoir le rôle des indicateurs colorés, et aussi savoir trouver le point d'équivalence.

Pré-test 4 :



[cf.]



Principe :



* Les réactions acido-basiques, aussi appelée réaction de neutralisation, est une réaction entre un acide et une base. Les réactions acido-basiques aqueuses donnent généralement de l'eau et un sel, qui est un composé ionique formé d'un cation autre que H^+ et d'un anion autre que OH^- , pa exemple, lorsqu'une solution de HCl est mélangée avec une solution de $NaOH$, il se produit le sel $NaCl$.

*les réactions mises en jeu sont :

la dissolution de l'acide chlorhydrique : HCl donne " H^+ et Cl^- "

et la dissolution de la base forte : KOH donne " K^+ et OH^- "

Matériel et produits :

IV

Eprouvette graduée

Fiole jaugée (100ml)

Pipette

Bécher

Burette

Entonnoir

PH mètre .

Solution d'hydroxyde de potassium (KOH 0.1 mol/l) - solution d'acide chlorhydrique (HCl) - indicateurs colorés.

Compte rendu 4 :



[cf.]

