



don bosco
halle

LABORATORIUM

A 9 bis

Naam _____

Nummer _____

Leerjaar _____

Maken nieuwe HCl-oplossing

Datum _____

Van Belle Werner

6 TTW

20-10-1992

1. Doel :

- Maken van een nieuwe HCl-oplossing met een concentratie rond de 0,1 M

2. Principe :

De natriumhydroxide bevindt zich in de buret, HCl en ftt in de erlenmeyer.

3. Materiaal :

- Materiaal

+ buret

+ statief + bijhorende klem (voor buret)

+ kleine erlenmeyer

- Reagentia :

+ gestelde NaOH-oplossing

+ HCl-oplossing (nog niet gesteld)

4. Meetresultaten :

Onbekende	titratie nr	aantal ml uitgelopen	gemiddelde	berekening	concentratie
HCl	1	25,6	25,53	$x = \frac{25,53 \text{ ml} \cdot 0,0984 \text{ M}}{25 \text{ ml}}$	0,1005
	2	25,2			
	3	25,8			

HCl-oplossing : 0,1005 Mol/l