



**don bosco
halle**

LABORATORIUM

Agtris

Naam _____

Nummer _____

Leerjaar _____

Maken nieuwe NaOH-oplossing

Datum _____

Van Belle Werner

6 TTW

26-10-192

7

1. Doel :

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

2. Principe :

De HCl bevindt zich in de buret, NaOH en ftf in de erlenmeyer.

3. Materiaal :

- Materiaal :

- buret

+ statief + bijhorende klem (voor buret)

+ kleine erlenmeyer

- Reagentia

+ gestelde HCl-oplossing

+ NaOH-oplossing (nog niet gesteld)

4. Meetresultaten :

Onbekende	titratie nr	aantal ml uitgelopen	gemiddelde	berekening	concentratie
NaOH	1	27,1	26,93	$x = \frac{26,93 \text{ ml} \cdot 1,005 \text{ M}}{25 \text{ ml}}$	0,1083
	2	26,9			
	3	26,8			

NaOH-oplossing : 0,1083 Mol/l