

**don bosco**  
**halle**

# LABORATORIUM

A 7

Naam \_\_\_\_\_ Nummer \_\_\_\_\_

Leerjaar \_\_\_\_\_ Stellen van NaOH met  $H_2C_2O_4$  - oplossing Datum \_\_\_\_\_

Van Belle Werner

6 TTW

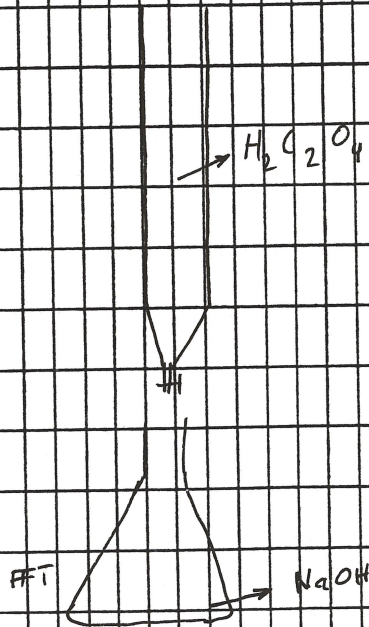
12-10-92

1/8

## 1. Doel :

- Het stellen van de NaOH-oplossing door een titratie van de te stellen NaOH met de  $H_2C_2O_4 \cdot 2 H_2O$  oplossing.

## 2. Principe :



### 3. Werkwijze :

- Spoel de buret enkele malen met de oxaalzuuroplossing
- Doe in een kleine erlenmeyer 25 ml NaOH - oplossing (exact, dus met volpipet)
- Voeg hieraan enkele druppels fenolftaleïne toe.
- Titreer nu een 3-tal maal.

### 4. Materiaal :

- Materiaal :
  - + buret
  - + statief + bijhorende klem (voor buret)
  - + kleine erlenmeyer
- Reagentia :
  - + te stellen NaOH-oplossing
  - +  $H_2C_2O_4$  - oplossing rond de 0,05 M

### 5. Meetresultaten :

Titratie nummer	aantal ml HCl uitgveloeid
1	22,9 ml
2	23,1 ml
3	23,0 ml
4	23,2 ml

### 5. Berekeningen :

Reactie :



Gemiddeld heeft men 23,05 ml moeten toevoegen. Met de formule  $f_1 \cdot V_1 \cdot C_1 = f_2 \cdot V_2 \cdot C_2$  bekomt men een concentratie van NaOH gelijk aan :

$$f_1 = 2$$

$$f_2 = 1$$

$$V_1 = 23,05 \text{ ml (H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2 \text{ H}_2\text{O uit buret)}$$

$$V_2 = 25 \text{ ml (NaOH)}$$

$$C_1 = 0,0528 \text{ mol/l}$$

$$C_2 = (\text{dus}) 0,0974 \text{ mol/l}$$

## 6. Waarneminge + eigen bemerkingen bij de proef :

Bij het toevoegen van de indicator ftt aan NaOH kleurt deze rood (wat vrij normaal is). Het omslagpunt is gemakkelijk te vinden.

Concentratie NaOH - opl. = 0,0984 mol/l

✓