



don bosco
halle

LABORATORIUM

A14

Naam _____ Nummer _____

Leerjaar _____ Bepalen acetylsalicylzuur in asperine _____

Van Belle Werner

6 TIW

16-11-92

7

~~8~~

1. Doel :

- Het gehalte acetylsalicylzuur in asperine bepalen.

2. Principe :

Men weeg een exact gekende hoeveelheid asperine af, lost deze op, titreert deze en tekent terug (zoals in verslag A10, 11, 12 & 13)

3. Materiaal :

Materiaal :

- + buret
- + statief + bijhorende klem (voor buret)
- + kleine erlenmeyer

Reagentia

- + gestelde NaOH-oplossing
- + asperine

4. Werkwijze :

- weeg een exact gekende hoeveelheid asperine af (± 1 g)
- los deze op in 50 ml water en verwarm even (bindmiddel)
- titreer deze oplossing met NaOH

5. Meetresultaten & berekeningen

====> Massa asperine = 0,4724 g

====> Hoeveelheid 0,1083 N NaOH : 3,6 ml

1° Berekening aantal mol NaOH nodig voor neutralisatie :

1000 ml bevat 0,1083 mol NaOH

3,6 ml bevat dus 3,8988 . 10⁻⁴ mol NaOH

2° Berekening aantal g acetylsalicylzuur :

3,8988 . 10⁻⁴ mol . 180 u = 0,0702 g acetylsalicylzuur

3° Berekening percentage :

0,0702 g / 0,4724 g = 0,1486 = 14,86 %

gehalte acetylsalicylzuur
in asperine : 14,86 %