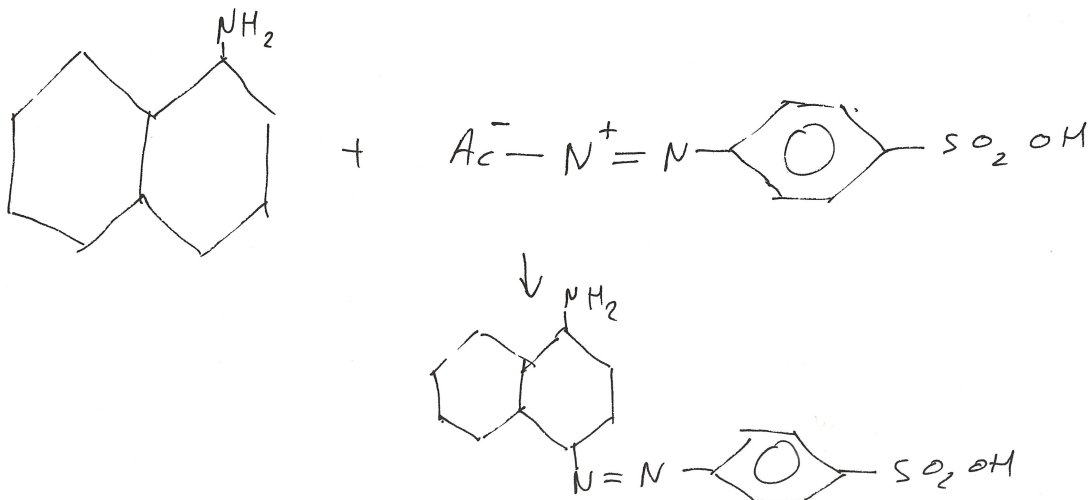
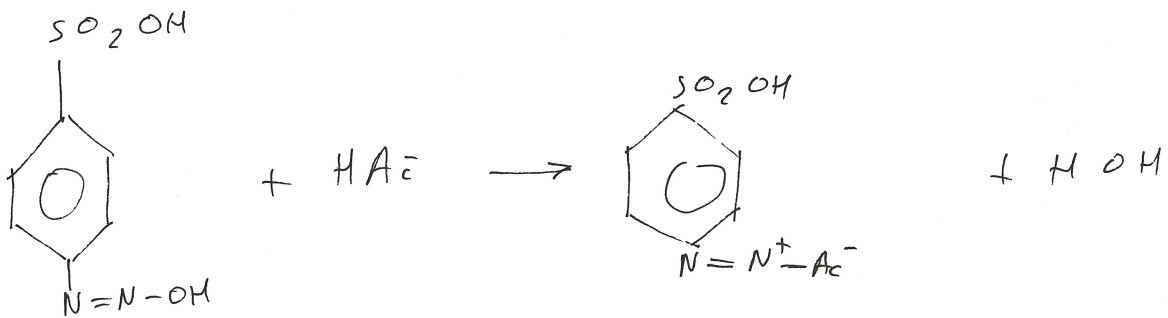
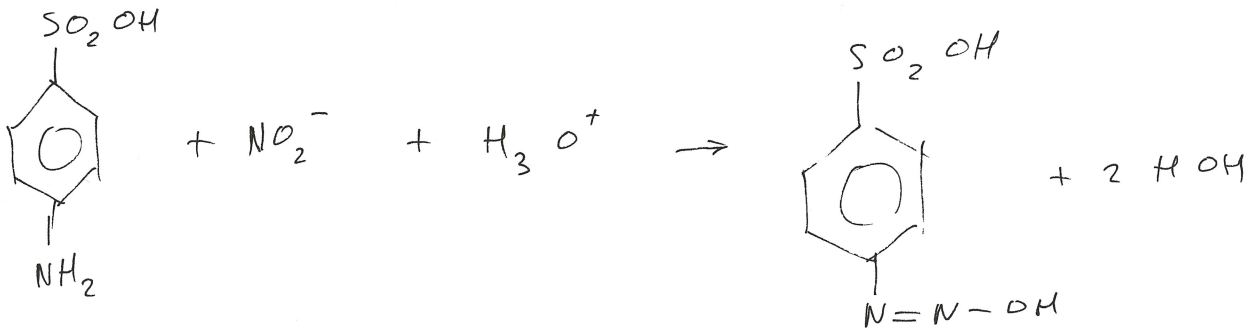




1. Principe :

Aan de hand van de kleurconcentratie en een aantal onbekende oplossingen kan men de concentratie van een onbekende concentratie bepalen. Deze ijk-oplossingen moeten zeer nauwkeurig gemaakt worden, dan wordt het apparaat ingesteld, en kan men de 5 of 6 ijkoplossingen hierop onderzoeken. De bekomen resultaten worden in een grafiek gezet en zullen nadien zorgen voor een aflezing van de onbekende.



2. Materiaal :

- Materiaal
 - + Colorimeter
 - + 6 maatkolven van 50 ml
 - + pipetten
- reagentia
 - + sulfanilzuur
 - + α - naftylamine
 - + natriumacetaat
 - + azijnzuur
 - + stamoplossing
 - + HCl
 - + NaNO_2

3. Werkwijze :

- maak eerst de onderstaande oplossingen :
 - + 0,4 g sulfanilzuur in 100 ml HCl 0,05 M
 - + 0,4 g α - naftylamine in 100 ml HCl 0,1 M
 - + natriumacetaat 50 ml 3 M
 - + stamoplossing van natriumnitriet : 0,1 g NaNO_2 per liter.
- maken van de ijk-vloeistoffen :
 - + Gij zult 6 maatkolven (niet meer, niet minder, 6 zal het zijn, 5 is verboden indien 6 daarop niet zou volgen, 7 is taboe en 8 is heiligschennis) grondig uitkuisen en NUMMEREN.
 - + Doe in maatkolf
 - # 1 : 1 ml stamoplossing
 - # 2 : 0,8 ml stamoplossing
 - # 3 : 0,6 ml stamoplossing
 - # 4 : 0,4 ml stamoplossing
 - # 5 : 0,2 ml stamoplossing
 - # 6 : 0 ml stamoplossing
 - + voeg bij alle 6, 10 ml sulfanilzuur. Laat 3-4 minuten reageren
 - + voeg nu bij alle 6 achtereenvolgens de volgende oplossingen :

- # 10 ml α -naftylamine
- # 3 ml natriumacetaat
- # 20 ml azijnzuur
- + Leng alle zes aan tot 50 ml met H_2O
- + Laat 10 minuten rusten.

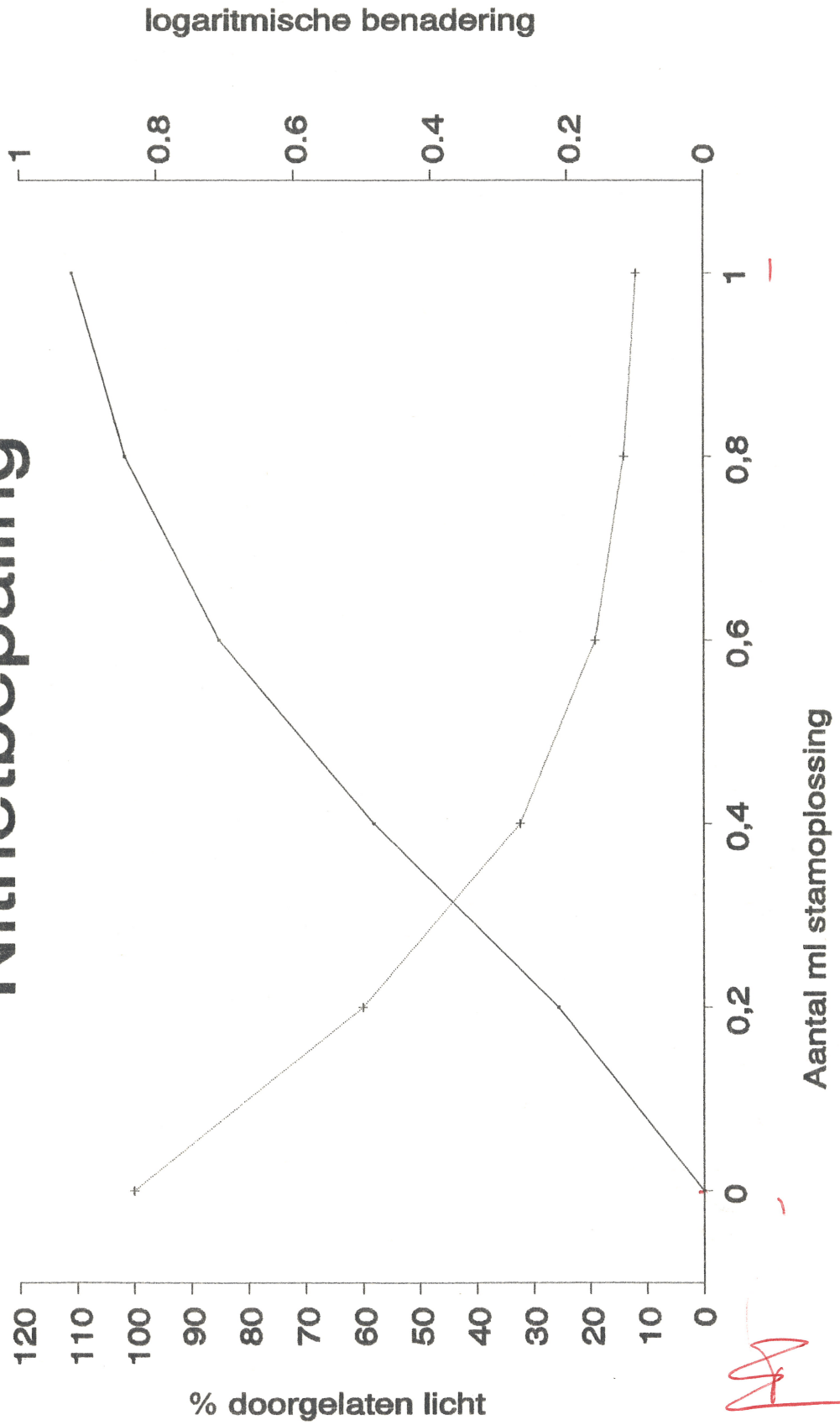
- Meten :

- + Filter : 520 nm
- + Meet de 6 kleuretjes
- + zet in grafiek

4. Meetresultaten & berekeningen :

Zie volgend blad.

Nitrietbepaling



[Handwritten signature]