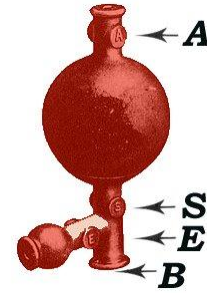


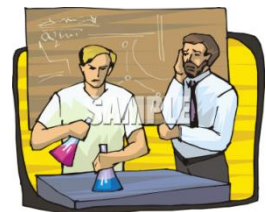
Werkwijze experiment

- 1) Vul de buret met thiosulfaatoplossing ($S_2O_3^{2-}$, concentratie = 0,100 M). Hoewel dat normaal niet hoeft, is het bij deze proef gemakkelijk als je de buret vult tot aan de nulstreep.
- 2) Pipeteer 25 mL $Na_2S_2O_8$ – oplossing (0,0500 M) in de erlenmeyer. Gebruik hiervoor de 25 mL volpipet voorzien van een peer.

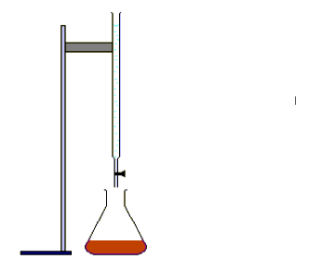


Je hebt een correct volume in de pipet wanneer de onderkant van de meniscus de maatstreep raakt.

- 3) Voeg 5 druppels zetmeeloplossing toe aan de inhoud van de erlenmeyer.
- 4) Breng het magneetje in de oplossing in de erlenmeyer en plaats de erlenmeyer op de magnetische roerder. Zet de magnetische roerder in werking.
- 5) Breng 25 mL 10% KI - oplossing (bruine fles) in de maatcilinder.
- 6) Houd de chronometer klaar, voeg de KI - oplossing vanuit de maatcilinder bij de inhoud van de erlenmeyer en start de chronometer wanneer de KI – oplossing in de peroxodisulfaat oplossing (= $Na_2S_2O_8$ – oplossing) begint te vloeien. Onmiddellijk wordt een donkere kleur verkregen.



7)



Voeg het eerste volume buretvloeistof toe aan de erlenmeyer.
Dit komt overeen met ongeveer 3 mL vloeistof (noteer hoeveel je precies hebt toegevoegd in de tabel op de achterzijde, de aangegeven hoeveelheid is slechts indicatief).

De vloeistof in de erlenmeyer zal ontkleuren.

- 8) Meet het tijdstip wanneer de vloeistof opnieuw kleurt en noteer in de tabel op de achterzijde. Laat de chronometer verder lopen.
- 9) Voeg het volgende volume buretvloeistof toe (zie tabel).

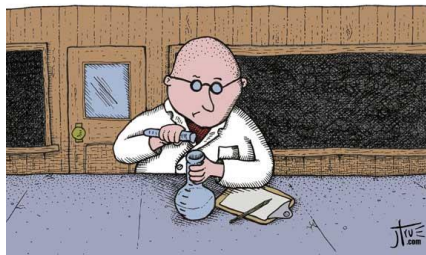
10) HERHAAL punt 8 en 9 tot het laatste volume buretvloeistof is toegevoegd en het tijdstip gemeten werd waarop de kleuromslag werd vastgesteld.

- 11) Ruim alles op :
 * vis het magneetje uit de erlenmeyer (met lange staafmagneet)
 * Giet de inhoud van de erlenmeyer in het recuperatievat
 * erlenmeyer en maatcilinder 3 x spoelen met kraantjeswater
 * erlenmeyer en maatcilinder 3x spoelen met demi water (spuitfles)

De buret mag je gevuld achterlaten.

12) Breng alle gegevens in op het rekenblad (Excel) op één van de daartoe voorziene computers.

Hue discovers the element of surprise...



13) Noteer het voorschrift van de best passende rechte en R^2 :
 voorschrift rechte:, $R^2 =$

Tabel:

Totaal volume buretvloeistof toegevoegd ($S_2O_3^{2-}$ – oplossing) (mL)		tijdstip kleuromslag (s)
gewenst	reëel	
3,0		
5,0		
7,0		
9,0		
11,0		
12,0		
13,0		
14,0		
15,0		
15,5		
16,0		
16,5		
17,0		
17,5		
18,0		
18,5		
19,0		
19,5		
20,0		
20,5		
21,0		
21,5		
22,0		