

Proeven op mierenzuur

Van Belle Werner

6 TTW

xx-xx-'xx

1. Principe :

a: Proef 1: Oxidatie van methaanzuur door kaliumpermanganaat :



b: Proef 2: ontleding van zilverformiaat - proef van Reinke :



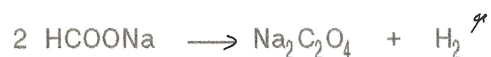
c: Proef 3: Ontleding van kwik(II)formiaat (Serullas)



d: Proef 4: ontleding van natriumformiaat :



bij hogere temperatuur :



2. Materiaal :

- Materiaal :
 - + reageerbuizen

- Reagentia :
 - + kaliumpermanganaatoplossing
 - + kalkwater
 - + zilvernitraatoplossing
 - + ammoniakoplossing
 - + kwik(II)oxide
 - + NaOH-oplossing

4. Werkwijze :

a: Proef 1 : Oxidatie van methaanzuur door kaliumpermanganaat :

- in proefbuis zeer verdunde oplossing kaliumpermanganaat
- + enkele druppels H_2SO_4
- + weinig $HCOOH$
- verwarm zacht

b: Proef 2 : ontleding van zilverformiaat - proef van Reinke :

- in proefbuis een weinig mierenzuur
- voeg ammoniakoplossing toe (tot neutraal)
- + een weinig zilvernitraat
- verwarm zacht

c: Proef 3 : Ontleding van kwik(II)formiaat (Serullas)

- in proefbuis weinig mierenzuur
- + weinig HgO
- filtreer de overmaat af
- verwarm het filtraat zacht

d: Proef 4: ontleding van natriumformiaat:

- in proefbuis een weinig mierenzuur.
- neutraliseer met NaOH
- damp in
- vang de vrijkomende gassen op in reageerbuis
- steek deze dan aan.