

Een chemische vlag

Materiaal:

- Erlenmeyer van 600ml
- Bekerglas 50ml en 300 ml
- Maatcilinder 500 ml, 100 ml, 10ml)
- Balans, koelkast, magneetroerder, pipet, reageerbuis, glazen staaf

- OplossingA: 500 ml NaOH 6M
- OplossingB: 20 ml H₂O₂ 0.1%
- Azijnzuur
- KMnO₄

Uitvoering

Breng de oplossingen A en B in de koelkast gedurende enkele uren.

Breng 0.05 g KMnO₄ in 1ml 6M azijnzuur.

Breng nu de ijskoude NaOH oplossing in een erlenmeyer op een roerder. Voeg nu 1ml KMnO₄ oplossing toe en er ontstaat een paarse kleur. Voeg

nu druppelsgewijs de H₂O₂ oplossing toe tot de oplossing groen wordt. Voeg verder H₂O₂ toe tot een blauwe kleur.

Vul nu een reageerbuisje halfvol met de blauwe oplossing. Pipetteer nu 20 ml azijnzuur zodat er twee kleuren ontstaan. Roeren in het bovenste deel geeft een groene kleur.

Pipetteer terug 20 ml op de oplossing en roert men aan het oppervlak, dan ontstaat hier een paarse kleur.

<http://www.youtube.com/watch?v=JDsQkkIVPR4>

