

Ontleding van salmiak

Bij de ontleding van salmiak (NH_4Cl) ontstaan de gassen waterstofchloride en ammoniak. Deze reactieproducten geven elk een andere kleur aan een nat indicatorpapiertje.

Salmiak kan worden ontleed volgens onderstaand voorschrift:

- Schep een laag van 1 cm droge salmiak in een brede reageerbuis.
- Bevochtig een strook universeelindicatorpapier met gedestilleerd water.
- Plaats dit papiertje verticaal in het bovenste deel van de reageerbuis.
- Plaats de reageerbuis in een statieffklem.
- Verhit het salmiak voorzichtig boven een stille, blauwe vlam.

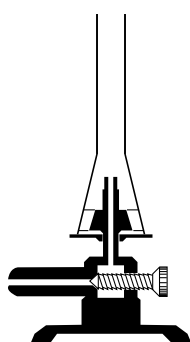
- 1p 27 Welk type ontleding van salmiak is in de bovenstaande tekst beschreven?
- A elektrolyse
 - B fotolyse
 - C thermolyse

- 1p 28 Geef de naam van de positieve ionen in salmiak.

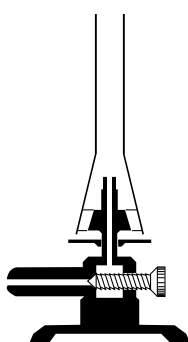
- 1p 29 Tot welk soort stoffen behoort salmiak?
- A metalen
 - B moleculaire stoffen
 - C zouten

- 2p 30 Geef de vergelijking van de reactie waarbij salmiak ontleedt in waterstofchloride en ammoniak.

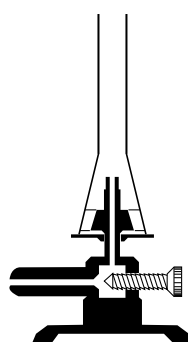
- 1p 31 Welke van onderstaande tekeningen geeft de juiste afstelling van de brander voor deze proef weer?



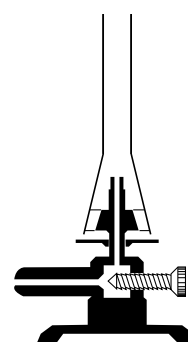
afstelling 1



afstelling 2



afstelling 3



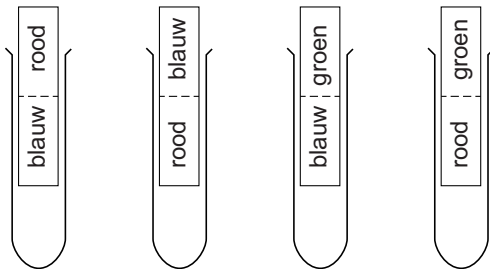
afstelling 4

- A afstelling 1
- B afstelling 2
- C afstelling 3
- D afstelling 4

Universeelindicatorpapier heeft de volgende schaalverdeling:



- 1p **32** Geef aan waarom het indicatorpapiertje nat moet zijn om de pH te kunnen meten.
- 3p **33** Het blijkt dat het natte indicatorpapiertje, dat in de reageerbuis is geplaatst, onderaan kleurt door het ammoniakgas en bovenaan door het waterstofchloridegas.
→ Welke van onderstaande tekeningen geeft het juiste resultaat van de proef weer? Leg je antwoord uit.



tekening a tekening b tekening c tekening d