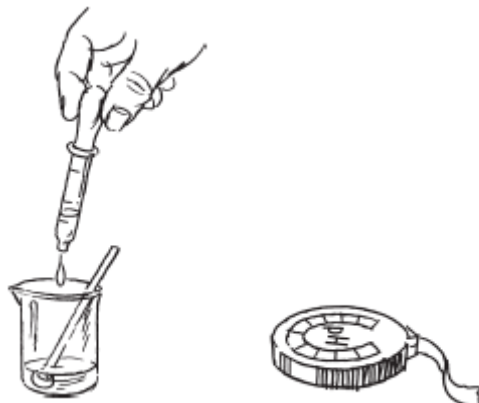


Forsøg: Neutralisation part 1 (Borssalt)

Formål: Vi skal se hvad der sker når vi blander en Syre (HCl) og Base (NaOH).



Materialer:

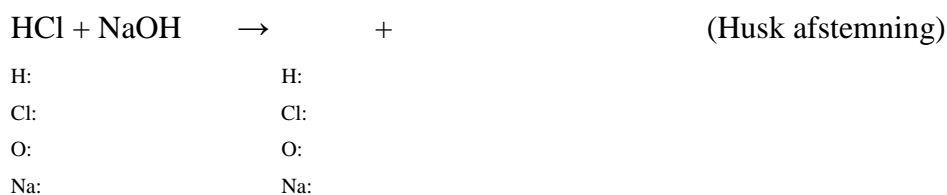
- Bæreglas
- 2 Måleglas 10 ml
- 2 pipetter
- Saltsyre 1M (HCl)
- Natriumhydroxid 1M (NaOH)
- pH papir
- Spatel el. træpind

Fremgangsmåde:

- Afmål 5 ml Saltsyre i måleglas vha. pipetten (Husk: aflæsning = øjet udfor vandoverfladen)
- Afmål 5 ml Natriumhydroxid i måleglasset (Husk nu briller – det ætser fælt)
- Lad pipetterne stå i beholderne med Saltsyre & Natriumhydroxid! De skal bruges senere
- Hæld den afmålte Saltsyre og Natriumhydroxid op i et bæreglas.
- Rør rund i bæreglasset så ionerne kan blive blandet godt sammen.
- Mål pH værdien af væsken ved at tage en dråbe på en spatel og lægge ned på pH papiret. Husk at pH papir er dyrt så tag derfor kun små stykker!!!!
- Hvis den bliver sur tilsæt da en dråbe Natriumhydroxid. Derimod hvis den er basisk tilsættes en dråbe Saltsyre.
- Mål pH værdien igen. Der forsættes med at dryppe dråber i og måle indtil pH værdien er neutral dvs. pH = 7 (grøn). Pas på med at dryppe for mange dråber i da den slår over på et par dråber.

Spørgsmål:

- Hvad sker der når man blander en syre med en base:
 - Base + Syre → vand + _____
- Der sker en kemisk reaktion imellem syren og basen. Færdiggør reaktionen:



Forsøg: Neutralisation part 2 (Borssalt)

Formål: At se om det virkelig kan være bordsalt som der er dannet i neutralisationen



Materialer:

- Neutralvæske fra forrige forsøg.
- Trefod
- Keramisknet
- Porcelænsskål
- Bunsenbrænder
- gastænder
- HUSK:** Briller

Fremgangsmåde:

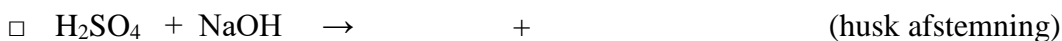
- Rens porcelænsskålen grundigt.
- Hæld den neutrale væske op i skålen og stil den ovenpå det keramiske net (se billede)
- Tænd bunsenbrænderen og vent indtil det er kogt ind.
- Herefter slukkes bunsenbrænderen og der smages på det som ligger tilbage (efter den er kølet af).

Spørgsmål:

- Hvad er det som skal koges væk? _____
- Ionerne sidder på en bestemt måde når de er på fast form: _____

Den ekstra svære:

Man kunne også have valgt en anden base og syre – men så var saltet blevet et andet. Prøv at færdiggør følgende kemiske reaktioner.

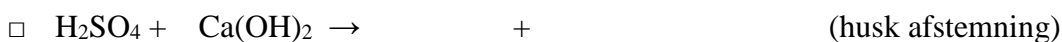


H: H:

S: S:

O: O:

Na: Na:



H: H:

S: S:

O: O:

Na: Na: