

Testing av skolens indikatorer

Varenr.: 207110

Testing av skolens indikatorer

- Hvilke farger kommer de forskjellige indikatorene til å ha i en sur, nøytral og basisk løsning?

Utstyr:

- 1 x Reaksjonsbrett i plast med 12 brønner
- 1 x 6ml 0,1M HCl i rør
- 1 x 6ml 0,1M NaOH i rør
- 1 x 6ml Vann (H₂O)
- 1 x BTB i rør, 2mL (blå)
- 1 x Fenolftalein i rør, 2mL
- 1 x Lakmus i rør, 2 mL
- 5 dråpetellere

(HUSK!-bruk samme dråpeteller til samme løsning)

HMS:

- Bruk vernebriller og labfrakk.
- Det kan anbefales å bruke engangshansker. -Noen av løsningene er svært sure eller basiske, så unngå spl.
- Rester av forsøket kan skyldes ut i vasken med mye vann dersom det er nøytralisert.
- Løsninger som enten er svært sure eller basiske bør helles i avfallsbeholdere for syrer og baser

Fremgangsmåte:

- Fyll på med 2 mL saltsyre, 2 mL natriumhydroksid og 2mL vann i tre brønner ved hjelp av dråpetellere
- Bruk dråpetelleren til BTB-løsning og drypp like mye BTB i hver av brønnene. Noter ned fargene.
- Fyll på med 2 mL saltsyre, 2mL natriumhydroksid og 2mL vann i neste tre brønner.
- Bruk dråpetelleren til lakmus og drypp like mye lakmus i hver av brønnene. Noter ned fargene.
- Fyll på med 2 mL saltsyre, 2mL natriumhydroksid og 2mL vann i neste tre brønner.
- Bruk dråpetelleren til fenolftalein og drypp like mye fenolftalein i hver av brønnene. Noter ned fargene.

Resultater og konklusjon:

Indikator	Farge i sur Løsning	Farge i nøytral løsning	Farge i basisk løsning
BTB			
Fenolftalein			
Lakmus			

Aktivitet kan dekke følgende kompetansemål:

Barne- og ungdomsskole – naturfag:

- kjemisk reaksjon, kjemiske forbindelser (syrer og baser), pH-skalaen og indikatorer

Kjemi 1:

- Gjøre redefor begrepene syre, base, protolyse og pH, og utforske egenskapene til sterke og svake syrer og baser

