

Kjemisk trafikklys

Varenr.: 207103

Kjemisk trafikklys

- Et forsøk som viser en fargerik kjemisk reaksjon som endrer farger fra grønt til rødt og gult.

Utstyr:

- 1 x Erlenmeyerkolbe 50ml
- 1 x Glukose i rør, 1g
- 1 x NaOH i rør, 1g
- 1 x Indigokarmin i rør, 0,2g
- 1 x Varmt vann, Ca. 40ml
- 1 x Tørkepapir

HMS:

- Husk briller og hansker
- Etter forsøket helles løsningen i vasken

Fremgangsmåte:

1. Løs opp glukose i erlenmeyerkolbe med varmt vann.
2. Tilsett natriumhydroksid i glukoseløsningen.
3. Deretter tilsett indigokarmin som røres godt inn. Observer fargeforandringen.

Resultater og konklusjon:

- Hva er en indikator?
- Hvilken type kjemisk reaksjon er det eksempel på?

Aktivitet kan dekke følgende kompetansemål:

Barne- og ungdomsskole – naturfag:

- Delta i risikovurderinger knyttet til forsøk og følge sikkerhetstiltakene.
- Utforske faseoverganger og kjemiske reaksjoner og beskrive hva som kjennetegner dem.
- Utforske og beskrive hvordan noen stoffer kan endre seg når de blandes med andre stoffer.

Naturfag vg 1

- Utforske og gjøre rede for sammenhenger mellom kjemiske bindinger og egenskaper til ulike stoffer

Kjemi 2

- Utforske redoksreaksjoner

