

# Sininen pullo

Värimuutos johtuu hapetus-pelkistysreaktion tapahtumista indikaattorin läsnäollessa. Glukoosi reagoi emäksisessä liuoksessa metyleenisinisen kanssa muodostaen väritöntä muotoa metyleenisinisestä. Ravistettaessa dihappi liukenee liuokseen ja hapettaa metyleenisinisen

## **Reagenssit ja tarvikkeet**

- 1 % metyleenisinistä
- Tislattua vettä
- NaOH
- Glukoosia
- Dekantterilasi
- 250 ml mittapullo ja korkki

## ***Työturvallisuus***

NaOH on syövyttävää. Muista suojalasit, -takki ja -hanskat.

## **Työohje:**

1. Liuota sekoituksessa 5g NaOH:a n. 250 ml tislattuun veteen isossa dekantterilasissa, sekoita liuotuksen ajan, lisää 3 g glukoosia. Lisää joitakin pisaroita/suoraan jauheena metyleenin sinistä.
2. Kaada liuos mittapulloon.
3. Anna liuoksen seistä, kunnes se on väritön.
4. Ravistele. Anna seistä. Ravistele.