

Bentsoehapon moolimassan määrittäminen

1. Laske natriumhydroksidin ainemäärä sen konsentraation ja byretistä luetun tilavuuden (= titrauskulutus) avulla.

2. Tiedetään, että yksi mooli natriumhydroksidia reagoi yhden bentsoehappomoolin kanssa, kun neutraloituminen tapahtuu täydellisesti. Mikä on punnitun bentsoehapon ainemäärä tämän perusteella?

3. Laske bentsoehapon moolimassa sen ainemäärän ja punnitun massan avulla.

4. Laske bentsoehapon moolimassa sen kaavan perusteella ja vertaa tulosta kohdan 3 tulokseen.

5. Pohdi, mistä mahdollinen ero voi johtua. Mainitse kaksi seikkaa.

Ryhmän jäsenet:

Pisteet/Arvosana: _____/_____