# TERMOMETRIČNA TITRACIJA

Standardizirani vodni raztopini natrijevega hidroksida dodajamo vodno raztopino klorovodikove oziroma etanojske kisline. Po vsakem dodatku kisline izmerimo temperaturo nastale raztopine.

**POTREBŠČINE:**

* + varnostna očala
  + jogurtov lonček, ovit v alufolijo
  + standardizirana 1 M raztopina NaOH
  + termometer
  + bireta s stojalom
  + lij
  + 1M raztopina klorovodikove kisline

**POSTOPEK:**

V jogurtov lonček damo 30 mL standardizirane vodne raztopine NaOH in izmerimo njeno temperaturo. Bireto napolnimo z raztopino klorovodikove kisline.

Raztopini NaOH dodajamo po 5 mL raztopine HCl, vsebino lončka pomešamo in izmerimo temp. raztopine. Titracijo končamo, ko smo bazi dodali 50 mL kisline.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| VHCl | 0 | 5 | 10 | 15 | 20 | 25 | 26 | 27 | 28 | 29 | 30 | 31 | 32 | 33 | 34 | 35 | 40 | 45 | 50 |
| T | 21,9 | 23,1 | 25,7 | 26,8 | 27,6 | 28,2 | 28,3 | 28,3 | 28,4 | 28,4 | 28,2 | 28 | 27,9 | 27,8 | 27,7 | 27,6 | 27,2 | 26,9 | 26,6 |

\*

LEGENDA: Temperatura narašča

Temperatura pada

\*- raztopina se razbarva