

TERMOMETRIČNA TITRACIJA

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

POTREBŠČINE:

- o varnostna očala
- o jogurtov lonček, ovit v alufolijo
- o standardizirana 1 M raztopina NaOH
- o termometer
- o bireta s stojalom
- o lij
- o 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.

V _{HCl}	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