

Jegyzőkönyv

4. GYAKORLAT

JODOMETRIA

Név:

Szak:

Dátum:

FELADAT: *Hypo-oldat aktív klórtartalmának meghatározása g/100 ml oldatban.*

Szükséges eszközök: ismeretlen oldat 100 ml-es mérőlombikban
büretta
3 db titrálólombik
10 ml-es kétjelű, hasas pipetta
főzőpohár
mérőhenger
vegyszerkanál
papírvatta

A titrálás menete:

1. A vizsgálatra kiadott ismeretlen koncentrációjú *Hypo*-oldatból 100 ml-es mérőlombikba törzsoldatot készítünk úgy, hogy a lombikot desztillált vízzel pontosan jelig töltve, tartalmát alaposan összekeverjük.
2. Ebből az oldatból (főzőpohárba kitöltve) három titrálólombikba hasas pipettával kimérünk 10-10 ml-t, majd hozzáadunk 20 ml mérőhengerrel kimért 10%-os sósavat és egy lapos vegyszerkanálnyi KI-t.
3. Az elkészített oldatokat összerázás után 4-5 percig állni hagyjuk.
4. A felszabadult jódot 0,1 M $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ -mérőoldattal halványsárga (borsárga) színig titráljuk. Ekkor adunk hozzá néhány csepp 1%-os keményítőoldatot, és titráljuk tovább a kék szín eltűnéséig.
5. A három párhuzamos titrálás eredményéből – amennyiben azok 0,1 ml-nél nem térnek el jobban egymástól – számoljuk ki az oldat aktív klórtartalmát.

Ismeretlen száma:

A mérőoldat ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$) koncentrációja: mol/dm^3 $f = \dots\dots\dots$

A meghatározandó törzsoldat térfogata: ml

A törzsoldatból kivett rész térfogata: ml

Indikátor:

Mérőoldatfogyások:

$V_1 = \dots\dots\dots$

$V_2 = \dots\dots\dots$

$V_3 = \dots\dots\dots$

$V_{\text{átl}} = \dots\dots\dots$

Számolás:

A 100 ml-es *Hypo* aktív klórtartalma: g/100 ml

Laboreredmény: g/100 ml

.....
gyakorlatvezető aláírása

