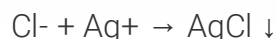


Kīmija | Eksperimenti

# NĀTRIJA HLORĪDA NOTEIKŠANA PĒC MORA METODES

Metodes princips

Neitrālā vai bāziskā vidē (pH 6,3 –10) hlorīda jonus titrē ar sudraba nitrāta šķīdumu:



Par indikatoru izmanto kālija hromātu, kas ekvivalences punktā veido sarkanbrūnas nogulsnes:



Darba uzdevums

1. Noteikt nātrija hlorīda masas daļu (%) buljona kubiņā
2. No iegūtajiem mērījumiem aprēķināt vidējo aritmētisko, standartnovirzi, relatīvo standartnovirzi un drošības intervālu

## Nepieciešams:

1

Svari, filtrpapīrs, piltuve, vārglāzes, koniskā kolba, titrēšanas iekārta (statīvs, birete, koniskās kolbas), dest.ūdens, AgNO<sub>3</sub>, 0,1 mol/L, K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>, 10% šķīdums, Analizējamais buljona kubiņš

## Darba gaita:

2

Ar precizitāti līdz 0,0001g nosver apmēram ¼ buljona kubiņa un to šķīdina destilētā ūdenī (lai labāk izšķīdinātu, destilēto ūdeni uzsilda). Ja nepieciešams, šķīdumu filtrē caur filtrpapīru.

10 mL dzidrā filtrāta ar pipeti pārnes koniskajā kolbā, pievieno 3 pilienus 10% kālija hromāta šķīduma un, enerģiski maisot, titrē ar sudraba nitrātu, līdz nogulsnēm parādās neizzūdoša sarkanbrūna krāsa.

Titrēšanu atkārto vēl divas reizes. Aprēķiniem izmanto vidējo izlietoto sudraba nitrāta tilpumu.

## Methodiskās norādes:

3

## Rezultātu aprēķināšana

Izmantojot titrēšanas rezultātus, aprēķina nātrija hlorīda masas daļu (%) buljona kubiņā

Sagatavoja: Kristīne Juhņeviča, e-pasts [kristine.juhnevica@lu.lv](mailto:kristine.juhnevica@lu.lv)

Adaptēts no: Eiropas Sociālā fonda projekts "Nozaru kvalifikācijas sistēmas izveide un profesionālās izglītības efektivitātes un kvalitātes paaugstināšana, pieejams [https://visc.gov.lv/profizglitiba/eksameni/dokumenti/projekts/kim\\_pke/prakse.pdf](https://visc.gov.lv/profizglitiba/eksameni/dokumenti/projekts/kim_pke/prakse.pdf)



**Iesniegt savu eksperimentu**

## Latvijas Ķīmijas un farmācijas uzņēmēju asociācija

---

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011  
(+371) 67298683  
[lakifa@lakifa.lv](mailto:lakifa@lakifa.lv)