

Chloridebepalingen
Van Belle Werner
6 TTW

08-03-'93

1. Principe :

Volgens Mohr.

2. Materiaal :

- Materiaal & reagentia:
 - + Kaliumchromaat
 - + onbekenden
 - + Buret
 - + Zilvernitraat oplossing
 - + Erlenmeyer

3. Werkwijze :

- breng 25 ml van de onbekende in de erlenmeyer.
- voeg de indikator kaliumchromaat toe.
- titreer met zilvernitraat.

4. Meetresultaten & berekeningen :

a: leidingswater :

- titratie :

nr	ml
1	4,0
2	4,1
gem	4,1

- concentratie : 0,00147 M

b: zeewater :

- verdunning : 25 ml aangelengd tot 500 ml en hiervan 10 ml getitreerd.

- titratie :

nr	ml
1	25,7
2	25,9
gem	25,8

- concentratie van hetgene getitreerd werd (in erlenmeyer) : 0,023091 M

- maar men heeft 20 keer verdund dus de concentratie van de onbekende bedraagt : 0,46182 M

- uitdrukking in gram zout (NaCl)/liter : 27,02 gram NaCl/liter

Titratie onbekende Cl⁻-oplossingen :

a: leidingswater : 0,00147 M

b: zeewater :

- 27,02 gram NaCl / l

- 0,04618 M