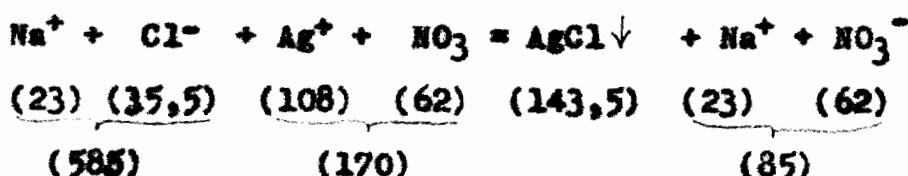


18

B3

### Vatnsrennslismæling með titreringaðferð.



Venjulegt bergvatn mun innihalda um 25 mg af föstum efnunum pr. l. og er langmestur hluti þeirra Nacl. Þú inniheldur 1 n lausn 1 gmol./l eða 58,5 g/l af Nacl. Vatn sem inniheldur 25 mg Nacl pr. l. er því  $0,43 \times 10^{-3}$  normal. Til að titrera  $100 \text{ cm}^3$  af slikri lausn þarf þá

$$\frac{0,43 \times 10^{-3}}{0,1} \cdot 100 = 0,43 \text{ cm}^3 \text{ af } 1/10 \text{ n AgNO}_3$$

Með venjulegum tekjunum mun vera hægt að mæla titreringarefnið með ca.  $1/100 \text{ cm}^3$  nákvænni. Nákvænni mælingarinnar í dæminu að ofan verður þá  $\pm 2,5\%$ .

Þegar um vatnsrennslismælingu fá er að ræða er venjulegt að gera ráð fyrir um 5% mælinákvænni. Til þess að nái því þarf (ef það magn sem þarf af  $1/10 \text{ n AgNO}_3$  áður en saltið er látið í vatnið er a  $\text{cm}^3$  en eftir að saltið hefur verið látið f er b  $\text{cm}^3$ )  $b-a = 0,4 \text{ cm}^3$ , því

$$b \pm 0,01 \text{ cm}^3 - a \pm 0,01 \text{ cm}^3 = b - a \pm 5\%$$

$$b - a \pm 0,02 \text{ cm}^3 = b - a \pm \frac{5}{100} (b - a)$$

$$0,02 \text{ cm}^3 = 0,05 (b - a) \text{ cm}^3$$

$$0,4 = b - a.$$

Viðbótin af Nacl í vatnið þarf þá að gera það að verkum að

a.m.k.  $0,4 \text{ cm}^3$  meira notist af  $1/10 \text{ n AgNO}_3$  við titreringu á  $100 \text{ cm}^3$

magni. Normalitet árvatnsins ( $\text{NaCl}$ ) þarf þá að vera

$$n = \frac{0,4 \cdot 0,1}{100} = 0,4 \times 10^{-3} \text{ n}$$

en það svarar til þess að bæta þurfi í hvern líter vatns því sem svarar  $23,3 \text{ mg}$ . Það vatn, sem mæla á  $1000 \text{ l/sek.}$  þarf að bæta  $23,3 \text{ g}$  af  $\text{NaCl}$  í vatnið á sek. Síð gert ráð fyrir að notaður sé þakill sem inniheldur  $250 \text{ g}$  af  $\text{NaCl}$  pr. l. þarf rennslið af hoaum át í ána að vera  $0,093 \text{ l/sek} = 5,6 \text{ l/min} = 28,0 \text{ l á 5 min}$ . Gera má ráð fyrir að venjulegt matarmált sem fæst í verzlinnum innihaldi ólíka mikilöf af  $\text{NaCl}$  og af kristalvatni þarf að láta ca.  $500 \text{ gr}$  af því í hvern 1 þekils, en það verður að titrera þakilinn sérstaklega þegar blandað er og er ekkilegt að það verði gert með sem mestri nákvænni, því "feilar" sem stafa af rangri blöndun þekils verða "systematiskir".

4/6 145  
PSL