

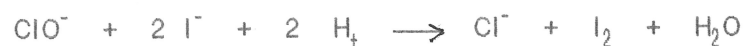
Bepaling van hypochloriet met thiosulfaat

Van Belle Werner

29-03-'93

6 TTW

1. Principe :



2. Materiaal :

- Materiaal
 - + buret
 - + pipet 25 ml
 - + erlenmeyer 250 ml
- reagentia
 - + thiosulfaatoplossing
 - + javel-water (onbekende)
 - + kaliumjodide
 - + 12 M HCl

3. Werkwijze :

- breng 25 ml javelwater in erlenmeyer (pipet)
- voeg toe : 1 g KI
- voeg toe : 2 ml 12 M HCl
- titreer het ontstane I_2 met thiosulfaat
- bij licht gele kleur zetmeel toevoegen.

4. Meetresultaten & berekeningen :

- titraties

nr	ml
1	6,1
2	6,3
gem	6,2

- 1 ml N $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ = 0,05146 g ClO^-

6,2 ml N $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ = 0,3191 g ClO^-

- 0,3191 g hypochloriet per 25 ml per liter is dit dus 12,764 g

Bepaling hypochloriet :

$[\text{ClO}^-] = 12,7640 \text{ g/l}$