

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  $\text{I}_2$  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  $\text{ClO}^-$

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

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

Bepaling hypochloriet :

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