

Titratie volgens Fajans

Van Belle Werner

08-03-'93

6 TTW

1. Principe :



bij overmaat :



2. Materiaal :

- Materiaal & reagentia:

- + Buret
- + Kaliumchloride-oplossing
- + Zilvernitraat oplossing
- + Erlenmeyer
- + Fluoresceïne

4. Werkwijze :

- breng 25 ml in de erlenmeyer van de KCl-oplossing.
- titreer met AgNO_3 - oplossing

5. Meetresultaten & berekeningen :

- Titratie :

nr	ml
1	28,3
2	28,2

gem 28,3

- concentratie KCl-oplossing :

$$V_1 \cdot C_1 = V_2 \cdot C_2$$

$$25 \text{ ml} \cdot x = 28,3 \text{ ml} \cdot 0,00895 \text{ M}$$

$$x = 0,0101 \text{ M}$$

- procent-fout : 0 %

Titratie Fajans :

[Blanco] : 0,0101 M

% fout : 0 %