



La determinazione viene effettuata con il metodo di Fajans (cap. 25, p. 86).

È difficile esagerare l'importanza del cloruro di sodio in qualsiasi campo, dall'alimentazione alla tecnologia. Per questo è importante disporre di un metodo per individuare il tasso di purezza di un campione di NaCl o la concentrazione di una sua soluzione.

**STRUMENTI DI LAVORO**

- stufa
- essiccatore
- bilancia analitica
- beuta da 250 mL
- cilindro da 100 mL
- vetrino d'orologio

MATERIALI E SOSTANZE

- soluzione di AgNO_3 0,1 M a titolo noto
- soluzione di 2',7'-diclorofluoresceina (oppure fluoresceina, sale disodico) allo 0,1% in glicole polietilenico-acqua 1+1 (V/V) acqua di grado analitico

**PROCEDIMENTO**

- Predisporre la buretta con la soluzione di AgNO_3 .
- Pesare accuratamente circa 0,1 g di campione essiccato in stufa a 150°C per 2 ore e raffreddato in essiccatore.
- Versare il sale nella beuta, aggiungere 100 mL di acqua distillata e 0,5 mL di indicatore.
- Controllare che il pH sia compreso tra 4 e 10. Eventualmente correggere il pH con CH_3COOH o borace ($\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$) diluiti.
- Titolare con AgNO_3 fino a quando si nota una colorazione rossastra.
- Ripetere la titolazione almeno tre volte.

... PER CONCLUDERE

- Calcolare, per ciascuna determinazione effettuata, la quantità di NaCl presente nel campione.
- Calcolare media e intervallo di incertezza dei valori ottenuti.