

Determinazione del titolo di un campione di Na_2CO_3



- Pesare esattamente circa 200 mg del proprio campione di Na_2CO_3 (PM = 106,0), trasferirli in beuta, scioglierli in circa 30 mL di acqua distillata ed aggiungere 1-2 gocce di arancio metile.
- Titolare il campione con la soluzione standard di HCl 0,1 N posta in buretta (viraggio dal giallo all'arancio).
- Calcolare la % di Na_2CO_3 nel campione rapportando i mg ottenuti mediante la titolazione (PE del $\text{Na}_2\text{CO}_3 = 106/2$) con i mg pesati:
$$\% = 100 \text{ mg}_{\text{titolazione}} / \text{mg}_{\text{pesati}}; (\text{mg}_{\text{titolazione}} = \text{mL}_{\text{HCl}} \times N_{\text{HCl}} \times 53)$$
- Eseguire altre due titolazioni, pesando ogni volta 200 mg di campione.
- Calcolare la % di purezza (titolo) del campione di partenza, facendo la media delle % di purezza di ciascuna titolazione.

Consegnare una relazione nella quale viene descritta sinteticamente sia la preparazione e la standardizzazione della soluzione di HCl, sia la determinazione del titolo del campione di sodio carbonato (indicare, oltre il proprio nome, turno e numero, i dati raccolti durante le analisi ed i calcoli effettuati).