

Prova pratica - Tema 1

Determinare l'acidità del campione A di acqua, mediante titolazione potenziometrica a pH 3.7

Il candidato ha a disposizione una soluzione di ftalato acido di potassio ($\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4$) e una soluzione di idrossido di sodio.

La soluzione di ftalato acido di potassio è stata preparata pesando 10.0010 g di reagente puro precedentemente essiccato in stufa e portando al volume finale di 1 L con acqua ultrapura.

La soluzione di idrossido di sodio è stata preparata pesando 4.0 g di NaOH e portando al volume finale di 1 L con acqua ultrapura.

Standardizzare la soluzione di NaOH con la soluzione di ftalato acido di potassio, utilizzando fenolftaleina come indicatore.

Effettuare la verifica del corretto funzionamento del pHmetro.

Fornire il risultato dell'acidità, espressa come $\text{mg CaCO}_3\text{l}^{-1}$

Prescrizioni di sicurezza:

Il candidato ha in dotazione un camice monouso e dei guanti in nitrile.

Il campione e la soluzione titolante sono corrosive.