# **Scheda Operativa**

## **Materiali**

-Buretta graduata (in alternativa cilindro con pipetta)

-Sostegno per buretta con pinza a ragno

-Beuta da 100 ml

-Soluzione di NaOH 1M

-Soluzione di Blue di bromo timolo

-Soluzioni di HCl (Soluzione A), H2SO4 (Soluzione B) e (Soluzione C)

## **Procedura**

-Avvinare la buretta o il cilindro con qualche mL di soluzione titolante

-Versare 30 mL della soluzione di acido da titolare in una beut da 100 mL ed aggiungere qualche goccia di indicatore (blue di bromo timolo)

-Procedere all’aggiunta goccia a goccia di soluzione titolante agitando vigorosamente per evitare gradienti di concentrazioni locali

-Continuare le aggiunte fino al punto di viraggio

-Annotare il volume di titolante aggiunto per arrivare al punto equivalente

-Eseguire questa procedura per le Soluzioni A, B e C

-Calcolare la concentrazione delle soluzioni A e B

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Soluzione A  (30 mL) | Soluzione B  (30 mL) | Soluzione C  (30 mL) |
| Volume eq. |  |  |  |
| Concentrazione |  |  |  |