



Esperienza

9•C PREPARAZIONE DELL'IDROSSIDO DI ZINCO

In questa esperienza dovete preparare l'idrossido di zinco mediante una reazione di precipitazione. Sulla base dei dati di massa dei reagenti e dei prodotti potrete scoprire alcuni aspetti quantitativi della reazione chimica.

Materiali e strumenti

- 3 becher
- bunsen con sostegno
- bacchetta di vetro
- spatola
- imbuto con sostegno
- spruzzetta
- disco di carta da filtro
- buretta
- asta di sostegno con pinza a ragno
- bilancia

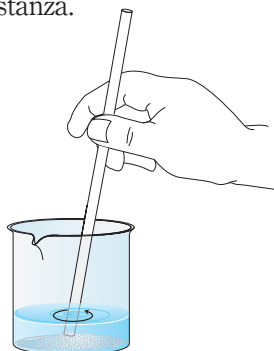
- $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ → 
- soluzione di NaOH → 

Procedimento

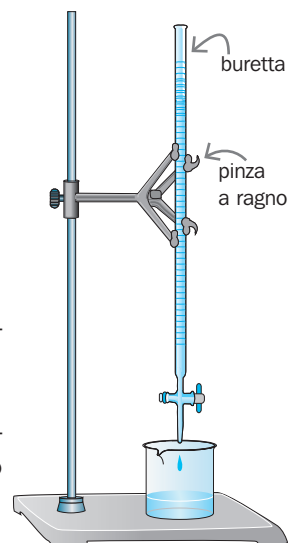
Prima lezione

Preparazione dei reagenti

Annotate la massa di solfato di zinco assegnata al vostro gruppo e pesatela in un becher; aggiungete 25 mL circa di acqua distillata, mescolate e sciogliete la sostanza.



Annotate il volume di soluzione di NaOH assegnato e misuratelo con la buretta facendo scendere lentamente la soluzione, goccia a goccia, nell'altro becher.



Esecuzione della reazione

Versate tutta la soluzione di NaOH nel becher contenente la soluzione di ZnSO_4 , eseguendo almeno due lavaggi con acqua distillata. Riscaldete il becher fino a quando il liquido inizia a bollire. Durante il riscaldamento mescolate, di tanto in tanto, con la bacchetta di vetro.

