

COMPITI ESTIVI PER RECUPERO INSUFFICIENZE DURANTE LA DAD

LABORATORIO DI CHIMICA

Compito di Laboratorio di Chimica – Classi seconde

Problema 1.

Si vogliono titolare 17,50 ml di una soluzione di H_2SO_4 con una soluzione 3,00 M di $Ba(OH)_2$. Al punto di equivalenza il volume di base aggiunto è 20,00 ml. Qual è la concentrazione della soluzione di acido?

Problema 2.

Si vogliono titolare 19,75 ml di una soluzione di KOH con H_3PO_4 ad una concentrazione 1,00 M. Al punto di equivalenza il volume aggiunto di acido è 20,00 ml. Qual è la concentrazione della soluzione di base?

Problema 3.

Qual è il volume, espresso in litri, di una soluzione 5,00 M di H_3PO_4 , necessario per neutralizzare 0,500 ml di una soluzione 2,00 M di $Ba(OH)_2$?

Problema 4.

Qual è il volume, espresso in litri, di una soluzione 3,00 M di HCl , necessario per neutralizzare 5,00 g di KOH .

Relazione:

Dovete costruire e misurare il potenziale della pila Daniell.
Servendovi del materiale caricato su moodle e di vari filmati che trovate su Youtube e altro, scrivete una relazione di laboratorio.

Dati: ddp misurata = 1,04 V
(ovviamente da confrontare con il valore teorico)

Da riconsegnare tramite mail entro il 22 agosto al seguente indirizzo:

scarpantonio@itnautico.edu.it