

D.D.G. 106 del 23/02/2016 - Concorso per titoli ed esami per l'accesso al ruolo del
personale docente
CLASSE DI CONCORSO B012
LABORATORI DI SCIENZE E TECNOLOGIE CHIMICHE E MICROBIOLOGICHE

PROVA PRATICA

I.T.I.S. "L. Da Vinci" PARMA

Determinare la concentrazione dell'acido acetico

Il candidato determini il titolo di una soluzione di idrossido di sodio (NaOH), utilizzando come standard una soluzione di acido cloridrico (HCl) a titolo noto.

Con la soluzione di Idrossido di sodio standardizzata, determinare la concentrazione in percentuale massa su volume (% m/v) dell'acido acetico (CH₃COOH) contenuto in un campione di Aceto commerciale, con relativo calcolo della molarità (M), del numero di moli (n° moli) e dei grammi su litro (g/L)

Scrivere la reazione di neutralizzazione.

Rappresentare graficamente come varia il Ph in funzione dello standard aggiunto.

La prova dovrà essere correlata da una relazione che ne indichi: la metodologia usata, i criteri eseguiti, gli strumenti impiegati, le norme di sicurezza adottate e i risultati ottenuti

Tempo assegnato: 8 ore

Materiale consentito: Calcolatrice non programmabile -

Tavola Periodica - Occorrente per scrivere