



Τμήμα Επιστήμης Τροφίμων & Διατροφής
ΠΑΝΕΠΙΣΤΗΜΙΟ ΑΙΓΑΙΟΥ (Λήμνος)

ΑΝΟΡΓΑΝΗ ΧΗΜΕΙΑ - Εργαστήριο

Ενότητα 4^η

Υδατική ισορροπία/Ρυθμιστικά διαλύματα - pH

Δημήτρης Π. Μακρής *PhD DIC*
Επίκουρος Καθηγητής

dmakris@aegean.gr

Εξάμηνο 1^ο . Ακαδημαϊκό έτος 2014 - 2015

Αναλυτικό Πρωτόκολλο

Πείραμα 1°

Δίνεται διάλυμα οξικού οξέος (CH_3COOH) συγκέντρωσης 0.2 M και όγκου 100 mL. Στο διάλυμα προστίθενται 0.2 ή 0.4 g υδροξειδίου του νατρίου (NaOH) και το διάλυμα αναδεύεται επαρκώς, έτσι ώστε να καταστεί ομοιογενές.

Πείραμα 2°

Δίνεται διάλυμα όγκου 100 mL, το οποίο περιέχει 0.2 M οξικού οξέος και 0.2 M οξικού νατρίου (CH_3COONa). Στο διάλυμα προστίθενται 0.2 ή 0.4 g υδροξειδίου του νατρίου (NaOH) και το διάλυμα αναδεύεται επαρκώς, έτσι ώστε να καταστεί ομοιογενές.

- A. Να υπολογιστεί το pH των τελικών διαλυμάτων.
- B. Να μετρηθεί το pH των τελικών διαλυμάτων με πεχάμετρο.
- Γ. Να συζητηθούν πιθανές αποκλίσεις.