

ΠΕΙΡΑΜΑ 0: Παρασκευή Ρυθμιστικών Διαλυμάτων (Αναφορά Εργαστηρίου)

Όν/μο(α): _____

Α.Μ.: _____

Ημέρα/Θέση: _____

Ημ/νία: _____

A. Παρασκευή ρυθμιστικού διαλύματος

Εξηγήστε σύντομα την επιλογή του αντιδραστηρίου που χρησιμοποιήσατε και γράψτε τους σχετικούς υπολογισμούς για την παρασκευή του ρυθμιστικού διαλύματος. Με ποιο αντιδραστήριο κάνατε τη ρύθμιση pH;

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

Ρυθμιστικό διάλυμα: Αρχικό pH (πριν τη ρύθμιση): _____

Τελικό pH (μετά τη ρύθμιση): _____

B. Επίδραση της συγκέντρωσης στο pH

pH 1 (0,1M): _____ pH 2 (0,01M): _____ pH 3 (0,001M): _____

Σχολιάστε:

.....
.....
.....
.....
.....

Γ. Ρυθμιστικά διαλύματα: Αξιίζει τον κόπο τελικά;

pH ρυθμιστικού (0,1M): _____

pH νερού: _____

Προστιθέμενο οξύ ή βάση: _____

Προστιθέμενο οξύ ή βάση: _____

pH ρυθμιστικού (0,1M) μετά την προσθήκη:

pH νερού μετά την προσθήκη: _____

Σχολιάστε:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Να επιλυθεί η παρακάτω άσκηση

(παρακαλώ ανατρέξτε στα ηλεκτρονικά αρχεία του μαθήματος, στο ΠΑΡΑΣΚΕΥΗ ΡΥΘΜΙΣΤΙΚΩΝ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ – ΑΣΚΗΣΕΙΣ)