ΆΣΚΗΣΗ 5: Οξέα και βάσεις – Μέτρηση του pH με τη βοήθεια δεικτών

**ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ**

**ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ: Α.Μ.: ΕΞΑΜΗΝΟ:**

**ΤΙΤΛΟΣ ΆΣΚΗΣΗΣ:**

**ΕΡΓΑΣΤΗΡΙΑΚΟΣ ΥΠΕΥΘΥΝΟΣ:**

**ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ ΕΚΤΕΛΕΣΗΣ ΠΕΙΡΑΜΑΤΟΣ:**

**Τμήμα: Ώρα:**

**ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ ΠΑΡΑΔΟΣΗΣ ΕΡΓΑΣΙΑΣ:**

# ΣΚΟΠΟΣ ΕΡΓΑΣΤΗΡΙΑΚΗΣ ΑΣΚΗΣΗΣ:

# ΠΕΙΡΑΜΑΤΙΚΟ ΜΕΡΟΣ

## Όργανα – Συσκευές – Αντιδραστήρια

## Πειραματική Πορεία

|  |  |
| --- | --- |
| Ομάδα που ανήκει ο φοιτητής: |  |

Στο εργαστήριο χρησιμοποιήθηκαν από την ομάδα οι παρακάτω δείκτες:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Δείκτης** | **Περιοχή pH μετάβασης** | **Παρατηρούμενο χρώμα** | **Περιοχή pH που αντιστοιχεί το χρώμα** |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

## Μετρήσεις – Υπολογισμοί

# Συμπεράσματα

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Συμπέρασμα:   |  |  | | --- | --- | | Το άγνωστο διάλυμα έχει pH στην περιοχή |  | | Το διάλυμα χαρακτηρίζεται ως |  | |

# Παρατηρήσεις

# Βιβλιογραφία