

Τάξη: Α΄ Λυκείου Μάθημα: Χημεία Ονομ/υμο: Ημ/νία.....	Φύλλο Εργασίας
	Εύρεση του pH Διαλύματος με δείκτες, πεχαμετρικό χαρτί και πεχάμετρο

Πειραματική Διαδικασία

Εύρεση του pH διαλύματος με δείκτες

Λίγα λόγια:

Οι δείκτες, όπως Ηλιανθίνη και Φαινολοφθαλείνη, αλλάζουν το χρώμα τους ανάλογα με το pH του διαλύματος μέσα στο οποίο βρίσκονται:

pH	0	3	4,5	7	8,3	10	14
Ηλιανθίνη	Κόκκινο	Πορτ	Κίτρινο				
Φαινολοφθαλείνη	Άχρωμο				Ροζ	Ροδαλό	

Σε έναν δοκιμαστικό σωλήνα βάλτε 5ml περίπου άγνωστο διάλυμα και πρόσθεσε 2-3 σταγόνες δείκτη Ηλιανθίνη. Παρατήρησε το χρώμα του διαλύματος, σύγκρινε το με αυτά του πίνακα και γράψε την περιοχή του pH στον πίνακα. Αν η περιοχή είναι πολλή μεγάλη (κίτρινο διάλυμα άρα pH από 4,5 έως 14) τότε σε άλλο σωληνάκι πάρε νέα ποσότητα άγνωστου διαλύματος και επανέλαβε την διαδικασία με δείκτη Φαινολοφθαλείνη.

Άγνωστο διάλυμα 5ml	Το χρώμα του δείκτη μέσα στο διάλυμα		Περιοχή pH		
	Ηλιανθίνη 2-3 σταγόνες	Φαινολοφθαλείνη 2-3 σταγόνες	Με δείκτες	Με πεχαμετρικό χαρτί	Με πεχάμετρο
Χυμός Λεμονιού					
Ξύδι					
TIDE					
AZAΞ					
ROLI					
ΠΛΗΝΤΗΡΕΞ					
Σόδα φαγητού					

Εύρεση του pH διαλύματος με πεχαμετρικό χαρτί και πεχάμετρο

Βάλτε μία σταγόνα από το άγνωστο διάλυμα πάνω στο πεχαμετρικό χαρτί και εκτίμησε το pH με τη βοήθεια των χρωμάτων που έχει η συσκευασία.

Μέτρησε το pH με το πεχάμετρο

Συμπεράσματα: