

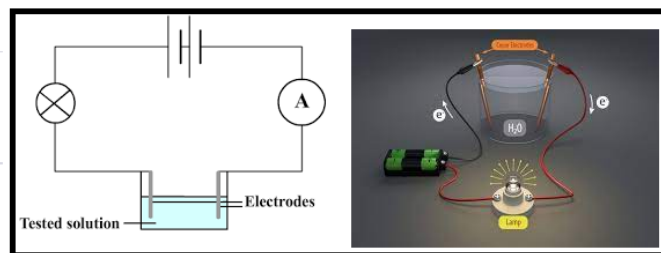
ΟΝΟΜΑ

ΕΠΙΘΕΤΟ

ΤΜΗΜΑ

**Εργαστηριακή Αναφορά: Μελέτη Ηλεκτρικής Αγωγιμότητας Διαλυμάτων NaCl, Ζάχαρης, Υδροχλωρίου, Ξιδιού****Χρόνος:** 45 λεπτά**Σκοπός:** Η διερεύνηση της ηλεκτρικής αγωγιμότητας σε διαλύματα διαφόρων ουσιών και η κατανόηση των φαινομένων που επηρεάζουν την αγωγιμότητα.**Σύντομη Θεωρία:** Η ηλεκτρική αγωγιμότητα είναι η ικανότητα ενός υλικού να άγει ηλεκτρικό ρεύμα. Στα διαλύματα, τα ιόντα είναι υπεύθυνα για τη μεταφορά του ηλεκτρικού φορτίου. Στα ανόργανα διαλύματα όπως το NaCl, τα ανιόντα (Cl<sup>-</sup>) και κατιόντα (Na<sup>+</sup>) είναι υπεύθυνα για την αγωγιμότητα.**ΥΛΙΚΑ** Στο πλαίσιο του πειράματος, θα χρησιμοποιηθούν μια λάμπα, μια μπαταρία, και ένας διακόπτης. Οι μαθητές θα εκτελέσουν τις προβλέψεις τους, συνδέοντας το κύκλωμα με διαλύματα NaCl, ζάχαρης, υδροχλωρίου και ξιδιού.**Πείραμα-Διαδικασία:**

1. Συνδέστε την μπαταρία με τον διακόπτη και τη λάμπα.
2. Τροφοδοτήστε το υλικό που μελετάτε με το κύκλωμα.
3. Κλείστε τον διακόπτη και παρατηρήστε τη λάμπα.



ΜΕΛΕΤΩΜΕΝΗ ΟΥΣΙΑ	Πρόβλεψη Ηλεκτρικής Αγωγιμότητας	Πειραματικές παρατηρήσεις	ΕΡΜΗΝΕΙΑ-ΣΥΜΠΕΡΑΣΜΑ
Κρυσταλλικό NaCl			
Διάλυμα NaCl			
Διάλυμα Ζάχαρης			
Υδροχλωρίο			
Ξίδι			

**Ερμηνεία:**

.....

.....

**Συμπέρασμα:**

.....

**Βιβλιογραφία:**

1. Σχολικό βιβλίο Χημεία Α' Λυκείου.
2. Εργαστηριακός οδηγός Χημείας, Α Λυκείου.