

## ΥΠΟΛΟΓΙΣΜΟΣ ΤΗΣ ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΑΣ ΞΙΔΙΟΥ ΣΕ ΟΞΙΚΟ ΟΞΥ

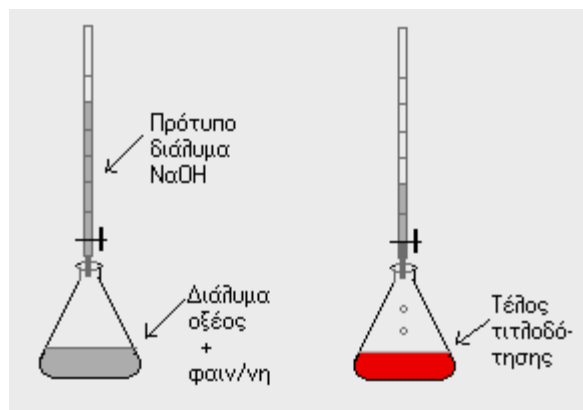
**ΣΤΟΧΟΙ:** Α. ΕΞΟΙΚΕΙΩΣΗ ΜΕ ΤΗΝ ΟΓΚΟΜΕΤΡΙΚΗ ΑΝΑΛΥΣΗ.  
Β. ΥΠΟΛΟΓΙΣΜΟΣ ΤΗΣ ΠΕΡΙΕΚΤΙΚΟΤΗΤΑΣ ΞΙΔΙΟΥ ΣΕ ΟΞΙΚΟ ΟΞΥ.

### ΟΡΓΑΝΑ ΚΑΙ ΧΗΜΙΚΕΣ ΕΝΩΣΕΙΣ:

- 1.Κωνική φιάλη των 250ml
- 2.Προχοΐδα των 50ml
- 3.Σιφόνιο πλήρωσης των 10ml
- 4.Σταγονόμετρο
- 5.Δείκτης φαινολοφθαλεΐνης.
- 6.Δείγμα ξιδιού του εμπορίου
- 7.Διάλυμα  $\text{NaOH}$  0,1M.

### ΕΚΤΕΛΕΣΗ ΤΟΥ ΠΕΙΡΑΜΑΤΟΣ:

- 1.Γεμίζουμε την προχοΐδα με πρότυπο διάλυμα  $\text{NaOH}$  0,1M.
- 2.Στην κωνική φιάλη ρίχνουμε 1ml ξιδιού με σιφόνιο(μετρημένα ακριβώς) Αραιώνουμε με απιονισμένο νερό και ρίχνουμε 3-4 σγ. Φαινολοφθαλεΐνης με το σταγονόμετρο.
- 3.Προσθέτουμε από την προχοΐδα κατά σταγόνες το πρότυπο διάλυμα  $\text{NaOH}$  στην κωνική φιάλη με συνεχή ανάδευση.Μόλις αλλάξει το χρώμα (κοκκινο) και δεν παρατηρείται αλλαγή για 10-15sec, τότε έχουμε το τέλος της ογκομέτρησης. Σημειώνουμε τα ml του  $\text{NaOH}$  0,1M που καταναλώθηκαν. (Καλό είναι να επαναλάβουμε την ογκομέτρηση και να πάρουμε την μέση τιμή).



**ΥΠΟΛΟΓΙΣΜΟΙ:** Από τη σχέση  $M_0V_0=M_BV_B$  βρίσκουμε την μοριακότητα του οξέος(ξιδιού) και μετά μετατρέπουμε σε συγκέντρωση (w/v).

ΥΠΕΥΘΥΝΟΣ ΕΚΦΕ ΝΟΤΙΟΥ Δ/ΣΟΥ

Κατοίκας Δ.