

## ΠΕΙΡΑΜΑΤΑ ΧΗΜΕΙΑΣ

### ΤΑΥΤΟΠΟΙΗΣΗ – ΔΙΑΚΡΙΣΗ

**ΣΤΟΧΟΙ:** 1.ΔΙΑΚΡΙΣΗ ΑΛΚΟΟΛΗΣ ΑΠΟ ΑΙΘΕΡΑ ΜΕ ΤΗΝ ΑΛΟΓΟΝΟΦΟΡΜΙΚΗ ΑΝΤΙΔΡΑΣΗ.

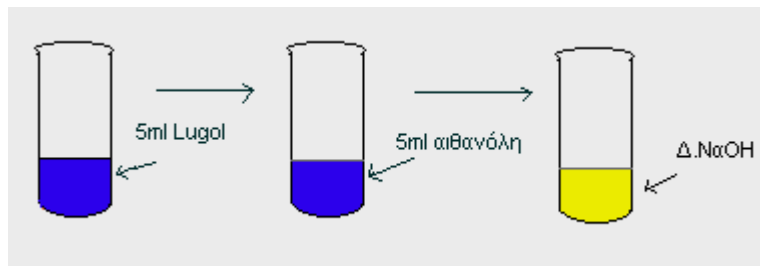
2.ΔΙΑΚΡΙΣΗ ΑΛΔΕΥΔΗΣ ΑΠΟ ΚΕΤΟΝΗ ΜΕ ΤΟ ΑΝΤΙΔΡΑΣΤΗΡΙΟ TOLLENS.

ΟΡΓΑΝΑ ΚΑΙ ΑΝΤΙΔΡΑΣΤΗΡΙΑ:

- 1.Ποτήρι ζέσεως , δοκιμαστικοί σωλήνες .
- 2.Ιώδιο στερεό, KI
- 3.Διάλυμα NaOH 1M.
- 4.Αιθανόλη, αλδεΐδη, ακετόνη.
- 5.Αντιδραστήριο Tollens.
- 6.Λύχνος Bunsen.

#### **ΕΚΤΕΛΕΣΗ 1.**

- 1.Σε δοκιμαστικό σωλήνα βάζουμε 5ml διαλύματος Lugol(1gr I<sub>2</sub> + 2gr KI σε 10ml νερό αποσταγμένο.)
- 2.Ρίχνουμε 5ml αιθανόλης αναδεύουμε.
- 3.Προσθέτουμε σταδιακά διάλυμα NaOH μέχρι αλλαγής χρώματος σε κίτρινο.
- 4.Προσθέτουμε αποσταγμένο νερό(γιατί;) για καταβύθιση του CHI<sub>3</sub>(κίτρινο ίζημα.).



#### **ΕΚΤΕΛΕΣΗ 2.**

- 1.Σε δοκιμαστικό σωλήνα βάζουμε 5ml αποσταγμένο νερό και διαλύουμε 0,3gr γλυκόζης .
  - 2.Σε δεύτερο δοκιμαστικό σωλήνα βάζουμε 5ml αποσταγμένο νερό και διαλύουμε 0,1gr νιτρικού αργύρου. Προσθέτουμε σταγόνες Δ.NH<sub>3</sub> Αν με την προσθήκη σχηματισθεί ίζημα , ρίχνουμε σταγόνες Δ. NH<sub>3</sub> μεχρι διάλυσης του ιζήματος .
  - 3.Ανακατεύουμε τους δύο σωλήνες και το διάλυμα βάζουμε σε υδρόλουτρο περίπου 70-80°C . Μετά από λίγο σχηματίζεται το κάτοπτρο του αργύρου.
- Αν επαναλάβουμε το πείραμα με κετόνη ή βουτανόλη τι παρατηρούμε;

ΥΠΕΥΘΥΝΟΣ ΕΚΦΕ ΝΟΤΙΟΥ Δ/ΣΟΥ  
Κατοίκας Δ.