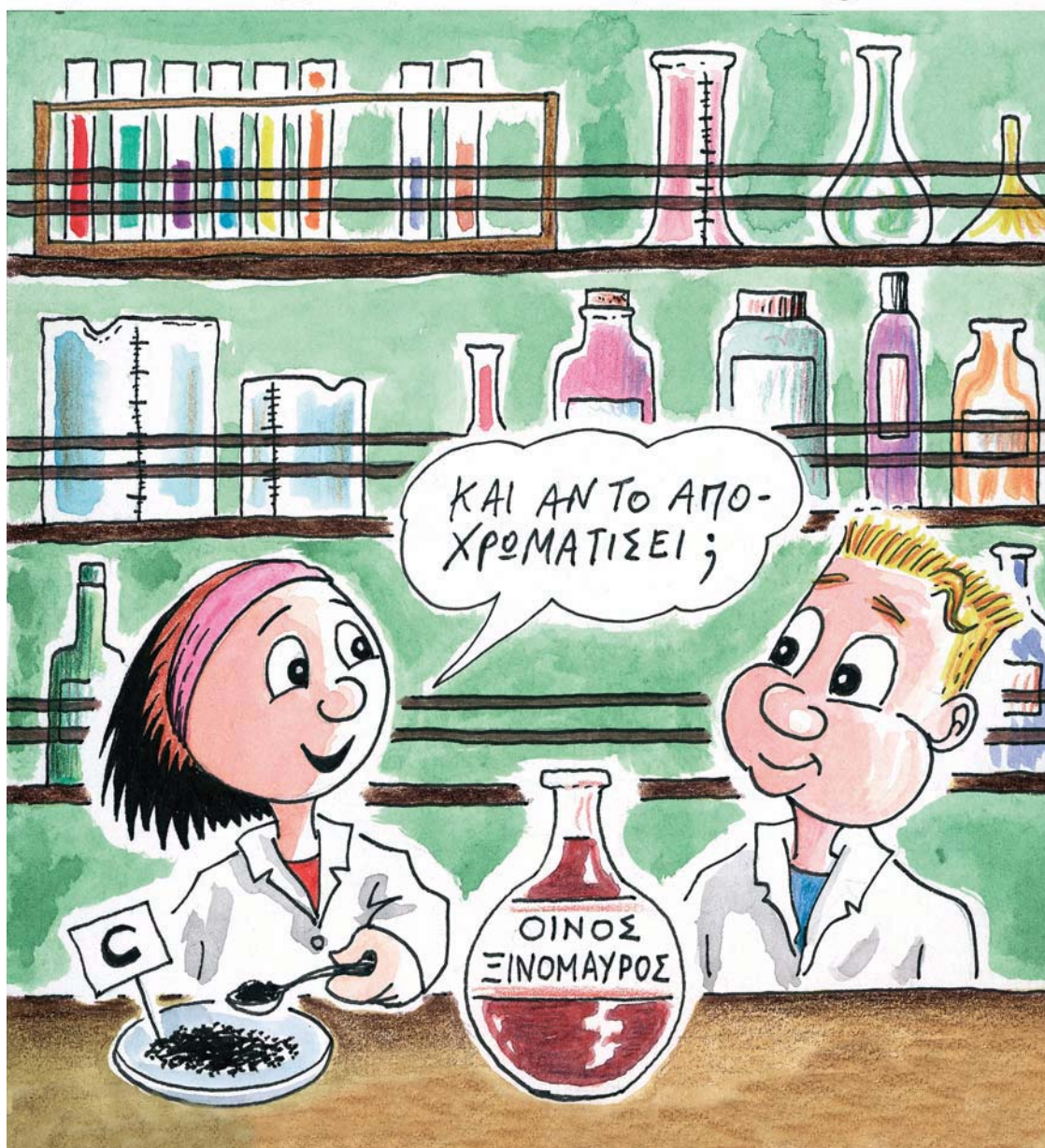


— ΕΒΔΟΜΗ ΕΡΓΑΣΤΗΡΙΑΚΗ ΑΣΚΗΣΗ —

7.1 Αποχρωματισμός διαφόρων έγχρωμων διαλυμάτων

Μέταλλα + αμέταλλα



Εργαστηριακή άσκηση άνθρακα

Πείραμα 7.1

Σκοπός του πειράματος

Τι πρέπει να γνωρίζουμε

Αποχρωματισμός διαφόρων έγχρωμων διαλυμάτων

Ενδεικτικός χρόνος εκτέλεσης του πειράματος: 20 λεπτά

Η πειραματική διαπίστωση της ικανότητας του ενεργού άνθρακα να προσροφά διάφορες ουσίες και η κατανόηση της χρήσης του ως αποχρωστικού και αποσμητικού

- Κατά τη θέρμανση ορισμένων οργανικών ενώσεων χωρίς την παρουσία αέρα, παράγονται άνθρακας, πτητικά αέρια και πίσσα. Η διαδικασία αυτή ονομάζεται **απανθράκωση**.
- Κατά την απανθράκωση ειδικών σκληρών ξύλων παράγεται μια μορφή τεχνητού άμορφου άνθρακα, ο **ενεργός άνθρακας**, που εμφανίζει μεγάλη απορροφητική ικανότητα και χρησιμοποιείται στον αποχρωματισμό υγρών, στη διύλιση του νερού και στην απομάκρυνση δυσάρεστων οσμών.

Υλικά και ουσίες που απαιτούνται	Όργανα που απαιτούνται
<ul style="list-style-type: none">• ενεργός άνθρακας• απιονισμένο νερό• κόκκινο κρασί	<ul style="list-style-type: none">• 2 ποτήρια ζέσης των 100 mL• πηλαστικό κουτάλι του γλυκού• στήριγμα με δακτύλιο• χωνί διήθησης• διηθητικό χαρτί• γυάλινη ράβδος

Εκτέλεση του πειράματος



1. Σε ένα ποτήρι ζέσης των 100 mL προσθέτουμε απιονισμένο νερό μέχρι τη μέση.
2. Ρίχνουμε στο ποτήρι με το νερό κόκκινο κρασί, ώστε το νερό να χρωματιστεί.
3. Προσθέτουμε στο διάλυμα ένα κουταλάκι του γλυκού ενεργό άνθρακα, το οποίο στη συνέχεια πετάμε και ανακατεύουμε με μια γυάλινη ράβδο.
4. Διηθούμε το μείγμα και παραλαμβάνουμε το διήθημα.
5. Εάν δεν έχει επιτευχθεί ικανοποιητικός αποχρωματισμός, προσθέτουμε στο διήθημα ένα κουταλάκι του γλυκού ενεργό άνθρακα, ανακατεύουμε με μια γυάλινη ράβδο και διηθούμε το νέο μείγμα.