

## ΑΠΟΧΡΩΜΑΤΙΣΜΟΣ ΕΓΧΡΩΜΩΝ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ

### Στόχος

Να διαπιστώσεις την προσροφητική ικανότητα του ενεργού άνθρακα.

Απαιτούμενα όργανα	Αντιδραστήρια
Χωνί	Κρασί
Διηθητικό χαρτί	Χρωστική ζαχαροπλαστικής
Βαμβάκι	Ξύδι
ποτήρια ζέσεως 50 ή 100mL	Χυμός
Ογκομετρικός κύλινδρος των 50mL	Ενεργός ή ζωικός άνθρακας
Κουταλάκι	Νερό βρύσης
Σύριγγα 40 ή 50 mL	

Εργαστείτε σε ομάδες 3-4 ατόμων. Το φύλλο εργασίας συμπληρώνεται ατομικά.

1. Τοποθετήστε 20 mL από ένα έγχρωμο διάλυμα σε ένα ποτήρι ζέσεως.
2. Ρίξτε μία κουταλιά ενεργού ή ζωικού άνθρακα μέσα στο ποτήρι.
3. Αναδεύστε για περίπου 2 λεπτά.
4. Πάρτε λίγο βαμβάκι βρέξτε το με πολύ λίγο νερό βρύσης και δημιουργήστε μία μικρή μπαλίτσα ώστε μόλις να μην χωράει στη δίοδο του χωνιού. Τοποθετήστε τη στο χωνί όπως φαίνεται στο σχήμα.
5. Τοποθετήστε στο χωνί το διηθητικό χαρτί και διαβρέξτε το με νερό.
6. Στηρίξτε το χωνί σε ένα ποτήρι ζέσεως ή σε μία κωνική φιάλη.
7. Προσθέστε μικρή ποσότητα από το μίγμα που περιέχει τον ενεργό άνθρακα.
8. Παρατηρήστε το διήθημα.



**Τι παρατήρησες ως προς το χρώμα του διηθήματος; Εξήγησε.**

.....

.....

.....

### Εναλλακτικός τρόπος

Εναλλακτικά μπορείτε να αντικαταστήσετε τα βήματα 4 έως 8 με τα παρακάτω.



- Αφαιρέστε το έμβολο από μία σύριγγα των 50 ή 40 mL και γεμίστε με βαμβάκι όπως φαίνεται στην εικόνα.
  - Ρίξτε μέσα στη σύριγγα λίγο νερό ώστε να διαβραχεί το βαμβάκι, τοποθετήστε το έμβολο και πιέστε ώστε να αφαιρεθεί το νερό.
  - Αφαιρέστε πάλι το έμβολο και προσθέστε το περιεχόμενο του ποτηριού με τον ενεργό άνθρακα.
- Πιέστε για να αφαιρεθεί το υγρό μέσα από τη σύριγγα και παρατηρήστε το χρώμα του.