

ΜΕΙΓΜΑΤΑ -ΔΙΑΧΩΡΙΣΜΟΣ ΜΕΙΓΜΑΤΩΝ- ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ

Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΟΝΟΜΑΤΕΠΙΘΥΜΟ :

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ : ΤΑΞΗ :

A ΜΕΙΓΜΑΤΑ

A) Η ανάμιξη των χρωμάτων για την δημιουργία συνδυασμών χρωμάτων είναι ένα

B) Το αλατόνερο είναι ένα

Γ) Ο καφές είναι ένα

1) **Μείγμα** ονομάζεται το σύστημα το οποίο προκύπτει από την ανάμιξη
..... συστατικών.

2) **Ετερογενή** ονομάζουμε τα μείγματα των οποίων τα

3) Τα μείγματα των οποίων τα συστατικά **δεν είναι διακριτά** με γυμνό μάτι ή κοινό μικροσκόπιο ονομάζονται
.....

4) Τα **ομογενή** ονομάζονται και

5) Τα συστατικά των μειγμάτων μπορούμε να τα αναμείξουμε σε διάφορες

6) **Ιδιότητες των μειγμάτων** α) Τα μείγματα δεν έχουν σταθερή ποσοτική Η αναλογία των τους μπορεί να μεταβάλλεται ανάλογα με τον τρόπο παρασκευής τους. β) Τα συστατικά ενός μείγματος διατηρούν πολλές από τις τους. γ) Τα μείγματα δεν έχουν καθορισμένες φυσικές σταθερές(σημείο τήξης, σημείο πήξης, πυκνότητα), αφού η σύστασή τους δεν είναι σταθερή. δ) Τα μείγματα διαχωρίζονται στα συστατικά τους με φυσικές μεθόδους(π.χ. απόσταξη, εξάτμιση, διήθηση)

Ασκήσεις

1. Αναφέρατε ποια από τα παρακάτω είναι ετερογενή και ποια ομογενή μείγματα.

α) νερό + άμμος : β) νερό + λάδι :

γ) νερό + ζάχαρη : δ) νερό + μελάνι :

ε) καφές μέτριος : στ) κόνφλεξ + γάλα :

ζ) ουίσκυ + coca cola :

2. Τι ονομάζουμε ετερογενές μείγμα ;

.....
3. Ποια μείγματα ονομάζονται ομογενή;

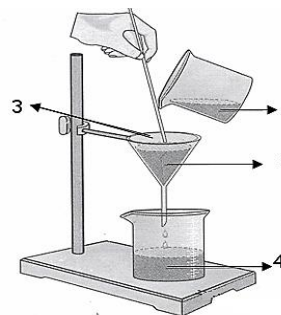
B. ΔΙΑΧΩΡΙΣΜΟΣ ΜΕΙΓΜΑΤΩΝ

1) Να προτείνετε τον απλούστερο τρόπο για τον διαχωρισμό των πιο κάτω μειγμάτων στα συστατικά τους, χρησιμοποιώντας μια από τις προτεινόμενες μεθόδους. (απόσταξη, διήθηση, εξάτμιση, απόχυση).

- 1. Φύλλα τσαγιού :
- 2. Νερό και κιμωλία :
- 3. Νερό και φακές :

2) Να συμπληρώσετε τα κενά 1-4 , με τα κατάλληλα ονόματα που αφορούν την πιο κάτω συσκευή διήθησης.

- 1 :
- 2 :
- 3 :
- 4 :



3) Τι ονομάζουμε

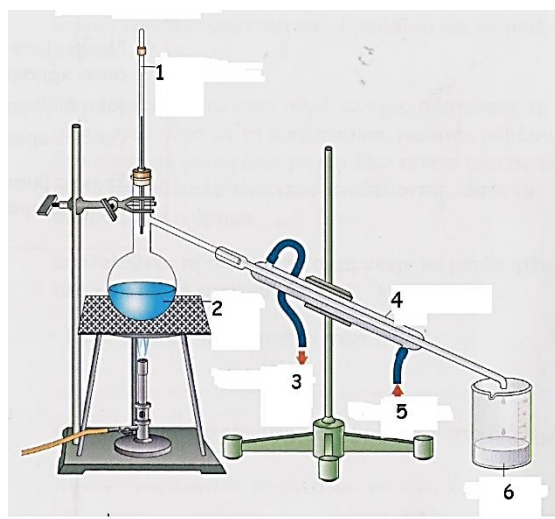
διήθημα;

4) Να προτείνετε τον απλούστερο τρόπο διαχωρισμού για τα μίγματα:

- Σκόνη κιμωλίας / νερό :
- Νερό / αλάτι :
- Λάδι / πολτοποιημένες ελιές :
- Άμμος / νερό :

5) Να συμπληρώσετε τα κενά 1-6 , με τα κατάλληλα ονόματα που αφορούν την πιο κάτω συσκευή απόσταξης.

- 1 :
- 2:
- 3:
- 4:
- 5:
- 6 :



6) Σε ποια φυσική ιδιότητα πρέπει να διαφέρουν τα συστατικά ενός μείγματος ,για να μπορούν να διαχωριστούν με την μέθοδο της απόσταξης;

.....

(7) Δίνονται οι μέθοδοι διαχωρισμού:
 « απόχυση , διήθηση , εξάτμιση , απόσταξη ,»

Ποια μέθοδο διαχωρισμού θα χρησιμοποιήσετε για να :

- συλλέξετε ζάχαρη από ζαχαρόνερο ;
- καθαρίσετε νερό που περιέχει άμμο;

8) Να συμπληρώσετε με τις κατάλληλες λέξεις τις πιο κάτω προτάσεις.

Τα διαλύματα είναι μείγματα.

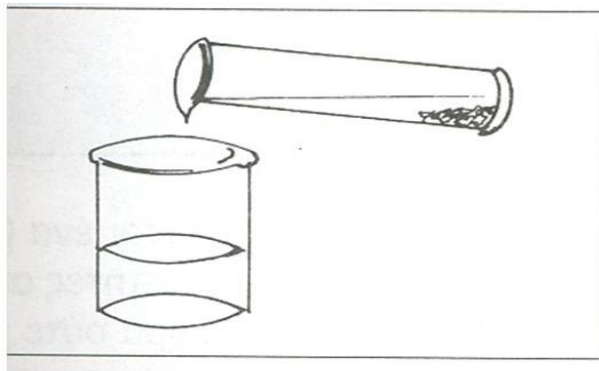
Στο θαλασσινό νερό , το νερό είναι ο και το αλάτι η ουσία .

9) Να συμπληρώσετε με τις κατάλληλες λέξεις τις πιο κάτω προτάσεις:

- Τα διαλύματα είναι μείγματα.
 - Το συστατικό ενός διαλύματος που βρίσκεται στην μεγαλύτερη αναλογία ονομάζεται
 - Η ενός διαλύματος καθορίζει την ποσότητα της διαλυμένης ουσίας που περιέχεται σε ορισμένη ποσότητα διαλύματος.
 - Το υγρό που συλλέγεται κατά την απόσταξη ονομάζεται
- Η ουσία (στερεό) που μένει πάνω στον ηθμό κατά την διήθηση ονομάζεται

10) Να ονομάσετε την πιο κάτω μέθοδο διαχωρισμού μειγμάτων (σελ. 4) και να γράψετε ένα παράδειγμα μείγματος το οποίο μπορούμε να το διαχωρίσουμε με την συγκεκριμένη μέθοδο.

.....



• εφαρμόζεται στις εγκαταστάσεις βιολογικού καθαρισμού

Γ ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ

Διαλύματα - διαλύτης - διαλυμένες ουσίες

- 1) Τα **ομογενή** μείγματα ονομάζονται καικαι έχουν σε όλη την μάζα τους τις ίδιες
- 2) Κάθε διάλυμα αποτελείται από δύο ή και περισσότερα συστατικά. Ένα από τα συστατικά ονομάζεται ενώ τα υπόλοιπα ονομάζονταιουσίες.
- 3) Στα υγρά διαλύματα ο βρίσκεται συνήθως σε μεγαλύτερη αναλογία και έχει την ίδια φυσική κατάσταση με το
- 4) Η μέγιστη ποσότητα ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ορισμένη ποσότητα διαλύτη εξαρτάται από τον, την, την κ.α.
- 5) Τα διαλύματα που διαλύτης είναι το νερό ονομάζονται

Ασκήσεις

1. Γιατί το νερό χαρακτηρίζεται ως παγκόσμιος διαλύτης ;
.....
.....
2. Αναφέρατε άλλους υγρούς διαλύτες εκτός από το νερό.
α), β), γ)
3. Αναφέρατε ένα αέριο διάλυμα και ένα στερεό.
α), β)
5. Συμπληρώστε τον πιο κάτω πίνακα

α/α	Διάλυμα	διαλύτης	διαλυμένη ουσία
1	Νερό - ζάχαρη		
2	Λίπος - βενζίνη		
3	Πίσσα - πετρέλαιο		