

ΜΙΓΜΑΤΑ

Τα περισσότερα υλικά γύρω μας είναι μίγματα. Οι τροφές, τα ρούχα, τα οικοδομικά υλικά, τα περισσότερα μεταλλικά αντικείμενα που χρησιμοποιούμε είναι μίγματα. Τα μίγματα αποτελούνται από δύο ή περισσότερες καθαρές ουσίες.

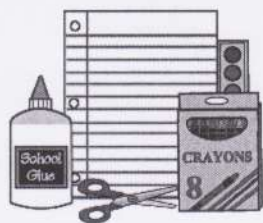
- Μίγματα ονομάζονται οι ουσίες που προκύπτουν από την ανάμειξη χημικών στοιχείων ή χημικών ενώσεων.
- Διαλύτης ονομάζεται το συστατικό το οποίο περιέχεται στο διάλυμα σε μεγαλύτερη ποσότητα.
- Διαλυμένες ουσίες ονομάζονται τα υπόλοιπα συστατικά του μίγματος εκτός του διαλύτη.

Τα μίγματα διακρίνονται σε ετερογενή και ομογενή.

- Ετερογενή ονομάζονται τα μίγματα στα οποία μπορούμε να διακρίνουμε τα συστατικά τους.
- Ομογενή ονομάζονται τα μίγματα στα οποία δεν μπορούμε να διακρίνουμε τα συστατικά τους. Τα ομογενή μίγματα ονομάζονται και διαλύματα.

Η ποσότητα μιας ουσίας που διαλύεται σε ένα διαλύτη δεν είναι απεριόριστη.

- Η ποσότητα που κατακάθεται ονομάζεται ίζημα.



Μίγματα

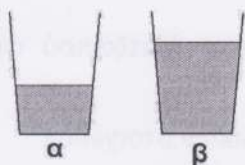
Όνομα: _____

1. Κατάταξε τα παρακάτω μίγματα στις 2 στήλες που ακολουθούν

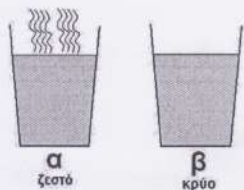
(κρασί, αλατόνερο, οινόπνευμα με χρώμα, σοκολατούχο γάλα, σαλάτα, λαδόξιδο, κρασί, νερό με πιπέρι)

| ΟΜΟΓΕΝΗ | ΕΤΕΡΟΓΕΝΗ |
|---------|-----------|
| | |
| | |
| | |
| | |

2. Παρατήρησε προσεχτικά τις εικόνες και γράψε για κάθε περίπτωση σε ποιο ποτήρι θα διαλυθεί περισσότερη ζάχαρη και γιατί;



.....
.....
.....
.....

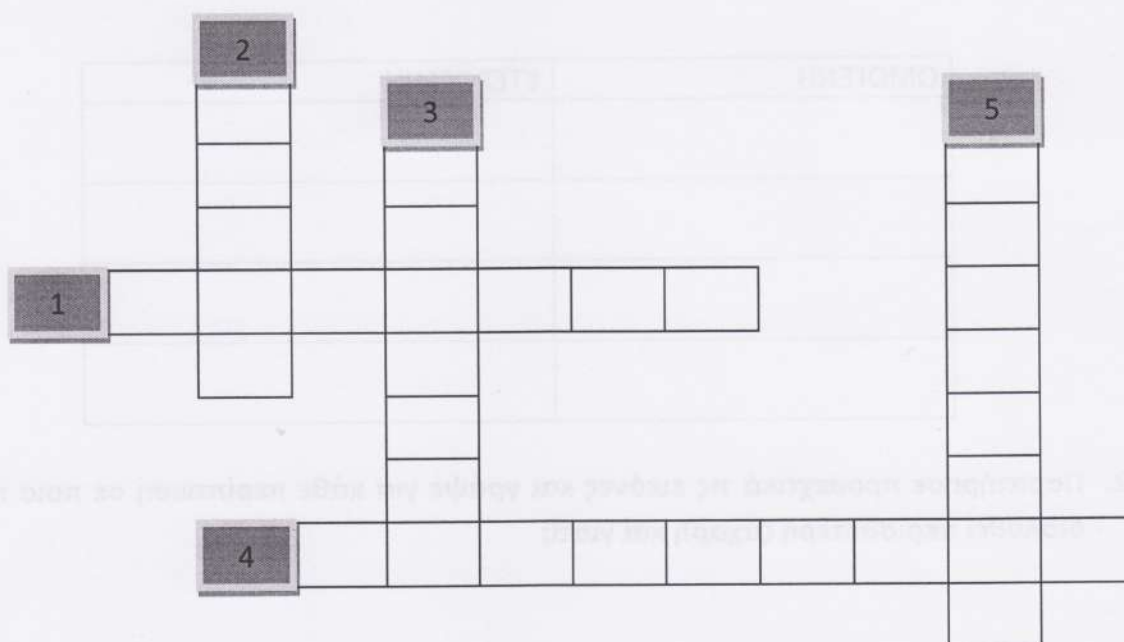


.....
.....
.....
.....

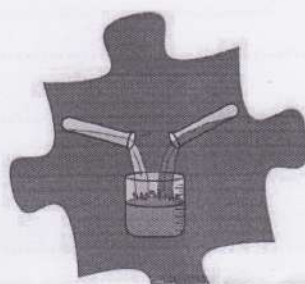
3. Η ποσότητα που μπορεί να διαλυθεί σε ένα υγρό εξαρτάται:

➤ _____
➤ _____
➤ _____

4. Να συμπληρώσετε το σταυρόλεξο



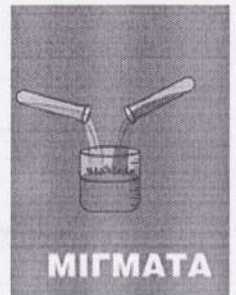
1. Ονομάζονται κι έτσι τα διαλύματα
2. Έτσι ονομάζεται ο καφές που κατακάθεται στο κάτω μέρος του φλιτζανιού όταν τελειώνουμε το ρόφημα
3. Ονομάζονται οι ουσίες που προκύπτουν από την ανάμειξη των χημικών στοιχείων
4. Τα μίγματα που μπορούμε να διακρίνουμε τα στοιχεία τους με γυμνό μάτι
5. Έτσι ονομάζεται το συστατικό το οποίο περιέχεται στο διάλυμα σε μεγαλύτερη ποσότητα



Φυσική Ε' - Επαναληπτικό 2^{ης} Ενότητας: Μίγματα

Όνομα:

1. Γράφω με λίγα λόγια τι είναι:



Μίγματα:
.....

Ομογενή μίγματα:
.....

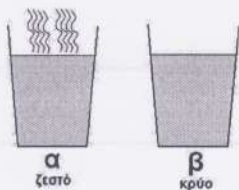
Ετερογενή μίγματα:
.....

Διαλύτης:
.....

2. Παρατήρησε τις εικόνες και γράψε, για κάθε περίπτωση, σε ποιο από τα ποτήρια θα διαλυθεί περισσότερη ζάχαρη. Να αιτιολογήσεις τις απαντήσεις σου.



.....
.....
.....



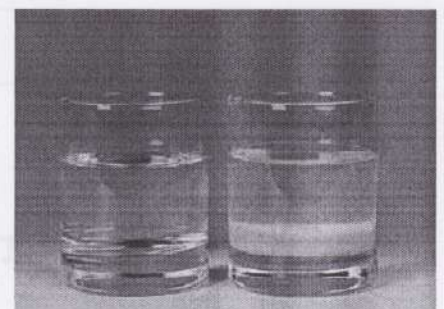
.....
.....
.....



3. Και τα δύο ποτήρια περιέχουν αλατόνερο, το οποίο έχουμε ανακατέψει για αρκετή ώρα χρησιμοποιώντας ένα κουταλάκι.

- α. Ποια διαφορά παρατηρείς;
- β. Γιατί μπορεί να συνέβη αυτό;
- γ. Πώς ονομάζουμε το μίγμα στο δεξί ποτήρι;

.....
.....



4. Κατάταξε τα παρακάτω μίγματα στις 2 στήλες:

| | |
|---|--------------------------|
| κρασί , ντοματοσαλάτα, αλατόνερο, χυμός πορτοκάλι, τσάι , λαδόξιδο, σοκολατούχο γάλα, μπίρα | |
| ΟΜΟΓΕΝΗ ΜΙΓΜΑΤΑ | ΕΤΕΡΟΓΕΝΗ ΜΙΓΜΑΤΑ |
| | |
| | |
| | |
| | |

5. Να σημειώσετε με X το σωστό:

| ΜΙΓΜΑ | ΜΠΟΡΩ ΝΑ ΔΙΑΚΡΙΝΩ ΤΑ ΣΥΣΤΑΤΙΚΑ ΤΟΥ ΜΙΓΜΑΤΟΣ | ΔΕΝ ΜΠΟΡΩ ΝΑ ΔΙΑΚΡΙΝΩ ΤΑ ΣΥΣΤΑΤΙΚΑ ΤΟΥ ΜΙΓΜΑΤΟΣ |
|--------------------------|---|---|
| Νερό με πιπέρι | | |
| Νερό με αλάτι | | |
| Οινόπνευμα με χύμα | | |
| Νερό με λάδι | | |
| Νερό με οινόπνευμα λευκό | | |
| Οινόπνευμα με λάδι | | |
| Νερό με ζάχαρη | | |

Κ α λ ή ε π ι τ υ χ ί α !

