

# ΠΕΡΙΛΗΨΗ ΘΕΩΡΙΑΣ

## Υλικά σώματα

### Καθαρές ουσίες

Αποτελούνται από ένα είδος μορίων

#### Χημικά στοιχεία

τα μόρια τους αποτελούνται από ένα μόνο είδος ατόμων.

#### Χημικές ενώσεις

τα μόρια τους αποτελούνται από άτομα διαφορετικού είδους

### Μίγματα

προκύπτουν από την ανάμειξη 2 ή περισσότερων καθαρών ουσιών

#### Ετερογενή

μπορούμε να διακρίνουμε τα συστατικά τους με γυμνό μάτι ή με το μικροσκόπιο

#### Ομογενή ή διαλύματα

έχουν ενιαία σύσταση, δεν μπορούμε να διακρίνουμε τα συστατικά τους ούτε με μικροσκόπιο

ενδιάμεσες μορφές

ΓΑΛΑΚΤΩΜΑΤΑ και ΑΙΩΡΗΜΑΤΑ

### Διαφορές χημικών ενώσεων και χημικών στοιχείων.

#### Χημικά στοιχεία

1. Ένα είδος ατόμων
2. Δεν διασπώνται σε απλούστερες ουσίες

#### Χημικές ενώσεις

1. Δύο ή περισσότερα είδη ατόμων
2. Διασπώνται σε απλούστερες ουσίες με χημικές μεθόδους.

### Διαφορές χημικών ενώσεων και μιγμάτων

#### Χημικές ενώσεις

1. Αποτελούνται από ένα είδος μορίων.
2. Έχουν ορισμένη σύσταση.
3. Έχουν ιδιότητες διαφορετικές από τα συστατικά τους.
4. Έχουν καθορισμένες φυσικές σταθερές.
5. Διασπώνται στα συστατικά τους μόνο με χημικές μεθόδους.

#### Μίγματα

1. Αποτελούνται από τουλάχιστον δύο είδη μορίων.
2. Η σύσταση τους εξαρτάται από τον τρόπο παρασκευής τους.
3. Διατηρούν τις ιδιότητες των συστατικών τους.
4. Δεν έχουν καθορισμένες φυσικές σταθερές.
5. Διαχωρίζονται στα συστατικά τους και με φυσικές μεθόδους.

Νερό με κιμωλία



ετερογενή μίγματα



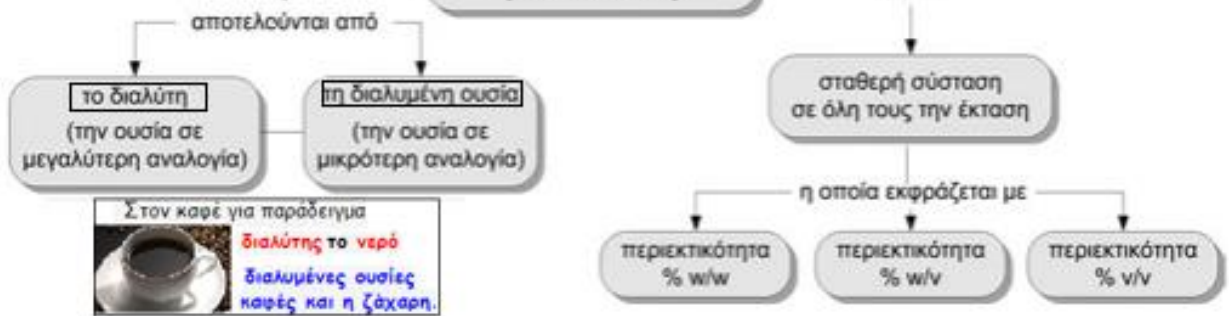
ομογενή μίγματα

ΤΑ ΜΕΙΓΜΑΤΑ διαχωρίζονται στα ΣΥΣΤΑΤΙΚΑ ΤΟΥΣ

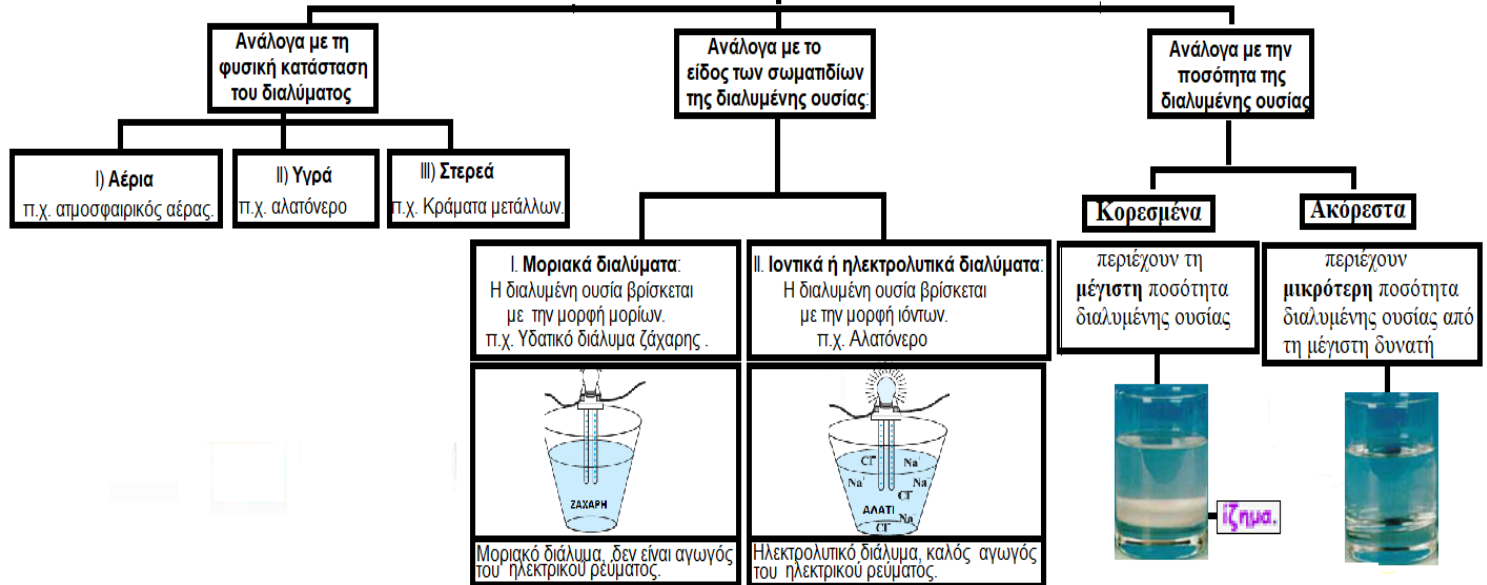
ΤΕΧΝΙΚΕΣ ΔΙΑΧΩΡΙΣΜΟΥ



ΟΜΟΓΕΝΗ ΜΕΙΓΜΑΤΑ (ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ)



Κατηγορίες διαλυμάτων



**Διαλυτότητα.**  
 Ως διαλυτότητα ορίζεται η μέγιστη ποσότητα μιας ουσίας που μπορεί να διαλυθεί σε ορισμένη ποσότητα διαλύτη κάτω από ορισμένες συνθήκες.

Η διαλυτότητα μιας ουσίας εξαρτάται από:

