

ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΣΗ

- **Διαλύματα ονομάζονται τα ομογενή μείγματα.**
Κάθε διάλυμα αποτελείται από ένα διαλύτη και μία ή περισσότερες διαλυμένες ουσίες.
- **Διαλύτης** ονομάζεται το συστατικό του διαλύματος το οποίο έχει την ίδια φυσική κατάσταση με το διάλυμα και βρίσκεται σε μεγαλύτερη ποσότητα στο διάλυμα.
- **Διαλυμένες ουσίες** ονομάζονται τα συστατικά του διαλύματος τα οποία βρίσκονται σε μικρότερη ποσότητα (αναλογία) από το διαλύτη.
- **Τα διαλύματα ταξινομούνται σε:**
 - υγρά διαλύματα
 - στερεά διαλύματα
 - αέρια διαλύματα
- Το νερό χαρακτηρίζεται ως **παγκόσμιος διαλύτης** γιατί διαλύει πάρα πολλές ουσίες, είναι φθινό και ακίνδυνο και το βρίσκουμε εύκολα.
- Στη καθημερινή μας ζωή υπάρχουν και άλλοι διαλύτες, όπως το ασετόν, η βενζίνη, το πετρέλαιο, το νέφτι.