[ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ](http://iek-veroias.ima.sch.gr/openeclass/modules/units/?course=DIEK141&id=167)

Διάλυμα είναι ένα ομογενές μιγμα δυο η περισσοτερων ουσιων, αποτελουμενο απο ιοντα ή μορια

Τα διαλύματα μπορει να υπαρχουν σε οποιαδηποτε απο τις τρεις καταστασεις της υλης, δηλαδη μπορει να ειναι αερια, υγρα ή στερεα

Οι οροι διαλυμένη ουσια και διαλύτης αναφερονται στα συστατικα ενος διαλυματος. Η διαλυμενη ουσια, στην περιπτωση ενος διαλυματος αεριου ή στερεου διαλυμενου σε ενα υγρο, ειναι το αεριο ή το στερεο. Σε αλλες περιπτωσεις η διαλυμενη ουσια ειναι το συστατικο με τη μικροτερη αναλογια. Ο διαλυτης σε ενα διαλυμα αεριου ή στερεου διαλυμενου σε ενα υγρο ειναι το υγρο. Σε αλλες περιπτωσεις ο διαλυτης ειναι το συστατικο με τη μεγαλυτερη αναλογια. Ετσι οταν διαλυουμε χλωριουχο νατριο (NaCl) σε νερο το χλωριουχο νατριο ειναι η διαλυμένη ουσια και το νερο ο διαλύτης.

ΦΑΣΕΙΣ

(s) στερεο (l) υγρο (g) αεριο (aq) υδατικο διαλυμα

**Διαλυτότητα** ειναι το μεγεθος που μας δειχνει ποσο διαλυεται μια ουσια σε ενα διαλυτη και επηρεαζεται απο τη θερμοκρασια

**Περιεκτικότητα** ειναι το μεγεθος που δειχνει ποση διαλυμενη ουσια περιεχει ενα διαλυμα και εχει τρεις εκφρασεις

(% w/w) g διαλυμενης ουσιας σε g διαλυτη

(% w/v) g διαλυμενης ουσιας σε ml διαλυτη

(% v/v) ml διαλυμενης ουσιας σε ml διαλυτη

Διαλυση οξεος σε ενα διαλυτη μας δινει διαλυμα οξεος π.χ. HCl σε νερο

Διαλυση βασης σε ενα διαλυτη μας δινει διαλυμα βασης π.χ. NH3σε νερο

Διαλυση αλατος σε ενα διαλυτη μας δινει διαλυμα αλατος π.χ. NaCl σε νερο

Ηλεκτρολυτης ειναι μια ουσια που οταν διαλυθει σε ενα διαλυτη και δημιουργησει ενα διαλυμα το διαλυμα αυτο αγει το ηλεκτρικο ρευμα.

π.χ. NaCl , CH3COONa, HCl , Mg(OH)2, KNO3, KCl ,

Η ενεργός οξύτητα ή πιο κοινα το Ph ειναι το μετρο που μας δειχνει ποσο οξινο, βασικο ή ουδετερο ειναι ενα διαλυμα με τιμες 1 εως 14

Ph < 7 οξινο διαλυμα (εδω βρισκονται τα διαλυματα των οξεων)

Ph = 7 ουδετερο διαλυμα (εδω βρισκεται το καθαρο νερο και τα διαλυματα των αλατων NaCl, KNO3, KCl)

Ph > 7 βασικο διαλυμα (εδω βρισκονται τα διαλυματα των βασεων)