ΧΗΜΕΙΑ Β ΛΥΚΕΙΟΥ

ΟΡΓΑΝΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ

Οργανική χημεία ονομάζεται ο κλάδος της χημείας που μελετά τις ενώσεις του άνθρακα. Εξαίρεση αποτελούν το μονοξείδιο του άνθρακα (CO), το διοξείδιο του άνθρακα (CO2 ) και τα ανθρακικά άλατα (π.χ. το ανθρακικό ασβέστιο CaCO3 ), που εξετάζονται στην ανόργανη χημεία (μαζί με τον C).

Οι οργανικές ενώσεις που έχουν βρεθεί στη φύση ή έχουν παρασκευαστεί στα εργαστήρια μέχρι σήμερα είναι περισσότερες από 12.000.000, ενώ οι ανόργανες ενώσεις είναι περίπου 1.000.000.

O άνθρακας έχει τα εξής ιδιαίτερα χαρακτηριστικά:

• Διαθέτει τέσσερα μονήρη (μοναχικά) ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα ή, όπως συνήθως λέμε, έχει τέσσερις μονάδες συγγένειας (που συμβολίζονται με μία παύλα η καθεμία). Γι’ αυτό μπορεί να ενωθεί με άτομα άλλων στοιχείων (συνηθέστερα είναι τα H, O, N, S, αλογόνα) ή με άλλα άτομα άνθρακα.

Επίσης τα άτομα του άνθρακα μπορεί να συνδεθούν μεταξύ τους με απλό, διπλό ή τριπλό δεσμό.

• Οι ενώσεις στις οποίες όλα τα άτομα άνθρακα συνδέονται μεταξύ τους με απλούς δεσμούς λέγονται κορεσμένες. Οι ενώσεις στις οποίες δύο τουλάχιστον άτομα άνθρακα συνδέονται μεταξύ τους με διπλό ή τριπλό δεσμό λέγονται ακόρεστες.

**Μελετάω από το βιβλίο:**

**ΠΙΝΑΚΑΣ 1.3 Χαρακτηριστικά παραδείγματα ομολόγων σειρών.**

**ΠΙΝΑΚΑΣ 1.4 Βασικοί κανόνες ονοματολογίας.**

ΕΠΙΜΕΛΕΙΑ: Α. ΔΙΛΛΑΛΟΥ

ΦΥΣΙΚΟΣ