

ΧΗΜΕΙΑ - ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ

ΧΗΜΕΙΑ

Από το βιβλίο «Χημεία» της Γ' Τάξης Ενιαίου Λυκείου Τεχνολογικής Κατεύθυνσης των Σ. Λιοδάκη, Δ. Γάκη κ. ά. έκδοση Ο.Ε.Δ.Β. 2006.

Κεφάλαιο 1 Οξέα–Βάσεις και Ιοντική ισορροπία, εκτός από:

- α) την ισχύ οξέων – βάσεων και μοριακή δομή της παραγράφου 1.2 (σ. 10-12) και
- β) την παράγραφο 1.7 γινόμενο διαλυτότητας (σ. 42 -48).

Κεφάλαιο 3 Οργανική χημεία, εκτός από:

- α) την παράγραφο 3.1 στερεοϊσομέρεια (Εναντιοστεreoμέρεια και διαστεreoμέρεια) (σ. 101-114)
- β) την αρωματική υποκατάσταση της παραγράφου 3.2 (σ. 121- 122) και
- γ) τις οργανικές συνθέσεις της παραγράφου 3.3 (σ. 130-138).

ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ

Από το βιβλίο «Βιοχημεία» της Γ' τάξης Ενιαίου Λυκείου Τεχνολογικής Κατεύθυνσης των Γιαλούρη Π., Μποσινάκου Αικ., Σίδηρη Δ., έκδοση Ο.Ε.Δ.Β. 2006.

Κεφάλαιο 1	Οργανική Χημεία και Βιοχημεία
Κεφάλαιο 2	Αμινοξέα – Πεπτίδια
Κεφάλαιο 3	Πρωτεΐνες
Κεφάλαιο 4	Ένζυμα
Κεφάλαιο 5	Νουκλεϊνικά οξέα
Κεφάλαιο 7	Βασικές αρχές μεταβολισμού
Κεφάλαιο 8	Σάκχαρα
Κεφάλαιο 9	Μεταβολισμός των σακχάρων
Κεφάλαιο 10	Κύκλος του κιτρικού οξέος και οξειδωτική φωσφορυλίωση μόνο οι παράγραφοι 10.1, 10.2 και 10.3.

Σημείωση

Στην εξεταστέα - διδακτέα ύλη **δεν περιλαμβάνονται:**

- α) Τα ένθετα-παραθέματα (κείμενα σε πράσινο φόντο), τα κείμενα υπό τον τίτλο "Γνωρίζεις ότι" και οι χημικοί τύποι που βρίσκονται μέσα σε πλαίσιο.
- β) Το περιεχόμενο των αριθμημένων εικόνων που συνοδεύει το κείμενο και συμβάλλει στην κατανόησή του. Δεν απαιτείται η απομνημόνευσή του.
- γ) Όσα αναφέρονται υπό τον τίτλο "Ας ερευνήσουμε ...", στο τέλος κάθε κεφαλαίου, τα οποία αποτελούν προτάσεις για συνθετικές-δημιουργικές εργασίες των μαθητών.