

Τάξη: Α' Λυκείου, Τμήματα 1-2

Εξεταστέα ύλη

Χημεία

Από το βιβλίο «Χημεία» Α' Λυκείου η εξεταστέα ύλη του μαθήματος ορίζεται ως εξής:

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 1: ΒΑΣΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ

1.3. Δομή του ατόμου – Ατομικός αριθμός – Μαζικός αριθμός – Ισότοπα»

1.5. Διαλύματα – Περιεκτικότητες διαλυμάτων – Διαλυτότητα»

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2: ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ – ΔΕΣΜΟΙ

2.1 Κατανομή ηλεκτρονίων σε στιβάδες, στα στοιχεία με ατομικό αριθμό $Z=1-20$

2.3 «Γενικά για το χημικό δεσμό. – Παράγοντες που καθορίζουν τη χημική συμπεριφορά του ατόμου. Είδη χημικών δεσμών»

2.4 «Η γλώσσα της Χημείας-Αριθμός οξείδωσης-Γραφή τύπων και εισαγωγή στην ονοματολογία των ενώσεων»

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3: ΟΞΕΑ-ΒΑΣΕΙΣ-ΑΛΑΤΑ-ΟΞΕΙΔΙΑ

3.5 «Χημικές αντιδράσεις» (Πως συμβολίζονται οι χημικές αντιδράσεις, Χαρακτηριστικά χημικών αντιδράσεων, Μερικά είδη χημικών αντιδράσεων)

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4: ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ

4.1 «Βασικές έννοιες για τους χημικούς υπολογισμούς: σχετική ατομική μάζα, σχετική μοριακή μάζα, mol, αριθμός Avogadro, γραμμομοριακός όγκος»

4.3 «Συγκέντρωση διαλύματος – αραιώση, ανάμειξη διαλυμάτων»

Στην εξεταστέα ύλη είναι και οι αντίστοιχες ερωτήσεις, ασκήσεις και προβλήματα των παραπάνω αντικειμένων.

Δεν αποτελούν εξεταστέα ύλη τα περιεχόμενα των έγχρωμων πλαισίων.

Αφαιρούνται ερωτήσεις, ασκήσεις και προβλήματα που αντιστοιχούν σε ύλη που αφαιρείται.

ΟΙ ΚΑΘΗΓΗΤΕΣ

ΜΑΡΘΑΡΗ ΛΗΤΩ

ΖΕΡΒΑΚΗΣ ΔΗΜΗΤΡΗΣ