

ΧΗΜΕΙΑ Α' ΛΥΚΕΙΟΥ

Η εξεταστέα ύλη του μαθήματος ορίζεται ως εξής:

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 1: ΒΑΣΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ

1.5. «Διαλύματα – Περιεκτικότητες διαλυμάτων – Διαλυτότητα» **σελ. 20-22**

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2: ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ – ΔΕΣΜΟΙ

2.1 «Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων»

2.2 «Κατάταξη των στοιχείων (Περιοδικός Πίνακας). Χρησιμότητα του Περιοδικού Πίνακα»

2.3 «Παράγοντες που καθορίζουν τη χημική συμπεριφορά του ατόμου-ηλεκτρόνια σθένους» **σελ. 52-54**

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

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3: ΟΞΕΑ-ΒΑΣΕΙΣ-ΑΛΑΤΑ-ΟΞΕΙΔΙΑ

3.5 «Χημικές αντιδράσεις» (Μερικά είδη χημικών αντιδράσεων), σελ. 99-105

Από την υποενότητα «2. Εξουδετέρωση», **δεν εξετάζονται οι αντιδράσεις:**
Όξινο οξείδιο + βάση, Βασικό οξείδιο + οξύ, Όξινο οξείδιο + βασικό οξείδιο

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4: ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ

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

4.2 «Καταστατική εξίσωση των αερίων» **Δεν εξετάζονται οι τρεις νόμοι των αερίων, οι σελ. 137, 138 αφαιρούνται.**

4.3 «Συγκέντρωση διαλύματος – αραιώση, ανάμειξη διαλυμάτων»

4.4 «Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί», **σελ. 147-149**

Πύργος 6/5/2015

Ο διδάσκων καθηγητής

Γ. Αδαμόπουλος