|  |  |
| --- | --- |
| **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 1: ΒΑΣΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ** | **Σελίδες** |
| **1.3.** «Δομικά σωματίδια της ύλης – Δομή του ατόμου – Ατομικός αριθμός – Μαζικός αριθμός – Ισότοπα» | 10- 15 |
| **1.5.** «Ταξινόμηση της ύλης – Διαλύματα – Περιεκτικότητες διαλυμάτων – Διαλυτότητα» (μόνο την υποενότητα «Διαλύματα Περιεκτικότητες διαλυμάτων») | 20 - 21 |

*Σχολικό έτος 2015-2016*

**ΧΗΜΕΙΑ Α ΛΥΚΕΙΟΥ**

***Εξεταστέα ύλη για τις προαγωγικές εξετάσεις Μαΐου Ιουνίου 2016***

|  |  |
| --- | --- |
| **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2: ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ – ΔΕΣΜΟΙ** | **Σελίδες** |
| **2.1** «Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων» | 44 - 46 |
| **2.2** «Κατάταξη των στοιχείων (Περιοδικός Πίνακας). Χρησιμότητα του Περιοδικού Πίνακα» (Χωρίς την υποενότητα «Χρησιμότητα του Περιοδικού Πίνακα») | 48 - 50 |
| **2.4** «Η γλώσσα της Χημείας-Αριθμός οξείδωσης-Γραφή τύπων και εισαγωγή στην ονοματολογία των ενώσεων» | 62 - 66 |

|  |  |
| --- | --- |
| **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3: ΟΞΕΑ-ΒΑΣΕΙΣ-ΑΛΑΤΑ-ΟΞΕΙΔΙΑ** | **Σελίδες** |
| **3.5** «Χημικές αντιδράσεις» μόνο την υποενότητα« Μεταθετικές αντιδράσεις» | 102 - 105 |

|  |  |
| --- | --- |
| **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4: ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ** | **Σελίδες** |
| **4.1** «Βασικές έννοιες για τους χημικούς υπολογισμούς: σχετική ατομική μάζα, σχετική μοριακή μάζα, mol , αριθμός Avogadro, γραμμομοριακός όγκος» | 128-135 |
| **4.3** «Συγκέντρωση διαλύματος – αραίωση, ανάμειξη διαλυμάτων» | 141 - 146 |
| **4.4** «Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί». | 147- 149 |

**Οι διδάσκουσες καθηγήτριες**

**Μιχαηλίδου Ελένη**

**Μπαχτσιαβάνη Σταματία**