**ΥΛΗ ΧΗΜΕΙΑΣ Α΄ ΛΥΚΕΙΟΥ**

**Κεφάλαιο 1ο**

**1.3** Ατομικός αριθμός – Μαζικός – Ισότοπα Σελ. 14 – 15

**1.5** Περιεκτικότητες διαλυμάτων Σελ. 21

**Κεφάλαιο 2ο**

**2.1** Ηλεκτρονική δομή των ατόμων Σελ. 44 – 46

**2.2** Κατάταξη των στοιχείων (Περιοδικός Πίνακας) Σελ. 48 – 51

*Εκτός ( Η χρησιμότητα του περιοδικού πίνακα Σελ. 50 )*

**2.3** Γενικά για το χημικό δεσμό – Παράγοντες που καθορίζουν

τη χημική συμπεριφορά του ατόμου .

Είδη χημικών δεσμών (ιοντικός – ομοιοπολικός ) Σελ. 52 – 61

**2.4** Η γλώσσα της χημείας – Αριθμός οξείδωσης –

Γραφή χημικών τύπων και εισαγωγή στην

ονοματολογία των ενώσεων Σελ. 63 – 66

**Κεφάλαιο 4ο**

**4.1** Βασικές έννοιες για του χημικούς υπολογισμούς :

σχετική ατομική μάζα , σχετική μοριακή μάζα ,

mol , αριθμός Avogadro , γραμμομοριακός όγκος . Σελ. 128 – 136

**4.2** Καταστατική εξίσωση των αερίων Σελ. 137 – 140

**4.3** Συγκέντρωση διαλύματος Σελ. 141 – 146