**ΥΛΗ ΧΗΜΕΙΑΣ Γ΄ ΛΥΚΕΙΟΥ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ**

**Κεφάλαιο 5ο**

5.1 Οξέα – Βάσεις Σελ. 137 – 142

5.2 Ιοντισμός οξέων – βάσεων Σελ. 142 – 143

5.3 Ιοντισμός οξέων, βάσεων και νερού – pH Σελ. 145 – 155

5.4 Επίδραση κοινού ιόντος Σελ. 155 – 158

5.5 Ρυθμιστικά διαλύματα Σελ. 159 – 164

5.6 Δείκτες – Ογκομέτρηση Σελ. 164 – 172

**Κεφάλαιο 6ο**

6.1 Τροχιακό – κβαντικοί αριθμοί Σελ. 203 – 212

6.2 Αρχές δόμησης πολυηλεκτρονιακών ατόμων Σελ. 212 – 216

6.3 Δομή περιοδικού πίνακα (τομείς s,p,d,f) Σελ. 216 – 222

6.4 Μεταβολή ορισμένων περιοδικών ιδιοτήτων Σελ. 222 – 225

**Κεφάλαιο 7ο**

7.1 Δομή οργανικών ενώσεων – διπλός και τριπλός δεσμός Σελ. 253 – 263

7.3 Κατηγορίες οργανικών αντιδράσεων Σελ. 279 – 285

Σελ. 286 – 293

Αλογονοφορμική αντίδραση Σελ. 303 – 304

Διακρίσεις – Ταυτοποιήσεις Σελ. 310 – 317