**Σχολικό Έτος 2015-2016**

***Εξεταστέα Ύλη Χημείας Προσανατολισμού Θετικών Επιστημών***

**4ο Κεφάλαιο «ΧΗΜΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ»**

Εισαγωγή σελ. 103

**Παρ 4.1** «Έννοια χημικής ισορροπίας-Απόδοση αντίδρασης» σελ. 103-108

**Παρ.4.2** «Παράγοντες που επηρεάζουν τη θέση χημικής ισορροπίας – Αρχή Le Chatelier» σελ.108-111

Από την **παρ.4.3** «Σταθερά χημικής ισορροπίας Kc – Kp» μόνο η υποενότητα «Σταθερά χημικής ισορροπίας Kc» χωρίς την Κινητική απόδειξη του νόμου χημικής ισορροπίας. σελ 111-112

**5ο Κεφάλαιο «ΟΞΕΑ – ΒΑΣΕΙΣ ΚΑΙ ΙΟΝΤΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ»**

Εισαγωγή σελ. 137

**Παρ. 5.1** «Οξέα Βάσεις» σελ. 137-142

**Παρ.** **5.2** «Ιοντισμός οξέων βάσεων» σελ. 142-143

**Παρ.** **5.3** «Ιοντισμός οξέων , βάσεων και νερού-pH» σελ. 145-155

**Παρ.** **5.4** «Επίδραση κοινού ιόντος» σελ. 155-158

**Παρ.** **5.5** «Ρυθμιστικά διαλύματα» σελ. 159-164

**6ο Κεφάλαιο «ΗΛΕΚΤΡΟΝΙΑΚΗ ΔΟΜΗ ΤΩΝ ΑΤΟΜΩΝ ΚΑΙ ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ»**

**Παρ.** **6.1** «Τροχιακό- Κβαντικοί αριθμοί» σελ.209-212

**Παρ.** **6.2** «Αρχές δόμησης πολυηλεκτρονιακών ατόμων» σελ. 212-216

**Παρ.** **6.3** «Δομή περιοδικού πίνακα (τομείς s, p, d,f)- Στοιχεία μετάπτωσης» σελ. 216-222

**Παρ.** **6.4** «Μεταβολή ορισμένων περιοδικών ιδιοτήτων» σελ. 222-225

**7ο Κεφάλαιο «ΟΡΓΑΝΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ»**

**Παρ.** **7.3** «Κατηγορίες οργανικών αντιδράσεων και μερικοί μηχανισμοί οργανικών αντιδράσεων» σελ. 279-293

**Παρ.** **7.4** «Οργανικές συνθέσεις – Διακρίσεις» την αλογονοφορμική αντίδραση σελ. 303-304 και «Διακρίσεις Ταυτοποιήσεις» σελ. 310-317

*Η διδάσκουσα*

*Μπαχτσιαβάνη Σταματία*