

# Ύλη απολυτήριων εξετάσεων Χημείας Προσανατολισμού

## Από το βιβλίο: ΧΗΜΕΙΑ - ΤΕΥΧΟΣ Β'

### **Κεφάλαιο 3. «ΧΗΜΙΚΗ ΚΙΝΗΤΙΚΗ»**

- 3.1 Γενικά για τη χημική κινητική και τη χημική αντίδραση - Ταχύτητα αντίδρασης, **εκτός** από το Παράδειγμα 3.2 με την Εφαρμογή του
- 3.2. «Παράγοντες που επηρεάζουν την ταχύτητα αντίδρασης. Καταλύτες»
- 3.3. «Νόμος ταχύτητας - Μηχανισμός αντίδρασης»

### **Κεφάλαιο 4. «ΧΗΜΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ»**

- 4.1. «Έννοια χημικής ισορροπίας -Απόδοση αντίδρασης»
- 4.2. «Παράγοντες που επηρεάζουν τη θέση χημικής ισορροπίας -Αρχή Le Chatelier»
- 4.3. «Σταθερά χημικής ισορροπίας  $K_c$  -  $K_p$ », **ΕΚΤΟΣ** από τις υποενότητες:  
Κινητική απόδειξη του νόμου χημικής ισορροπίας,  
Σταθερά χημικής ισορροπίας -  $K_p$   
Σχέση που συνδέει την  $K_p$  με την  $K_c$ .

### **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 5. ΟΞΕΑ – ΒΑΣΕΙΣ ΚΑΙ ΙΟΝΤΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ**

- 5.1 Οξέα – Βάσεις
- 5.2 Ιοντισμός οξέων – βάσεων
- 5.3 Ιοντισμός οξέων, βάσεων και νερού –  $pH$
- 5.4 Επίδραση κοινού ιόντος
- 5.5 Ρυθμιστικά διαλύματα
- 5.6 Δείκτες – ογκομέτρηση

### **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 6. ΗΛΕΚΤΡΟΝΙΑΚΗ ΔΟΜΗ ΤΩΝ ΑΤΟΜΩΝ & ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ**

- 6.1 Τροχιακό – Κβαντικοί αριθμοί
- 6.2 Αρχές δόμησης πολυηλεκτρονικών ατόμων
- 6.3 Δομή περιοδικού πίνακα (τομείς s,p,d,f) – Στοιχεία μετάπτωσης
- 6.4 Μεταβολή ορισμένων περιοδικών ιδιοτήτων, **εκτός** από την υποενότητα «Ηλεκτρονιοσυγγένεια»

Οι διδάσκοντες

Σκουλλής Β.

Σπύρου Λ.