

1. Περιεκτικότητα – Αραίωση -Στοιχειομετρία

Δ.Ε : 1.1-1.5

- Περιεκτικότητα διαλυμάτων – Στοιχειομετρία
- Παρασκευή και αραίωση διαλυμάτων

4. Χημική ισορροπία

Δ.Ε : 4.10-4.17, 4.21-4.33

- Έννοια χημικής ισορροπίας – Απόδοση αντίδρασης
- Παράγοντες οι οποίοι επηρεάζουν τη θέση της χημικής ισορροπίας – Αρχή Le Chatelier
- Η σταθερά χημικής ισορροπίας – ΚC

6. Οξέα – Βάσεις

Δ.Ε : 6.3-6.4, 6.8-6.9, 6.22-6.23, 6.27, 6.31, 6.44

- Οξέα και βάσεις κατά Brønsted – Lowry
- Κοινές ιδιότητες οξέων
- Αντιδράσεις εξουδετέρωσης
- Επίδραση οξέων σε μέταλλα
- Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί

7. Υδατικά διαλύματα ηλεκτρολυτών

Δ.Ε : 7.5, 7.7, 7.9, 7.11-7.16, 7.19-7.27, 7.36, 7.43-7.44, 7.46-7.49

- Διαλύματα οξέων, βάσεων – pH, pOH
- Σταθερά Ιοντισμού, Κ_{ox} – Κ_β
- Επίδραση κοινού ιόντος – Ρυθμιστικά διαλύματα
- Υδρόλυση αλάτων

8. ΠΟΣΟΤΙΚΗ ΑΝΑΛΥΣΗ (ΟΞΥΜΕΤΡΙΑ - ΑΛΚΑΛΙΜΕΤΡΙΑ)

Δ.Ε : 8.3-8.6, 8.22-8.27, 8.28-8.35

- Εισαγωγή στην ποσοτική ανάλυση
- Δείκτες (οξέων / βάσεων)
- Καμπύλες Ογκομέτρησης

9. ΟΞΕΙΔΟΑΝΑΓΩΓΗ

Δ.Ε : 9.5-9.12, 9.19-9.20

- Οξειδωση – Αναγωγή
- Οξειδωτική και Αναγωγική ουσία
- Συντελεστές