

## **ΧΗΜΕΙΑ**

Από το βιβλίο «Χημεία» της Γ΄ Τάξης Ενιαίου Λυκείου Θετικής Κατεύθυνσης των Σ. Λιοδάκη, Δ. Γάκη κ. ά. έκδοση Ο.Ε.Δ.Β. 2006.

**Κεφάλαιο 1<sup>ο</sup>** Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων και ο περιοδικός πίνακας, εκτός από:

- α) την ηλεκτρονιοσυγγένεια της παραγράφου 1.4 (σ. 26) και
- β) τα σχήματα μορίων - θεωρία VSEPR της παραγράφου 1.5 (σ. 32- 35).

**Κεφάλαιο 3<sup>ο</sup>** Οξέα – Βάσεις και Ιοντική ισορροπία, εκτός από:

- α) την ισχύ οξέων – βάσεων και μοριακή δομή της παραγράφου 3.2 (σ. 99- 101) και
- β) την παράγραφο 3.7 Γινόμενο διαλυτότητας (σ. 131-137).

**Κεφάλαιο 5<sup>ο</sup>** Οργανική χημεία, εκτός:

- α) το επαγωγικό φαινόμενο της παραγράφου 5.1 (σ. 199-200)
- β) την παράγραφο 5.2 στερεοϊσομέρεια (εναντιοστερεομέρεια και διαστερεομέρεια) (σ. 201-214)
- γ) την αρωματική υποκατάσταση της παραγράφου 5.3 (σ. 221-222)
- δ) μερικοί μηχανισμοί οργανικών αντιδράσεων της παραγράφου 5.3 (σ. 230- 236) και
- ε) τις οργανικές συνθέσεις της παραγράφου 5.4 (σ. 237-245) με εξαίρεση την αλογονοφορμική αντίδραση (σ. 239-240).