



Από το βιβλίο «Χημεία» της Γ' Τάξης Ενιαίου Λυκείου των Σ. Λιοδάκη, Δ. Γάκη κ.ά., έκδοση (Ι.Τ.Υ.Ε.) «Διόφαντος»

---

## 1. ΟΞΕΙΔΟΑΝΑΓΩΓΗ – ΗΛΕΚΤΡΟΛΥΣΗ

---

Παράγραφος «Αριθμός οξείδωσης. Οξείδωση – Αναγωγή»

Από την παράγραφο «Κυριότερα οξειδωτικά – αναγωγικά. Αντιδράσεις οξειδοαναγωγής»

υποενότητα «Συμπλήρωση αντιδράσεων οξειδοαναγωγής» **μόνο** η «Μέθοδος μεταβολής του αριθμού οξείδωσης»

υποενότητα «Παράδειγματα οξειδοαναγωγικών αντιδράσεων» **μόνο** τα:

1. Οξείδωση  $\text{NH}_3$  από  $\text{CuO}$
2. Οξείδωση  $\text{CO}$  από  $\text{KMnO}_4$  παρουσία  $\text{H}_2\text{SO}_4$
3. Οξείδωση  $\text{FeCl}_2$  από  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  παρουσία  $\text{HCl}$

---

## 2. ΘΕΡΜΟΧΗΜΕΙΑ

---

2.1 «Μεταβολή ενέργειας κατά τις χημικές μεταβολές. Ενδόθερμες – εξώθερμες αντιδράσεις, Θερμότητα αντίδρασης – Ενθαλπία»

**Εκτός** των υποενότητων: «Ενθαλπία αντίδρασης,  $\Delta H$ »

«Πρότυπη ενθαλπία αντίδρασης,  $\Delta H^0$ »

«Πρότυπη ενθαλπία σχηματισμού,  $\Delta H_f^0$ »

«Πρότυπη ενθαλπία καύσης,  $\Delta H_c^0$ »

«Πρότυπη ενθαλπία εξουδετέρωσης,  $\Delta H_n^0$ »

«Πρότυπη ενθαλπία διάλυσης,  $\Delta H_{\text{sol}}^0$ »

«Ενθαλπία δεσμού,  $\Delta H_B^0$ »

---

## 3. ΧΗΜΙΚΗ ΚΙΝΗΤΙΚΗ

---

3.1 «Γενικά για τη χημική κινητική και τη χημική αντίδραση – Ταχύτητα αντίδρασης» μέχρι και το 1<sup>ο</sup> παράδειγμα με την εφαρμογή του.

3.2 «Παράγοντες που επηρεάζουν την ταχύτητα αντίδρασης. Καταλύτες»

---

## 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 ΑΠΟ** τις υποενότητες: «Κινητική απόδειξη του νόμου χημικής ισορροπίας», «Σταθερά χημικής ισορροπίας -  $K_p$ », «Σχέση που συνδέει την  $K_p$  με την  $K_c$ », «Προς ποια κατεύθυνση κινείται μία αντίδραση;»

**Παρατήρηση:** Δεν θα διδαχθούν τα παραδείγματα και οι ασκήσεις που απαιτούν γνώση της έννοιας μερική πίεση και του Νόμου μερικών πιέσεων του Dalton.

---

## 5. ΟΞΕΑ – ΒΑΣΕΙΣ ΚΑΙ ΙΟΝΤΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ

---

Εκτός από:

Υποενότητα «ισχύς οξέων – βάσεων και μοριακή δομή» της παραγράφου «Ιοντισμός Οξέων - βάσεων»  
Παράγραφος 5.7 «Γινόμενο διαλυτότητας»

---

## 6. ΗΛΕΚΤΡΟΝΙΑΚΗ ΔΟΜΗ ΤΩΝ ΑΤΟΜΩΝ ΚΑΙ Ο ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ

---

Εκτός από:

Υποενότητα «Ηλεκτροσυγγένεια» της παραγράφου «Μεταβολή ορισμένων περιοδικών ιδιοτήτων»  
Παράγραφος 6.5 «Ηλεκτρονιακοί τύποι – Σχήματα μορίων»

---

## 7. ΟΡΓΑΝΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ

---

Εκτός από:

Υποενότητα «Επαγωγικό φαινόμενο» της παραγράφου 7.1 «Δομή οργανικών ενώσεων – Διπλός και τριπλός δεσμός – Επαγωγικό φαινόμενο»

Παράγραφο 7.2 «Στερεοϊσομέρεια» (εναντιοστερεοϊσομέρεια και διαστερεομέρεια)

Υποενότητες «Η αρωματική υποκατάσταση» και «Μερικοί μηχανισμοί οργανικών αντιδράσεων» της παραγράφου 7.3 «Κατηγορίες οργανικών αντιδράσεων και μερικοί μηχανισμοί οργανικών αντιδράσεων»

Υποενότητα «Οργανικές συνθέσεις» της παραγράφου 7.4 «Οργανικές συνθέσεις - Διακρίσεις» με εξαίρεση την αλογονοφορμική αντίδραση.