



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

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 «Παραδείγματα οξειδοαναγωγικών αντιδράσεων» **μόνο** τα:

1. Οξείδωση NH_3 από CuO
2. Οξείδωση CO από KMnO_4 παρουσία H_2SO_4
3. Οξείδωση FeCl_2 από $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ παρουσία HCl

ΘΕΡΜΟΧΗΜΕΙΑ

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

Εκτός των υποενοτήτων: «Ενθαλπία αντίδρασης, ΔH »

«Πρότυπη ενθαλπία αντίδρασης, ΔH^0 »

«Πρότυπη ενθαλπία σχηματισμού, ΔH_f^0 »

«Πρότυπη ενθαλπία καύσης, ΔH_c^0 »

«Πρότυπη ενθαλπία εξουδετέρωσης, ΔH_n^0 »

«Πρότυπη ενθαλπία διάλυσης, ΔH_{sol}^0 »

«Ενθαλπία δεσμού, ΔH_B^0 »

ΧΗΜΙΚΗ ΚΙΝΗΤΙΚΗ

Παράγραφος «Γενικά για τη χημική κινητική και τη χημική αντίδραση – Ταχύτητα αντίδρασης» μέχρι και το 1^ο παράδειγμα με την εφαρμογή του.

ΧΗΜΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ

Εισαγωγή

Παράγραφος «Έννοια χημικής ισορροπίας – Απόδοση αντίδρασης»

Παράγραφος «Παράγοντες που επηρεάζουν τη θέση χημικής ισορροπίας – Αρχή Le Chatelier»

Από την παράγραφο «Σταθερά χημικής ισορροπίας K_c – K_p » **μόνο** η υποενότητα «Σταθερά χημικής ισορροπίας K_c » **χωρίς** την Κινητική απόδειξη του νόμου χημικής ισορροπίας.

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

ΟΞΕΑ – ΒΑΣΕΙΣ ΚΑΙ ΙΟΝΤΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ

Εκτός από:

Υποενότητα «σχύς οξέων – βάσεων και μοριακή δομή» της παραγράφου «Ιοντισμός Οξέων - βάσεων»

Παράγραφος «Γινόμενο διαλυτότητας»

ΗΛΕΚΤΡΟΝΙΑΚΗ ΔΟΜΗ ΤΩΝ ΑΤΟΜΩΝ ΚΑΙ Ο ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ

Εκτός από:

Υποενότητα «Ηλεκτροσυγγένεια» της παραγράφου «Μεταβολή ορισμένων περιοδικών ιδιοτήτων»

Παράγραφος «Ηλεκτρονιακοί τύποι – Σχήματα μορίων»

ΟΡΓΑΝΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ

Εκτός από:

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

Παράγραφο «Στερεοϊσομέρεια» (εναντιοστερεοϊσομέρεια και διαστερομερία)

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

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