

ΕΞΕΤΑΣΤΕΑ ΥΛΗ ΧΗΜΕΙΑ Γ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

1η Ενότητα	ΟΞΕΑ - ΒΑΣΕΙΣ - ΑΛΑΤΑ	
1.	ΤΑ ΟΞΕΑ	
1.1	Ιδιότητες οξέων	σελ. 12-18
1.2	Οξέα κατά Arrhenius	
1.3	Κλίμακα pH ως μέτρο οξύτητας	
1.4	Το pH του καθαρού νερού	
1.5	Το pH των όξινων διαλυμάτων	
1.6	Μέτρηση του pH ενός διαλύματος	
2.	ΟΙ ΒΑΣΕΙΣ	
2.1	Ιδιότητες βάσεων	σελ. 20-23
2.2	Βάσεις κατά Arrhenius	
2.3	Κλίμακα pH ως μέτρο βασικότητας	
3.	ΕΞΟΥΔΕΤΕΡΩΣΗ	
3.1	Εξουδετέρωση	σελ. 26-29
4.	ΑΛΑΤΑ	
4.3	Τα άλατα	σελ. 32-33

2η Ενότητα	ΤΑΞΙΝΟΜΗΣΗ ΤΩΝ ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ – ΣΤΟΙΧΕΙΑ ΜΕ ΙΔΙΑΙΤΕΡΟ ΕΝΔΙΑΦΕΡΟΝ	
1.	Ο ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ	
1.2	Στο σήμερα: Ο σύγχρονος περιοδικός πίνακας	σελ. 49-50
1.3	Τα μέταλλα και τα αμέταλλα στον περιοδικό πίνακα	
2.	ΑΛΚΑΛΙΑ	
2.1	Γενικά	σελ. 53-54
2.2	Ιδιότητες των αλκαλίων	
3.	ΜΕΡΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΚΑΙ ΧΡΗΣΕΙΣ ΤΩΝ ΜΕΤΑΛΛΩΝ	
3.1	Μέταλλα και αμέταλλα	σελ. 57
3.4	τα κράματα	σελ. 60
4.	Ο ΑΝΘΡΑΚΑΣ	
4.2	Φυσικοί άνθρακες	σελ. 65

3η Ενότητα	Η ΧΗΜΕΙΑ ΤΟΥ ΑΝΘΡΑΚΑ	
1.	ΟΙ ΥΔΡΟΓΟΝΑΝΘΡΑΚΕΣ	
1.1	Γενικά	σελ. 81
1.3	Καύση των υδρογονανθράκων	σελ. 82-83

Επισημαίνεται ότι τα έγχρωμα ένθετα δεν αποτελούν εξεταστέα ύλη.