

Εξεταστέα Ύλη Χημείας γ' γυμνασίου 2013-14				
Παρ.	Διδαχθείσα ύλη	Παρατηρήσεις	σελ. βιβλίου	Φύλλα Εργασίας
ΕΝΟΤΗΤΑ 3: Η ΧΗΜΕΙΑ ΤΟΥ ΑΝΘΡΑΚΑ				
Κεφάλαιο 1. Οι Υδρογονάνθρακες				
1.1	Γενικά		80-85	3 Οι υδρογονάνθρακες
1.3	Καύση των υδρογονανθράκων			4 Οι υδρογονάνθρακες ως καύσιμα
1.2	Ταξινόμηση Υδρογονανθράκων	αφαιρείται 2013-14		
1.4	Οι υδρογονάνθρακες ως καύσιμα			
1.5	Η ρύπανση της ατμόσφαιρας			
1.6	Μέτρα προστασίας από την ατμοσφαιρική ρύπανση			
Κεφάλαιο 2. Πετρέλαιο-Φυσικό Αέριο-Πετροχημικά				
2.1	Γιατί το πετρέλαιο είναι τόσο δημοφιλές;		88-93	5 Πετρέλαιο - Φυσικό αέριο
2.2	Σύσταση και σχηματισμός πετρελαίου & φυσικού αερίου			6 Πετροχημικά
2.3	Αποθείωση και κλασματική απόσταξη του πετρελαίου			
2.4	Σύσταση και χρήσεις του φυσικού αερίου			
2.5	Πλεονεκτήματα από τη χρήση του φυσικού αερίου			
2.6	Πετροχημικά			
2.7	Πολυμερισμός			
2.8	Τί είναι τα πλαστικά;			
2.9	Πολυμερή - πλαστικά			
2.10	Πλεονεκτήματα και μειονεκτήματα των συνθετικών πολυμερών (όχι γραφή αντιδράσεων)			
ΕΝΟΤΗΤΑ 1: ΟΞΕΑ - ΒΑΣΕΙΣ - ΑΛΑΤΑ				
Κεφάλαιο 1. Τα οξέα				
1.1	Ιδιότητες των οξέων		σελ.12-17	8 Τα οξέα (1/2)
1.2	Οξέα κατά Arrhenius (μόνο 2 πχ από πίνακα 1 σελ.15)			9 Τα οξέα (2/2)
1.3	Η κλίμακα pH (πε-χα) ως μέτρο της οξύτητας			
1.4	Το pH του καθαρού νερού			
1.5	Το pH των όξινων διαλυμάτων			
1.6	Μέτρηση του pH ενός διαλύματος			
Κεφάλαιο 2. Οι βάσεις				
2.1	Ιδιότητες των βάσεων		20-22	10. Οι Βάσεις
2.2	Βάσεις κατά Arrhenius (μόνο 2 πχ από πίνακα 2 σελ.22)			
2.3	Η κλίμακα pH ως μέτρο της βασικότητας			
Κεφάλαιο 3. Εξουδετέρωση				
3.1	Εξουδετέρωση		26-28	11 Εξουδετέρωση
Κεφάλαιο 4. Τα άλατα				
4.1	Σχηματισμός κρυστάλλων χλωριούχου νατρίου		30-33	12 Άλατα
4.3	Τα άλατα (να μην απομνημονευθεί ο πίνακας 3)			
4.2	Σχηματισμός κρυστάλλων θειικού βαρίου	αφαιρείται 2013-14		
4.4	Ευδιάλυτα και δυσδιάλυτα άλατα	αφαιρείται 2013-14		