

Τάξη: Γ'
 Τμήμα: Γθετ 2 - Γυγ
 Διδάσκων: Καρκατζίνος Θεόδωρος

ΜΑΘΗΜΑ	ΜΗΝΑΣ	ΠΡΟΓΡΑΜΜΑΤΙΣΜΟΣ	ΕΚΠΛΗΡΩΣΗ/ΣΧΟΛΙΑ
ΧΗΜΕΙΑ	ΣΕΠΤΕΜΒΡΙΟΣ	ΤΕΥΧΟΣ Β ΚΕΦΑΛΑΙΟ 6. ΗΛΕΚΤΡΟΝΙΑΚΗ ΔΟΜΗ ΤΩΝ ΑΤΟΜΩΝ & ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ 6.1 Τροχιακό – Κβαντικοί αριθμοί 6.2 Αρχές δόμησης πολυηλεκτρονικών ατόμων	
	ΟΚΤΩΒΡΙΟΣ	6.3 Δομή περιοδικού πίνακα (τομείς s,p,d,f) – Στοιχεία μετάπτωσης 6.4 Μεταβολή ορισμένων περιοδικών ιδιοτήτων ΚΕΦΑΛΑΙΟ 7. ΟΡΓΑΝΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ 7.1 Δομή οργανικών ενώσεων – διπλός και τριπλός δεσμός	
	ΝΟΕΜΒΡΙΟΣ	ΤΕΥΧΟΣ Α ΚΕΦΑΛΑΙΟ 1. ΔΙΑΜΟΡΙΑΚΕΣ ΔΥΝΑΜΕΙΣ - ΚΑΤΑΣΤΑΣΕΙΣ ΤΗΣ ΥΛΗΣ-ΠΡΟΣΘΕΤΙΚΕΣ ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ 1.1 Διαμοριακές δυνάμεις - Μεταβολές καταστάσεων και ιδιότητες υγρών 1.2 Προσθετικές ιδιότητες διαλυμάτων ΤΕΥΧΟΣ Β ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2. ΘΕΡΜΟΧΗΜΕΙΑ 2.1 Μεταβολή ενέργειας κατά τις χημικές μεταβολές. Ενδόθερμες-εξώθερμες αντιδράσεις. Θερμότητα αντίδρασης – ενθαλπία. 2.2 Θερμιδομετρία – Νόμοι θερμοχημείας ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3. ΧΗΜΙΚΗ ΚΙΝΗΤΙΚΗ 3.1 Γενικά για τη χημική κινητική και τη χημική αντίδραση	
	ΔΕΚΕΜΒΡΙΟΣ	3.1 Ταχύτητα αντίδρασης 3.2 Παράγοντες που επηρεάζουν την ταχύτητα αντίδρασης. Καταλύτες 3.3 Νόμος ταχύτητας – Μηχανισμός αντίδρασης ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4. ΧΗΜΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ 4.1 Έννοια χημικής ισορροπίας – Απόδοση αντίδρασης	
	ΙΑΝΟΥΑΡΙΟΣ 24 (Προβλεπόμενες ώρες διδασκαλίας: 20)	4.2 Παράγοντες που επηρεάζουν την θέση της χημικής ισορροπίας - Αρχή Le Chatellier. 4.3 Σταθερά χημικής ισορροπίας Kc. ΚΕΦΑΛΑΙΟ 5. ΟΞΕΑ - ΒΑΣΕΙΣ ΚΑΙ ΙΟΝΤΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ 5.1 Οξέα - Βάσεις. 5.2 Ιοντισμός οξέων - Βάσεων	
	ΦΕΒΡΟΥΑΡΙΟΣ 24 (Προβλεπόμενες ώρες διδασκαλίας: 24)	5.3 Ιοντισμός οξέων - βάσεων και νερού - pH. 5.4 Επίδραση κοινού ιόντος. 5.5 Ρυθμιστικά διαλύματα. 5.6 Δείκτες Ογκομέτρηση.	