

Τίτλος:			
Κωδικός:		Τύπος:	Υποχρεωτικό
Επίπεδο Σπουδών:	Προπτυχιακό		
Έτος Σπουδών:	1	Εξάμηνο:	B
Μονάδες ECTS:	4	Διδακτικές Μονάδες:	3
Υπεύθ. Διδάσκων:	Όλγα-Ιωάννα Καλαντζή		
Περιεχόμενο μαθήματος και περιγραφή ύλης ανά εβδομάδα:	<ol style="list-style-type: none"> 1. Εισαγωγή στην Οργανική Χημεία 2. Δομή και δεσμοί 3. Οργανικές αντιδράσεις-ονοματολογία 4. Κορεσμένοι υδρογονάνθρακες 5. Ακόρεστοι υδρογονάνθρακες 6. Στερεοχημεία 7. Αρωματικοί υδρογονάνθρακες 8. Προσδιορισμός δομής 9. Αλκυλαλογονίδια, αλκοόλες, αιθέρες 10. Αλκυλαλογονίδια, αλκοόλες, αιθέρες 11. Καρβονυλικές ενώσεις 12. Βιομόρια 13. Σεμινάριο 		
Μαθησιακοί Στόχοι:	<ul style="list-style-type: none"> • Κατανόηση βασικών εννοιών οργανικών ουσιών. • Γραφή σύντομων δομών των οργανικών μορίων. • Προσδιορισμός ονόματος και δομής των οργανικών μορίων. • Ταξινόμηση οργανικών ενώσεων ως αλκάνια, αλκένια, αλκύνια, αλκοόλες, αιθέρες, κετόνες, καρβοξυλικά οξέα, αμίνες, αλδεΐδες ή αρωματικές ενώσεις και αναφορά των ιδιοτήτων τους. 		
Προαπαιτούμενα:	Χημεία		
Συνιστώμενη βιβλιογραφία:	Σημειώσεις Διδάσκοντος:	Όχι	
	Κύρια Προτεινόμενα Συγγράμματα:	1. John McMurry, (2012), Οργανική Χημεία, Πανεπιστημιακές Εκδόσεις Κρήτης	
	Συμπληρωμ. Βιβλιογραφία:	<ul style="list-style-type: none"> • Wade JR (2011). Οργανική Χημεία. Εκδόσεις Τζιόλα 	
	Διαδικτυακές Πηγές:	http://www.organic-chemistry.org/ http://www.chemhelper.com/ http://www.chem.ox.ac.uk/vrchemistry/	
Διδακτικές και μαθησιακές μέθοδοι:	Διαλέξεις (ώρες / εβδομάδα):	3	
	Ασκήσεις - Εργαστήρια (ώρες / εβδ.):		
	Άλλες δραστηριότητες:		

Αξιολόγηση – Βαθμολόγηση:	<ul style="list-style-type: none">• Γραπτή τελική εξέταση κατά τις εξεταστικές περιόδους Ιουνίου και Σεπτεμβρίου για το 100% της τελικής βαθμολογίας
Γλώσσα διδασκαλίας:	Ελληνικά
Τρόπος παράδοσης:	Με φυσική παρουσία