

**ΣΧΟΛΙΚΗ ΧΡΟΝΙΑ 2023 - 2024****ΣΥΝΟΠΤΙΚΟ ΠΕΡΙΓΡΑΜΜΑ ΧΗΜΕΙΑΣ Γ΄ ΛΥΚΕΙΟΥ ΕΠΙΛΟΓΗΣ (ΤΥΠΟΣ Ι) ΕΣΠΕΡΙΝΗΣ ΣΧΟΛΗΣ (4ώρο)**Διδακτικά εγχειρίδια:

1. Οργανική Χημεία Κατεύθυνσης Γ΄ Ενιαίου Λυκείου, Υ.Α.Π., Έκδοση 2022
2. Εργαστηριακές Ασκήσεις Οργανικής Χημείας Γ΄ Ενιαίου Λυκείου, Υ.Α.Π., Έκδοση 2022

<b>Α/Α</b>	<b>ΕΝΟΤΗΤΕΣ</b>	<b>ΠΕΡΙΛΗΠΤΙΚΟ ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΟ</b>	<b>ΔΙΔΑΚΤΙΚΕΣ ΠΕΡΙΟΔΟΙ</b>
<b>Α΄ Τετράμηνο</b>			
1.	Εισαγωγή στην Οργανική Χημεία	<ul style="list-style-type: none"><li>▪ Διέγερση και υβριδισμός του ατόμου του άνθρακα</li><li>▪ Σχέση Ε.Τ. – Μ.Τ.</li><li>▪ Ομόλογες σειρές - Ονοματολογία</li><li>▪ Συντακτική και στερεοχημική ισομέρεια</li><li>▪ Διαμοριακές δυνάμεις έλξης</li><li>▪ Φασματοσκοπικές μέθοδοι<ul style="list-style-type: none"><li>➢ Φασματοσκοπία υπέρυθρου (IR)</li><li>➢ Φασματοσκοπία πυρηνικού μαγνητικού συντονισμού (<sup>1</sup>H-NMR)</li></ul></li></ul>	<b>22</b>
2.	Αλκάνια	<ul style="list-style-type: none"><li>▪ Γενικά για τα αλκάνια</li><li>▪ Υβριδισμός του άνθρακα και μοριακά τροχιακά στα αλκάνια</li><li>▪ Φυσικές ιδιότητες αλκανίων</li><li>▪ Χημικές ιδιότητες αλκανίων</li><li>▪ Φασματοσκοπία IR και <sup>1</sup>H-NMR στα αλκάνια και στα αλκυλαλογονίδια</li></ul>	<b>10</b>
3.	Αλκένια και Αλκίνια	<ul style="list-style-type: none"><li>▪ Γενικά για τα αλκένια και τα αλκίνια</li><li>▪ Υβριδισμός του άνθρακα και υβριδικά τροχιακά στα αλκένια και στα αλκίνια</li><li>▪ Ισομέρεια</li><li>▪ Φυσικές ιδιότητες αλκενίων και αλκινίων</li><li>▪ Παρασκευές αλκενίων και αλκινίων</li><li>▪ Χημικές ιδιότητες αλκενίων και αλκινίων</li></ul>	<b>20</b>
4.	Αρωματικοί Υδρογονάνθρακες	<ul style="list-style-type: none"><li>▪ Η δομή του βενζολίου</li><li>▪ Ονοματολογία αρωματικών ενώσεων</li><li>▪ Ταξινόμηση αρωματικών υδρογονανθράκων</li><li>▪ Παρασκευές βενζολίου και χημική συμπεριφορά του αρωματικού πυρήνα</li><li>▪ Φυσικές ιδιότητες τολουολίου</li></ul>	<b>8</b>
<b>ΣΥΝΟΛΟ ΠΕΡΙΟΔΩΝ Α΄ ΤΕΤΡΑΜΗΝΟΥ</b>			<b>60</b>

<b>Β' Τετράμηνο</b>			
4.	Αρωματικοί Υδρογονάνθρακες	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Αντιδράσεις αρωματικής ηλεκτρονιόφιλης υποκατάστασης</li> <li>▪ Χημικές αντιδράσεις τολουολίου</li> <li>▪ Οξειδωση του τολουολίου και των αρωματικών ενώσεων</li> <li>▪ Παράγωγα αρωματικού πυρήνα</li> <li>▪ Ενεργοποίηση και απενεργοποίηση του αρωματικού πυρήνα</li> <li>▪ Φασματοσκοπία <math>^1\text{H-NMR}</math> στους αρωματικούς υδρογονάνθρακες</li> </ul>	<b>9</b>
5.	Υδροξυενώσεις – Μονοσθενείς Αλκοόλες	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Γενικά για τις υδροξυενώσεις</li> <li>▪ Φυσικές ιδιότητες αλκοολών</li> <li>▪ Παρασκευές μονοσθενών κορεσμένων αλκοολών</li> <li>▪ Χημικές ιδιότητες κορεσμένων μονοσθενών αλκοολών</li> <li>▪ Φασματοσκοπία IR και <math>^1\text{H-NMR}</math> στις υδροξυενώσεις</li> </ul>	<b>17</b>
6.	Καρβονυλικές Ενώσεις – Αλδεΐδες και Κετόνες	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Γενικά για τις καρβονυλικές ενώσεις</li> <li>▪ Φυσικές ιδιότητες καρβονυλικών ενώσεων</li> <li>▪ Παρασκευές καρβονυλικών ενώσεων</li> <li>▪ Χημικές ιδιότητες καρβονυλικών ενώσεων</li> <li>▪ Φασματοσκοπία IR και <math>^1\text{H-NMR}</math> στις καρβονυλικές ενώσεις</li> </ul>	<b>13</b>
7.	Καρβοξυλικά Οξέα	<ul style="list-style-type: none"> <li>▪ Γενικά για τα καρβοξυλικά οξέα</li> <li>▪ Φυσικές ιδιότητες μονοκαρβοξυλικών οξέων</li> <li>▪ Παρασκευές μονοκαρβοξυλικών οξέων</li> <li>▪ Χημικές ιδιότητες άκυκλων κορεσμένων μονοκαρβοξυλικών οξέων</li> <li>▪ Φασματοσκοπία IR και <math>^1\text{H-NMR}</math> στα καρβοξυλικά οξέα και στους εστέρες</li> </ul>	<b>13</b>
<b>ΣΥΝΟΛΟ ΠΕΡΙΟΔΩΝ Β' ΤΕΤΡΑΜΗΝΟΥ</b>			<b>52</b>
<b>ΣΥΝΟΛΟ ΠΕΡΙΟΔΩΝ ΕΤΟΥΣ</b>			<b>112</b>