



**ΑΝΤΙΣΤΟΙΧΙΑ ΤΩΝ ΘΕΜΑΤΙΚΩΝ ΕΝΟΤΗΤΩΝ ΜΕ ΤΑ ΘΕΜΑΤΙΚΑ
ΠΕΔΙΑ ΣΤΗ ΧΗΜΕΙΑ Α΄ ΛΥΚΕΙΟΥ**

Θεματικές Ενότητες	Θεματικό Πεδίο
<p align="center">1η Θεματική Ενότητα: Η Χημεία στην καθημερινή ζωή και την κοινωνία</p> <p>1.1. Η επιστημονική αξία της Χημείας και οι εφαρμογές της. 1.2. Η μεθοδολογία της Χημείας. 1.2.1. Μαθαίνω να εργάζομαι με ασφάλεια στον χώρο του εργαστηρίου. 1.2.2. Η επιστημονική μεθοδολογία στη Χημεία.</p>	<p align="center">ΘΠ 6: Η σημασία της Χημείας στην επιστημονική έρευνα, στην τεχνολογία και την κοινωνία.</p>
<p align="center">2η Θεματική Ενότητα: Η δομή του ατόμου - Ο Περιοδικός Πίνακας</p> <p>2.1. Η δομή του ατόμου. 2.1.1. Από τον Thomson στον Bohr. 2.1.2. Ατομικός και μαζικός αριθμός – Ισότοπα – Σχετική ατομική και μοριακή μάζα. 2.1.3. Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων.</p>	<p align="center">ΘΠ 2: Από τον μακρόκοσμο στον μικρόκοσμο, στο άτομο και στη δομή του.</p>
<p>2.2. Ο Περιοδικός Πίνακας. 2.2.1. Η ταξινόμηση των στοιχείων. 2.2.2. Ομάδες και περίοδοι του Περιοδικού Πίνακα.</p>	<p align="center">ΘΠ 3: Η περιοδικότητα των ιδιοτήτων των χημικών στοιχείων.</p>
<p align="center">3η Θεματική Ενότητα: Ο Χημικός Δεσμός</p> <p>3.1. Ο χημικός δεσμός. 3.1.1. Εισαγωγή στον χημικό δεσμό. 3.1.2. Ο ιοντικός δεσμός. 3.1.3. Ο ομοιοπολικός δεσμός. 3.2. Οι διαμοριακές δυνάμεις. 3.2.1. Η διπολική ροπή. 3.2.2. Τα είδη των διαμοριακών δυνάμεων. 3.2.3. Διαμοριακές δυνάμεις και φυσικές ιδιότητες ουσιών.</p>	<p align="center">ΘΠ 4: Οι δυνάμεις μεταξύ των δομικών σωματιδίων των υλικών.</p>
<p align="center">4η Θεματική Ενότητα: Η γλώσσα της Ανόργανης Χημείας</p> <p>4.1. Τα μονοατομικά και πολυατομικά ιόντα. 4.2. Ο αριθμός οξειδωσης. 4.3. Ο συμβολισμός και η γραφή των ανοργάνων ενώσεων. 4.4. Η ονοματολογία των ανοργάνων ενώσεων.</p>	<p align="center">ΘΠ 5: Μεταβολές ύλης και ενέργειας: Οι χημικές αντιδράσεις.</p>

<p style="text-align: center;">5η Θεματική Ενότητα: Εισαγωγή στις Χημικές Αντιδράσεις</p> <p>5.1. Η αναπαράσταση των χημικών φαινομένων: Οι χημικές εξισώσεις.</p> <p>5.2. Ιδιότητες υδατικών διαλυμάτων.</p> <p>5.3. Οι μεταθετικές αντιδράσεις.</p> <p style="padding-left: 20px;">5.3.1. Οι αντιδράσεις ανταλλαγής ιόντων.</p> <p style="padding-left: 20px;">5.3.2. Οι αντιδράσεις εξουδετέρωσης.</p> <p>5.4. Οι οξειδοαναγωγικές αντιδράσεις.</p>	<p style="text-align: center;">ΘΠ 5: Μεταβολές ύλης και ενέργειας: Οι χημικές αντιδράσεις.</p>
<p>5.5. Χημικές αντιδράσεις και καθημερινή ζωή.</p>	<p style="text-align: center;">ΘΠ 1: Μελετώντας τα υλικά και το φυσικό περιβάλλον.</p>
<p style="text-align: center;">6η Θεματική Ενότητα: Στοιχειομετρία</p> <p>6.1. Η έννοια του mole.</p>	<p style="text-align: center;">ΘΠ 2: Από τον μακρόκοσμο στον μικρόκοσμο, στο άτομο και στη δομή του.</p>
<p>6.2. Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί I.</p> <p>6.3. Συγκέντρωση διαλύματος.</p> <p style="padding-left: 20px;">6.3.1. Η συγκέντρωση διαλύματος c (σε mol/L).</p> <p style="padding-left: 20px;">6.3.2. Αραίωση, συμπύκνωση, προσθήκη διαλυμένης ουσίας και ανάμειξη διαλυμάτων.</p>	<p style="text-align: center;">ΘΠ 5: Μεταβολές ύλης και ενέργειας: Οι χημικές αντιδράσεις.</p>

ΠΛΗΡΟΦΟΡΙΑΚΑ ΣΤΟΙΧΕΙΑ ΜΑΘΗΣΙΑΚΟΥ ΑΝΤΙΚΕΙΜΕΝΟΥ

Τίτλος: Αντιστοιχία των θεματικών ενοτήτων με τα θεματικά πεδία στη Χημεία Α΄ Λυκείου

Σχεδιασμός – Δημιουργία – Επιμέλεια: Ευαγγελία Παυλάτου

Ημερομηνία ανάρτησης: 08/05/2025

Έκδοση: v1.0

Το παρόν αναπτύχθηκε στο πλαίσιο της Πράξης «Συγγραφή, Αξιολόγηση και Ένταξη διδακτικών βιβλίων στο Μητρώο Διδακτικών Βιβλίων και στην Ψηφιακή Βιβλιοθήκη Διδακτικών Βιβλίων» με κωδικό ΟΠΣ (MIS) 6010165, του Προγράμματος «Ανθρώπινο Δυναμικό και Κοινωνική Συνοχή 2021-2027» που υλοποιείται από το Ινστιτούτο Εκπαιδευτικής Πολιτικής και συγχρηματοδοτείται από το Ευρωπαϊκό Κοινωνικό Ταμείο.



ΕΛΛΗΝΙΚΗ ΔΗΜΟΚΡΑΤΙΑ
Υπουργείο Παιδείας, Θρησκευμάτων
και Αθλητισμού



Με τη συγχρηματοδότηση
της Ευρωπαϊκής Ένωσης



Πρόγραμμα
Ανθρώπινο Δυναμικό και
Κοινωνική Συνοχή