

ΔΙΔΑΧΘΕΙΣΑ ΥΛΗ ΧΗΜΕΙΑΣ Β΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

Ενότητα	Κύρια Σημεία	Σελίδες
1. Η Συμβολή της Χημείας στην εξέλιξη του πολιτισμού	1.1 Η συμβολή της Χημείας στην ανθρωπότητα - παραδείγματα εφαρμογών στην καθημερινή ζωή 1.2 Με τι ασχολείται η Χημεία και οι διάφοροι κλάδοι της 1.3 Η επωφελής και αλόγιστη χρήση των χημικών προϊόντων	13...18
2. Εισαγωγή στη Χημεία- Γνωριμία με το εργαστήριο	2.1 Ονομασία και χρήση των οργάνων του Εργαστηρίου 2.2 Κανόνες ασφάλειας και εφαρμογή τους 2.3 Εικονογράμματα κινδύνου	19...23
3. Το νερό στη ζωή μας	3.1 Η σημασία του νερού για τη δημιουργία και διατήρηση της ζωής στον πλανήτη 3.2 Πειραματική ανίχνευση του νερού σε διάφορες ουσίες- παρατηρήσεις, ανάλυση αποτελεσμάτων και εξαγωγή συμπερασμάτων	27...32
4. Μείγματα	4.1 Τι είναι μείγμα, συστατικά μείγματος, μείγματα στην καθημερινή ζωή 4.2 Ομογενή και ετερογενή μείγματα 4.3 Ιδιότητες των μειγμάτων	33...41
5. Διαχωρισμός μειγμάτων	5.1 Διήθηση, ίζημα, διήθημα, κριτήριο επιλογής της μεθόδου της διήθησης 5.2 Απόχυση, κριτήριο επιλογής της μεθόδου της απόχυσης 5.3 Εξάτμιση, κριτήριο επιλογής της μεθόδου της εξάτμισης 5.4 Απόσταξη, σημείο ζέσεως, όργανα, απόσταγμα, κριτήριο επιλογής της μεθόδου της απόσταξης 5.5 Προϊόντα της καθημερινής ζωής που παρασκευάζονται με τη μέθοδο της απόσταξης	43...54
6. Διαλύματα	6.1 Τα ομογενή μείγματα ονομάζονται και διαλύματα, διαλύτης, διαλυμένη/νες ουσία/ες 6.2 Στερεά, υγρά και αέρια διαλύματα-παραδείγματα 6.3 Διαλύτες στην καθημερινή ζωή	55...60
7. Ηλεκτρολυτική διάσπαση του νερού	7.1 Το νερό είναι σύνθετη ουσία που αποτελείται από υδρογόνο και οξυγόνο σε αναλογία 2:1 7.2 Τρόπος ανίχνευσης υδρογόνου και οξυγόνου 7.3 Σύγκριση της σύστασης του νερού ως καθαρή ουσία με τη σύσταση των μειγμάτων	61...66
8. Χημικά στοιχεία- Χημικές ενώσεις	8.1 Όνομα Χημικών στοιχείων και τα χημικά τους σύμβολα 8.2 Απλές χημικές ενώσεις 8.3 Διάκριση χημικών στοιχείων από χημικές ενώσεις	67...73
9. Άτομα-Μόρια	9.1 Τα άτομα και τα μόρια ως δομικά σωματίδια της ύλης, παραδείγματα ύλης που αποτελείται από άτομα και μόρια 9.2 Το απείρως μικρό μέγεθος του ατόμου και του μορίου	75...80

	<p>9.3 Διάκριση ατόμου και μορίου απεικόνιση/ αναπαράσταση ατόμων και μορίων με τη χρήση προσομοιωμάτων</p> <p>9.4 Διάκριση μορίων των χημικών στοιχείων από τα μόρια των χημικών ενώσεων</p> <p>9.5 Ταξινόμηση ουσιών σε καθαρές ουσίες και μείγματα</p>	
10. Χημικοί τύποι	<p>10.1 Τα χημικά στοιχεία και οι χημικές ουσίες συμβολίζονται με χημικούς τύπους</p> <p>10.2 Αντληση πληροφοριών για τη δομή των μορίων από τους χημικούς τύπους ή από τις απεικονίσεις δεδομένων στοιχείων και χημικών ενώσεων</p> <p>10.3 Διάκριση μορίων χημικού στοιχείου από μόρια χημικής ένωσης</p> <p>10.4 Γραφή χημικών τύπων στοιχείων και απλών χημικών ενώσεων από μοντέλα και το όνομα τους</p> <p>10.5 Σχεδίαση προσομοιωμάτων στοιχείων και απλών χημικών ενώσεων με δεδομένο τον αντίστοιχο χημικό τύπο και αντίστροφα</p>	81...85

Η Διδάσκουσα
Ζαχαρούλα Δύσπυρου