

ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΑ

ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΑ	(i)	ΕΝΟΤΗΤΑ Δ: Ο ΑΕΡΑΣ	(97-127)
ΕΙΣΑΓΩΓΗ	(1-11)	13. Ο ατμοσφαιρικός αέρας	98
Η επιστήμη της χημείας	2	14. Το οξυγόνο και το άζωτο	106
		15. Περισσότερα για την καύση	114
ΕΝΟΤΗΤΑ Α: ΤΟ ΕΔΑΦΟΣ ΚΑΙ ΤΟ ΥΠΕΔΑΦΟΣ	(13-43)	16. Προβλήματα με τον αέρα	123
		ΕΝΟΤΗΤΑ Ε: ΜΟΡΙΑ	(129-156)
1. Το έδαφος και το υπέδαφος	14	17. Η έννοια του μορίου σε στερεά και υγρά	130
2. Ιδιότητες της ύλης	22	18. Αεικίνητα μόρια	138
3. Καταστάσεις της ύλης	28	19. Η έννοια του μορίου σε αέρια	148
4. Ουσίες και μίγματα	32		
5. Διαχωρισμός μιγμάτων στις συστατικές τους ουσίες	39	ΕΝΟΤΗΤΑ ΣΤ: ΑΤΟΜΑ	(157-185)
ΕΝΟΤΗΤΑ Β: ΤΟ ΝΕΡΟ	(45-68)	20. Οι δύο πρώτοι νόμοι της χημείας	158
6. Το νερό	46	21. Η έννοια του ατόμου	162
7. Διαλύματα	55	22. Οι χημικοί τύποι και η έννοια του μολ	175
8. Προβλήματα με το νερό	63	23. Η έννοια της χημικής εξίσωσης	179
ΕΝΟΤΗΤΑ Γ: ΧΗΜΙΚΕΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ	(69-96)	ΠΑΡΑΡΤΗΜΑ: ΒΟΗΘΗΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ	(187-210)
9. Η έννοια της χημικής αντίδρασης	70	1. Μέτρηση μήκους	188
10. Χημικές αντιδράσεις σε υδατικά (1h) διαλύματα	78	2. Μέτρηση επιφάνειας και όγκου	190
11. Χημικές ενώσεις και χημικά στοιχεία	83	3. Μάζα των σωμάτων	194
12. Γνωρίζουμε περισσότερο τα χημικά στοιχεία	92	4. Η πυκνότητα ενός υλικού	198
		5. Ατμοσφαιρική πίεση	203
		6. Μεταβολές των αερίων	207