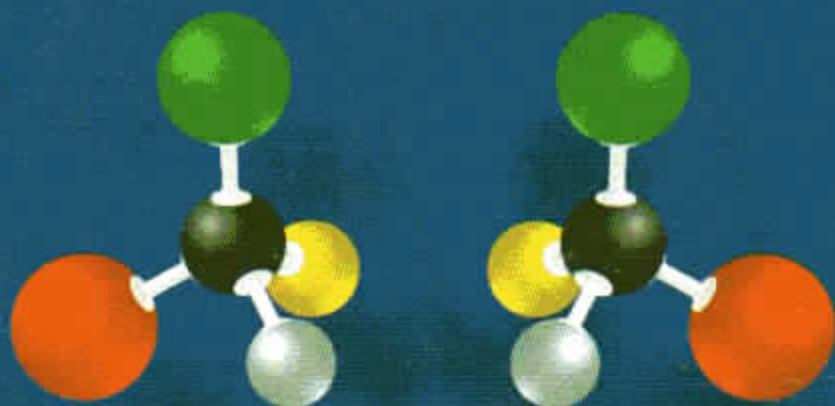


ΓΙΩΡΓΟΥ ΜΑΝΟΥΣΑΚΗ

ΧΗΜΕΙΑ

ΜΕ ΣΤΟΙΧΕΙΑ ΠΕΡΙΒΑΛΛΟΝΤΙΚΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ
ΚΑΙ ΟΙΚΟΛΟΓΙΑΣ



ΕΚΔΟΤΙΚΟΣ ΟΙΚΟΣ

Αδελφών Κυριακίδη α.ε.

ΠΙΝΑΚΑΣ ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΩΝ

	Σελ.
1. Εισαγωγή στη Χημεία.....	1
2. Μείγματα και Χημικές Ενώσεις	7
3. Το άτομο και η δομή του	20
4. Έννοιες και ορισμοί γύρω από το άτομο	31
5. Χημικά στοιχεία	35
6. Μόριο, βασικές έννοιες	49
7. Δεσμοί μεταξύ μορίων	57
8. Νόμοι της Χημείας	77
9. Χημικές αντιδράσεις	84
10. Οξέα — Βάσεις — Άλατα	97
11. Διαλυτότητα — Κρυστάλλωση	119
12. Οξειδωση και αναγωγή	129
13. Στοιχεία πυρηνικής Χημείας	138
14. Υδρογόνο	155
15. Οξυγόνο	164
16. Νερό	170
17. Ρύπανση του νερού	200
18. Υπεροξείδιο του υδρογόνου	214
19. Ατμόσφαιρα	218
20. Άνθρακας — Πυρίτιο	233
21. Άζωτο — Φώσφορος	266
22. Το θειάφι και οι ενώσεις του	284
23. Αλογόνα	297
24. Το νάτριο και οι ενώσεις του	302
25. Το ασβέστιο και οι ενώσεις του	315
26. Αργίλιο — Ψευδάργυρος — Χαλκός — Υδράργυρος — Άργυρος — Χρυσός	323
27. Σίδηρος — Κοβάλτιο — Νικέλιο — Χρώμιο — Μαγγάνιο	336

	Σελ.
28. Εισαγωγή στην οργανική Χημεία	350
29. Ονοματολογία των οργανικών Ενώσεων	358
30. Κορεσμένοι υδρογονάνθρακες	366
31. Ακόρεστοι υδρογονάνθρακες	381
32. Αλκοόλες	393
33. Αιθέρες — Αλδεΐδες — Κετόνες	412
34. Οργανικά οξέα	418
35. Αρωματικές ενώσεις	436
36. Ουσίες με βιολογική δράση	446
37. Σάκχαρα	455
38. Αμινοξέα και πρωτεΐνες	473
39. Γενικά για την ενέργεια — Μορφές ενέργειας — Νόμος	
διατήρησης της ενέργειας	479
Το πετρέλαιο ως καύσιμο — Ο άνθρακας ως καύσιμο ..	482
Θερμοηλεκτρικά εργοστάσια	483
Τρόποι εκμετάλλευσης βιομάζας	487
Ενέργεια από υδατοπτώσεις	489
Υδροηλεκτρικά εργοστάσια	490
Αιολική ενέργεια	491
Ηλιακή ενέργεια	494
Γεωθερμική ενέργεια	499
Το υδρογόνο ως πηγή ενέργειας	501