

ΒΟΗΘΟΣ ΦΑΡΜΑΚΕΙΟΥ

ΕΞΑΜΗΝΟ Β΄

ΟΡΓΑΝΙΚΗ ΧΗΜΕΙΑ

**ΕΚΠΑΙΔΕΥΤΡΙΑ: ΤΡΑΣΑΝΙΔΟΥ ΛΕΥΚΟΘΕΑ
ΧΗΜΙΚΟΣ MSc**

**ΔΙΕΚ ΣΙΝΔΟΥ
1/3/2023**

Πού συναντάται η οργανική χημεία στην καθημερινότητα;



C



- Χημεία τροφίμων (βιταμίνες, πρωτεΐνες, υδατάνθρακες κ.α)
- Φαρμακολογία
- Καλλυντικά
- Πλαστικά- ελαστικά
- Χρώματα
- Απορρυπαντικά
- Εντομοκτόνα- γεωργικά προϊόντα
- Συστατικά καυσίμων (βενζίνη, πετρέλαιο, φυσικό αέριο)

Βασικές πρώτες ύλες από τις οποίες προέρχονται οι απλούστερες οργανικές ενώσεις:

- Το πετρέλαιο
- Το φυσικό αέριο
- Οι γαιάνθρακες

Τι είναι οργανική Χημεία;

Κλάδος της χημείας που μελετά τις ενώσεις του άνθρακα (C).

ΆΝΘΡΑΚΑΣ C

- Χημικό σύμβολο: C (Carbon)
- Θέση στον Περιοδικό πίνακα: 2^η περίοδος, 14^η ομάδα
- Ανήκει στα αμέταλλα στοιχεία
- Τετρασθενές – 4 διαθέσιμα ηλεκτρόνια
- Ατομικός αριθμός (Z: 6)
- Ηλεκτρονιακή διαμόρφωση: [He] 2s² 2p²
- Σχετική Ατομική μάζα: (Ar: 12,01)
- 4^ο πιο άφθονο χημικό στοιχείο στο σύμπαν

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
															Prictogens	Chalcogens	Αλογόνα		
1	H Υδρογόνο 1,008	Atomic Sym Όνομα Βάρος																	2
2	Li Λίθιο 6,94	Be Βηρύλλιο 9,0122	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px;"> C Στερεά Hg Υγρά H Αέρια Rf Άγνωστα </div> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; text-align: center;"> Μέταλλα Δακτύλια Δακτυλικές γαίες Λανθανιδικές Ακτινιδικές Μετάπτωσης Στοιχεία Μετάπτωσης Μετάπτωσης Μετάπτωσης Μετάπτωσης Άλλα Αμέταλλα Ευγενή Αέρια </div> </div>															10	
3	Na Νάτριο 22,990	Mg Μαγνήσιο 24,305																18	
4	K Κάλιο 39,098	Ca Ασβέστιο 40,078	Sc Σκάνδιο 44,956	Ti Τίτανιο 47,867	V Βανάδιο 50,942	Cr Χρώμιο 51,996	Mn Μαγνήσιο 54,938	Fe Σίδηρος 55,845	Co Κοβάλτιο 58,933	Ni Νικέλιο 58,693	Cu Χαλκός 63,546	Zn Ψευδάργυρος 65,38	Ga Γάλλιο 69,723	Ge Γερμάνιο 72,630	As Αρσενικό 74,922	Se Σελήνιο 78,971	Br Βρώμιο 79,904	Kr Κρυπτό 83,798	
5	Rb Ρουβίδιο 85,468	Sr Στρώντιο 87,62	Y Ύτριο 88,906	Zr Ζιρκόνιο 91,224	Nb Νιόβιο 92,906	Mo Μολυβδαίνιος 95,95	Tc Τεχνήτιο (98)	Ru Ρουθέθιο 101,07	Rh Ρόδιο 102,91	Pd Παλλάδιο 106,42	Ag Αργύρος 107,87	Cd Κάδμιο 112,41	In Ινδίο 114,82	Sn Κασσίτερος 118,71	Sb Αντιμόνιο 121,76	Te Τελλούριο 127,60	I Ιώδιο 126,90	Xe Ξένο 131,29	
6	Cs Καίσιο 132,91	Ba Βάριο 137,33	57-71	Hf Αφνίο 178,49	Ta Ταντάλιο 180,95	W Βολφράμιο 183,84	Re Ρήνιο 186,21	Os Όσμιο 190,23	Ir Ιρίδιο 192,22	Pt Λευκόχρυσος 195,08	Au Χρυσός 196,97	Hg Υδαργύρος 200,59	Tl Θάλλιο 204,38	Pb Μόλυβδος 207,2	Bi Βισμούθιο 208,98	Po Πολώνιο (209)	At Άστατο (210)	Rn Ραδόνιο (222)	
7	Fr Φράγκιο (223)	Ra Ράδιο (226)	89-103	Rf Ραθεράφριο (267)	Db Ντουμπνιο (268)	Sg Σιμπόργκιος (269)	Bh Μπύριο (270)	Hs Χάσιο (277)	Mt Μαιτνέριο (278)	Ds Νταρστανίτιο (281)	Rg Ρενγκένιο (282)	Cn Κοπερνίκιο (285)	Nh Νιχόνιο (286)	Fl Φλερόβιο (289)	Mc Μοσκόβιο (290)	Lv Λιβερμόριο (293)	Ts Τενεσσίνιο (294)	Og Ογάρεσσον (294)	

Για στοιχεία που δεν έχουν σταθερά ισότοπα, ο μαζικός αριθμός του ισότοπου με το μεγαλύτερο χρόνο υποδιπλασιασμού βρίσκεται σε παρενθέσεις.

Περιοδικός Πίνακας Πνευματικά δικαιώματα σχεδιασμού και διεπαφής © 1997 Michael Dayah. Ptable.com Τελευταία ενημέρωση 16 Ιουν 2017

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
La Λανθάνιο 138,91	Ce Δημήτριος 140,12	Pr Πρασανοδίμιο 140,91	Nd Νεοδύμιο 144,24	Pm Προμήθειο (145)	Sm Σαμάρσιο 150,36	Eu Ευρώπιο 151,96	Gd Γαδολίνιο 157,25	Tb Τέρβιο 158,93	Dy Δυσπρόσιο 162,50	Ho Όλμιο 164,93	Er Έρβιο 167,26	Tm Θούλιο 168,93	Yb Υπέρβιο 173,05	Lu Λουτήθιο 174,97
89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Ac Ακτινίο (227)	Th Θόριο 232,04	Pa Πρωακτινίο 231,04	U Ουράνιο 238,03	Np Νεποσύμιο (237)	Pu Πλουτώνιο (244)	Am Αμερίκιο (243)	Cm Κιούριο (247)	Bk Μπερκέλιο (247)	Cf Καλιφόρνιο (251)	Es Αϊνστάινιο (252)	Fm Φέρμιο (257)	Md Μεντελέβιο (258)	No Νομπτέλιο (259)	Lr Λωρένσιο (266)