



39ος Πανελλήνιος Μαθητικός Διαγωνισμός Χημείας Ολυμπιάδα Χημείας 2026

Οδηγίες Συμμετοχής στην εξέταση

Πίνακας περιεχομένων

ΣΥΝΤΟΜΗ ΠΕΡΙΓΡΑΦΗ ΤΗΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ	1
ΣΧΕΤΙΚΑ ΜΕ ΤΑ ΘΕΜΑΤΑ:	2
ΠΡΟΓΡΑΜΜΑ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ	2
ΕΓΓΡΑΦΗ ΣΤΗΝ ΕΞΕΤΑΣΗ.....	2
ΕΙΣΟΔΟΣ ΣΤΟ ΣΥΣΤΗΜΑ	4
ΕΞΕΤΑΣΗ	5
ΥΠΟΣΤΗΡΙΞΗ.....	7

ΣΥΝΤΟΜΗ ΠΕΡΙΓΡΑΦΗ ΤΗΣ ΕΞΕΤΑΣΗΣ

Οι εξετάσεις του 39ου Πανελληνίου Μαθητικού Διαγωνισμού Χημείας - Ολυμπιάδα Χημείας 2026, θα γίνουν μέσω της ειδικά διαμορφωμένης πύλης που δημιουργήθηκε για τον σκοπό αυτό στη διεύθυνση exams.eex.gr.

Για την συμμετοχή σας στην εξέταση θα πρέπει να κάνετε εγγραφή στο σύστημα. Κατά την εγγραφή θα δημιουργηθεί ένας προσωπικός λογαριασμός που θα περιέχει ένα όνομα χρήστη (username) και έναν κωδικό (password) που θα είναι μοναδικά για εσάς. Κατά την εισαγωγή σας στην αρχική σελίδα της πύλης των εξετάσεων exams.eex.gr θα έχετε πρόσβαση στην εξέτασή σας, σύμφωνα με την ώρα και ημέρα εξέτασης, όπως προκύπτει από το πρόγραμμα εξετάσεων.

Πριν από την τελική εξέταση, συνιστάται να ολοκληρώσετε μια δοκιμαστική εξέταση που θα είναι διαθέσιμη κατά την εισαγωγή σας στο σύστημα. Με τη δοκιμαστική εξέταση θα εξοικειωθείτε με το περιβάλλον εξέτασης και θα ελαχιστοποιηθεί το άγχος σας.

Κατά την πρώτη εισαγωγή σας στο σύστημα, θα εμφανιστεί μια σελίδα αποδοχής που θα πρέπει να αποδεχτείτε εσείς και ο/η κηδεμόνας σας. Η αποδοχή έχει τον ρόλο της δήλωσης συμμετοχής και είναι υποχρεωτική για να λάβετε μέρος στις τελικές εξετάσεις.

ΣΧΕΤΙΚΑ ΜΕ ΤΑ ΘΕΜΑΤΑ:

Η εξέταση έχει δύο μέρη.

Στο 1ο μέρος οι μαθητές εξετάζονται σε 40 ερωτήσεις πολλαπλής επιλογής που η κάθε μια βαθμολογείται με 1,5 μόρια. Οι ερωτήσεις θα εμφανίζονται με τυχαία σειρά ώστε κάθε εξέταση να είναι μοναδική.

Για κάθε ερώτημα του 1ου Μέρους είναι σωστή μια και μόνο απάντηση από τις τέσσερις αναγραφόμενες. Ο προβλεπόμενος μέσος χρόνος απάντησης για κάθε ερώτημα είναι περίπου 3 min. Δεν πρέπει να καταναλώσετε περισσότερο από περίπου 2 ώρες για το μέρος αυτό. Αν κάποια ερώτηση σας προβληματίζει ιδιαίτερα, προχωρήστε στην επόμενη και επανέλθετε, αν έχετε χρόνο.

Στο 2ο μέρος θα εξεταστούν σε δύο ασκήσεις που επίσης είναι δομημένες σε ερωτήσεις πολλαπλής επιλογής που η κάθε μια βαθμολογείται με 20 μόρια συνολικά.

Το σύνολο των μορίων και για τα δύο μέρη είναι 100.

Σας συνιστούμε κατά την εγγραφή σας να τυπώσετε το φύλλο με τις σταθερές και τις σχετικές ατομικές μάζες των στοιχείων που βρίσκεται στο τέλος του εγγράφου.

ΠΡΟΓΡΑΜΜΑ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ

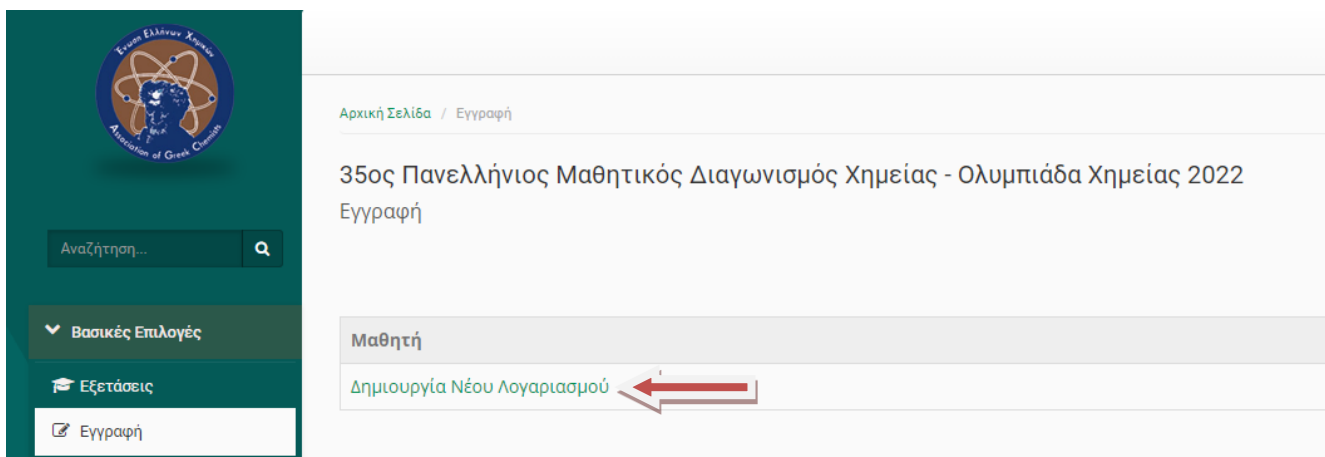
- Εγγραφή και δοκιμαστική χρήση από 19/01/2026 - 27/02/2026 στις 23:59.
- Εξέταση Γ Λυκείου 01/03/2026 09.00 - 12.00
- Εξέταση Β Λυκείου 01/03/2026 12.30 -15.30
- Εξέταση Α Λυκείου 01/03/2026 16.00 -19.00

ΕΓΓΡΑΦΗ ΣΤΗΝ ΕΞΕΤΑΣΗ

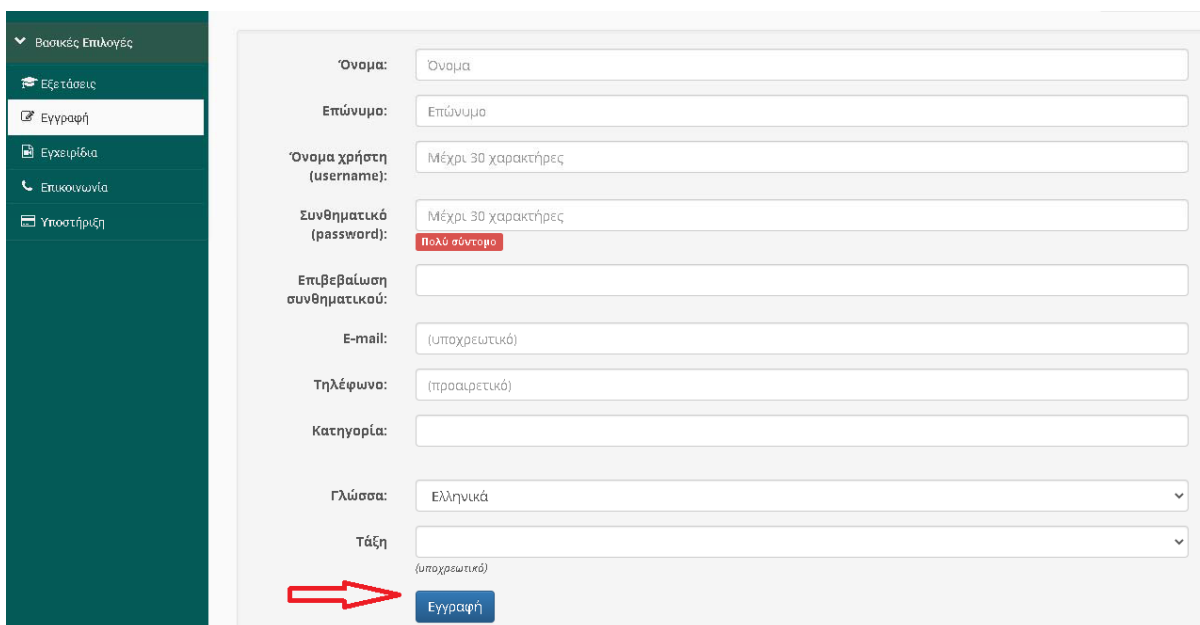
Α. Στην αρχική οθόνη της σελίδας <https://exams.eex.gr> επιλέξτε «Εγγραφή»

The screenshot shows the website interface for the 35th Panhellenic Chemistry Olympiad 2022. The page title is "35ος Πανελλήνιος Μαθητικός Διαγωνισμός Χημείας - Ολυμπιάδα Χημείας 2022". On the left, there is a navigation menu with the following items: "Αναζήτηση...", "Βασικές Επιλογές", "Εξετάσεις", "Εγγραφή" (highlighted with a red arrow), and "Εγχειρίδια". On the right, there is a "Σύνδεση χρήστη" (User Login) form with fields for "Όνομα χρήστη (username)" and "Συνθηματικό (password)", and a "Είσοδος" (Login) button. Below the button, it says "Ξεχάσατε το συνθηματικό σας". The background of the page features a green and blue abstract design with chemical structures and formulas like CH₃, R₂, CHCH₃, H₂O, and H₂N.

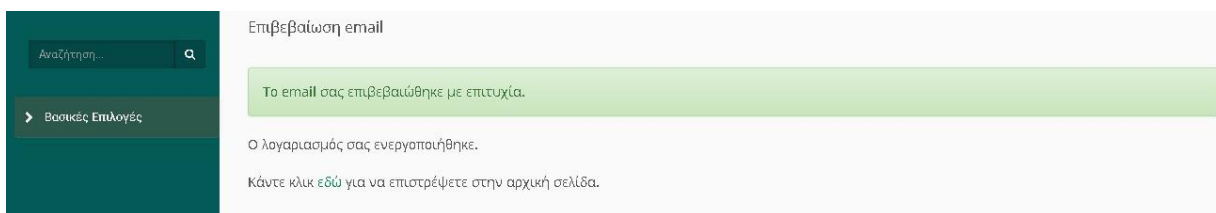
Β. Στην συνέχεια επιλέξτε « Δημιουργία Νέου Λογαριασμού»



Γ. Συμπληρώστε τα στην φόρμα εγγραφής και πατήστε το κουμπί «Εγγραφή»



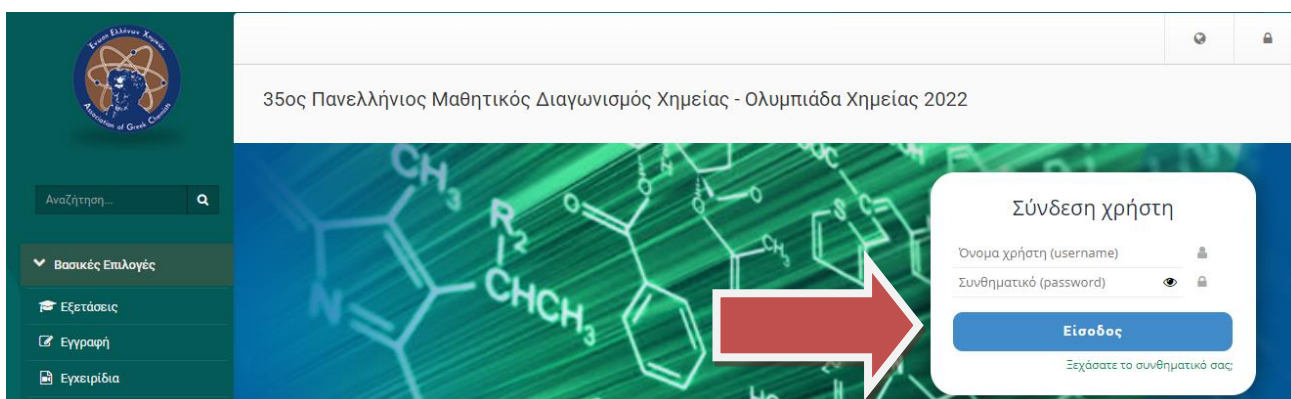
Δ. Θα πρέπει να επιβεβαιώσετε την ηλεκτρονική διεύθυνση που δηλώσατε. Για το σκοπό αυτό, ελέγξτε το ηλεκτρονικό σας ταχυδρομείο όπου θα σας έχει σταλεί email επιβεβαίωσης. Με την επιλογή του συνδέσμου που θα περιέχετε στο email επιβεβαίωσης, θα εμφανιστεί το μήνυμα «Το email σας επιβεβαιώθηκε με επιτυχία»



Κλείστε το νέο παράθυρο στον browser που άνοιξε με την επιβεβαίωση και επιστρέψτε στο παράθυρο που κάνατε την εγγραφή

ΕΙΣΟΔΟΣ ΣΤΟ ΣΥΣΤΗΜΑ

A. Στο πεδίο σύνδεσης χρήστη εισάγετε το username και το password που δηλώσατε στην εγγραφή σας και πατήστε το κουμπί «Είσοδος»



Β. Κατά την πρώτη είσοδο στο σύστημα θα εμφανιστεί ένα κείμενο που περιλαμβάνει την δήλωση συναίνεσης του μαθητή και του κηδεμόνα. Στο τέλος του κειμένου υπάρχει το κουμπί «Αποδοχή» που θα πρέπει να επιλέξετε. Η συναίνεση είναι υποχρεωτική ώστε να έχετε την δυνατότητα να λάβετε μέρος στην εξέταση.

Συναίνεση μαθητή

Κείμενο Συναίνεσης Συμμετέχοντα - Κηδεμόνα

- Για τη συμμετοχή των μαθητών/τριών στην πρώτη διαδικτυακή φάση του Διαγωνισμού **δε θα δοθούν βεβαιώσεις συμμετοχής, ανεξάρτητα από την επίδοσή τους**, αλλά οι μαθητές/τριες θα πληροφορηθούν τη βαθμολογία τους αξιοποιώντας τον κωδικό που θα τους δοθεί για την συμμετοχή τους.
- Θα ακολουθήσει δεύτερη φάση του Διαγωνισμού, στην οποία θα κληθούν να συμμετάσχουν οι μαθητές/μαθήτριες με τις 15 πρώτες βαθμολογίες που θα έχουν εξεταστεί σε θέματα Γ' τάξης και οι μαθητές/μαθήτριες με τις 15 πρώτες βαθμολογίες που θα έχουν εξεταστεί σε θέματα Β' τάξης στην πρώτη φάση.
- Στη δεύτερη φάση του Διαγωνισμού θα πραγματοποιηθεί **προφορική εξέταση** των μαθητών από Επιτροπή, την οποία θα ορίσει η Ένωση Ελλήνων Χημικών (Ε.Ε.Χ.).

Η τελική βαθμολογία και η επιλογή των μαθητών/μαθητριών που θα βραβευθούν από την Ε.Ε.Χ. θα καθορισθεί από την προφορική εξέταση.

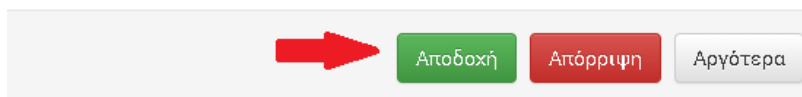
Σε περίπτωση που δεν προσέλθουν μαθητές/τριες από αυτούς/ές που θα κληθούν ή η προφορική εξέταση οδηγήσει σε ανοδίαση των βαθμολογιών θα κληθούν οι αμέσως επόμενοι σε βαθμολογική επίδοση.

- **Μετά τα αποτελέσματα της δεύτερης φάσης του Διαγωνισμού**, η Ε.Ε.Χ. θα επιλέξει τους/τις 10 μαθητές/τριες από τη Β' Λυκείου, τους/τις 15 μαθητές/τριες από τη Β' Λυκείου και τους/τις 15 μαθητές/τριες από τη Γ' Λυκείου τους οποίους θα βραβεύσει.

Οι 10 μαθητές/τριες της Α Λυκείου που θα βραβευθούν θα επιλεγούν απευθείας από τα αποτελέσματα της πρώτης φάσης.

- Από την δεύτερη φάση του Διαγωνισμού θα επιλεγούν
 1. i. οι **8** μαθητές/τριες που εξετάστηκαν στα θέματα της Γ' Λυκείου και έχουν συγκεντρώσει τη μεγαλύτερη βαθμολογία.
 2. ii. οι **3** μαθητές/τριες που εξετάστηκαν στα θέματα της Β' Λυκείου και έχουν συγκεντρώσει τη μεγαλύτερη βαθμολογία.
- iii. οι ισοβαθμίσαντες με αυτούς και
 1. iv. όσοι μετείχαν στην Ολυμπιακή Ομάδα του 2020 για να συμμετάσχουν στην τρίτη φάση του διαγωνισμού.

Κατά την τρίτη φάση η Ε.Ε.Χ. θα φροντίσει για την άσκησή τους στο τμήμα Χημείας ΕΚΠΑ και στη συνέχεια για την επιλογή της τελικής ομάδας των



ΕΞΕΤΑΣΗ

Α. Κατά την είσοδό σας στην πλατφόρμα επιλέξτε από τις βασικές επιλογές την επιλογή Εξετάσεις.

Β. Στην «Επιλογή Τάξης» επιλέξτε την τάξη που ανήκετε ή την δοκιμαστική και στην συνέχεια επιλέξτε την εξέταση που θα διενεργήσετε.

Γ. Επιλέξτε την εξέταση που θα διενεργήσετε.

Δ. Από το βασικό μενού την επιλογή «Ασκήσεις». Στην κεντρική οθόνη θα εμφανιστούν τα δύο μέρη των ασκήσεων. Επιλέξτε το μέρος που θέλετε να επιλύσετε τις ασκήσεις ανεξαρτήτου σειράς .

Ε. Στο πάνω μέρος της οθόνης θα εμφανιστούν οι αριθμοί των ασκήσεων σε μικρά κουτάκια.

Επιλέξτε την άσκηση που θέλετε να επιλύσετε. Οι επιλογές των λύσεων είναι σε μορφή πολλαπλών επιλογών. Εάν το νούμερο της άσκησης είναι μέσα σε άσπρο πλαίσιο ³ σημαίνει ότι δεν έχει δοθεί ακόμα η απάντηση, εάν το νούμερο είναι σε μπλε πλαίσιο ¹ σημαίνει ότι έχετε απάντηση στην ερώτηση, εάν το νούμερο είναι στρογγυλό πλαίσιο ² σημαίνει ότι βρίσκεστε στον συγκεκριμένο αριθμό άσκησης. Μπορείτε να μεταφέρεστε στην προηγούμενη ή στην επόμενη άσκηση χρησιμοποιώντας και τα αντίστοιχα κουμπιά. **Αφού έχετε ολοκληρώσει το σύνολο των απαντήσεών σας θα πρέπει να επιλέξετε το κουμπί «Οριστική Υποβολή».** Προσοχή εάν δεν κάνετε οριστική υποβολή δεν θα καταχωρηθούν οι απαντήσεις σας και δεν θα μετρήσει η βαθμολογία τους.

The screenshot shows the interface of the exams.eex.gr website. On the left is a dark green sidebar with the logo of the Ministry of Education and Religious Affairs at the top. Below the logo is a search bar and a menu titled 'Επιλογές Εξέτασης' (Exam Selection) with a sub-item 'Ασκήσεις' (Exercises) selected. The main content area is white and displays the title 'Δοκιμαστική εξέταση' (Mock Exam) and 'Δοκιμαστική Άσκηση (ΠΡΩΤΟ ΜΕΡΟΣ - ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ ΠΟΛΛΑΠΛΗΣ ΕΠΙΛΟΓΗΣ)' (Mock Exercise (FIRST PART - MULTIPLE CHOICE QUESTIONS)). A grid of question numbers from 1 to 40 is shown, with question 2 selected. Below the grid, the question text is displayed: 'Ερώτηση 2 / 40 (Πολλαπλής Επιλογής (Μοναδική Απάντηση) — 1.50 βαθμοί)'. The question asks for the percentage of formaldehyde in a solution. Four radio button options are provided: 9.0, 4.5, 13.5, and 18.0. At the bottom of the question area are buttons for 'Προσωρινή αποθήκευση' (Save), 'Ακύρωση' (Cancel), 'Οριστική υποβολή' (Submit), and navigation arrows for '< Προηγούμενο' (Previous) and 'Επόμενο >' (Next).

ΥΠΟΣΤΗΡΙΞΗ

Στην αρχική σελίδα του exams.eex.gr θα υπάρχει σύνδεσμος επικοινωνίας με την τεχνική ομάδα, η οποία θα είναι στη διάθεσή σας καθ' όλη τη διάρκεια των εγγραφών και εξετάσεων. Προτείνουμε να επιλέγετε την επικοινωνία μέσω του συγκεκριμένου συνδέσμου αποφεύγοντας κατά το δυνατόν την αναμονή της τηλεφωνικής επικοινωνίας. Η τεχνική μας ομάδα θα σας απαντήσει το ταχύτερο δυνατό.

The screenshot shows the support form on the exams.eex.gr website. On the left is a dark green sidebar with a search bar and a menu titled 'Βασικές Επιλογές' (Basic Selections) with sub-items: 'Εξετάσεις' (Exams), 'Εγγραφή' (Registration), 'Εγχειρίδια' (Manuals), 'Επικοινωνία' (Communication), and 'Υποστήριξη' (Support) selected. A red arrow points to the 'Υποστήριξη' option. The main content area is white and contains a form with the following fields: 'Όνομα:' (Name), 'Επώνυμο:' (Surname), 'E-mail:' (Email), 'Τάξη:' (Grade), 'Τηλ.:' (Phone), 'Θέμα:' (Subject), and 'Σχόλια:' (Comments). A blue button at the bottom is labeled 'Υποβολή αιτήματος υποστήριξης' (Submit support request).

ΠΑΡΑΡΤΗΜΑ

Σταθερά αερίων	$R = 8,314 \text{ J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{mol}^{-1} = 0,082 \text{ L} \cdot \text{atm} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$	ΣΕΙΡΑ ΔΡΑΣΤΙΚΟΤΗΤΑΣ ΜΕΤΑΛΛΩΝ: K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Ni, Sn, Pb, H ₂ , Cu, Hg, Ag, Pt, Au
Αρ. Avogadro	$N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$	ΣΕΙΡΑ ΔΡΑΣΤΙΚΟΤΗΤΑΣ ΑΜΕΤΑΛΛΩΝ: F ₂ , O ₃ , Cl ₂ , Br ₂ , O ₂ , I ₂ , S
$\rho_{\text{H}_2\text{O}} = 1 \text{ g/mL}$	1 atm = 760 mm Hg	ΣΗΜΑΝΤΙΚΑ ΑΕΡΙΑ ΣΕ ΣΥΝΘΗΚΕΣ ΠΕΡΙΒΑΛΛΟΝΤΟΣ: HCl, HBr, HI, H ₂ S, HCN, CO ₂ , NH ₃ , SO ₃ , SO ₂
Μοριακός όγκος αερίου σε STP	$V_m = 22,4 \text{ L/mol}$	ΣΗΜΑΝΤΙΚΑ ΙΖΗΜΑΤΑ: Άλατα Ag, Pb, εκτός από τα νιτρικά Ανθρακικά και Φωσφορικά άλατα, εκτός K ⁺ , Na ⁺ , NH ₄ ⁺ Υδροξείδια μετάλλων, εκτός K ⁺ , Na ⁺ , Ca ²⁺ , Ba ²⁺ Θειούχα άλατα, εκτός K ⁺ , Na ⁺ , NH ₄ ⁺ , Ca ²⁺ , Ba ²⁺ , Mg ²⁺ Θειικά άλατα Ca ²⁺ , Ba ²⁺ , Pb ²⁺
	$K_w = 10^{-14}$ στους 25 °C	
Σταθερά Planck	$6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J/s}$	

ΑΛΦΑΒΗΤΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ ΑΤΟΜΙΚΩΝ ΜΑΖΩΝ ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ ΜΕ ΠΡΟΣΕΓΓΙΣΗ ΓΙΑ ΥΠΟΛΟΓΙΣΜΟΥΣ

1	ΑΖΩΤΟ	N	14	36	ΙΩΔΙΟ	I	127	71	ΠΡΑΣΕΟΔΥΜΙΟ	Pr	141
2	ΑΪΝΣΤΑΪΝΙΟ	Es	(254)	37	ΚΑΔΜΙΟ	Cb	112	72	ΠΡΟΜΗΘΕΙΟ	Pm	(145)
3	ΑΚΤΙΝΙΟ	Ac	(227)	38	ΚΑΙΣΙΟ	Cs	133	73	ΠΡΩΤΑΚΤΙΝΙΟ	Pa	231
4	ΑΜΕΡΙΚΙΟ	Am	(243)	39	ΚΑΛΙΟ	K	39	74	ΠΥΡΙΤΙΟ	Si	28
5	ΑΝΘΡΑΚΑΣ	C	12	40	ΚΑΛΙΦΟΡΝΙΟ	Ca	(251)	75	ΡΑΔΙΟ	Ra	226
6	ΑΝΤΙΜΟΝΙΟ	Sb	122	41	ΚΑΣΣΙΤΕΡΟΣ	Sn	119	76	ΡΑΔΟΝΙΟ	Rn	(222)
7	ΑΡΓΪΛΙΟ	Al	27	42	ΚΙΟΥΡΙΟ	Cm	(247)	77	ΡΗΝΙΟ	Re	186
8	ΑΡΓΟ	Ar	40	43	ΚΟΒΑΛΤΙΟ	Co	59	78	ΡΟΔΙΟ	Rh	103
9	ΑΡΓΥΡΟΣ	Ag	108	44	ΚΡΥΠΤΟ	Kr	84	79	ΡΟΥΒΙΔΙΟ	Rb	85
10	ΑΡΣΕΝΙΚΟ	As	75	45	ΛΑΝΘΑΝΙΟ	La	139	80	ΡΟΥΘΗΝΙΟ	Ru	101
11	ΑΣΒΕΣΤΙΟ	Ca	40	46	ΛΕΥΚΟΧΡΥΣΟΣ	Pt	195	81	ΣΑΜΑΡΙΟ	Sm	150
12	ΑΣΤΑΤΟ	At	(210)	47	ΛΙΘΙΟ	Li	7	82	ΣΕΛΗΝΙΟ	Se	79
13	ΑΦΝΙΟ	Hf	178,5	48	ΛΟΥΤΕΣΙΟ	Lu	175	83	ΣΙΔΗΡΟΣ	Fe	56
14	ΒΑΝΑΔΙΟ	V	51	49	ΛΩΡΕΝΣΙΟ	Lr	(257)	84	ΣΚΑΝΔΙΟ	Sc	45
15	ΒΑΡΙΟ	Ba	137	50	ΜΑΓΓΑΝΙΟ	Mn	55	85	ΣΤΡΟΝΤΙΟ	Sr	88
16	ΒΗΡΥΛΙΟ	Be	9	51	ΜΑΓΝΗΣΙΟ	Mg	24	86	ΤΑΝΤΑΛΙΟ	Ta	181
17	ΒΙΣΜΟΥΘΙΟ	Bi	209	52	ΜΕΝΤΕΛΕΓΕΒΙΟ	Mb	(256)	87	ΤΕΛΟΥΡΙΟ	Te	127
18	ΒΟΛΦΡΑΜΙΟ	W	184	53	ΜΟΛΥΒΔΑΙΝΙΟ	Mo	96	88	ΤΕΡΒΙΟ	Tb	159
19	ΒΟΡΙΟ	B	11	54	ΜΟΛΥΒΔΟΣ	Pb	207	89	ΤΕΧΝΗΤΙΟ	Tc	99
20	ΒΡΟΜΙΟ	Br	80	55	ΜΠΕΡΚΕΛΙΟ	Bk	(247)	90	ΤΙΤΑΝΙΟ	Ti	48
21	ΓΑΔΟΛΙΝΙΟ	Gb	157	56	ΝΑΤΡΙΟ	Na	23	91	ΥΔΡΑΡΓΥΡΟΣ	Hg	200
22	ΓΑΛΛΙΟ	Ga	70	57	ΝΕΟΔΥΜΙΟ	Nd	144	92	ΥΔΡΟΓΟΝΟ	H	1
23	ΓΕΡΜΑΝΙΟ	Ge	73	58	ΝΕΟ	Ne	20	93	ΥΤΤΕΡΒΙΟ	Yb	173
24	ΔΗΜΗΤΡΙΟ	Ce	140	59	ΝΙΚΕΛΙΟ	Ni	59	94	ΥΤΤΡΙΟ	Y	89
25	ΔΥΣΠΡΟΣΙΟ	Dy	162,5	60	ΝΙΟΒΙΟ	Nb	93	95	ΦΕΡΜΙΟ	Fm	(257)
26	ΕΡΒΙΟ	Er	167	61	ΝΟΜΠΕΛΙΟ	No	(102)	96	ΦΘΟΡΙΟ	F	19
27	ΕΥΡΩΠΙΟ	Eu	152	62	ΞΕΝΟ	Xe	131	97	ΦΡΑΓΚΙΟ	Fr	(223)
28	ΖΪΡΚΟΝΙΟ	Zr	91	63	ΟΛΜΙΟ	Ho	165	98	ΦΩΣΦΟΡΟΣ	P	31
29	ΗΛΙΟ	He	4	64	ΟΞΥΓΟΝΟ	O	16	99	ΧΑΛΚΟΣ	Cu	63,5
30	ΘΑΛΙΟ	Tl	204	65	ΟΣΜΙΟ	Os	190	100	ΧΛΩΡΙΟ	Cl	35,5
31	ΘΕΙΟ	S	32	66	ΟΥΡΑΝΙΟ	U	238	101	ΧΡΥΣΟΣ	Au	197
32	ΘΟΡΙΟ	Th	232	67	ΠΑΛΛΑΔΙΟ	Pd	106	102	ΧΡΩΜΙΟ	Cr	52
33	ΘΟΥΛΙΟ	Tm	169	68	ΠΛΟΥΤΩΝΙΟ	Pu	239	103	ΨΕΥΔΑΡΓΥΡΟΣ	Zn	65
34	ΙΝΔΙΟ	In	115	69	ΠΟΛΩΝΙΟ	Po	(210)				
35	ΙΡΙΔΙΟ	Ir	192	70	ΠΟΣΕΙΔΩΝΙΟ	Np	237				

Οι αριθμοί σε παρένθεση εκφράζουν τα περισσότερο σταθερά ισότοπα των τεχνητών στοιχείων.

ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ!!



Με την υποστήριξη της εταιρίας INTEROPTICS SA