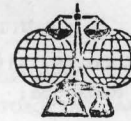


Ο Ν Ο Μ Α

Ατομο ή ομάδα	ως άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	ως κατιόν ή ανιόν	ως κατιόν ή ανιόν	ως ύποκαταστάτης	ως πρόθεμα στην ονοματολογία παραγών
$C_2H_2NO_2$	1,2-αιθενοδιυλο, -CH=CH- CA 76
$H_2NCOCO-$	βινυλιδενο, $H_2C=C=A-4.1$ CA 66
$C_2H_2NO_2$	αιθενυλιδενο, $H_2C=C=CA 76$
$H_2NCOCO-$	όξαμύλο, $H_2NCOCO-C-431.2$ CA 66
$N=C-COOH$	άμινοοξοακετυλο CA 76
C_2H_2O
κυανοξείκό οξύ	καρβονυλομεθυλενο, $-COCH_2-$ CA 66
μετένλιο $CH_2=C=O$	1-όξο-1,2-αιθανοδιυλο CA 76
					όξοαιθυλένο, $-COCH_2-$ CA 66



ΔΙΕΘΝΗΣ ΕΝΩΣΗ ΚΑΘΑΡΗΣ
ΚΑΙ ΕΦΑΡΜΟΣΜΕΝΗΣ ΧΗΜΕΙΑΣ
(INTERNATIONAL UNION OF PURE
AND APPLIED CHEMISTRY, IUPAC)

ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ ΑΝΟΡΓΑΝΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

1977

ΟΔΗΓΟΣ ΓΙΑ ΤΗΝ ΧΡΗΣΙΜΟΠΟΙΗΣΗ
ΤΗΣ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ ΤΗΣ ΑΝΟΡΓΑΝΟΥ
ΧΗΜΕΙΑΣ: ΟΡΙΣΤΙΚΟΙ ΚΑΝΟΝΕΣ ΤΟΥ 1970

ΑΘΗΝΑ
ΕΝΩΣΗ ΕΛΛΗΝΩΝ ΧΗΜΙΚΩΝ

Για δημόσια κρίση μέχρι Ιουλίου 1982

ΕΠΙΤΡΟΠΗ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ ΑΝΟΡΓΑΝΟΥ
ΧΗΜΕΙΑΣ ΤΗΣ ΙΥΡΑΚ

Τά μέλη τής 'Επιτροπής κατά τήν περίοδο 1971-1975 μέσα στην οποία
καταρτίσθηκε ὁ ὁδηγός αὐτός ἦταν τά ἀκόλουθα:

Ἐπίτιμα Μέλη

<u>Πρόεδρος</u> :	1971-75	W.C.Fernelius (H.Π.A.)
<u>Ἀντιπρόεδρος</u> :	1971-73	K.A.Jensen (Δανία)
<u>Γραμματεῖς</u> :	1971-72	J.E.Prue ('Ἡνωμένο Βασίλειο)
	1972-73	J.Chatt ('Ἡνωμένο Βασίλειο)
	1973-75	D.M.P.Mingos ('Ἡνωμένο Βασίλειο)
<u>Μέλη</u> :	1971-75	R.M.Adams (H.Π.A.)
	1971-73	J.Chatt ('Ἡνωμένο Βασίλειο)
	1971-75	L.F.Bertello ('Αργεντινή)
	1971-75	K.-Ch.Buschbeck ('Ομοσπ.Δημοκρ. τῆς Γερμανίας)
	1971-75	Y.Jeannin (Γαλλία)
	1973-75	G.J.Leigh ('Ἡνωμένο Βασίλειο)
	1971-75	B.Myasoedov (Ε.Σ.Σ.Δ)

Ἐπικουρικά Μέλη:

	1973-75	J.Chatt ('Ἡνωμένο Βασίλειο)
	1971-75	T.Erdely-Gruz (Ούγγαρία)
	1973-75	K.A.Jensen (Δανία)
	1971-73	G.J.Leigh ('Ἡνωμένο Βασίλειο)
	1971-75	W.H.Powell (H.Π.A.)
	1973-75	J.Riess (Γαλλία)
	1971-75	C.Schäffer (Δανία)
	1971-75	A.A.Vlček (Τσεχοσλοβακία)
	1971-73	E.Weiss ('Ομοσπ.Δημοκρ. τῆς Γερμανίας)
	1971-75	K.Yamasaki ('Ἰαπωνία)

Διεθνή Ἐπικουρικά Μέλη:

	1973-75	T.D.Coyle (H.Π.A.)
	1973-75	J.Klikorka (Τσεχοσλοβακία)
	1973-75	E.Fluck ('Ομοσπ.Δημοκρ.τῆς Γερμανίας)

CO ₃	<u>ἀνθρακικό</u> 5.214	<u>καρβονατο</u> 7.311	<u>καρβονοδίοξιδο</u> , -O-C(O)-O- C-205.2. CA 66 καρβονοδίοξιδο(οξυ) CA 76
CS	<u>θειοκαρβονυλο</u> ~7.323	<u>θειοκαρβονυλο</u> , -SC- C-108.2.C-543.2. C-545.1.CA 66 καρβονοθειοϋλο, SC= CA 76
CS ₂	<u>δισουλφίδιο τοῦ ἀνθρακα</u> 2.21*2.22* 2.251	<u>δισουλφίδιο</u> <u>ἀνθρακα</u>	δι.θειοκαρβοξυλατο, -S-C(S)- C-86.1
C ₂	<u>διάνθρακας</u> 1.4 <u>αίθουλονυλένιο</u> A-4.3.C-81.1	<u>ἀκετυλίδιο</u> αἰθουylene 3.211* 7.313 C-84.3 αἰθουνοδίοξιλο αἰθουνοδίοξιλο δίοσ C-84.3	αἰθουylene, -C≡C- CA 66* A-4.3 αἰθουνοδίοξιλο, -C≡C- CA 76
C ₂ H	<u>αἰθουνύλιο</u> A-3.5* C-81.1	<u>αἰθουνοδίοξιλο</u> αἰθουνοδίοξιλο C-83.1 C-84.3	αἰθουνοδίοξιλο αἰθουνοδίοξιλο, HC≡C- A-3.5
C ₂ H ₂	<u>ἀκετυλένιο</u> A-3.2 ~C-83.1	<u>αἰθουνοδίοξιλο</u> δίοσ, ~C-84.3 βινυλένιο 7.313	αἰθουνοδίοξιλο, -CH=CH- A-4.3* CA 66

ΟΝΟΜΑ	
*Ατομο ή ομάδα	*ως άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα
*ως κατιόν ή ανιόν	*ως υποκαταστάτης
*ως πρόθεμα στην ονοματολογία παράγωγων	
CNS, NCS
CNSe
SeCN
CNSe
NCSe
CO
CO ₂

θειοκυανι- ισοθειοκυανια- ισοθειοκυανατο, SCN-
 κώ το ~7.311.7.33 C-833.1*CA.76
 θειοκυανατο-
N 7.33
 σεληνοκυα- σεληνοκυανια- σεληνοκυανατο, NCSe-
νικώ ~5.214 το ~7.33 C-833.1*CA.76
 σεληνοκυανια-
το-Se ~7.33
 σεληνοκυανι- ισοσεληνοκυα- ισοσεληνοκυανατο,
 νικώ νατο ~7.33 SeCN- C-833.1
 σεληνοκυανια-
το-N ~ 7.33
καρβονυλο καρβονυλο, OC= C-72.1*
 7.323 C-108.2*C-403.2*
 CA.76
διοξειδιο αν- καρβοξυλατο, -OC(O)-
θρακα 7.321 C-86.1



I. U. P. A. C.

ΤΜΗΜΑ ΑΝΟΡΓΑΝΟΥ ΧΗΜΕΙΑΣ
 ΕΠΙΤΡΟΠΗ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ ΑΝΟΡΓΑΝΟΥ ΧΗΜΕΙΑΣ

ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ ΑΝΟΡΓΑΝΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

*Οδηγός για την χρησιμοποίηση της

"ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ ΤΗΣ ΑΝΟΡΓΑΝΟΥ ΧΗΜΕΙΑΣ : ΟΡΙΣΤΙΚΟΙ ΚΑΝΟΝΕΣ 1970"

(Δεύτερη Έκδοση που δημοσιεύθηκε τό 1971 ως "τό Κόκκινο Βιβλίο" καί στο Pure Appl. Chem., Vol.28, No 1)

Συμπεριλαμβάνει αναθεωρημένο καί σημαντικά επανωξημένο τμήμα γιά τά ΟΝΟΜΑΤΑ ΙΟΝΤΩΝ ΚΑΙ ΡΙΖΩΝ καί ΠΙΝΑΚΑ ΑΤΟΜΙΚΩΝ ΒΑΡΩΝ ΤΟΥ 1975

ΑΘΗΝΑ
 ΕΝΩΣΗ ΕΛΛΗΝΩΝ ΧΗΜΙΚΩΝ

Για δημόσια κρίση μέχρι Ιουνίου 1982

CN	(μονο)κυανογόνο ~1.4 <u>κυανογόνο</u>	κυανίδιο	κυανο 7.312	κυανο,NC- C-10.2·
CN,NC	3.221	κυανο-~7.33	C-832.5·CA 76
CN ₂	ισοκυανον7.33	ισοκυανον,CN- C-833.1·
	CA 66	CA 76
	κυανο-~N 7.33	
	καρβοδιϋμιδα-	μεθανοτετραϋλοδι-
	το(2-) 7.314	νιτριλο,-N=C=N-
	μεθανοτετραϋ-	CA 66
	λοδιαμιδο 7.311	κυανοϋμινο,N=C-N=
	κυαναμιδατο(2-)	
	7.314	
CNO,OCN	5.214	κυανικό	κυανато ~7.311·
	7.33	C-833.1· CA 76
CNO,NCO	κυανато-Q 7.33	
	ισοκυανато	ισοκυανато,OCN-
	~7.311·7.33	C-833.1·CA 76
CNO,ONC	κυανато-N 7.33	
	φουλυμινικό	φουλυμινато
CNS,SCN	θειοκυανογόνο	5.214	~ 7.311
	θειοκυανι-	θειοκυανато,NCS-
	κός 5.23	~ 7.311·7.33
	θειοκυανато-	C-833.1·CA 76
	~ 7.33	

ΗΝΩΜΕΝΟ ΒΑΣΙΛΕΙΟ

Pergamon Press Ltd.,Headington Hill
Hall,Oxford OX30BW,England

Η.Π.Α.

Pergamon Press Inc.,Maxwell House,
Fairview Park,Elmsford,New York
10523,U.S.A.

ΚΑΝΑΔΑΣ

Pergamon of Canada Ltd.,75 The East
Mall,Toronto,Ontario,Canada

ΑΥΣΤΡΑΛΙΑ

Pergamon Press (Aust.) Pty Ltd.,19a
Boundary Street,Rushcutters Bay,N.S.W.
2011,Australia

ΓΑΛΛΙΑ

Pergamon Press SARL,24 Rue des Ecoles,
75240 Paris,Cedex 05,France

ΔΥΤΙΚΗ ΓΕΡΜΑΝΙΑ

Pergamon Press GmbH,6242 Kronberg-Tau-
nus,Pferdstrosse 1 ,Frankfurt-am-Main,
West Germany

Copyright 1977 I.U.P.A.C.

Διατηρούνται όλα τα δικαιώματα.Κανένα μέρος αυτής της δημοσιεύ-
σεως δεν μπορεί να αναδημοσιευθεί,να μεταδοθεί με οποιοδήποτε μι-
σο,και γενικά να χρησιμοποιηθεί,χωρίς την γραπτή άδεια των έκδο-
τών.

Πρώτη Έκδοση 1977

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Ός άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	Ός κατιόν ή κατιοντική ρίζα	Ός άνιόν	Ός ύποκαταστάτης	Ός πρόθεμα στην ονοματολογία παραγώνων
CH ₄ N ₃	γουανιδίνο, H ₂ NC (=NH) NH- C-961.2·CA66 (άμινοϋμίνο μεθυλο) αμινο, CA 76 άμινοαμιδίνο, H ₂ NHC (=NH)- CA 66 ύδραζινοϋμίνομεθυλο CA 76 άμινοϋδραζονομεθυλο H ₂ N-NC (NH ₂) - CA 76
CH ₅	μεθανίόν H ₅ C ⁺
CClO χλωροφωμόλιο	χλωροφωμόλιο	χλωροφωμόλιο χλωροφωμόλιο ClC(O) - C-10.3·C-81.1· C-481.2
ClC(O)	κατιόν χλωροφωμύλιου C-83.1 λίου C-83.1 χλωροξομεθύλιο ~ C-83.1 χλωροφωμόλιο χλωροκαρβο- C-10.3·C-481.2·CA 66 νυλο ClC(O) - CA 76

ΠΕΡΙΕΧΟΜΕΝΑ

Έπεξηγηματικό σημείωμα	1
Είσαγωγή	2
Τί είναι οι ανόργανες ενώσεις;	2
Όνόματα διαδών	3
Βασικές άρχές σχετικές με την ονοματολογία	3
Τύποι ονομάτων πού χρησιμοποιούνται στην Χημεία	3
1. Άπλά δυαδικά όνόματα	3
2. Όνόματα μοριακών ύδριδίων ή -ανίων	3
3. Όνόματα παραγώνων (§C-0.1)	3
4. Κατιόντα πού προκύπτουν από μοριακά ύδρίδια μετά την προσθήκη πρωτονίων	3
5. Όξοξέα και τά άλατά τους	4
6. Συμπυκνωμένα όξέα και τά άλατά τους	4
7. Μικτά άλατα	4
8. Όνόματα αντικαταστάσεως	4
9. Όνόματα συντάξεως (§7)	4
10. Όνόματα χαρακτηριστικών τάξεων	4
11. Ονοματολογία χαρακτηριστικών επίθεμάτων	4
12. Προσθετικά όνόματα	4
13. Άφαιρετικά όνόματα	4
Τρόπος έργασίας	4
Βιβλιογραφία	7
Όνόματα ίόντων και ριζών	8
Πίνακας ατομικών βαρών τοϋ 1975	71
Σχόλια της Έλληνικής Έπιτροπής Άνοργάνου	
Όνοματολογίας	76

ΕΛΛΗΝΙΚΗ ΑΠΟΔΟΣΗ ΤΟΥ ΠΡΩΤΟΤΥΠΟΥ ΤΟΥ
 HOW TO NAME AN INORGANIC SUBSTANCE
 1 9 7 7
 A GUIDE TO THE USE OF NOMENCLATURE
 OF INORGANIC CHEMISTRY: DEFINITIVE
 RULES 1 9 7 0

PERGAMON PRESS

CH ₃ S	μεθυλοσουλφανύλιο C-81.1	μεθυλοθεφο(1+) ~ 3.13	μεθανοθειο- λιωδ 7.312	μεθανοθειο- λατο 7.312	μεθυλοθειο, CH ₃ S- C-514.1*CA 76
	μεθυλοθεφο C-81.1	κατιόν μεθυλοσουλ- φανυλίου C-83.1	μεθυλοσουλ- φιδιο ~C-206	μεθυλοσουλ- μεθυλο θειο 7.312	
	μεθυλοσουλφανυλίου C-81.1	κατιόν μεθανοσουλ- φενυλίου C-83.1			
		μεθυλοσουλφανύλιο C-83.1			
		μεθανοσουλφενύλιο C-83.1			
		κατιόν μεθανίου C-83.3	μεθανιο	μεθανιουμυλο, H ₄ C ⁺ - A-1.2.C-83.3
CH ₄	μεθάνιο A-1.1	μεθανιουμύλιο C-83.3			
		μεθυλαμινύλιο C-81.2	μεθυλαμί- διο 3.221*	μεθυλαμιδο ~7.311	μεθυλαμινο, CH ₃ NH- C-811.4
		κατιόν μεθυλαμινο- λίου	~7.311	μεθυλαμινα- νιο 7.314*	μεθυλαμινο, CH ₃ N ⁺ H= C-82.1.C-82.2
				~ C-87	

Ο Ν Ο Μ Α

Ατομο ή ομάδα	ως άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	ως κατιόν ή τιμή ρίζα	ως άτιόν - ως άνιόν	ως ύποκαταστάτης	ως πρόθεμα στην ονοματολογία παραγώνων
CH_3N_2 $\text{H}_2\text{NC}(=\text{NH})$	άμιδινο, $\text{H}_2\text{NC}(=\text{NH})$ - C-951.4* CA 66
CH_3N_2 $\text{HC}(=\text{NH})\text{NH}$	άμινοϊμινομεθυλο CA 76 ίμινομεθυλαμινο, C-951.4* CA 76 φορμυλιδουλαμινο CA 66
$\text{CH}_3\text{N}_2\text{O}$	ούρεΐδο, H_2NCONH - C-971.2* CA 66 [(αμινοκαρβονυλο) αμινο] CA 76
$\text{CH}_3\text{N}_2\text{O}$	καρβαζουλο, H_2NNHCO - C-984.1* CA 66 ύδραξινοκαρβονυλο CA 76

20

* Δέν συνιστάται πλέον τό όνομα γουανυλο ούτε από την IUPAC ούτε από τά CA.

Έπιτροπή Όνοματολογίας Άνοργάνου Χημείας

ΠΩΣ ΠΑΙΡΝΕΙ ΟΝΟΜΑ ΜΙΑ ΑΝΟΡΓΑΝΟΣ ΕΝΩΣΗ

Όδηγός για τήν χρησιμοποίηση του βιβλίου

"Όνοματολογία της Άνοργάνου Χημείας: Όριστικοί κανόνες
του 1970"

(Τό Κόκκινο Βιβλίο)

Έπεξηγηματικό Σημείωμα. Η Έπιτροπή Όνοματολογίας Άνοργάνου Χημείας της IUPAC είχε εκδόσει για πρώτη φορά τό 1940 σειρά κανόνων σχετικών μέ τήν ονοματολογία των άνοργάνων ούσιών. Άναθεωρήσεις οι όποιες έγιναν άργότερα δημοσιεύθηκαν ως όριστικοί Κανόνες του 1957 (πού και τότε ονομάσθηκαν "Κόκκινο βιβλίο") και Όριστικοί Κανόνες του 1970 (δεύτερη έκδοση του "Κόκκινου Βιβλίου"¹). Άν και οι κανόνες αυτοί είναι λεπτομερείς και έκτεταμένοι, Χημικοί οι όποιοι δέν έχουν μεγάλη πείρα στην Άνόργανο Χημεία άναφέρουν ότι σε είδικές περιπτώσεις οι κανόνες εφαρμόζονται δύσκολα. Έλπίζεται ότι αυτός ο οδηγός θά βοηθήσει, όσους θά έχουν τήν εύκαιρία νά χρησιμοποιήσουν τό "Κόκκινο Βιβλίο", νά έντοπίζουν γρηγορώτερα τά τμήματα εκείνα των κανόνων (τά όποια έπισημαίνονται μέ αριθμό κανόνος) τά σχετικά μέ τά πεδία των ένδιαφερόντων τους.

Η φύση της ονοματολογίας είναι τέτοια ώστε δέν είναι δυνατό νά χρησιμοποιηθεί σχήμα διαμορφώσεως ονομάτων τελείως άνεξάρτητα από τίς μεθόδους ονοματολογίας άλλων πεδίων της χημείας. Άκόμη, η ονοματολογία είναι ύπόθεση συνεχώς άναπτυσσόμενη. Γι' αυτό ο οδηγός αυτός περιέχει μερικές βιβλιογραφικές πηγές κανόνων της "Όνοματολογίας της Όργανικής Χημείας"^{2,3}, πού δείχνονται μέ πρόταση, στον αριθμό του κανόνος, του γράμματος του τμήματος (Α, Β, C ή D). Περιέχει επίσης είδική άναφορά στην "Όνοματολογία των Άνοργάνων Ένώσεων του Βορίου"⁴. Τό τμήμα D των όργανικών κανόνων, σχετίζεται ιδιαίτερα πρός τόν οδηγό αυτό γιατί διαμορφώθηκε μέ συνδυασμένη

προσπάθεια των 'Επιτροπών 'Ονοματολογίας 'Οργανικής Χημείας και 'Ανοργάνου Χημείας και γιατί καλύπτει τις 'Οργανομεταλλικές ενώσεις, αλύσεις και δακτυλίους με έτεροάτομα σε κανονική διάταξη, και οργανικές ενώσεις οι οποίες περιέχουν φωσφόρο, άρσενικό, αντιμόνιο, βισμούθιο, πυρίτιο και βόριο.

Είσαγωγή. Δέν υπάρχει ακόμη συγκεκριμένη μέθοδος με την οποία να παίρνουν ονόματα όλες οι άνοργανες ενώσεις. 'Αντί γι' αυτό, οι άνοργανες ενώσεις έχουν χωρισθεί σε διάφορες γενικές ομάδες για κάθε μία από τις οποίες έχει αναπτυχθεί συγκεκριμένη μέθοδος ονοματολογίας. Αύτός ο τρόπος είναι σχεδιασμένος για να βοηθή ατομα με ειδικά προβλήματα ονοματολογίας ενώσεων, κυρίως άνοργάνων ενώσεων, να βρίσκουν γρήγορα τους κανόνες τους κατάλληλους για τό ιδιαίτερο πρόβλημά τους.

Τί είναι οι άνοργανες ενώσεις; 'Ως άνοργανες ενώσεις μπορούν γενικά να χαρακτηρισθούν ενώσεις οι οποίες αποτελούνται από συνδυασμούς όλων των στοιχείων, εκτός από εκείνες που αποτελούνται κυρίως από αλύσεις και δακτυλίους ατόμων άνθρακα και έχουν ενωμένα, με τά σκελετικά ατομα, καθωρισμένα ατομα και/ή ομάδες. Τέτοιες ενώσεις παίρνουν όνομα με βάση τις αρχές της 'Οργανικής Χημικής 'Ονοματολογίας^{2,3}. Παρ' όλα αυτά, ο αριθμός των γνωστών ενώσεων οι οποίες σήμερα σαφώς άφορούν την οργανική ονοματολογία είναι πολύ μεγαλύτερος από τον αριθμό εκείνων που είναι καθαρά άνοργανες. 'Επί πλέον, η ανάπτυξη της Χημείας κατά τον αιώνα αυτό όηρηξε τέτοια ώστε να έχει γίνει άσπής ή γραμμή διακρίσεως μεταξύ των δύο μεγάλων αυτών κλάδων της Χημείας, σε μερικές μάλιστα περιπτώσεις έχει εξαλειφθεί τελείως. Παράγωγα των μοριακών ύδριδίων των στοιχείων όπως RPH₂, R₃As, κ.λ.π. (§ D-5-7), οργανομεταλλικές ενώσεις όπως R₂SnCl₂ (§D-3), και ιδιαίτερα η ταχύτητα αύξανόμενη περιοχή των ενώσεων συντάξεως (§ Κεφ. 7; § D-3) αποτελούν πεδία που άφορούν και τις δύο ομάδες ενώσεων. 'Ετσι κάθε μελλοντική εξέλιξη σχετική με την ονοματολογία άπαιτεί συνεργασία μεταξύ των άνοργάνων και οργανικών χημικών όπως και τό να λαμβάνονται υπ' όψιν από κάθε ομάδα οι βασικές αρχές της ονοματολογίας και των δύο ομάδων.

CH ₂ N ₂	θειοκαρβαμυλο	θειοκαρβαμυλο,
H ₂ NC(S)-	C-547.1	H ₂ NC(S) CA 76
CH ₂ N ₂ O	καρβαμυλαμινολένιο	άμινοθειοξομεθυλο,
H ₂ NC(O)N	C-81.2	C-431.2 C-547.1 CA76
CH ₂ N ₂ O	καρβονυλοδιαμινολένιο	καρβαμυλιμινο,
HNC(O)NH	C-81.2	H ₂ NC(O)N=C-815.3.
CH ₃	μεθύλιο A-1.2.C-81.1	καρβένιο C-83.1	μεθανύλιο C-84.3	CA 66
		μεθύλιο C-83.1	κατιόν μεθυλίου C-83.1* 3.12	(άμινοκαρβονυλο)ιμι-
		κατιόν μεθυλίου C-83.1	κατιόν μεθοξυλίου C-83.1	νο CA 76
		κατιόν μεθυλίου C-81.1*	C-205.1	οуреύλενο, -HNC(O)NH-
			μεθοξύλιο C-83.1	CA 66
			μεθυλοεϋγόνο(1+)	C-72.2* C-971.3
			3.13	καρβονυλοδιιμινο
			μεθυλοεξεί-	CA 76
			δίο C-206	μεθυλο, H ₃ C- A-1.2*
				CA 76

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα 'ας άόρτιστο άτομο, 'ας κατιόν ή κατιον- 'ας άνιόν 'ας ύποκατα- 'ας πρόθεμα στην όνοματολογία παρα- μόριο ή ρίζα τική ρίζα στάτης γώνων

CH ₂ NO NH ₂ CO	καρβαμυλλιο C-81.1.1* C-431.2	καρβαμυλλιο C-83.1 κατιόν καρβαμυ- λλίου C-83.1	καρβαμυλλο C-431.2	άμινοκαρβονυλο, H ₂ NC(O)- CA 76 καρβαμυλλο C-431.2* CA 66 φορμυλο HC(O)NH- C-823.1* CA 66 φορμυλ αμινο CA 76
CH ₂ NO ₂ NH ₂ CO ₂	καρβαμυλλο C-431.1 καρβαμυλλο C-431.1	καρβαμυλλοξυ, NH ₂ C(O) 2-
CH ₂ NO ₂ O ₂ NCH ₂	νιτρομεθυλο, O ₂ NCH ₂ - νιλο, O ₂ NCH ₂ -

Όνόματα ομάδων. Έξ αίτιας της όμοιότητας στην συμπεριφορά δύο ή περισσότερων στοιχείων ή ενώσεων χρειάζονται συχνά όνόματα ομάδων για να διακρίνονται μικρές ή μεγάλες ομάδες στοιχείων ή ενώσεων π.χ. αλογόνα, στοιχεΐα μεταπτώσεως (βλέπε § 1.2), υπερτολλίδες (βλέπε §9).

Βασικές άρχές σχετικές με την όνοματολογία. Αριθμός ό - Ξειδώσεως (§0.1) * αριθμός συντάξεως (§0,2) * πολλαπλασιαστικά προθέματα (§0.31) * παρενθετικά σύμβολα (§0.33) * χρησιμοποίηση πλάγιων στοιχείων (Δειψίλας) (§0.34).

Τύποι όνομάτων πού χρησιμοποιούνται στην Χημεία. Στην Χημεία ύπάρχει μεγάλος αριθμός ενώσεων διαφόρων κατηγοριών. Αυτό έχει σαν αποτέλεσμα την χρησιμοποίηση διαφόρων ειδών όνομάτων. Μερικά από αυτά παρουσιάζονται συχνότερα στην Άνόργανο Χημεία καί Άλλα στην Όργανική Χημεία. Όταν μία ένωση περιέχει ταυτόχρονα ομάδες ατόμων πού συνήθως αναφέρονται ως άνόργανες ομάδες καί Άλλες πού θεωρούνται όργανικές, μπορεί να ύπάρχουν μέσα στο ίδιο όνομα τμήματα πολλών ειδών όνομάτων.

1. Άπλά δυαδικά όνόματα: Δισουλφίδιο του άνθρακα, CS₂ * διοξείδιο του πυριτίου, SiO₂ * τριχλωρίδιο του φωσφόρου, PCl₃ * χλωρίδιο του χαλκού (II), CuCl₂ * κ.ο.κ. (Σημειώνεται ότι όνόματα αυτού του τύπου χρησιμοποιούνται επίσης καί για πολλές ενώσεις πού περιέχουν περισσότερα από δύο διαφορετικά είδη ατόμων).

2. Όνόματα μοριακών ύδριδίων ή -ανίων: Γερμανάνιο, GeH₄ * διβοράνιο, B₂H₆ * κ.λ.π. Σε αυτόν τον τομέα παραμένουν άκόμη πολλά καθιερωμένα όνόματα: Άμμωνία, NH₃, ύδραζίνη, N₂H₄, φωσφίνη PH₃, κ.ο.κ.

3. Όνόματα παραγών (§ C-0.1): Χλωροσιλάνιο, SiH₃Cl * τετραμεθυλοσιλάνιο, (CH₃)₄Si * διμεθυλοφωσφίνη, (CH₃)₂PH * 2-βρωμο-3-χλωροπενταβοράνιο (9), B₅H₇BrCl, κ.λ.π. Έδώ χρησιμοποιούνται όνόματα για τίς ρίζες (ύποκαταστάτες) (άνόργανες ή όργανικές), τίς μητρικές ενώσεις καί την κυρία ομάδα όπως καί δείκτες θέσεως.

4. Κατιόντα πού προκύπτουν από μοριακά ύδρίδια (ή τά παράγωγά τους) μετά την προσθήκη πρωτονίου: Βρωμίδιο του άμ-

μωνίου NH_4Br ή $[\text{NH}_4]^+$, Br^- · χλωρίδιο του φωσφονίου PH_4Cl ή $[\text{PH}_4]^+$, Cl^- · υδρογονοθειικό γουανιδίνιο $[\text{CH}_6\text{N}_3]^+$, $[\text{HSO}_4]^-$.
 έξαφθοροφωσφορικό τετραμεθυλοαμμώνιο, $[\text{N}(\text{CH}_3)_4]^+$, $[\text{PF}_6]^-$.

5. Όξοξέα και τὰ άλατά τους (χρησιμοποίηση των προθεμάτων και καταλήξεων ύπο-, -ώδες, -ικός και ύπερ-): Νιτρικό όξύ, HNO_3 · νιτρώδες νάτριο, NaNO_2 · υπερωδικό όξύ, H_5IO_6 .

6. Συμπυκνωμένα όξέα και τὰ άλατά τους: Διφωσφορικό όξύ, $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ · κυκλο-τριφωσφορικό Νάτριο, $\text{Na}_3\text{P}_3\text{O}_9$ · δωδεκαμολυβδαινοφωσφορικό όξύ, $\text{H}_3\text{PMo}_{12}\text{O}_{40}$.

7. Μικτά άλατα: χλωρίδιο ύδροξειδίου του μαγνησίου $\text{MgCl}(\text{OH})$ · άνθρακικό κάλιο νάτριο, KNaCO_3 .

8. Όνόματα αντικαταστάσεως: θειοθειικό όξύ, $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ · σεληνοκυανικό ίόν, SeCN^- · τριθειοανθρακικό κάλιο, K_2CS_3 · δικαρβα-closο πενταβοράνιο(5), $\text{B}_3\text{C}_2\text{H}_5$.

9. Όνόματα συντάξεως (§7).

10. Όνόματα χαρακτηριστικών τάξεων: Άνθρακικός άνυδρίτης, CO_2 · φωσφορυλο χλωρίδιο, POCl_3 · θειικό διαμίδιο, $\text{SO}_2(\text{NH}_2)_2$ · κ.α. (§5.3). Τέτοιου τύπου όνόματα χρησιμοποιούνται ακόμη αλλά δέν συνιστώνται, ιδιαίτερα για τούς άνυδρίτες.

11. Όνοματολογία χαρακτηριστικών επιθεμάτων: Υδροζινοσουλφονικό όξύ, $\text{H}_2\text{NNHSO}_2\text{OH}$, (§3.33).

12. Προσθετικά όνόματα: Όξειδιο της τριφαινυλοφωσφίνης, $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{PO}$ (§D-5.4), άμμωνία -τριφθορίδιο του βορίου(1/1), $\text{H}_3\text{N.BF}_3$ (§8).

13. Αφαιρετικά όνόματα. Σε όρισμένα πεδία της Όργανικής Χημείας χρησιμοποιείται ένας τύπος όνομάτων που δείχνει τήν άπομάκρυνση άτόμων ή ομάδων από ένωση της όποιας τό όνομα είναι συστηματικό ή καθιερωμένο: δε-N-μεθυλομορφίνη (άπομάκρυνση ενός CH_2) · 6-δεσσοξυ-α-D-γλυκοπυρανόζη (άπομάκρυνση ενός-O-) (C-0.4). Στην άνόργανο όνοματολογία χρησιμοποιούνται πολύ λίγο τέτοια όνόματα άν και τώρα φαίνεται ότι προσφέρουν τήν καλύτερη λύση σε προβλήματα που άπαντώνται σε μερικές πλειάδες του βορίου (§7.5 της βιβλ.4).

Τρόπος Έργασίας

1. 'Η ούσια είναι στοιχετο;

CHO_3	HCO_3
CH_2	SCH
CH_2N	$\text{HC}(\text{NH})$
CH_2N	$\text{H}_2\text{C}=\text{N}$

ΟΝΟΜΑ

Ατομο ή ομάδα	Άνε άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	Άνε κατιόν ή ανιόν- άνε άποκατα- στήης	Άνε πρόθεμα στήν όνοματολογία παρα- γώνων
C	(μονο)άνθρακας 1.4	καβίδιο 2.22.3.21	μεθανοτετραύλο, C≡D-4.4 CA 76
CH	καβυλο,-C- CA 76
CHO (2)	μεθυλιδυνο A-4.1 7.313	μεθυλιδυνο,HC≡ A-4.1.1. CA 76
HC(O)	φορμύλιο C-81.1 C-404.1	κατιόν φορμυλίου C-83.1 φορμύλιο C-83.1	φορμυλο,HC(O)- C-10.3.3. C-304.2. C-404.1. CA 76
CHOS	θειοκαρβοξύλιο C-81.1	θειοκαρβοξύ,HS(O)C-
HS(O)C	C-541.1	C-541.1. CA 76
HO(S)C
CHO ₂	καρβοξύλιο C-81.1	καρβοξύ,-COOH C-10.3.3. C-401.2. CA 76
HO(C)O	C-401.3	φορμυλοξύ,HC(O)O- C-463.3

16

a. Βλέπε §1.1 και Πίνακα I. (Στόν όδηγό αυτό είναι προσ- αρτημένος πίνακας τών στοιχειών με σύμβολα, άτομικούς αριθμούς και άτομικά βάρη).

b. Έκτός από τό άπλό όνομα, πιθανώς νά χρειάζεται νά δη- λωθεί και ή άλλοτροπική μορφή (§1.4).

c. Στην περίπτωση που χρειάζονται όνόματα ομάδων τών στοιχειών βλέπε §1.2.

d. Στην περίπτωση που είναι επιθυμητό νά γίνει άναφορά σε όρισμένο ίσότοπο ενός στοιχείου βλ. §1.15, 1.3.

2. Υπάρχει άνάγκη νά δηλωθεί ή παρουσία ώρισμένου ίσο- τόπου σε μιá ένωση; βλέπε §1.32 και κατόπιν τό παρακάτω σχετι- κό τιμήμα.

3. Είναι ή ούσία δυαδική ένωση (δύο διαφορετικά στοιχεία);

a. Βλέπε §2.2 για γενική διαπραγμάτευση (έπίσης §3.1- 3.3) και §2.3 άν από τήν ούσία προκύπτει όμοπολυατομικό άνιόν (N_3^- , S_x^{2-} , I_3^- , κ.ο.κ.) (έπίσης §3.221).

b. Υπάρχουν ειδικοί κανόνες για τά ύδρίδια του βορίου. Βλέπε §11 και βιβλ. 4.

c. Άν τό ύδρίδιο είναι άλυσιδωτό, βλ. §2.3 και D-4 "άν δακτύλιος, βλ. § D-4.

d. Ούσία με μή στοιχειομετρική σύνθεση χρειάζεται ειδική έπεξεργασία. Βλ. §9.

e. Η ούσία είναι ρίζα; βλέπε §3.3 και Πίνακα II.

4. Η ούσία είναι ένωση τριαδική (τρία διαφορετικά στοιχεία);

a. Μερικές τριαδικές ενώσεις ($NaNH_2$, KCN , $Ca(OH)_2$, κ.α.) θεω- ρούνται ψευδοδυαδικές. Βλέπε §2.2, 3.13-3.16 και 3.221-3.223. Άν είναι ρίζα βλέπε §3.3 και Πίνακα II.

b. Είναι δυνατόν νά θεωρηθεί ή ούσία σάν παράγωγο μιās δυαδικής ένωσης;

i. Για τήν περίπτωση προϊόντος ύποκαταστάσεως πτητικού ύδριδίου ($ClNH_2$, $BrSiH_3$, κ.λ.π.) βλέπε §2.3, 3.221, D-5.1, και D-7.4. Για παράγωγα ύδριδίων του βορίου, βλέπε §11 και βιβλ. 4.

5

ii. Για προϊόν ύποκαταστάσεως ομογενοῦς ἀλυσίδας ἢ δακτυλίου βλέπε § D-4.1, D-4.2, καὶ D-6.1.

iii. Για προϊόν ἀντικαταστάσεως ἢ παράγωγο βορανίου βλέπε § 11.2, 11.4, 11.7, D-7.2, D-7.4, κ.α. ⁴

c. Για ὀξοοξέα, βλέπε § 5.2* γιὰ τὰ ἄλατά τους, βλέπε § 3.223, 3.224 καὶ 6. Για συμπυκνωμένα ὀξοοξέα, βλέπε "Ισοπολυοξέα" παρακάτω.

d. Διὰ διπλά ὀξειδία, βλέπε § 6.5.

e. Για θειοοξέα (K_2CS_3 , κ.λ.π.), βλέπε 5.23.

f. Για χλωροοξέα (H_2PtCl_6 , κ.λ.π.) βλέπε § 5.24.

g. Για ἀλυσιδωτά καὶ κυκλικά ἰσοπολυοξέα (πολυωσφορικά, κ.λ.π.), βλέπε § 4.11-4.14.

h. Για ἀλυσίδες καὶ δακτυλίους ἐπαναλαμβανομένων μονάδων βλέπε § D-4.4, D-4.5, καὶ D-6.2 -6.4.

i. Για μὴ στοιχειομετρικὲς ἐνώσεις, βλέπε § 9.

5. Ἡ οὐσία εἶναι ἔνωση τετραδிகῆ (τεσσάρων διαφορετικῶν στοιχείων) ἢ μεγαλύτερης τάξεως, ἐκτός ἀπὸ ἐνώσεις συντάξεως, ἐνώσεις πλειάδων ἢ ἐνώσεις προσθήκης;

a. Ἡ οὐσία μπορεῖ νὰ θεωρηθεῖ ὡς παράγωγο μιᾶς δυαδικῆς ἢ μιᾶς τριαδικῆς ἐνώσεως; Βλέπε τίς κατάλληλες ὑποσημειώσεις τῆς παραγράφου 3. Για ὀξοοξέα, βλέπε § 5.2* γιὰ ἄλλα ὀξέα, βλέπε § 5.23, 5.24 καὶ 5.3.

b. Ἡ οὐσία εἶναι ἑτεροπολυοξέυ ($H_3PW_{12}O_{40}$, κ.λ.π.); βλέπε § 4.2.

c. Ἡ οὐσία εἶναι ὄξινο, βασικό ἢ διπλό ἄλας; βλέπε § 6.2-6.4.

d. Ἡ οὐσία εἶναι διπλό ὀξειδίο ἢ ὕδροοξειδίο; βλέπε § 6.5.

e. Ἡ οὐσία εἶναι παράγωγο ὑποκαταστάσεως ἢ ἀντικαταστάσεως βορανίου; βλέπε § 11.2, 11.4, καὶ 11.7.

6. Ἡ οὐσία εἶναι ἔνωση συντάξεως $(K_3[Co(C_2O_4)_3])_3$, $[Pt(NH_3)_6]Cl_4$, κ.λ.π.); βλέπε § 7.1-7.6 καὶ 7.71.

7. Ἡ οὐσία εἶναι ἔνωση πλειάδας $[Mo_6Cl_6](SO_4)_2$, $Rh_6(CO)_{16}$, κ.λ.π.); βλέπε § 7.72.

BrO	(μονο)οξείδιο τοῦ (μόνο)βρωμίου 2.21* 2.22*2.251	κατιόν βρωμιούλου 3.12*3.32 ὀξοβρώμιο(1+) 3.13	ὑπερβρωμιώ- 7.311 ὀξοβρωμιό(1-) 7.311	βρωμιούλο C-106* 3.12*3.32
BrO ₂	διοξείδιο τοῦ (μόνο) βρωμίου 2.21*2.22* 2.251	κατιόν βρωμιούλου 3.12 ὀξοβρώμιο 3.32 3.13	βρωμιώδες βρωμιό(1-) 2.24*3.223	βρωμιούλο C-10.1* C-106.2
BrO ₃	τριοξείδιο τοῦ (μόνο) βρωμίου 2.21*2.22	τριοξοβρώμιο(1+) 3.13	βρωμιό βρωμιό(1-) 2.24*3.223	ὑπερβρωμιούλο, O ₃ Br- C-10.1* C-106.6
BrO ₄	τεταροξείδιο τοῦ (μόνο) βρωμίου 2.21*2.22* 2.251	τεταροξοβρώμιο(1+) 3.13	βρωμιό βρωμιό(1-) 2.24*3.223

ΟΝΟΜΑ

*Ατομο ή ομάδα	'ως άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	'ως κατιόν ή κατιοντική ρίζα	'ως άνιόν	'ως ύποκαταστάτης	'ως πρόθεμα στην ονοματολογία παραγών
BiH	υδρογονοβιμουθίδιο 3.22	βιμουθιλοδουλο, HBi=D-5.14
BiH ₂	διυδρογονοβιμουθίδιο 3.22	βιμουθυλενο, HBi= CA 76
BiH ₃	βιμουθίνη 2.3	βιμουθίδιο 3.22	βιμουθιλο, H ₂ Bi-D-5.12· CA76
Bi ₉	βιμουθάνιο 2.3	βιμουθουλο, H ₃ Bi ⁺ · C-5.33
Br	έννεαβιμουθύλιο(5+) ~ 3.11
BrF ₂	(μονο)βρώμιο 1.4	βρώμιο(+) _~ 3.11	βρωμίδιο 3.211	βρωμιο 7.312· βρωμο, Br- C-10.1· CA76
BrH HBr	διφθορίδιο του (μνο) βρωμίου 2.251	διφθοροβρώμιο (1+) 3.13	διφθοροβρωμικό(1-) το(1-) ~ 5.24· 3.223 7.311	διφθοροβρωμο- 3.223· ~ C-106.3
BrH ₂ H ₂ Br	βρωμίδιο του υδروγόνου 2.21 , 2.22	υδρογονοβρώμιο(1+) 3.18	βρωμονιο, H ⁺ Br- C-82.1
		βρωμιουλο
		H ⁺ Br- , C-83.3
		βρωμάνιο H ₂ Br ⁺
		C-82.1

8. 'Η ούσια είναι ένωση προσθήκης (H₃N.BF₃, κ.α.) ; βλέπε § 8.

Βιβλιογραφία

1. Nomenclature of Inorganic Chemistry, Definitive Rules 1970, (2nd Edn.) Butterworths, London, 1971, 110pp. Επίσης δημοσιευμένο στο Pure Appl. Chem. 28, 1 (1971).
2. Nomenclature of Organic Chemistry, Sections A, B and C, (3rd Edn.) Buterworths, London, 1971, 352 pp.
3. Nomenclature of Organic Chemistry, Section D, Tentative Nomenclature Appendix No. 31, (Aug. '73) IUPAC Information Bull. No. 31, Aug. 1973. IUPAC Secreteriat, Oxford, U.K.
4. Nomenclature of Inorganic Boron Compounds, Pure Appl. Chem. 30 (3-4), 683 (1972).
5. Combined Introductions, Indexes to Volume 66; Chem. Abstr. 66, 281-401 (1967).
6. Selection of Index Names for Chemical Substances, Chem. Abstr., 76, 1261-1331 (1972).

ΟΝΟΜΑΤΑ ΙΟΝΤΩΝ ΚΑΙ ΡΙΖΩΝ

Στόν Πίνακα ΙΙ τής 'Ονοματολογίας τής 'Ανοργάνου Χημείας¹ δίνονται ονόματα ιόντων και ριζών.

Ο αναθεωρημένος πίνακας ΙΙ πού ακολουθεί είναι ένας εύκολος οδηγός αναφοράς ονομάτων ή τμημάτων ονομάτων πού έχουν γίνει παραδεικτά.Οι τύποι έχουν καταχωρηθεί αλφαβητικά ανά άτομο και κατόπιν, σύμφωνα με τον αριθμό καθ' ενός μέσα στον τύπο, και όχι με βάση τον ολικό αριθμό ατόμων κάθε στοιχείου.Στήν περίπτωση πού ο εμπειρικός τύπος, όταν γράφεται έτσι, δίνει λίγες ή και καθόλου πληροφορίες για τη δομή τής ομάδας, ξαναγράφεται με τον κανονικό τρόπο.Σε αυτόν τον πίνακα μαζί με τις άλλες πληροφορίες δίνεται και βιβλιογραφία πού αναφέρεται σ' αυτόν καθώς και σ' άλλους αποδεκτούς πίνακες ονοματολογίας. Αριθμός χωρίς γράμμα αναφέρεται στους 'Ανόργανους κανόνες¹ όταν υπάρχει πρίν από έναν αριθμό τό σύμβολο η δείχνει ότι αν και η περίπτωση δεν αναφέρεται ειδικά σε ένα κανόνα, βρίσκεται σε πλήρη αρμονία με παράδειγμα πού αναφέρεται ειδικά στους 'Ανόργανους Κανόνες. Όταν προηγούνται πρίν από έναν αριθμό τά γράμματα Βο, ο αριθμός αυτός αναφέρεται στους κανόνες τής 'Ονοματολογίας τών 'Ανοργάνων 'Ενώσεων του Βορίου⁴. Όταν προηγείται πρίν από τον αριθμό τό γράμμα Α αναφέρεται στό Τμήμα Α τών 'Οργανικών Κανόνων², όταν τό γράμμα C αναφέρεται στό Τμήμα C τών 'Οργανικών Κανόνων³, και όταν υπάρχει τό γράμμα D, αναφέρεται στό Τμήμα D τών 'Οργανικών Κανόνων³. Τά σύμβολα CA66 αναφέρονται στους Πίνακες ομάδων και ριζών τής Εισαγωγής τών Πινάκων Περιεχομένων του τόμου 66 τών Chemical Abstracts⁵ και τά CA76 στους αντίστοιχους πίνακες του 'Οδηγού τών Πινάκων Περιεχομένων του τόμου 76 τών Chemical Abstracts⁶. Οι καταχωρήσεις στον αρχικό πίνακα υπογραμμίζονται.

Ο Πίνακας περιέχει έξι στήλες: 1) Τόν εμπειρικό τύπο, 2) Τό όνομα του άφορτιστου ατόμου, μορίου ή ρίζας με όμοια σύνθεση, 3) τό όνομα κατιόντος ή κατιοντικής ρίζας με τήν ίδια σύνθεση,

BH ₃ O ₃	ορθοβορικό δέυ	δξβορολο, OB- B _O -4.1*
H ₃ BO ₃	βορικό δέυ	D-4.1* CA76
BO	δξβορολο, OB- B _O -4.1* D-4.1
BO ₂
BO ₃
B ₂ H ₃	διβοράνιο(3)	τριυδροδι- βόριο(1+)	μεταβορικό 3.223*5.214	διβορολο(4)υλο, H ₂ B-BH- Bo-4.21
B ₂ H ₄	διβοράνιο(4)	τετραυδρο- διβόριο(1+)	ορθοβορικό 3.223*5.214	1,1-διβορολο(6)διυλο, H ₂ B(H) ₂ B= B _O -4.2
B ₂ H ₅	διβοράνιο(5)	πενταυδρο- διβόριο(1+)	τριυδροδι- βόριο(1+)	1,2-διβορολο(6)διυλο, -HB(H ₂)BH- B _O -4.2
B ₄ O ₇	διβορολο(6)υλο, H ₂ B(H) ₂ BH- Bo-4.21
B _X H _Y	βλέπε Βο-2 καί D-7.1 για μεμονω- μένες περι- πτώσεις	βλέπε Βο-5 D-7.6 για εδλι- κά παραδειγμα- τα	βλέπε Βο-5 D-7.6 για εδλι- κά παραδειγμα- τα
Bi	(μονο)βισμού- θιο 1.4	βισμούθιο (3+), 3.11	βισμούθιο 2.22*	βισμούθιο 7.311	βισμούθιο τριυλο, Bi≡ D-5.15	βισμούθιο τριυλο, Bi≡ D-5.15 βισμούθιο διυλο, Bi≡ CA76

Ο Ν Ο Μ Α

*Ατομο ή ομάδα	Ός αφόρτιστο ή τομο, μόριο ή ρίζα	Ός κατιόν ή κατιοντική ρίζα	Ός άνιόν	Ός υποκαταστά- της	Ός πρόθεμα στην ονοματολογία παραγώγων
B	(μονο)βόριο 1.1	βόριο(+) 3.1	βορίδιο 2.22 3.21	βορίδιο 7.312	βορανοτριυλο, B ₃ Bo-4.1* D-7.3 βορυλιδυνο, B ₂ CA76
B _x C _y H _z	βλέπε Bo-7* για μεμονωμένες περιπτώσεις, D-7.2	βλέπε Bo-7.5 για ειδικά παραδείγματα	βλέπε Bo-7.2 καί 7.3 για ειδικά παραδείγματα	βλέπε Bo-7.4* CA76, §161 για ειδικά παραδείγματα
BH	βοράνιο(1) 11.11	υδροβόριο (1+) Bo-5.3	υδροβορικό (2-) Bo-5.3	υδροβορατο	βορανοδιυλο, HB= B ₂ O-4.1* D-7.3 υδροβορικό, HB= B ₂ O- 4.1 βορυλενο, BH= CA 76
BHO ₂ , (HBO ₂) ⁿ BH ₂	μεταβορικό όξύ βοράνιο(2) 11.11
B ₂ H ₂	διβοράνιο(2) 11.11	διυδροδιβόριο(1+) Bo-5.3	διυδροβορικό (1-) Bo-5.3	διυδροβορατο	βορυλο, H ₂ B- B ₂ O-4.1* D-7.3* CA76 διυδροβοριο Bo-4.1
BH ₂ O ₂ , (HO) ₂ B-	διυδροδιβόριο(1+) Bo-5.3	διυδροδιβορικό(1-) Bo-5.3	1,2-διβορανο(4) διυλο, -HB-BH- Bo-4.21 1,1-διβορανο(4) διυλο, H ₂ B-BH= Bo-4.21 διυδροεθυβορυλο, (HO) ₂ B- B ₂ O-4.1 βορονο, (HO) ₂ B- CA76 διυδροεθυβοριο, (HO) ₂ B- B ₂ O-4.1

12

4) τό όνομα άνιόντος μέ όμοια σύνθεση, 5) τό όνομα υποκαταστά- του μέ όμοια σύνθεση, καί 6) τό πρόθεμα για όμάδα αυτής της συνθέσεως όπως χρησιμοποιείται σε όνοματολογία παραγώγων. Τά δεδομένα της έκτης στήλης χρησιμοποιούνται πολύ περισσότερο από τούς όργανικούς παρά τούς άνόργανους χημικούς. Περιλαμβάνονται έδώ για δύο λόγους: 1) Για σύγκριση προς τήν άνόργανο πρακτική καί 2) σάν οδηγός σε άνόργανους χημικούς όταν διαπραγματεύονται θέματα μέ όργανικούς υποκαταστάτες, προϊόντα άντικαταστάσεως μοριακών υδριδίων, ένώσεις προσθήκης, κ.α. Πολλές φορές υπάρχουν στον πίνακα κενοί χώροι. Αυτό δέν σημαίνει ότι δέν έχουν βρεθεί τά κατάλληλα όνόματα για αυτά τά είδη, μέ βάση τούς υπάρχοντες κανόνες, αλλά ότι σπάνια, ή καί ποτέ, υπάρχει ανάγκη χρησιμοποίησης τέτοιων ονομάτων από τούς άνόργανους χημικούς.

*Υπάρχουν ώρισμένες περιπτώσεις στον πίνακα, πού δέν καλύπτονται από ειδικούς κανόνες της IUPAC. Αυτό όφείλεται στο ότι ή 'Επιτροπή δέν έχει κάνει ακόμα σχετικές προτάσεις. Σε τέτοιες περιπτώσεις, άν τά Chemical Abstracts έχουν συγκεκριμένη τακτική πού νά τίς καλύπτει, καταγράφεται τό όνομα μέ τήν αντίστοιχη αναφορά. 'Η κάλυψη αυτή γίνεται μόνον για διευκόλυνση των έργοζομένων καί δέν σημαίνει ότι ή 'Επιτροπή έπιδοκιμάζει τή μέθοδο.

Για πολλές ένώσεις άπαιτείται, από τούς κανόνες της IUPAC τό όνομα νά περιέχει ή τόν αριθμό όξειδώσεως (λατινική άρίθμηση) πολλές φορές όνομάζεται αριθμός Stock (§0.1) ή τό φορτίο του ιόντος ('Αραβική άρίθμηση) πολλές φορές όνομάζεται αριθμός Ewens-Bassett). Στόν πίνακα αυτό δίνεται μόνο τό φορτίο του ιόντος. 'Η έκλογή αυτή έγινε για λόγους εύκολίας καί δέν θα έπρεπε νά έρμηνευθεί ως σύσταση ή προτίμηση της 'Επιτροπής.

ΟΝΟΜΑ

*Ατομο ή ομάδα	*Ως άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	*Ως κατιόν ή κατιοντική ρίζα	*Ως άνιόν	*Ως ύποκαταστάτης	*Ως πρόθεμα στην ονοματολογία παραγόντων
As	(μονο)αρσενικό 1.4	άρσενικό(1+) 3.11	άρσενύλιο(3-) 3.21	άρσενιδο 7.311	άρσιννοτριπλο, As≡P-5.15 άρσιννιδουνο, As≡CA76 άρσιννιδουνο, As≡CA66
AsH	(μονο)υδρογονο- (μονο)αρσενικό	υδρογονοαρσενικό(1+)	υδρογονοαρσενύλιο 3.22	υδρογονοαρσενύλιο 3.22	άρσιννοδιπλο, HAS=D-5.14 άρσιννιδουνο, HAS=CA76 άρσιννιδουνο, HAS=CA66
AsH ₂	διυδρογονοαρσενικό	διυδρογονοαρσενύλιο(1+)	διυδρογονοαρσενύλιο 3.222	διυδρογονοαρσενύλιο 3.222	άρσιννοτριπλο, H ₂ As-D-5.12 *CA76 άρσιννοδιπλο, H ₂ As≡CA76
AsH ₃ ⁽¹⁾	άρσίννη 2.3 *D-5.11 άρσάνιο 2.3	τριυδρογονοαρσενύλιο(1+)	άρσιννη 7.321	άρσιννο, H ⁺ As-D-5.13 άρσιννοδιπλο, H ₃ As-D-5.74 άρσιννοδιπλο, H ₃ As=CA76
AsH ₄	άρσάνιο 3.14 * D-5.31	άρσιννοδιπλο, H ₄ As-D-5.74 * CA 76
AsH ₅	άρσινάνιο D-5.71 λ ₅ -άρσάνιο D-0.3
AsO ₃	άρσενικόδεις 3.224	άρσενιτο 7.311
AsO ₄	δισαρσενικό 5.214	άρσενιτο 7.311
As ₂	διαρσενικό 1.4	άρσενιο * -As=As-CA66 1,2-διαρσενοδιπλο *, -As=As-CA76 διαρσιννοτετραύλο, =As-As-CA66 1,2-διαρσιννοδιπλοδιδουνο CA76
As ₂ H ₂ , HAS=As- As ₂ H ₃	διαρσενυλο, HAS=As- CA 76 διαρσιννυλο, H ₂ As-AsH-CA76 διαρσιννυλο, 2.3-D-4.14
As ₂ H ₄	διαρσάνιο 2.3

*Τά όνόματα άρσένο καί 1,2-διαρσενοδιπλο έχουν χρησιμοποιηθεί γιά την ομάδα -As=As-, καί διαρσενυλο γιά την HAS=As- άν καί οβσίτες γιά τίς όποιες κάποτε πίστευαν ότι περιείχαν αυτές τίς ομάδες, τώρα είναι γνωστό ότι είναι πολυμερείς . Γιαυτό τά όνόματα αυτά χρειάζονται μόνον ως όνόματα τάξεων ή γιά την περιγραφή ύποθετικών ένώσεων.

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άρς κатиόν ή ανιόν	Άρς υποκατατιοντική ρίζα	Άρς πρόθεμα στην όνοματολογία παραγώγων
N ₂ O ₂	διοξειδίο του διαζώ- του 2.21*2.22*2.251	νιτροϋμινο, O ₂ N-N= CA 76
N ₃	τριάζωτο 1.4	τριάζωτο(1+)~3.11 5.214	άζιδο, N ₃ C-10.1* C-941.1* CA 76
		τριάζωτο 3.221	διαζολιμινο, -N=N-N= C-942.2
		τριάζωτο 7.311	τριαζιουριουλο, N=N-N-B-1.1* B-1.3*B-5.11
O	(μονο)οξυγόνο 1.4	δέξιο 3.21	δέξιο, O= C-10.3*C-316* CA 76
		δέξιο 7.312	όξυ, -O- C-72.2* C-212.1* CA 76
		δέξιο 7.312	έποξυ, -O- (ως γέφυρα) C-212.1* CA 76
		δέξιο 7.312	δέξιο, -O ⁻ C-86.2
C ₂ H ₃	βινύλιο A-3.5	α(θεν)δίο 7.313	βινυλο, H ₂ C=CH- A-3.5* CA 66
H ₂ C=CH	C-83.1	C-84.3	α(θ)υνολο, H ₂ C=CH- CA 76
C ₂ H ₃ NO	άκετυλιμί- δίο 3.221	άκετυλιμινο, CH ₃ (O)N= C-815.3
CH ₃ C(O)N
C ₂ H ₃ O	άκετύλιο C-81.1*	άκετυλο, CH ₃ C(O) - C-404.1* CA 76
CH ₃ CO	C-404.1	κατιόν άκετυλάου ~ 3.12* C-83.1
		άκετύλιο C-83.1
C ₂ H ₃ O ₂	άκετοξύλιο C-81.1*	κατιόν άκετοξύλου δξελικό C-84.1	άκετοξυ, CH ₃ COO- C-463.3*
CH ₃ C(O)O	C-463.3	C-83.1	CA 66
		άκετοξύλιο C-83.1	άκετυλοξυ CA 76
C ₂ H ₃ S	θειοακετύλιο C-81.1*	κατιόν θειοακετυ- λίου C-83.1	θειοακετυλο CH ₃ C(S)- C-541.2
CH ₃ C(S)	C-541.2	θειοακετύλιο C-83.1	C-541.2
C ₂ H ₄	αιθυλένιο A-3.1	αιθανοδιλ- αιθυλενιο 7.314	αιθυλενο, -CH ₂ -CH ₂ - A-4.2* CA 66
	αιθένιο A-3.1	δικοτιόν αιθυλενίου δίο, C-84.3	1,2-αιθανοδιουλο, -CH ₂ -CH ₂ - CA 76
		αιθένιο A-3.1	αιθυλιδενο, CH ₃ CH= A-4.1* CA 76

Ο Ν Ο Μ Α

* Ατομο ή ομάδα	* ως άφώρτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	* ως κατιόν ή κατιοντική ρίζα	* ως άνιόν	* ως υποκαταστάτης	* ως πρόδεμα στην ονοματολογία παραγώγων
C ₂ H ₄ N CH ₃ C(=NH) -	άκετιμιδοϋλο, CH ₃ C(=NH) - C-451.2* CA 66
Σ C ₂ H ₄ NO CH ₃ C(O)NH -	άκετυλαμινώλιο C-81.2* C-83.1	άκετυλαμινώλιο C-81.2* C-83.1	άκετυλαμί- διο 3.221 άκεταμιδι- κό % C-87 1,2-αίθανο- διολικό C-84.2* C-206	άκεταμιδο 7.311 άκεταμιδατο 7.311 7.314 1,2-αίθανο- διολατο(2-) 7.314	1-ζιμινοαιθυλο CA 76 άκεταμιδο, CH ₃ C(O)NH - C-823.1 CA 66 άκετυλαμινο CA 76
C ₂ H ₄ O ₂ OCH ₂ CH ₂ O	αίθυλενοδιοξέυλιο C-81.1* C-250.2	αίθυλενοδιοξέυλιο C-83.1	αίθυλενο- γλυκολικό C-84.2* C-206	1,2-αίθανο- διολατο(2-) 7.314 αίθυλενογλυ- κολατο(2-)	αίθυλενοδιοξυ, -OCH ₂ CH ₂ O- C-72.2* C-205.2 C-212.3 1,2-αίθανοδιοϋλο- δισ(οξυ) CA 76
C ₂ H ₅ O	αίθοξέυλιο C-81.1	κατιόν αίθοξυ- λίου C-83.1 αίθοξέυλιο	αίθανολικό, αίθοξέυδιο C-206.1	αίθανολατο 7.312 αίθοξο αίθυλοξέυδιο	αίθοξυ, CH ₃ CH ₂ O- C-205.1
NO ₄	υπεροξοντρι- κό 5.214
NS	(μονο)σουλφίδιο του (μονο)αζώτου 2.21* 2.22	κατιόν <u>θειονι-</u> <u>τροσυλίου</u> 3.12* 2.32	θειοξοαμινώλιο C-81.2	θειοξοαμί- διο 3.222	θειονιτροσου- θειονιτροσο, S=N λο 3.12* 3.32 C-10.1* C-502* CA 76
N ₂	διάζωτο 1.4	διάζωτο (1+), N ₂ ⁺ , ~3.11	διάζωτο CA 76	διζω, -N=N- C-911* C-912* CA 76 διζω, =N=N= C-923.1* CA 76 διζι, -N=N* C-931.5* CA 76
N ₂ O	(μονο)οξείδιο του διαζώτου 2.21* 2.22* 2.251	(μονο)οξείδιο διαζώτου	διζω, N ₂ = C-10.1* C-931.4* CA 76 διζωνι, N ₂ ⁺ - CA 76 C-931.1 αζοξυ, -N(O)=N- C-931.1* CA 76 νιτροσοϋμινο, ON=N= CA 76 νιτροσιμινο, ON=N= CA 66

* Καί τά δύο σθένη ένωμένα προς τό ίδιο άτομο

O N O M A

Ατομο ή ομάδα	Όξ, άφορτιστο ή μόριο ή ρίζα	Άξ, κατιόν ή ανιόν	Όξ άποκαταστάτης	Όξ πρόθεμα στην ονοματολογία παραγών
NO (4)	(μονο)οξειδίο του (μονο)αζώτου 2.21.2.22	κατιόν νιτροσουλίου 3.12	νιτροσουλίο 7.323	νιτροσο, O=N- C-10.1* C-851.1* CA 76
	(μονο)οξειδίο του (μονο)αζώτου 2.21.2.22	δξοαμινύλιο C-81.2	(μονο)οξονιτρικό(1-) 5.214	
NO ₂	διοξειδίο του (μονο)αζώτου 2.21.2.22.2.251	κατιόν νιτρουλίου 3.12	νιτρο 7.33	νιτρο, O ₂ N- C-10.1* C-852.1* CA 76
		δξοαμινύλιο C-81.2	νιτρονιτρικό(1-) NO ₂ 5.214	νιτροσοξυ, O=N-O-
NO ₃	τριοξειδίο του (μονο)αζώτου 2.21.2.22.2.251	κατιόν νιτρουλίου 3.12	νιτρο 7.33	
		δξοαμινύλιο C-81.2	νιτρονιτρικό(1-) NO ₂ 5.214	
C ₂ O ₂	δξαλλο, C(O)-C(O)- C-404.1.
	1,2-διοξο-1,2-αίθανοδιυλο CA 76
C ₂ O ₄

C ₃ H ₂	2-προπυνυλιδενο, HC≡CCH= A-3.5*A-4.1* CA 66
	1-προπυνυλο, H ₃ CC≡C- A-3.51* CA 66
C ₃ H ₃	προπυνύλιο A-3.51	προπυνύλιο C-83.1	προπυνύλιο C-84.3	2-προπυνυλο, HC≡C-CH ₂ - A-3.51
	άμυλοϋλο, CH ₂ =CHCO- C-404.1* CA 66
C ₃ H ₃ O	1-οξο-2-προπενυλο CA 76
	1-καρβονυλαιθυλο, O=C=CMe- CA 66
	μεθυλοοξαιθενυλο CA 76

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	ως άφώρτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	ως κατιόν ή ανιόν	ως ύποκατατιοντική ρίζα	ως πρόθεμα στην όνοματολογία παραγών
C ₃ H ₄	άλλαλιδενό, CH ₂ =CH-CH= A-3.5'A-4.1' CA 66 2-προπενυλιδενό, A-4.3' CA 76 1-προπενυλιδενό, CH ₃ CH=C= A-4.1' CA 76
C ₃ H ₅	άλλαλο, CH ₂ =CHCH ₂ - A-3.5' CA 66 2-προπενυλο CA 76 1-προπενυλο, CH ₃ -CH= CA 76 κυκλοπροπολο, A-11.2 ισοπροπυλιδενό, Me ₂ C= A-4.1' CA 66 1-μεθυλαιθυλιδενό, CA 76 προπυλιδενό, CH ₃ CH ₂ CH= A-4.1' CA 76
C ₃ H ₆	

IO ₃	διοξειώδατο κό(1-)-2.24 (III) 7.311 ιώδατο τριοξειώδι- τριοξειώδατο κό(1-)-2.24 (1-)-7.311 υπεριωδικό τετραοξειώ- τετραοξειώδα- δικό(1-) το(1-)-7.311
IO ₄	υπεριωδικό τετραοξειώ- τετραοξειώδα- δικό(1-) το(1-)-7.311
I ₃	τριιώδιο 1.4	τριιώδιο(1+) 1.4	τριιώδιο 7.31
5 ^u MnO ₄
N	(μονο)όζωτο 1.4	όζωτο(1+) 3.11	υπεριώδιο 3.21 υπεριώδιο 7.311	υπεριωδικό, MnO ₄ ⁻ τετραοξομαγ- τετραοξομαγ- γανικό, MnO ₄ ⁻ γανικό 7.311 μαγγανικό, MnO ₄ ²⁻ 5.214 7.311 τετραοξομαγ- τετραοξομαγ- γανικό(2-) γανικό(2-) 5.214 7.311
				υπεριωδικό, N≡ C-72.1' C-81.1' C-815.1' CA 76

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άρς αφόρτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	Άρς κατιόν ή κατιοντική ρίζα	Άρς άνιόν	Άρς υποκαταστάτης	Άρς πρόθεμα στην δ-νοματολογία παραγών
H ₆ N ₂ N ₂ H ₆ I	δισιλαναμινύλιο C-81.1' D-6.5	δισιλαμίδιο 7.311	δισιλαμιδο 7.311	δισιλαζανυλο D-6.51	2-δισιλαζανυλο D-6.51
	δραζίνιο(2+) C-921.6' 3.17	δισιλαζαμι- δισιλαζανυλο, D-6.79	H ₃ SiNHSiH ₂ - δισιλαζανυλο, D-6.79
	(μονο)λώδιο 1.4	λώδιο(1+) 3.11	λώδιδο 7.312	H ₃ SiSiH ₂ NH- δισιλαζανυλο, D-6.79
IO (4)	(μονο)οξειδίο του (μο- νο)λωδίου 2.21'2.22'	κατιόν του λωδίου 3.12	λωδο- λωδοίδο	λωδο, I- C-10.1'	C-102.1' CA 76
	2.251	δξουώδιο(1+) 3.13	λωδο- λωδοίδο	λωδοίδο 7.311	λωδοίδο, OI- C-10.1'
IO ₂	λωδύλιο 3.224'5.211	λωδοίδο 7.311	λωδοίδο, O ₂ I- C-10.1'	C-106.1' CA 76

C ₃ O ₂ O=C=C=O	διοξειδίο του τριάν- θρακα 2.251

C ₄ H ₄

C ₄ H ₆

C ₄ H ₆

προπυλενο, -CHMeCH₂-
A-4.2' CA 66
1-μεθυλο-1,2-α(θα-
νοδιύλο, CA 76
τριμεθυλενο, -CH₂CH₂CH₂-
A-4.2' CA 66
1,3-προπανοδιύλο,
CA 76
.....
2-βουτυνυλενο,
-CH₂C≡CCH₂- A-4.5'
CA 66
2-βουτυνο-1,4-διύλο
CA 76
1,2,3,4-βουτανετε-
τραύλο -CH₂-CH-CH-CH₂-
A-4.5' CA 66
βουτενυλενο ,
-CH₂CH=CHCH₂- A-4.3'
CA 66
2-βουτενο-1,4-διύλο
CA 76

Ο Ν Ο Μ Α

Ατομο ή ομάδα	Άνευ ατόμου, μόριο ή ρίζα	Άνευ ατόμου, ιοντική ρίζα	Άνευ ατόμου, τασάτης	Άνευ ατόμου, όνομα, παραγωγή
C_4H_7	Βουτενυλιδένο, $CH_3CH=CHCH=$ A-4.1' CA 66 βουτενυλο, $MeCH=CHCH_2-$ A-3.5' CA 66 βουτυλιδένο, $Me(CH_2)_2C\equiv$ A-4.1' CA 66 ισοβουτυλιδένο, $Me_2CHC\equiv$ A-4.1' CA 66 1-μεθυλοπροπενυλιδέ- νο, CA 76 2-μεθυλαλλυλο, $CH_2=CMeCH_2-$ A-3.5' CA 76 2-μεθυλοπροπενυλο, $MeCMe=CH-$ A-3.5' A-3.6' CA 76

32

$H_4Sb(3)$	άντιμονόλιο
H_4Si	σιλάνιο 2.3' D-6.11	$\sim C-82.1$
SiH_4	σιλάνιο 7.321
H_5N_2	υδροζίνιο (1+)
N_2H_5	3.17
	υδροζίνιο C-82.2'
	C-921.6
H_5N_4
H_5OSi_2	δισιλοξανύλιο C-81.1'
	D-6.51	δισιλανολι-
	δισιλανόλιο C-81.1'	κό C-206.1'	δισιλανολατο	$H_2N(NH)_2NH-$ D-4.14
	D-6.79	D-6.82	δισιλανουόξυ, H_4SiSiH_2O- D-6.79'
	δισιλανουλο-	CA 76
	ΞείδιοC-206	δισιλανουόξυ, H_3SiSiH_2O- CA 66
H_5P	φωσφοράνιο D-5.71	δισιλοξανυλο, $H_3SiOSiH_2-$ D-6.79
PH_5	λ_5 -φωσφάνιο D-0.3
H_5Si_2	δισιλανόλιο C-81.1'	δισιλανουλο, H_3SiSiH_2- D-6.12' CA 76
	D-6.12
H_6NSi_2	δισιλαξανύλιο	δισιλαξανυλο	δισιλανουλο, H_3SiSiH_2- D-6.12' CA 76
	C-81.1' D-6.51	δισιλαξανυλο	δισιλανουλο, H_3SiSiH_2- D-6.12' CA 76
	δισιλαξανυλο	δισιλαξανυλο	δισιλανουλο, H_3SiSiH_2- D-6.12' CA 76
	δισιλαξανυλο	δισιλανουλο, H_3SiSiH_2- D-6.12' CA 76
	δισιλαξανυλο	δισιλανουλο, H_3SiSiH_2- D-6.12' CA 76
	δισιλαξανυλο	δισιλανουλο, H_3SiSiH_2- D-6.12' CA 76

53

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άρς άφώρτιστο μέρος ή ρίζα	Άρς κατιόν ή ανιόν τιοντική ρίζα	Άρς άνιόν	Άρς ύποκαταστάτης	Άρς πρόδεμα στήν όνοματολογία παραγώνων
H ₃ Sn	κασσιτερανυλο, H ₃ Sn- D-3.43· CA 76
H ₃ Te	τελλουρίδιο του τρι-υδρογόνου	τελλουράνιο, H ₃ Te ⁺ 3.14 C-82.1	τριυδροτελ-λουρικό(1-)
H ₄ N NH ₄ ⁺	άμμώνιο 3.14· C-82.1
H ₄ N ₂ N ₂ H ₄	ύδραζινιουμύλιο 2.3 C-83.3	ύδραζιλνη 7.321	ύδραζιλιο, H ₃ N ⁺ -NH C-82.1· C-82.2
H ₄ N ₃ N ₃ H ₄	ύδραζιλνιουμυλο, H ₃ N ⁺ -NH- C-83.3
H ₄ P PH ₄	φωσφόνιο 3.14· D-5.31	τριαζανο, H ₂ NNH- C-942.3· CA 66
H ₄ P ₂ P ₂ H ₄	διφωσφόνιο 2.3· D-4.1	τριαζανυλο, H ₂ NNH- CA 76
					φωσφορανυλο, H ₄ P- D-5.74· CA 76
				
Cl	(μονο) χλωρίο 1.4	χλωρίο(1+) ^ο 3.11	χλωρίδιο 3.21	χλωρο 7.312	χλωρο, Cl- C-10.1· C-102· CA 76
ClF ₂	διφθορίδιο του(μονο) χλωρίου 2.21·2.22·2.251	διφθοροχλώριο(1+) 3.13	διφθοροχλω-ρικό(1-) 3.223	διφθοροχλωρο-το(1-) 3.223· 7.311	διφθοροχλωρο, F ₂ Cl- C-106.3
ClF ₄	τετραφθορίδιο του(μονο) χλωρίου 2.21·2.22·2.25	τετραφθοροχλώριο(1+) 3.13	τετραφθορο-χλωρικό(1-) 3.223·7.311	τετραφθορο-χλωρο(1-) 3.223·7.311	τετραφθοροχλωρο, F ₄ Cl- C-10.1· C-106.3
ClH	χλωρίδιο του υδρογόνου 2.21·2.22	υδρογονοχλώριο(1+) 3.13	χλωρονιο, H ⁺ Cl- C-82.1
ClH ₂	χλωρόνιο, H ₂ Cl ⁺ C-82.1
ClO	(μονο) οξειδίο του(μονο) χλωρίου 2.21·2.22	κατιόν του χλωροσουλίου 3.12·3.32	ύποχλωριδ-δεξ 5.214	ύποχλωριτο 7.311	χλωροσουλ, OCl- 3.32·C-10.1·C-106.2· CA 76
ClO ₂	διοξειδίο του(μονο) χλωρίου 2.21·2.22·2.251	διοξολώριο(1+) 3.13	(μονο) οξο-χλωρικό(1-) 2.24	οξοχλωρο(1-) 2.24
		διοξολώριο(1+) 3.13	χλωριδδεξ 3.224·5.214	χλωριτο 7.311	χλωρολο, O ₂ Cl- 3.32· C-10.1·C-106.2· CA 76
		κατιόν χλωσουλ-ου 3.12·3.32	διοξολωρι-κό(1-) 2.24·3.223	διοξολωρατο(1-) 7.311

Ο Ν Ο Μ Α

Ατομο ή ομάδα	'ρε άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	'ρε κατιόν ή ανιόν	'ρε άποκαταστάτης	'ρε πρόβλημα στην όνοματολογία παραγώνων
ClO ₃	τριοξειδίο του (μονο) χλωφου 2.21'2.22'2.251	τριοξοχλωριο(1+) χλωρικό 3.224'5.214 τριοξοχλωρατο(1-) 7.311 CA 76	χλωρατο 7.311	διπλοχλωρο, O ₃ Cl- C-10.1'C-106.2'
	τριοξειδίο του (μονο) χλωφου 2.21'2.22'2.251	τριοξοχλωριο(1+) χλωρικό 3.224'5.214 τριοξοχλωρατο(1-) 7.311 CA 76	χλωρατο 7.311	διπλοχλωρο, O ₃ Cl- C-10.1'C-106.2'
ClO ₄	τετραοξειδίο του (μονο) χλωφου 2.21'2.22'2.251	τετραοξοχλωριο(1+) 3.13	διπλοχλωρικό υπερχλωρατο 7.311 CA 66
	τετραοξειδίο του (μονο) χλωφου 2.21'2.22'2.251	τετραοξοχλωριο(1+) 3.13	διπλοχλωρικό υπερχλωρατο 7.311 CA 66
ClS SCI	μονοχλωφίδιο του (μονο)θειφου 2.21'2.22	κατιόν του χλωροσουλφου 3.12	θειοχλωρι-θειουποχλωρι-χλωροθειο, CIS- C-621.2
	μονοχλωφίδιο του (μονο)θειφου 2.21'2.22	κατιόν του χλωροσουλφου 3.12	θειοχλωρι-θειουποχλωρι-χλωροθειο, CIS- C-621.2
H ₃ Pb	μολυβδύλιο C-81.1' C-831'D-3.43	διφωσφιλνο, H ₂ P-PH- CA 66
	μολυβδύλιο C-81.1' C-831'D-3.43	διφωσφιλνο, H ₂ P-PH- CA 66
H ₃ S SH ₃	(μονο) σουλφίδιο του τριυδρογόνου 2.21'2.22'2.251	σουλφόνιο 3.14' C-82.1	τριυδροθειο- C-82.1 κδ(1-) 3.232	μολυβδύλιο, H ₃ P- C-81.1'D-3.43' CA 76
	(μονο) σουλφίδιο του τριυδρογόνου 2.21'2.22'2.251	σουλφόνιο 3.14' C-82.1	τριυδροθειο- C-82.1 κδ(1-) 3.232
H ₃ Sb (3)	σουλφάνιο C-82.2	τριυδρογονοθειο(1+) 3.13
	σουλφάνιο C-82.2	τριυδρογονοθειο(1+) 3.13
SbH ₃	άντιμονίνη 2.2' D-5.11' D-3.43	τριυδρογονοαντιμόνιο	στιμπινη 7.321
	άντιμονάνιο 2.3	τριυδρογονοαντιμόνιο	στιμπανιο 7.321
H ₃ Se SeH ₃	σελάνιο C-82.2
	σελάνιο C-82.2
H ₃ Si	σελάνιο 2.3' C-87.2	τριυδροσεληνικό(1-) 3.13
	σελάνιο 2.3' C-87.2	τριυδροσεληνικό(1-) 3.13
H ₃ Si	σεληνόνιο C-82.1
	σεληνόνιο C-82.1
H ₃ Si	σεληνόνιο C-82.1
	σεληνόνιο C-82.1
H ₃ Si	σεληνόνιο C-82.1
	σεληνόνιο C-82.1

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή όμοια	Άνε άφορτίστο άτομο, μόριο ή ρίζα	Άνε κατιόν ή κατιοντική ρίζα	Άνε άνιόν της	Άνε άποκαταστά- της	Άνε πρόθεμα στην όνοματολογία πα- ραγώνων
Cr ₂ O ₇	διχρωμικό 5.214 έπταοξειδιχρω- μάτο(2-) 7.311 μικό(2-) 3.223	διχρωμάτο 7.311 έπταοξειδιχρω- μάτο(2-) 7.311
F	(μονο)φθόριο 1.41	φθόριο(1+) ~ 3.11	φθόριό(1+) 7.312	φθόρο 7.312	φθόρος, F- C-10.1* C-102.1* CA 76 φθορονιο, HF ⁺ C-82.1
FH	φθορίδιο του άδρογό- νου 2.21*2.22	άδρογονοφθόριο(+) 3.13
FH ₂	φθορόνιο, H ₂ F ⁺ , 3.16* C-82.1
FO OF	(μονο)φθορίδιο του (μονο)οξυγόνου 2.21*2.22	κατιόν φθοροσυ- λίου ~ 3.12 άξοφθόριο(1+) ~ 3.13	άποφθοριώδες άποφθορι- το 7.311 άξοφθορικό (1-) 3.223	φθοροάξυ, FO- φθοροσυλο, OF-, ^C-10.1* άξοφθορατο(1-) C-106.2
FS SF	(μονο)φθορίδιο του (μονο)θείου 2.21* 2.22	φθοροθείο(1+) 3.13	(μονο)φθορο- θείο(1-) ~ 3.223 φθοροσυλφί- διο 3.222 7.311	φθοροθείο, FS- ^ C-621.2 φθοροσυλφάτο (1-) 3.223* 7.311
H ₂ Te	τελλουρίδιο του(δύ) άδρογόνου 2.21*2.22* 2.251	διδρογονοτελλού- ριο(1+) 3.13	σιλυλενο τελλουρίδιο άδρογονου	σιλυλενο, H ₂ Si= C-81.1* CA 76
H ₃ N	άμμωνία 2.3	άμμωνιουμόλιο C-83.3	άμμινο 7.322	άμμωνιο, H ₃ N ⁺ - C-82.1* C-85* C-87* C-816.3 άμμωνιουμυλο, H ₃ N ⁺ - C-83.3* C-86.1
H ₃ NO H ₂ NOH H ₃ NP	άδροξυλαμίνη 3.152* C-8.4 φωσφονιμυδοϋλο, H ₂ P(=NH) - D-5.67 φωσφινιμυλο, H ₂ P(=NH) - CA 76
H ₃ NS H ₂ NSH H ₃ N ₂	θειοάδροξυλαμίνη άδραξύλιο C-82.1	άδραξύλιο ου C-83.1 3.221	άδραξύλιο, NH ₂ NH- C-921.1* CA 76
H ₃ O	άξο(άδιο του τριάδρο- γόνου 2.21*2.22*2.251	άξο(1+) 3.13

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άρς άφορτίστο άτομο, μόριο ή ρίζα	Άρς κατιόν ή κατιοντική ρίζα	Άρς άνιόν	Άρς ύποκαταστάτης	Άρς πρόθεμα στήν όνοματολογία πα-ραγωγών
H ₂ P ₂	1,2-διφωσφαινοδιυλο, -HP-PH- D-4.14 1,2-διφωσφαινοδιυλο, -HP-PH- CA 76
H ₂ S	(μονο)σουλφίδιο τοϋ (δι)υδρογόνου 2.21* 2.22* 2.251 σουλφάνιο 2.3	διυδρογονοθετο (1+) 3.13 σουλφαινομιϋλίο C-83.3	διυδροθει- κός(1-)-3.223	σουλφιδιο ύ- δρογονου 7.321	σουλφονιο, H ₂ S ⁺ C-82.1 C-85 C-87.1 σουλφαινομιϋλο, H ₂ S ⁺ ~ C-83.3
H ₂ Sb (3)	διυδρογοναν- τιμονίδιο 3.223	διυδρογοναν- τιμονιδο 7.311	άντιμονινο, H ₂ Sb- D-5.12 CA 76
H ₂ Se	σελάνιο 2.3 (μονο)σεληνίδιο τοϋ (δι)υδρογόνου 2.21* 2.22* 2.251	διυδρογονοσελή- νιο (1+) 3.13 σεληνομιϋλίο C-83.3	διυδροσελη- νικός(1-) 3.223	σεληνιδιο ύ- δρογονου 7.321	σεληνονιο, H ₂ Se ⁺ C-82.1 C-85 C-87.1 σεληνομιϋλο ~ C-83.3
H ₂ Si	σιλανοδιυλο D-6.74	σιλανοδιυλο, H ₂ Si= D-6.12 D-6.74

* Τό πρόθεμα άντιμονυλο έχει χρησιμοποιηθει για τό H₂Sb- αλλά δέν συνιστάται.

F ₂ I IF ₂	διφθορίδιο τοϋ (μονο) ιωδίου 2.21* 2.22* 2.251	διφθοροϊώδιο (H) 3.13	διφθοροϊωδι- κός(1-) 2.24	διφθοροϊωδατο (1-) 7.311	διφθοροϊωδο, F ₂ I- ~ C-10.1 C-106.3
F ₂ N NF ₂	διφθορίδιο τοϋ (μο- νο)αζώτου 2.21* 2.22* 2.251	διφθοροάζωτο(1+) 3.13 κατιόν τοϋ δι- φθοροαμινοϋλίου ~ C-83.1 διφθοροαμινοϋλίο ~ C-83.1	(1+) διφθοροαμί- διο 3.22	διφθοροαμιδο 7.311	διφθοροαμινο, F ₂ N- διφθοροϊμινο, F ₂ N ⁺ ~ C-82.2
F ₂ P PF ₂	διφθορίδιο τοϋ (μο- νο)φωσφору 2.21* 2.22* 2.251	διφθοροφώφορος (1+) 3.13	διφθοροφωσ- φίδιο ~ 3.222	διφθοροφωσ- φιδιο 7.311	διφθοροφωσφαινο, F ₂ P- D-5.12
F ₂ S SF ₂	διφθορίδιο τοϋ (μο- νο)θειου 2.21* 2.22* 2.251 διφθοροσουλφάνιο 2.3	διφθοροθειτο(1+) 3.14 διφθοροσουλφο- νιομιϋλιο C-82.1	διφθοροθει- κός(1-)-3.223 7.311	διφθοροσουλφα- το(1-) 3.223* 7.311	διφθοροσουλφονιο, F ₂ S ⁺ ~ C-82.1
F ₃ I IF ₃	τριφθορίδιο τοϋ (μο- νο)ιωδίου 2.21* 2.22* 2.251	τριφθοροϊώδιο (1+) 3.13	τριφθοροϊω- δικός (1-) 3.223	τριφθοροϊωδο, IF ₃ - C-10.1 C-106.3

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άρς άφορτίστο άτομο, μέρος ή ρίζα	Άρς κατιόν ή κατιονική ρίζα	Άρς άνιόν	Άρς ύποκαταστάτης	Άρς πρόδεμα στην όνοματολογία παραγωγών
F_3N NF_3	τριφθορίδιο τοῦ (μω- νο)αζώτου 2.21'2.22' 2.251	τριφθορόξζωτο(1+) 3.13	τριφθορονι- τρικῶ(1-) 3.223	τριφθορίδιο του (μονο)αζω- του 7.321	τριφθοροαμμωνιο, F_3N^+ - ~C-82.1
F_3P PF_3	τριφθορίδιο τοῦ (μω- νο)φωσφόρου 2.21' 2.22'2.251	τριφθοροφωσφό- ρος(1+) 3.13	τριφθοροφωσ- φορικῶ(1-) 3.223	τριφθοροφωσ- φορικῶ(1-) 7.321	τριφθοροφωσφορ- νοειῦλο F_3P , D-5.74
F_3S SF_3	τριφθοροφωσφ(νη 2.3 τριφθοροφωσφάνιο 2.3	τριφθοροθετ(1+) 3.14	τριφθορο- θελικῶ(1-) 3.223	τριφθοροσουλ- φατο(1-) 3.223'7.311	τριφθοροφωσφορα- νου- λιδενο, F_3P = CA 76
F_4I IF_4	τετραφθορίδιο τοῦ (μω- νο)ιωδίου 2.21'2.22' 2.251	τετραφθοροϊώδιο (1+) 3.13	τετραφθορο- ιωδικῶ(1-) 3.223	τετραφθοροῦ- ωδατο(1-) 3.223'7.311	τετραφθοροϊώδο, F_4I - C-10.1'C-106.3
F_4N NF_4	τετραφθοροαμμό- νιο 3.151	τετραφθορο- νιτρικῶ(1-) 3.223'5.24

38

H_2O_2P PH_2O_2	φωσφινικῶ, $H_2PO_2^-$ 5.214' 7.321 D-5.51	φωσφινάτο	ὑδροξυφωσφινυλο, $(HO)_2P(O)O-$ CA 76
H_2O_3P $HPHO_3$	ὑδρογονοφωσ- φορικῶ $HPO_2(OH)^-$ 5.214'6.2' D-5.51	ὑδρογονοφωσ- φονάτο 7.321	φωσφονο, (HO)HP(O)O- D-5.52' CA 76
H_2O_4P H_2PO_4	διυδρογονο- φωσφορικῶ $PO_2(OH)_2^-$ 5.214'6.2'	διυδρογονο- φωσφατο 7.321	φωσφονοξυ, $(HO)_2P(O)O-$
$H_2O_5P_2$ $P_2H_2O_5$	διφωσφονικῶ (IV), $O_2PH_2O_4^-$ 5.214'6.2'
H_2P	διυδρογονοφωσφόρος	διυδρογονοφωσφό- ρος(1+)	διυδρογονο- φωσφ(1-) 3.221	διυδρογονοφωσ- φ(1-) 7.311	φωσφ(1-), H_2P- C-81.1' D-5.12' CA 76
H_2PS	φωσφορανοτριυλο, H_2P = D-5.74
	φωσφορανυλιδινο CA 76
	θειοφωσφ(1-) 76
	$H_2P(=S)$ - D-5.67'CA 76

47

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άρς άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	Άρς κατιόν ή ανιόν	Άρς άποκαταστάτης	Άρς πρόθεμα στην όνοματολογία παραγώνων
H ₂ N ₄	1,1,4,4-τετραζανοτετραύλο, =N(NH) ₂ N= D-4.14
H ₂ O	όδωρ (νερό) όξειδίο τοῦ διυδρογόνου 2.21*2.22* 2.251	διυδρογονοξυγόνο(1+) όξονιομύλιο C-82.1	όδατο 7.322	όξουλο, H ₂ O ⁺ C-82.1* C-85* C-87.1 όξονιομύλο, H ₂ O ⁺ VC-83.3
H ₂ OP H ₂ P(O)-	φωσφινούλο, H ₂ P(O)- D-5.66 φωσφινούλο, H ₂ P(O)- CA 76
H ₂ O ₂	διοξειδίο τοῦ (δω)- υδρογόνου όπεροξειδίο τοῦ (δω)- υδρογόνου 2.21*2.251
F ₄ P PF ₄	τετραφθορίδίο τοῦ (μω-νο) φωσφόρου 2.21*2.22*2.251	τετραφθοροφωσφόνιο 3.14* D-5.31	τετραφθοροφωσφατο(1-) 3.223*7.311	τετραφθοροφωσφατο-υλο F ₄ P- D-5.73
F ₄ S SF ₄	τετραφθορίδίο τοῦ (μω-νο) θείου 2.21*2.22*2.251	τετραφθοροθειό (1+) 3.14	τετραφθοροθειικό (1-) 3.223
F ₅ S SF ₅	πενταφθορίδίο τοῦ (μω-νο) θείου 2.21*2.22*2.251	πενταφθοροθειό (+) 3.14	πενταφθοροθειικό (1-) 3.223	πενταφθοροθειό, F ₅ S- C-621.2
F ₆ I IF ₆	έξαφθορίδίο τοῦ (μω-νο) ιωδίου 2.21*2.22*2.251	έξαφθοροϊώδιο (1+) 3.14	έξαφθοροϊώδιο (1-) 3.223	έξαφθοροϊώδιο, F ₆ I- C-10.1* C-106.3
GeH ₃	γερμύλιο D-3.43	γερμύλο, H ₃ Ge- D-3.43* CA 76
H	(μωνο) υδρογόνο 1.41 3.11 πρωτόνιο	όδρογόνο(1+) 7.312	όδρο 7.312* D-2.32* όδρο 7.312* 11.5*D-2.32* D-7 61	όδρο, H- , A-23.1* B-1.2* C-32.1* C-161.1* CA 66

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άρς άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	Άρς κατιόν ή κατιόν άμινουλε- νίου C-83.1	Άρς άνιόν τιοντική ρίζα	Άρς ύποκατα- στάτης	Άρς πρόθεμα στην όνο- ματολογία παραγώγων
HI	Ιωδίδιο τοῦ ὕδρογό- νου 2.21*2.22	ὕδρογονοῦδίο(1+)	Ιωδονιο, HI ⁺ - C-82.1
HN NH	Άμινυλένιο νιτρένιο*	κατιόν άμινουλε- νίου C-83.1	Ιμίδιο 3.221	Ιμίδο 7.311	Ιμινο, HN= C-81.1* C-815.1* C-815.2* CA 76 έπιμινο, -NH- (ὡς γέφυρα) C-815.2 ὕδροεϋμινο, HON= C-842.1* CA 76 δελ-νιτρο, (HO)ON= C-10.1* C-850.2* CA 76 διαζενυλο, HN=N- CA 76 διαζενο, NH=N- C-942.1* C-942.2* CA 66 1-ὕδραζινυλο-2-υλι- δενο, -NHN= CA 76
HNO HON	ὕδροευσαιλένιο C-81.2	ὕδροεϋμίδιο	ὕδροεϋμιδο	
HNO ₂ (HO)ON	
HN ₂	

40

* Χρησιμοποιεῖται εϋρύτατα ἀλλά δέν συνιστᾶται

H ₂ IO ₂	διϋδροεϋϊωδο, (HO) ₂ I- C-10.1* C-106.3* CA 66* Βλέπε CA 76 § 188
H ₂ N NH ₂	άμινύλιο C-81.2	κατιόν άμινυλίου C-83.1	άμίδιο 3.221	άμιδο 7.311 CA 66	άμινο, H ₂ N- C-811.1* C-812.2* CA 76 Ιμινιο, H ₂ N ⁺ N-81.1* C-82.2
H ₂ NO	άμινοξύλιο	όξοαμιώνιο	ὕδροεϋλαμί- διο 3.221	ὕδροεϋλαμιδο- ο 7.311 ὕδροεϋλαμιδο- N 7.33	άμινοοξύ, H ₂ NO- C-841.2* CA 66 ὕδροεϋαμινο, HONH- C-841.1* CA 76 ὕδραζονο, H ₂ N-N= C-921.1* CA 76 ὕδραζο, -NHNH-, * C-921.1* CA 76 ὕδραζι, -NHNH- C-921.4* CA 76 [†] τριαξενυλο, H ₂ N-N=N- CA 76 τριαξενο C-942.3* CA 66
H ₂ N ₂	διαξένιο D-4.12	
H ₂ N ₃	τριαξενύλιο D-4.14	

45

* Σέ διαφορετικά άτομα

[†] Σέ ένα άτομο

O N O M A

* Ατομο ή ομάδα ' ως άφορτιστο άτομο, ' ως κατιόν ή κατιοντική ρίζα ' ως άποκαταστάτης ' ως πρόθεμα στην όνοματολογία παραγώγων

HSe	(μονο)σεληνίδιο του (μονο)υδρογόνου 2.21*2.22*2.251	σελανούλιο 'C-83.1* C-701	υδρογονοσεληνίδιο 3.221*6.2	υδρογονοσεληνίδιο 7.311	υδρογονοσεληνίδιο 7.311	υδροσεληνιο, HSe- C-701.1
HSi	σιλανοτριυλο, HSi≡ ~D-6.74
HTe	(μονο)τελλουρίδιο του (μονο)υδρογόνου 2.21*2.22	υδρογονοτελλουρίδιο (1+) 3.13	υδρογονοτελλουρίδιο 3.221*6.2	υδρογονοτελλουρίδιο 7.312	υδρογονοτελλουρίδιο 7.312	υδροτελλουρο, HTe- C-701.1
H ₂ I	ιωδόνιο H ₂ I ⁺ C-82.1

44

HN ₃	άζίδιο του υδρογόνου † 3.221*5.1	διαζοαμινο, -N=N-NH- C-942.2* CA 66
HO OH	υδροξύλιο 3.32	κατιόν υδροξύλι- ου 3.32	υδροξύλιο 3.221	υδροξύλιο 7.312	υδροξύλιο 7.312	1-τριαζενο-1,3-διυλο, -N=N-NH- CA 76
HOP	υδρογονοοξυγόνο (1+) 3.13	υδροξύλιο C-10.3* C-201.2* CA 76
HOS	φωσφονούλο, H(O)P< D-5.66
HO ₂ O ₂ H	υπεροξύλιο C-81.1	υδρογονοδιοξυγόνο 3.13	υδρογονοδιοξυγόνο 3.222	υδρογονοδιοξυγόνο 7.312	υδρογονοδιοξυγόνο 7.312	φωσφινυλιδενιο, H(O)P< CA 76
HO ₂ P	διοξοωφοράνιο ~ D-5.72	σουλφενιο, HOS- C-641.2* CA 76
	δέξιδιο της δεσμοφίνης	υδρουπεροξύλιο C-218.1* CA 76
	φωσφινυλο, HO-P(O)= D-5.52* CA 76
	υδροοξοωφορδιο D-5.69

41

† Δέν συνιστάται το όνομα υδροξυϊκό δξύ 5.1

Ο Ν Ο Μ Α

*Ατομο ή ομάδα ' ως άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα ' ως κατιόν ή ανιόν ' ως υποκαταστάτης ' ως πρόθεμα στην όνοματολογία παραγώνων

διοξο-λ⁵-φωσφάνιο

HO ₂ S	σουλφίνο, HOSeO- C-641.2
HO ₂ Sb (3)	άντιμονιλνικό, (HO)Sb(O)- ND-5.52' CA 76
HO ₃ P	φωσφονικό(2-) φωσφονατο 5.214'D-5.51 7.321
HO ₃ S HSO ₃	ύδρογονοθει- ώδες 5.214' φιλιο 6.2 6.2 σουλφίτο(1-) 7.314	σουλφο, HO-S(O) ₂ - C-10.3'C-641.2' CA 76
HO ₃ Se HSeO ₃	ύδρογονοσελη- νώδες 6.2	σεληνο, HOSe(O) ₂ - C-701.1' CA 76
HO ₄ S HSO ₄	ύδρογονοθει- κό 5.214'6.2 φατο 6.2' 7.314

42

HO ₆ P ₂	διφωσφορικό (III, V), O ₂ PH-O-PO ₃ ³⁻ 4.13' 5.214
HP	ύδρογονοφωσ- φ(δίο(2-) 3.22 φιλιο 3.221' 7.311	φωσφινολιουλο, HP= D-5.14 C-81.1' CA 76 φωσφορανοτετραύλο, HP≡ ~ D-5.74 θειοφωσφονούλο, D-5.67 φωσφονοθειούλο D-5.67 φωσφινοθειούλιδενο, HP(=S)= CA·76
HPS	θειοξοφωσφίνη
HS	σουλφιδρύλο	ύδρογονοθειο(1+) 3.13 σουλφίλιο ύδροσουλφίδο σουλφανύλιο C-83.1 (1-) 6.2 7.311 ύδροσουλφί- δίο	μερκαπτο 7.312 μερκαπτο C-10.3' C-511.1' CA 76 σουλφινουμιλιδε- νο, HS ⁺ = ~C-83.3
HSb (3)	ύδρογονοαν-ύδρογονοαντι- τιμονίλιο μονίδο 7.311 3.222	άντιμονιουλο, HSb= D-5.14 άντιμονιουλο, HSb= CA 76

43

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άνε άφώρητο άτομο, μόριο ή ρίζα	Άνε κατιόν ή ανιόν	Άνε άνιόν	Άνε άποκαταστάτης	Άνε πρόθεμα στην όνομα-τολογία παραγών
O ₃ P	PO ₃	φωσφορίδες, PO ₃ ^{-κ}	φωσφίτο, 7.321
O ₃ P ₂	έξασξείδιο του τετραφωσφόρου P ₄ O ₆ , 2.21* 2.22* 2.251	διφωσφορύλιο πυροφωσφορύλιο	μεταφωσφορίκός, (PO ₃) _n 5.214
O ₃ Re	όξείδιο του φωσφόρου (III) τριοξείδιο του ρηνίου	τριοξορηνικό(1-), 5.214
O ₃ S	τριοξείδιο του (μολυβδίου) 2.21* 2.22* 2.251	τριοξοθετείο(1+)	θειώδες 5.214	σουλφίτο 5.214* 7.311	σουλφονατο, O ₃ S- C-86.1
	τριοξο-λ ⁶ -σουλφανίιο D-0.13	ύπεροξοσουλφουλίτο

* γνωστά μόνον ως έστέρες 3.224

OP	PO	(μονο)οξείδιο του (μολυβδίου) φωσφόρου 1.4	κατιόν <u>φωσφορ</u> -λίτου 3.12* 3.32	δέοξοφωφουρίο OP- D-5.69
		δέοξοφωφόρος (1+)	φωσφοροσο, OP-CA76
					φωσφορσουλφ, OP= 3.32*
					D-5.66*
					φωσφινυλιδινυο, OP= CA 76
OS	SO	(μονο)οξείδιο του (μολυβδίου) 2.21* 2.22	κατιόν σουλφινυλίου* 3.32	μονοξείδιο θείου	σουλφινυλο, OS= C-631.2* C-661.3*
		δέοξοσουλφάνιο 2.3	δέοξοσουλφονιουμίλιο	CA 76
			δέοθετείο (2+) 3.13
ose	seo	(μονο)οξείδιο του (μολυβδίου) σεληνίου 2.21* 2.22	κατιόν του σεληνίου 3.32	μονοξείδιο σεληνίου 7.321	σεληνινυλο, ose=, -Se(O) - C-701.1*
			δέοξοσεληνίου (1+)	CA 76
			3.14
			δέοξοσεληνιουμίλιο
			μύλιο C-83.3
			(μονο)οξοτιτάτιο(2+)
		
			(μονο)οξοβαγγίτιο(2+)

* Δέν χρησιμποιείται πλέον τό όνομα θειονύλιο ή θειουλο

+ τά όνόματα τιτανύλιο, βαναδύλιο και ζιρκονύλιο δέν συνιστώνται

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	Άνε αφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	Άνε κατιόν ή ανιόν τιοντική ρίζα	Άνε υποκαταστάτης	Άνε πρόθεμα στην ονοματολογία παραγώγων
OZr	(μονο)οξοζιρκόνιο(2+) [†] ZrO ₂ ⁺
O ₂	διοξυγόνο 1.4	διοξυγόνο(1+) ~ 3.11 διοξυγόνο(2+) ~ 3.11 διοξυγενύλιο(1+) **	υπεροξειδίο, υπεροξο, O ₂ ²⁻ O ₂ ⁻ 3.221 υπεροξειδίο, διοξυγόνο, O ₂ ⁻ O ₂	διοξυ, -OO- C-218.2. CA 76 έπιδιοξυ, -OO- (ως γέφυρα) C-218.2. CA 76
O ₂ P	διοξειδίο του (μολυβο)φωσφору 2.21. 2.22* 2.251	διοξοφωφο- ρικό(1-) 5.214	φωσφινάτο, -O ₂ P- D-5.52 φωσφο, O ₂ P- CA 76
O ₂ P ₂ S P ₂ O ₂ S	σουλφίδιο του διοξειδίου του διφωσφору 2.21*2.22*2.251 ρύλιο	θειοδιφωσφορύλιο θειοπυροφωφο- ρύλιο

60

[†] Τά δνόματα τιτανύλιο, βαναύλιο και ζιρκονύλιο δέν συνιστώνται
[‡] Δέν συνιστώνται τά δνόματα σουπεροξειδίο και σουπεροξειδο άν και έχουν χρησιμοποιηθεί γιά
 τήν ομάδα O₂. Σε ώρισμένες γλώσσες τά "υπερ" (per) και "σупер" (super) είναι ισοδύναμα. (βλ. σχόλιο
 (16) στην Άνόργανο Όνοματολογία
 ** Δέν συνιστώνται

O ₂ S	διοξειδίο του (μονο)θειου 2.21*2.22*2.251 3.32 διοξοθειο (2+) 3.13	κατιόν σουλφου- σουλφοξύλιο- κός 5.214 κός 5.214	διοξειδίο θειου σουλφοξύλατο 5.214*7.311 CA 76	σουλφονυλο, O ₂ S= -S(O) ₂ C-631.1. C-631.2* C-631.3* CA 76 σουλφινάτο, -O ₂ S- ~ C-641.2 θειοσουλφονάτο, -O ₂ S ⁻ C-86.1. C-641.6
O ₂ Se SeO ₂	θειοθειώδες 3.224*5.214* 5.23
O ₂	διοξειδίο του (μονο)σεληνίου 2.21*2.22*2.251 2.251 3.13	κατιόν σεληνίου- σεληνόλιο 3.32 σεληνοξύλιο- κός(2-) ~ 5.214*5.23 7.311	διοξειδίο σεληνίου ληνίου 7.321 σεληνοξύλατο (2-) 5.214* 7.311	σεληνιοξυλο, O ₂ Se= -Se(O) ₂ - C-701.1. CA 76
O ₂ U	ούρανύλιο (2+) 3.32 διοξουράνιο (2+) 3.13
O ₃	τριοξυγόνο (δύον) 1.4 1.4*3.11	τριοξυγόνο(1+) 3.221	δύονιδιο, O ₃ 3.221	τριοξυ, -O-O-O- ~C-515.1 C-515.4 έπιτριοξυ, -OOO- (ως γέφυρα) ~C-218.2

[‡] Δέν χρησιμοποιείται πλέον τό όνομα σουλφουρύλιο ή σουλφουλο.

Ο Ν Ο Μ Α

*Ατομο ή 'ης άφώρτιστο άτομο, 'ης κατιόν ή κα- 'ης άνιόν 'ης ύποκατα- 'ης πρόθεμα στην όνο-
 ομάδα μόριο ή ρίζα τιοντική ρίζα στάτης ματολογία παραώγων

O	O ₄ S	SO ₄	τετραοξείδιο του (μω- τετραοξοθειο(1+) <u>θειικό</u> 5.214 <u>σουλφατο</u> 7.311 <u>σουλφονυλοξείδιο(οξυ)</u>				
		νο)	θειου 2.21*2.22* 3.13				-OS(O) ₂ -O- CA 76
		2.251					σουλφονυλοξείυ,
64	O ₄ S ₂		διθειονώδες διθειονιτο7.311		C-205.2* CA 66
	S ₂ O ₄		3.224*5.214			
	O ₄ Se		<u>σεληνικό</u>	<u>σεληνατο</u> 7.311	
	SeO ₄		5.214			
	O ₄ Si		όρθοπυριτι-		
	SiO ₄		κό 5.214			
	O ₄ Tc		ύπερτεχνητι-		
	TcO ₄		κό, TcO ₄ , 5.214			
			τεχνητικό,			
			TcO ₄ , 5.214			
	O ₅ P	PO ₅	ύπεροξομονο-		
			φωσφορικό			
			PO ₃ - 5.214			

65	O ₅ S	SO ₅	ύπεροξομονο-		
			θειικό 5.214			
			5.22			
	O ₅ S ₂		διθειώδες	δισουλφιτο	
	S ₂ O ₅		5.214	5.214*7.311		
			ύποφωσφορικό		
	O ₆ P ₂		O ₃ P- PO ₄ -			
	P ₂ O ₆		διφωσφορικό			
			(IV)O ₃ P-PO ₃ -			
			5.214			
	O ₆ S ₂		διθειονικό	διθειονατο	
	S ₂ O ₆		5.214	5.214*7.311		
	O ₆ Te		όρθοτελλου-	όρθοτελλου-	
	TeO ₆		ρικό 5.214	ρατο 7.311		
	O ₇ P ₂		<u>διφωσφορικό</u>	διφωσφατο	
	P ₂ O ₇		5.214	7.311		
			πυροφωσφορι-	πυροφωσφατο		
	O ₇ S ₂		κό 5.214	7.311		
	S ₂ O ₇		διθειικό	δισουλφατο	
	O ₇ Si ₂		4.12*5.214	5.214*7.311		
	Si ₂ O ₇		διπυριτικό,		
			O ₂ Si-O-SiO ₃			
			4.12			

Ο Ν Ο Μ Α

Άτομο ή ομάδα	' ως άφορτιστο άτομο, μόριο ή ρίζα	' ως κατιόν ή ανιόν	' ως άνιόν	' ως ύποκατατιοντική ρίζα	' ως ύποκαταστάτης	' ως πρόθεμα στην ύνοματολογία παραύγων
Te ₄	τετρατελλούριο 1.4	τετρατελλουριο (2+) ~ 3.11' 3.14	τετρατελλου- ρύδιο ~ 7.312 δo	τετρατελλουρι- ρύδιο ~ 7.312 δo	τετρατελλουρι- ρύδιο ~ 7.312 δo	τετρατελλουρο, -τετετετε- C-515.1* C-701.1 έπιτετρατελλουρο, -τετετετε- (ύς γέφυρα) C-515.1* C-701.1

70

S	(μονο)θετο 1.4	θετο (1+) ~ 3.11	σουλφύδιο 3.21	θειο 7.312	θειοξο, S= C-532.3* CA 76 θειο, -S- C-72.1* C-514.1* C-661.3* CA 76 έπιθειο, -S ² (ύς γέφυρα) C-514.4 σουλφίδο, -S- C-86.2* C-511.4
S ₂	διθειο 1.4	διθειο (1+) ~ 3.11	δισουλφύδιο 3.221	δισουλφίδο 7.312	διθειο, -SS- C-515.1* C-515.3* CA 76 έπιθειο, -SS- (ύς γέφυρα) C-515.4* CA 76 θειοσουλφουλο, S(S)= C-641.6 ύπερθειο CA 76
S ₄	τετραθειο 1.4	τετραθειο (1+) ~ 3.11	τετρασουλφύδιο 3.211	τετρασουλφίδο 7.312	τετραθειο, -SSSS- CA 76 έπι τετραθειο, -SSSS- (ύς γέφυρα) C-515.4 τετρασουλφανοδιύλο, -SSSS- ~ C-515.3

Ο Ν Ο Μ Α

*Ατομο ή ομάδα 'ως άφορτιστο άτομο, 'ως κατιόν ή κατιονική ρίζα 'ως άνιόν 'ως υποκατασταίτης 'ως πρόθεμα στην όνοματολογία παραγώνων

)		τριθειοθειώ- δες 3.224. 5.23			
Sb ⁽³⁾	(μονο)αντιμόνιο 1.4 ~3.11	αντιμόνιο(1+) ~ 2.21*3.21 7.311	αντιμονοτριυλο ή Sb≡ B-5.15 άντιμονοτριυλο ή Sb≡ B-5.15		
Sb ₂	διαντιμόνιο 1.4 ~ 3.11	διαντιμόνιο(1+)	άντιμονοτριυλο ή Sb≡ B-5.15 άντιμονοτριυλο ή Sb≡ B-5.15	
Se	(μονο)σελήνιο 1.4	σελήνιο(1+) ~ 3.11	σελήνιο(1+) ~ 3.11	σελήνιο, -Se- C-701.1* CA 76	
				έπισεληνο, -Se- (ως γέφυρα) C-701* CA 76	
				σεληνοξο, Se= C-701.1* CA 76	

* Για τό-Sb-Sb- έχουν χρησιμοποιηθεί τά όνόματα άντιμονο και 1,2-διαντιμονοδιυλο, και για τό HSB-Sb- τό όνομα διαντιμονοδιυλο (βλ. CA 76). 'Επειδή για τίσ ένώσεις, που κάποτε πίστευαν ότι περιείχαν αυτές τίσ ομάδες, είναι τώρα γνωστό ότι είναι πολυμερές, δέν υπάρχουν άνάγκη να χρησιμοποιηδυν αυτά τά όνόματα, παρά μόνον σάν όνόματα τάξεων ένώσεων.

Se ₂	δισελήνιο 1.4	δισελήνιο(2+) ~ 3.11	δισεληνίδιο ~ 3.221	δισεληνίδιο ~ 7.312	δισεληνο, -SeSe- C-515.1* C-701.1 έπιδισεληνο, -SeSe- (ως γέφυρα) CA 76 ύπερσεληνο, Se=Se= CA 76
Se ₄	τετρασελήνιο 1.4	τετρασελήνιο(2+) 3.11	τετρασελη- νίδιο 3.221	τετρασεληνο, -SeSeSeSe- C-515.1* C-701.1 έπιτετρασεληνο (ως γέφυρα) C-515.4* C-701.1
Si	(μονο)πυρίτιο 1.4	πυριτίδιο 3.21	πυριτιδο7.311	σιλανοτετραύλο, =Si= ~ D-6.1* CA 76
Si ₂	διπυρίτιο 1.4	δισιλανοεξάυλο, =Si-Si= D-6.12
Te	(μονο)τελλούριο 1.4	τελλούριο(1+) 3.11	τελλουρίδιο 3.21	τελλουρο ~ 7.312	δισιλανοδιυλιδυνο, =Si-Si= CA 66 τελλουρο, -Te- C-701.1* CA 76 έπιτελλουρο, -Te- (ως γέφυρα) C-701.1 τελλουροξο, Te= C-701.1* CA 76

Όνομα	Έλληνική Σύμβολο	Αλφαβητική Σειρά		Υποσημει- ώσεις
		Ατομικός Αριθμός	Ατομικό Βάρος	
Προμήθειο	Pm	61	(145)	
Πρωτακτίνιο	Pa	91	231,0359	z
Πυρίτιο(σιλικόνιο)	Si	14	28,0855*	
Ράδιο	Ra	88	226,0254	x, z
Ραδόνιο	Ru	86	(222)	
Ρήνιο	Re	75	186,207	
Ρόδιο	Rh	45	102,9055	
Ρουβίδιο	Rb	37	85,4678*	x
Ρουθένιο	Ru	44	101,07*	x
Σαμάριο	Sm	62	150,4	x
Σελήνιο	Se	34	78,96*	
Σίδηρος (Φέρριο)	Fe	26	55,847*	
Σκάνδιο	Sc	21	44,9559	
Στρόντιο	Sr	38	87,62	x
Ταντάλιο	Ta	73	180,9479*	
Τελλούριο	Te	52	127,60*	x
Τέρβιο	Tb	65	158,9254	
Τεχνητίο	Tc	43	(97)	
Τιτάνιο	Ti	22	47,90*	
Υδράργυρος (μερκούριο)	Hg	80	200,59*	
Υδρογόνο	H	1	1,0079	w
Υττέρβιο	Yb	70	173,04*	
Υττριο	Y	39	88,9059	
Φέρμιο	Fm	100	(257)	
Φθόριο	F	9	18,998403	
Φράγκιο	Fr	87	(223)	
Φωσφόρος	P	15	30,97376	
Χαλκός (κώπριο ή κούπριο)	Cu	29	63,546*	w
Χλώριο	Cl	17	35,453	
Χρυσός (ώριο)	Au	79	196,9665	
Χρώμιο	Cr	24	51,996	
Ψευδάργυρος(Τσίγκιο)	Zn	30	65,38	

74

ΠΙΝΑΚΑΣ ΑΤΟΜΙΚΩΝ ΒΑΡΩΝ 1975

(ως προς την σχετική ατομική μάζα $A_r(^{12}\text{C})=12$)

Τά ατομικά βάρη πολλών στοιχείων δέν είναι άμετάβλητα άλλα έξαρτώνται από την προέλευση και την κατεργασία του ύλικου. Οί υποσημειώσεις αύτου του Πίνακα έξετάζουν τίς παραλλαγές πού άναμένονται σέ διάφορα στοιχεΐα. Οί τιμές των $A_r(E)$ πού δίνονται έδώ έφαρμόζονται σέ στοιχεΐα όπως υπάρχουν σέ φυσική κατάσταση στην γή και σέ όρισμένα τεχνητά στοιχεΐα. Όταν χρησιμοποιούνται σέ σχέση προς τίς υποσημειώσεις, θεωρούνται άξιόπιστες κατά ± 1 στό τελευταίο ψηφίο ή κατά ± 3 όταν ακολουθούνται από άστερίσκο*. Τιμές μέσα σέ παρένθεση χρησιμοποιούνται για όρισμένα ραδιενεργά στοιχεΐα των όποιων τά ατομικά βάρη δέν μπορούν νά αναφερθούν μέ άκρίβεια άν δέν είναι γνωστή ή προέλευση ή τιμή πού δίνεται είναι ό ατομικός μαζικός άριθμός του ίσοτόπου του στοιχείου αύτου μέ την μεγαλύτερη ήμιπερίοδο ζωής.

Όνομα	Έλληνική Σύμβολο	Αλφαβητική Σειρά		Υποσημειώ- σεις
		Ατομικός Αριθμός	Ατομικό Βάρος	
Άζωτο(νιτρογόνο)	N	7	14.0067	
Άϊνστάνιο	Es	99	(254)	
Άκτίνιο	Ac	89	227.0278	z
Άμερίκιο	Am	95	(243)	
Άνθρακας (καρβόνιο)	C	6	12.011	w
Άντιμόνιο(στίμπιο)	Sb	51	121.75*	
Άργίλλιο(άλουμίνιο)	Al	13	26.98154	
Άργό	Ar	18	39.948*	w, x
Άργυρος	Ag	47	107.868	x
Άρσενικό	As	33	74.9216	
Άσβέστιο(κάλσιο)	Ca	20	40.08	x
Άστατο	At	85	(210)	

71

Όνομα	Ελληνική Σύμβολο	Αλφαβητική Σειρά		Υποση- μειώσεις
		Ατομικός Αριθμός	Ατομικό Βάρος	
Άφνιο	Hf	72	178.49*	
Βανάδιο	V	23	50.9414*	
Βάριο	Ba	56	137.33	x
Βηρύλλιο	Be	4	9.01218	
Βισμούθιο	Bi	83	208.9804	
Βολφράμιο	W	74	183.85*	
Βόριο	B	5	10.81	w, γ
Βρώμιο	Br	35	79.904	
Γαδολήνιο	Gd	64	157.25*	x
Γάλλιο	Ga	31	69.72	
Γερμάνιο	Ge	32	72.59*	
Δημήτριο (Σέριο)	Ce	58	140.12	x
Δυσπρόσιο	Dy	66	162.50*	
Έρβιο	Er	68	167.26*	
Εύρώπιο	Eu	63	151.96	x
Ζιρκόνιο	Zr	40	91.22	x
Ήλιο	He	2	4.00260	x
Θάλλιο	Tl	81	204.37*	
Θεΐο (σουλφούριο)	S	16	32.06	w
Θόριο	Th	90	232.0381	x, z
Θούλιο	Tm	69	168.9342	
Ίνδιο	In	49	114.82	x
Ίρίδιο	Ir	77	192.22*	
Ίώδιο	I	53	126.9045	
Κάδμιο	Cd	48	112.41	x
Κάσιο	Cs	55	132.9054	
Κάλιο (ποτάσσιο)	K	19	39.0983*	
Καλιφόρνιο	Cf	98	(251)	
Κασσίτερος (στάννιο)	Sn	50	118.69*	
Κιούριο	Cm	96	(247)	

72

Όνομα	Ελληνική Σύμβολο	Αλφαβητική Σειρά		Υποσημει- ώσεις
		Ατομικός Αριθμός	Ατομικό Βάρος	
Κοβάλτιο	Co	27	58.9332	
Κρυπτό	Kr	36	83.80	x, y
Λανθάνιο	La	57	138.9055*	x
Λευκόχρυσος (Πλατίνιο)	Pt	78	195.09*	
Λίθιο	Li	3	6.941*	w, x, γ
Λουτίσιο	Lu	71	174.97	
Λωρένσιο	Lr	103	(260)	
Μαγγάνιο	Mn	25	54.9380	
Μαγνήσιο	Mg	12	24.305	x
Μεντελέβιο	Md	101	(258)	
Μολυβδαίνιο	Mo	42	95.94	
Μόλυβδος (Πλούμπιο)	Pb	82	207.2	w, x
Μπερκέλιο	Bk	97	(247)	
Νάτριο (Σόδιο)	Na	11	22.98977	
Νέο	Ne	10	20.179*	y
Νεοδύμιο	Nd	60	144.24*	x
Νικέλιο (νικκόλιο)	Ni	28	58.70	
Νιόβιο	Nb	41	92.9064	
Νομπέλιο	No	102	(259)	
Ξένο	Xe	54	131.30	x, y
Όλμιο	Ho	67	164.9304	
Όξυγόνο	O	8	15.9994*	w
Όσμιο	Os	76	190.2	x
Ουράνιο	U	92	238.029	x, y
Παλλάδιο	Pd	46	106.4	x
Πλουτόνιο	Pu	94	(244)	
Πολώνιο	Po	84	(209)	
Ποσειδώνιο (Νεπτούνιο)	Np	93	237.0482	z
Πρασινοδύμιο	Pr	59	140.9077	

73

Μέ τό τευχος αυτό τών Χημικών Χρονικών, τελείωσε ο δδηγός για τή χρησιμοποίηση τής 'Ονοματολογίας τής 'Ανοργάνου Χημείας, 'Οριστικοί κανόνες του 1970. (Δεύτερη Έκδοση που δημοσιεύτηκε τό 1971 ως "τό κόκκινο βιβλίο" και στο Pure Appl. Chem., Vol. 28, no 1).

Συμπεριλαμβάνει αναθεωρημένο και σημαντικά έπαυξημένο τμήμα για τά όνόματα 'Ιόντων και Ριζών και Πίνακα 'Ατομικών Βαρών του 1975.

'Η προθεσμία για τή δημόσια κρίση τελειώνει τόν 'Ιούνιο του 1982 και μέχρι τότε εκφράζεται ή έλπίδα να σταλοϋν έποικοδομητικές παρατηρήσεις.

Παρατήρηση: 'Η Συντακτική 'Επιτροπή τών Χημικών Χρονικών, σās παρακαλεϊ να διορθωθεί ή έσφαλμένη σελιδοποίηση τής σελίδας 23 κ.λ.π. Πιθανόν ή διόρθωση να γίνεται μέ φωτοτυπία.

-
- w Στοιχείο για τό όποιο γνωστές παραλλαγές τής ίσοτοπικής συνθέσεως στα φυσικά γήινα ύλικά έμποδίζουν τό να δοθεϊ πιο άκριβές άτομικό βάρος. Οϊ τιμές Ar(E) εφαρμόζονται σε κάθε "κανονικό" ύλικό.
 - x Στοιχείο για τό όποιο είναι γνωστά γεωλογικά δείγματα στα όποια τό στοιχείο έχει άνώμαλη ίσοτοπική σύνθεση, σε σημείο που ή διαφορά στο άτομικό βάρος του στοιχείου σ' αυτά τά δείγματα να μπορεί να υπερβαίνει σημαντικά τήν άβεβαιότητα που συνεπάγονται οϊ τιμές του πίνακα.
 - y Στοιχείο για τό όποιο υπάρχουν ύλικά στο εμπόριο που έχουν σημαντικά διαφορετικό Ar, άπ' αυτό που δίνεται στον πίνακα λόγω άλλαγής τής ίσοτοπικής συστάσεως που όφείλεται σε σύμπτωση ή άπροσεξία.
 - z Στοιχείο για τό όποιο ή τιμή του Ar, είναι του ραδιοϊσοτόπου εκείνου μέ τή μεγαλύτερη ήμιπερίοδο ζωής.

ΕΧΘΛΙΑ ΤΗΣ ΕΛΛΗΝΙΚΗΣ ΕΠΙΤΡΟΠΗΣ ΑΝΟΡΓΑΝΟΥ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ

- (1) Σέ περιπτώσεις άφορτιστων άτόμων ή ομάδων ή κατάληξη -ane άποδίδεται στά Έλληνικά ώς-άνιο,καί ή κατάληξη -ine ώς -ίνη, π.χ. οί όνομασίες τής ομάδας AsH₃, Arsine καί Arsa- ne ,άποδίδονται ώς 'Αρσίνη καί 'Αρσάνιο αντίστοιχα.
- (2) Στήν περίπτωση άτόμων ή ομάδων γιά τά όποια ή κατάληξη του άφορτιστου,στήν 'Αγγλική όνοματολογία,είναι -yl,καί του κατιόντος -ylium,π.χ. formyl γιά τήν ομάδα CHO καί formylium γιά τή φορτισμένη ομάδα CHO⁺,προτείνεται στά Έλληνικά ή κοινή κατάληξη -ύλιο ,π.χ. φορμύλιο.'Εναλλακτικά,όταν τό κατιόν αναφέρεται μεμονωμένο καί όχι ώς συστατικό έν- νόσεως,θά ήταν δυνατό ό τονισμός νά γίνεται στήν λήγουσα,γιά νά συσχετίζεται μέ τό ότι πρόκειται γιά ίόν,π.χ. φορμυλίόν. 'Ανάλογη κατάσταση ύπάρχει καί στήν 'Αγγλική όνοματολογία ό- που ούδέτερο άτομο καί θετικό ίόν άποδίδονται μέ τό ίδιο όνο- μα ,π.χ. τά Br καί Br(+) όνομάζονται Bromine, τά B καί B⁺ Boron κ.ο.κ.'Επίσης σέ πολλά κατιόντα ύπάρχει ή κατάληξη -ylium ή -yl ,χωρίς νά ύπάρχει τό αντίστοιχο ούδέτερο είς -yl,π.χ. ιωδύλιο(IO₂),όξοαμινύλιο(NO),θειοδιφωσφορύλιο(O₂P₂S), κ.ά.
- (3) Γιά τό αντιμόνιο καί τίς ένώσεις του πολλές φορές ,ιδιαι- τερα στήν όργανική όνοματολογία,χρησιμοποιούνται λέξεις μέ τή ρίζα stib-,πού προέρχεται άπό τό λατινικό όνομα του άτό- μου,stibium."Αν γιά τή ρίζα αύτή (stib-)θεωρηθεί ανάλογη ή ρίζα αντιμον-,άπό τό όνομα "Αντιμόνιο,τότε ή άπόδοση στά Έλ- ληνικά οδηγεί καί σέ όνόματα περίεργα καί κακόηχα:

Όμάδα	Άγγλικό Όνομα	Έλληνικό Όνομα
HO ₂ Sb(πρόθεμα)	Stibinico	'Αντιμονινικο
HSb (")	Stibinediyl	'Αντιμονινοδιυλο
" "	Stibylene	'Αντιμονυλενο
H ₂ Sb "	Stibino	'Αντιμονινο
H ₃ Sb (ούδέτερο)	Stibine	'Αντιμονίνη ή στιμπίνη

Όμάδα	Άγγλικό Όνομα	Έλληνικό Όνομα
H ₃ Sb (ούδέτερο)	Stibane	'Αντιμονάνιο ή στι- μπάνιο
" (όποκαταστάτης)	Stibine	'Αντιμονίνη ή στι- μπίνη
" "	Stibane	'Αντιμονανιο ή στι- πανιο
H ₃ Sb ⁺ (πρόθεμα)	Stibonio	'Αντιμονονιο ή στι- μπονιο
H ₃ Sb "	Stiboniumyl	'Αντιμονονιουλο ή στιμπονιουλο
H ₄ Sb(κατιόν)	Stibonio	'Αντιμονόνιο
Sb (πρόθεμα)	Stibinetriyl	'Αντιμονινοτριυλο ή στιμπινοτριυλο
" "	Stibylidyne	'Αντιμονυλιδυνο ή στιμπυλιδυνο

"Ισως λοιπόν πρέπει σιγά-σιγά νά συνηθίζομε στήν χρή- ση όνομάτων πού βασίζονται στό λατινικό όνομα.

- (4) Οί καταλήξεις -oso καί -osyl άποδίδονται ώς -οσο καί -οσυλιο ή -οσυλο , αντίστοιχα.