

ΣΤΟΙΧΕΙΑ ΠΟΥ ΠΡΕΠΕΙ ΟΠΩΣΔΗΠΟΤΕ ΝΑ ΑΝΑΓΝΩΡΙΖΩ								
Αζωτο N			Κάλιο K			Σίδηρος Fe		
Ανθρακας C			Κασσίτερος Sn			Υδράργυρος Hg		
Αργίλιο Al			Μαγγάνιο Mn			Υδρογόνο H		
Άργυρος Ag			Μαγνήσιο Mg			Φθόριο F		
Ασβέστιο Ca			Μόλυβδος Pb			Φώσφορος P		
Βάριο Ba			Νάτριο Na			Χαλκός Cu		
Βρώμιο Br			Νικέλιο Ni			Χλώριο Cl		
θείο S			Οξυγόνο O			Χρώμιο Cr		
Ιώδιο I			Πυρίτιο Si			Ψευδάργυρος Zn		

πίνακας 2.4 σελίδα 63 ΠΟΛΥΑΤΟΜΙΚΑ ΙΟΝΤΑ (PIZEΣ)		
NO ₃ ⁻ νιτρικό	CN ⁻ κυάνιο (κυανίδιο)	HCO ₃ ⁻ όξινο ανθρακικό
CO ₃ ²⁻ ανθρακικό	ClO ₄ ⁻ υπερχλωρικό	HPO ₄ ²⁻ όξινο φωσφορικό
SO ₄ ²⁻ θεικό	ClO ₃ ⁻ χλωρικό	H ₂ PO ₄ ⁻ δισόξινο φωσφορικό
PO ₄ ³⁻ φωσφορικό	ClO ₂ ⁻ χλωριώδες	MnO ₄ ⁻ υπερμαγγανικό
OH ⁻ υδροξείδιο	ClO ⁻ υποχλωριώδες	Cr ₂ O ₇ ²⁻ διχρωμικό
NH ₄ ⁺ αμμώνιο	HSO ₄ ⁻ όξινο θεικό	CrO ₄ ²⁻ χρωμικό

πίνακας 2.3 σελίδα 63 ΜΟΝΟΑΤΟΜΙΚΑ ΙΟΝΤΑ	
Cl ⁻ χλωριούχο ή χλωρίδιο	O ²⁻ οξυγονούχο ή οξείδιο
Br ⁻ βρωμιούχο ή βρωμίδιο	S ²⁻ θειούχο ή σουλφίδιο
I ⁻ ιωδιούχο ή ιωδίδιο	N ³⁻ αζωτούχο ή νιτρίδιο
F ⁻ φθοριούχο ή φθορίδιο	P ³⁻ φωσφορούχο ή φωσφίδιο
H ⁻ υδρογονούχο ή υδρίδιο	

πίνακας 2.5 σελίδα 64 ΑΡΙΘΜΟΙ ΟΞΕΙΑΩΣΗΣ ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ στις ενώσεις τους			
Μέταλλα		Αμέταλλα	
K, Na, Ag	+ 1	F	-1
Ba, Ca, Mg, Zn	+2	H	+1 (-1)
Al	+3	O	-2(-1,+2)
Cu, Hg	+ 1,+2	Cl, Br, I	-1(+1, +3, +5, +7)έ
Fe, Ni	+2, +3	S	-2 (+4, +6)
Pb, Sn	+2,+4	N, P	-3 (+3, +5)
Mn	+2, +4, +7	C, Si	-4,+4
Cr	+3, +6		

Ονοματολογία Οξέων		
ΜΗ ΟΞΥΓΟΝΟΥΧΑ : H+ αμέταλλο	ΟΞΥΓΟΝΟΥΧΑ : H+ ρίζα (πολυατομικό ιόν)	
Ονοματολογία Βάσεων		
μέταλλο +OH	NH ₃ αμμωνία	
Ονοματολογία Οξειδίων		
μέταλλο + οξυγόνο (οξειδία μετάλλων)	αμέταλλο + οξυγόνο (οξειδία αμετάλλων)	
Ονοματολογία Αλάτων		
μέταλλο + αμέταλλο	μέταλλο +πολυατομικό ιόν	προσοχή στο αμμώνιο NH ₄ ⁺
		NH ₄ ⁺ +αμέταλλο
		NH ₄ ⁺ + αρνητικό πολυατομικό ιόν

ΔΙΑΤΟΜΙΚΑ ΣΤΟΙΧΕΙΑ
ΔΙΑΤΟΜΙΚΑ: H ₂ , O ₂ , N ₂ , F ₂ , Cl ₂ , Br ₂ , I ₂ .