

ΠΙΝΑΚΑΣ 1: Αριθμοί Οξειδωσης στοιχείων στις ενώσεις τους

Μέταλλα		Αμέταλλα	
K, Na, Ag	+1	H	+1 (-1)
Ba, Ca, Mg, Zn	+2	F	-1
Al	+3	Cl, Br, I	-1 (+1, +3, +5, +7)
Cu, Hg	+1, +2	S	-2 (+4, +6)
Fe, Ni	+2, +3	N, P	-3 (+3, +5)
Pb, Sn	+2, +4	C, Si	-4 (+4)
Mn	+2, +4, +7		
Cr	+3, +6		

ΠΙΝΑΚΑΣ 2: Σημαντικότερα πολυατομικά ιόντα

				ClO₄⁻ Υπερχλωρικό	MnO₄⁻ υπερμαγγανικό
PO₄³⁻ φωσφορικό	SO₄²⁻ θειικό	CO₃²⁻ ανθρακικό	NO₃⁻ νιτρικό	ClO₃⁻ χλωρικό	
PO₃³⁻ φωσφορώδες	SO₃²⁻ θειιώδες		NO₂⁻ νιτρώδες	ClO₂⁻ χλωριώδες	
				ClO⁻ υποχλωριώδες	
	CrO₄²⁻ : χρωμικό Cr₂O₇²⁻ : διχρωμικό				OH⁻ : υδροξείδιο CN⁻ : κυάνιο NH₄⁺ : αμμώνιο

Παρατήρηση: Ανάλογα με τα πολυατομικά ιόντα του Cl, σχηματίζουν επίσης το Br και το I.
Π.χ. BrO₃⁻ : βρωμικό ιόν

ΠΙΝΑΚΑΣ 3: Γραφή μοριακών τύπων και ονοματολογία ανόργανων χημικών ενώσεων

		<i>Γραφή(πχ)</i>	<i>Ονομασία(πχ)</i>	<i>Γενικοί κανόνες</i>
ΟΞΥ	Αμέταλλο(ή CN) H	$H^{+1}, S^{2-} \Rightarrow H_2S$	Υδροθείο	Υδρο + όνομα αμετάλλου
	Πολυατομικό ιόν	$H^{+1}, SO_4^{2-} \Rightarrow H_2SO_4$	Θειικό Οξύ	Όνομα ιόντος + οξύ
ΒΑΣΗ	Μέταλλο (ή NH_4^+) OH⁻	$Ca^{2+}, OH^- \Rightarrow Ca(OH)_2$	Υδροξείδιο του ασβεστίου	Υδροξείδιο + όνομα μετάλλου
ΑΛΑΣ	Αμέταλλο(ή CN) Μέταλλο (ή NH_4^+)	$Mg^{2+}, S^{2-} \Rightarrow MgS$	Θειούχο μαγνήσιο	Όνομα αμετάλλου με κατάληξη -ούχο + όνομα μετάλλου
	Πολυατομικό ιόν	$Al^{3+}, CO_3^{2-} \Rightarrow Al_2(CO_3)_3$	Ανθρακικό αργίλιο	Όνομα πολυατομικού ιόντος + όνομα μετάλλου
ΟΞΕΙΔΙΟ	Μέταλλο O	$Na^+, O^{2-} \Rightarrow Na_2O$	Οξείδιο του νατρίου	Οξείδιο του μετάλλου
	Αμέταλλο	CO_2	Διοξείδιο του άνθρακα	(μονο-, διο-,τριο) οξείδιο του αμετάλλου

ΠΑΡΑΤΗΡΗΣΗ: Εάν κάποιο μέταλλο έχει περισσότερους από ένα αριθμούς οξείδωσης, τότε μέσα σε παρένθεση με λατινικό αριθμό αναγράφεται ο αριθμός οξείδωσης στον οποίο αναφερόμαστε.

Π.χ. $Fe(NO_3)_3$ νιτρικός σίδηρος(III)