

ΠΙΝΑΚΑΣ ΠΟΛΥΑΤΟΜΙΚΩΝ ΙΟΝΤΩΝ					
όξινα...ικά	...ικά	...ώδη	...όξινα ώδη	ΑΛΛΑ ΠΟΛΥΑΤΟΜΙΚΑ ΙΟΝΤΑ	
-----	NO_3^- νιτρικό	NO_2^- νιτρώδες	-----	ClO_4^- υπερχλωρικό	OH^- υδροξείδιο
HSO_4^- όξινο θειικό	SO_4^{2-} θειικό	SO_3^{2-} θειώδες	HSO_3^- όξινο θειώδες	ClO_3^- χλωρικό	CN^- κυάνιο
HCO_3^- όξινο ανθρακικό	CO_3^{2-} ανθρακικό			ClO_2^- χλωριώδες	NH_4^+ αμμώνιο
HPO_4^{2-} όξινο φωσφορικό	PO_4^{3-} φωσφορικό			ClO^- υποχλωριώδες	MnO_4^- υπερμαγγανικό
H_2PO_4^- δισόξινο φωσφορικό				Ανάλογα ιόντα με αυτά του Cl, σχηματίζουν το Br και το I	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ διχρωμικό

ΠΑΡΑΤΗΡΗΣΕΙΣ: 1) Το -ώδες περιέχει ένα άτομο οξυγόνου λιγότερο από το -ικό

2) Για να βρούμε το όξινο -ικό (ή όξινο -ώδες) από το αντίστοιχο -ικό (ή -ώδες), γράφουμε μπροστά ένα άτομο H και προσθέτουμε στο συνολικό φορτίο του ιόντος +1

ΤΑ ΚΥΡΙΟΤΕΡΑ ΑΝΙΟΝΤΑ ΚΑΙ ΤΑ ΦΟΡΤΙΑ ΤΟΥΣ

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	

ΤΑ ΚΥΡΙΟΤΕΡΑ ΚΑΤΙΟΝΤΑ ΚΑΙ ΤΑ ΦΟΡΤΙΑ ΤΟΥΣ

Na^+	Mg^{2+}	Al^{3+}
K^+	Ca^{2+}	
Ag^+	Ba^{2+}	
	Zn^{2+}	
	Fe^{2+}	Fe^{3+}

ΣΥΝΗΘΕΙΣ ΤΙΜΕΣ Α. Ο. ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ ΣΕ ΕΝΩΣΕΙΣ ΤΟΥΣ

Μέταλλα		Αμέταλλα	
K, Na, Ag	+ 1	F, Cl, Br, I	-1
Ba, Ca, Mg, Zn	+2	O, S	-2
Al	+3	N, P	-3
Fe	+2, +3	H	+1