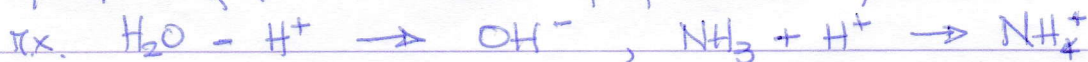


Α.Ο. των συνηθέστερα απαντωμένων στοιχείων

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

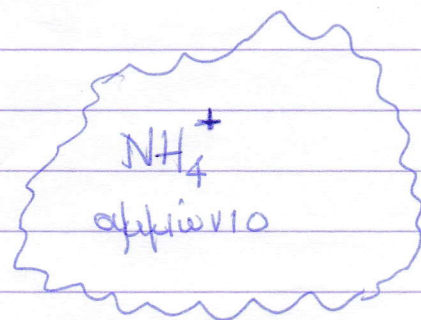
Πολυατομικά Ιόντα

Είναι φορτισμένες ομάδες ατόμων που σχηματίζονται όταν από το πρόπο της χημικής ένωσης αφαιρεθούν ή προστεθούν ιόντα.



Τα κυριότερα πολυατομικά ιόντα είναι:

OH^- υδροξείδιο	SO_4^{2-} θειικό	PO_4^{3-} φωσφορικό
CN^- κυάνιο	SO_3^{2-} θειώδες	PO_3^{3-} φωσφορώδες
NO_3^- νιτρικό	CO_3^{2-} ανθρακικό	AlO_3^{3-} αργιλικό
NO_2^- νιτρώδες	ZnO_2^{2-} ψευδαργυρικό	
ClO^- υποχλωριώδες	MnO_4^{2-} μαγγανικό	
ClO_2^- χλωριώδες	CrO_4^{2-} χρωμικό	
ClO_3^- χλωρικό	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ διχρωμικό	
ClO_4^- υπερχλωρικό		
MnO_4^- υπερμαγγανικό		



* ανάλογα με το Cl δίνουν αντίστοιχα ιόντα το Br και το I

** Τα ιόντα με φορτίο -2 και -3 παίρνουν H^+ και δίνουν όξινα ιόντα.

