

Όνοματεπώνυμο: _____ Τμήμα: _____

Συμπλήρωση των κενών στον Πίνακα, με τον χημικό τύπο ή το όνομα του ιόντος στην 1^η στήλη. Το +... στην δεύτερη στήλη δίνεται για να σχηματίσετε την ένωση με το αντίστοιχο ιόν της προηγούμενης στήλης στον κενό χώρο που υπάρχει.

ΟΝΟΜΑ ΙΟΝΤΟΣ	ΧΗΜ. ΤΥΠΟΣ	ΣΧΗΜΑΤΙΣΜΟΣ ΧΗΜ. ΕΝΩΣΗΣ ΜΕ ΤΟ + . . . ΙΟΝ
ΘΕΙΙΚΟ ΙΟΝ		+ K^+ :
	ClO_3^-	+ Na^+ :
	OH^-	+ Ag^+ :
ΘΕΙΟΥΧΟ ΙΟΝ		+ K^+ :
ΙΟΔΙΟΥΧΟ ΙΟΝ		+ Mg^{2+} :
	F^-	+ Ca^{2+} :
ΝΙΤΡΙΚΟ ΙΟΝ		+ Fe^{3+} :
	N^{3-}	+ H^+ :
	HPO_4^{2-}	+ H^+ :
	ClO_2^-	+ K^+ :
	ClO^-	+ Ca^{2+} :
ΒΡΩΜΙΟΥΧΟ ΙΟΝ		+ Ag^+ :
ΑΝΘΡΑΚΙΚΟ ΙΟΝ		+ Na^+ :
ΙΟΝ ΑΜΜΩΝΙΟΥ		+ ΝΙΤΡΙΚΟ ΙΟΝ :
	CrO_4^{2-}	+ Zn^{2+} :
	$Cr_2O_7^{2-}$	+ ΙΟΝ ΚΑΛΙΟΥ :
ΥΠΕΡΜΑΓΓΑΝΙΚΟ ΙΟΝ		+ ΙΟΝ ΜΑΓΝΗΣΙΟΥ :

Ποιος είναι ο Α. Ο. του Ν στο	HNO_3	
Ποιος είναι ο Α. Ο. του C στο	H_2CO_3	
Ποιος είναι ο Α. Ο. του Ν στο	NH_3	
Ποιος είναι ο Α. Ο. του S στο	H_2S	
Ποιος είναι ο Α. Ο. του S στο	H_2SO_4	
Ποιος είναι ο Α. Ο. του Cl στο	$HClO_4$	
Και ο Α. Ο. του Ν & του Ρ στο	$(NH_4)_3PO_4$	