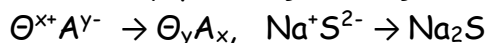


Γραφή χημικών τύπων ανόργανων ενώσεων

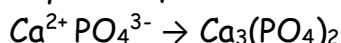
Θεωρούμε ότι κάθε χημική ένωση αποτελείται από ένα θετικό τμήμα (Θ^{x+}) και ένα αρνητικό (A^{y-}).

✎ Πρώτα γράφουμε το θετικό και μετά το αρνητικό τμήμα. ($\Theta^{x+} A^{y-}$)

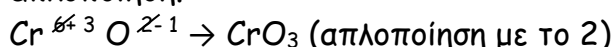
✎ Τα φορτία (αριθμοί οξείδωσης) μπαίνουν δείκτες «χιαστί» χωρίς πρόσημο (ώστε το συνολικό φορτίο της ένωσης να είναι μηδέν), ενώ ο αριθμός 1 δεν σημειώνεται.



✎ Στα πολυατομικά ιόντα, ο δείκτης τοποθετείται αφού πρώτα το πολυατομικό ιόν μπει σε παρένθεση.



✎ Αν τα φορτία έχουν κοινό διαιρέτη, πριν την τοποθέτηση των δεικτών κάνουμε απλοποίηση.



ΑΡΙΘΜΟΙ ΟΞΕΙΔΩΣΗΣ ΧΗΜΙΚΩΝ ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ

ΜΕΤΑΛΛΑ	ΑΜΕΤΑΛΛΑ
Li, Na, K, Ag +1	H +1 (-1)
Mg, Ca, Ba, Zn +2	F -1
Al, Bi +3	Cl, Br, I -1 (+1, +3, +5, +7)
Fe, Co, Ni +2,+3	S -2 (+4, +6)
Cr +3,+6	N, P -3 (+3, +5)
Sn, Pb +2,+4	O -2 (-1)
Cu, Hg +1,+2	
Mn +2,+4,+6,+7	

ΠΟΛΥΑΤΟΜΙΚΑ ΙΟΝΤΑ

OH ⁻ Υδροξείδιο	SO ₄ ²⁻ Θειικό	HSO ₄ ⁻ όξινο θειικό
CN ⁻ Κυάνιο	SO ₃ ²⁻ Θειώδες	HCO ₃ ⁻ όξινο ανθρακικό
NO ₃ ⁻ Νιτρικό	CO ₃ ²⁻ Ανθρακικό	HPO ₄ ²⁻ όξινο φωσφορικό
NO ₂ ⁻ Νιτρώδες	PO ₄ ³⁻ Φωσφορικό	H ₂ PO ₄ ⁻ δισόξινο φωσφορικό
ClO ₄ ⁻ Υπερχλωρικό	CrO ₄ ²⁻ Χρωμικό	
ClO ₃ ⁻ Χλωρικό	MnO ₄ ²⁻ Μαγγανικό	
ClO ₂ ⁻ Χλωριώδες	Cr ₂ O ₇ ²⁻ Διχρωμικό	
ClO ⁻ Υποχλωριώδες	O ₂ ²⁻ Υπεροξείδιο	
MnO ₄ ⁻ Υπερμαγγανικό		
NH ₄ ⁺ Αμμώνιο		

Σημείωση: Το Br και το I σχηματίζουν αντίστοιχα ιόντα όπως και το Cl.