

Οι κυριότεροι αριθμοί οξειδωσης, που είναι χρήσιμοι για την αναγραφή χημικών τύπων. (σθένη)

## ΜΕΤΑΛΛΑ

Na K Ag 1  
Νάτριο Κάλιο Άργυρος

Mg Ca Ba Zn Mn\* 2  
Μαγνήσιο Ασβέστιο Βάριο Ψευδάργυρος Μαγγάνιο

Al Cr\* 3  
Αργίλιο Χρώμιο

Cu Hg 1, 2  
Χαλκός Υδράργυρος

Fe 2, 3  
Σίδηρος

Sn Pb 2, 4  
Κασσίτερος Μόλυβδος

\* κυρίως

## ΑΜΕΤΑΛΛΑ

H ± 1  
Υδρογόνο

F Cl Br I -1 (Κυρίως)  
Φθόριο Χλώριο Βρώμιο Ιώδιο

O S -2 (Κυρίως)  
Οξυγόνο Θείο

N P -3 (Κυρίως)  
Άζωτο Φωσφόρος

C ± 4  
Άνθρακας

## ΠΟΛΥΑΤΟΜΙΚΑ ΙΟΝΤΑ

NH<sub>4</sub><sup>+</sup>  
Αμμώνιο

OH<sup>-</sup> NO<sub>3</sub><sup>-</sup> ClO<sub>3</sub><sup>-</sup> BrO<sub>3</sub><sup>-</sup> IO<sub>3</sub><sup>-</sup> MnO<sub>4</sub><sup>-</sup>  
Υδροξύλιο Νιτρικό Χλωρικό Βρωμικό Ιωδικό Υπερμανκανικό

CO<sub>3</sub><sup>-2</sup> SO<sub>4</sub><sup>-2</sup> Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>-2</sup> ZnO<sub>2</sub><sup>-2</sup>  
Ανθρακικό Θεικό Διχρωμικό Ψευδαργυρικό

PO<sub>4</sub><sup>-3</sup> AlO<sub>3</sub><sup>-3</sup>  
Φωσφορικό Αργυλικό

Ιόντα με πρόθεμα και (ή) κατάληξη «Υπερ-», «Υπο-», «-ώδες»

Υπερ- ..-ικό	-ικό	-ώδες	Υπο-...-ώδες
-	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	-
ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	ClO <sup>-</sup>
BrO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	BrO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	BrO <sup>-</sup>
IO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	IO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	IO <sup>-</sup>
-	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	-
-	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	-

Παραδείγματα ενώσεων:

K<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> Θειώδες κάλιο

HClO<sub>4</sub> Υπερχλωρικό οξύ

NaBrO Υποβρωμιώδες νάτριο

Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> Φωσφορικό ασβέστιο