

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

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

NH₄⁺
Αμμώνιο

OH⁻ NO₃⁻ ClO₃⁻ BrO₃⁻ IO₃⁻ MnO₄⁻
Υδροξύλιο Νιτρικό Χλωρικό Βρωμικό Ιωδικό Υπερμανκανικό

CO₃⁻² SO₄⁻² Cr₂O₇⁻² ZnO₂⁻²
Ανθρακικό Θεικό Διχρωμικό Ψευδαργυρικό

PO₄⁻³ AlO₃⁻³
Φωσφορικό Αργυλικό

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

Υπερ- ..-ικό	-ικό	-ώδες	Υπο-...-ώδες
-	NO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	-
ClO ₄ ⁻	ClO ₃ ⁻	ClO ₂ ⁻	ClO ⁻
BrO ₄ ⁻	BrO ₃ ⁻	BrO ₂ ⁻	BrO ⁻
IO ₄ ⁻	IO ₃ ⁻	IO ₂ ⁻	IO ⁻
-	SO ₄ ²⁻	SO ₃ ²⁻	-
-	PO ₄ ³⁻	PO ₃ ³⁻	-

Παραδείγματα ενώσεων:

K₂SO₃ Θειώδες κάλιο

HClO₄ Υπερχλωρικό οξύ

NaBrO Υποβρωμιώδες νάτριο

Ca₃(PO₄)₃ Φωσφορικό ασβέστιο