

ΚΑΤΗΓΟΡΙΕΣ ΕΝΩΣΕΩΝ-ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ

ΟΞΕΑ Η-στοιχείο ή Η-πολυατομικό ιόν

Η-στοιχείο : ύδρο- , π.χ. HCl υδροχλώριο, H₂S υδρόθειο

Η-πολυατομικό ιόν : (όνομα πολ/κου ιόντος)-ικό οξύ ,
π.χ. HClO₃ χλωρικό οξύ , H₃PO₄ φωσφορικό οξύ κτλ

ΒΑΣΕΙΣ στοιχείο-ΟΗ

στοιχείο-ΟΗ : υδροξείδιο του (όνομα στοιχείου) ,

π.χ. KOH υδροξείδιο του Καλίου, Mg(OH)₂ υδροξείδιο του
μαγνησίου κτλ.

ΟΞΕΙΔΙΑ στοιχείο-Ο

στοιχείο-Ο : οξείδιο του (όνομα στοιχείου) , π.χ. CO

μονοξείδιο του άνθρακα, ZnO₂ διοξείδιο του
ψευδαργύρου κτλ

ΑΛΑΤΑ στοιχείο-στοιχείο ή στοιχείο-πολυατομικό ιόν

στοιχείο-στοιχείο : (όνομα δευτέρου)-ούχο +(όνομα
πρώτου) π.χ. NaCl χλωριούχο νάτριο, Ag₂S θειούχος
άργυρος κτλ

στοιχείο-πολυατομικό ιόν : (όνομα πολ/κου ιόντος)-ικό +
(όνομα στοιχείου)

π.χ. Ca₃(PO₄)₂ φωσφορικό ασβέστιο, Fe₂(CO₃)₃
ανθρακικός σίδηρος(III)

Αριθμοί Οξειδωσης μερικών στοιχείων

H	+1 (-1)	K,Na,Ag	+1
O	-2	Ca,Mg,Zn	+2
S	-2	Al	+3
F,Cl,Br,I	-1		
C	-4(+4)		
P,N	-3		

Πολυατομικά ιόντα και αριθμοί οξειδωσης:

ClO ₄ υπερχλωρικό	-1
ClO ₃ χλωρικό	-1
ClO ₂ χλωριώδες	-1
ClO υποχλωριώδες	-1
CN κυάνιο (ονομάζεται σαν στοιχείο όμως)	-1
NH ₄ αμμωνία	+1
NO ₃ νιτρικό	-1
CO ₃ ανθρακικό	-2
SO ₄ θειικό	-2
SO ₃ θειώδες	-2
PO ₄ φωσφορικό	-3

Για να βρω τον άγνωστο αριθμό οξειδωσης κάποιου στοιχείου σε ένωση/ιόν, λύνω την αντίστοιχη εξίσωση με δεύτερο μέλος το συνολικό φορτίο

π.χ. Mg(ClO₃)₂ για το Cl: $+2+2(x+3(-2))=0 \Rightarrow x=+5$

SO₃⁻² για το S: $x+3(-2)=-2 \Rightarrow x=+4$

ΝΙΠΥΡΑΚΗΣ ΑΡΓΥΡΗΣ , www.agnipyraakis.gr