

ΣΥΝΟΠΤΙΚΗ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ ΑΝΟΡΓΑΝΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

Αναγραφή των κυριότερων ανοργάνων ενώσεων.

Γενικώς ισχύει: $A_\beta B_\alpha$ **A**: το τμήμα με θετικό αριθμό οξειδωσης και **B**: το τμήμα με αρνητικό αριθμό οξειδωσης.

Παραδείγματα: Na_2S HBr $Ca_3(PO_4)_2$ H_3PO_4 $Mg(OH)_2$

Σημείωση: Ca_2S_2 CaS (κανόνας χωρίς λόγια. Πλην ελαχίστων εξαιρέσεων)

ΟΞΕΑ

Στη θέση του A, του τύπου $A_\beta B_\alpha$ υπάρχει **H**

A) Μη οξυγονούχα οξέα: Προτάσσεται το πρόθεμα «υδρο» και ακολουθεί το όνομα του αμετάλλου, ώστε να προκύψει ενιαία λέξη.

HF	Υδροφθόριο
HCl	Υδροχλώριο
HBr	Υδροβρώμιο
HI	Υδοϊώδιο
H ₂ S	Υδρόθειο

Σημείωση: Το υδατικό διάλυμα του HCl ονομάζεται: Υδροχλωρικό οξύ.

B) Οξυγονούχα οξέα: Στο όνομα του αντίστοιχου ανιόντος προστίθεται η λέξη «οξύ»

HNO ₃	Νιτρικό οξύ
HClO ₃	Χλωρικό οξύ
HBrO ₃	Βρωμικό οξύ
HIO ₃	Ιωδικό οξύ
H ₂ SO ₄	Θειικό οξύ
H ₃ PO ₄	Φωσφωρικό οξύ

ΒΑΣΕΙΣ

A) Υδροξειδία. Πρόκειται για μια κατηγορία βάσεων. Προτάσσεται η λέξη «Υδροξειδίο» και ακολουθεί το όνομα του μετάλλου στη γενική με το άρθρο του.

NaOH	Υδροξειδίο του νατρίου ή Καυστικό νάτριο
KOH	Υδροξειδίο του καλίου ή Καυστικό κάλιο
Mg(OH) ₂	Υδροξειδίο του μαγνησίου
Ca(OH) ₂	Υδροξειδίο του ασβεστίου
Ba(OH) ₂	Υδροξειδίο του βαρίου
Zn(OH) ₂	Υδροξειδίο του ψευδαργύρου
Al(OH) ₃	Υδροξειδίο του αργυλίου
Fe(OH) ₂	Υδροξειδίο του σιδήρου II ή Υδροξειδίο του δισθενούς σιδήρου
Fe(OH) ₃	Υδροξειδίο του σιδήρου III ή Υδροξειδίο του τρισθενούς σιδήρου

B) Λοιπές ανόργανες βάσεις, πλην υδροξειδίων: Δεν ακολουθούν κοινό κανόνα ονοματολογίας. Πρόκειται για 5 ενώσεις από τις οποίες θα πρέπει να ξέρουμε **μόνον** την **αμμωνία**, της οποίας ο τύπος είναι **NH₃**.

ΑΛΑΤΑ

Παραδείγματα αντί κανόνα:

CaCl ₂	Χλωρίδιο του ασβεστίου (Χλωριούχο ασβέστιο)
Ca(ClO ₃) ₂	Χλωρικό ασβέστιο