

## 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)

### 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 <sub>2</sub> S	Υδρόθειο

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

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

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

### ΒΑΣΕΙΣ

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

NaOH	Υδροξείδιο του νατρίου ή Καυστικό νάτριο
KOH	Υδροξείδιο του καλίου ή Καυστικό κάλιο
Mg(OH) <sub>2</sub>	Υδροξείδιο του μαγνησίου
Ca(OH) <sub>2</sub>	Υδροξείδιο του ασβεστίου
Ba(OH) <sub>2</sub>	Υδροξείδιο του βαρίου
Zn(OH) <sub>2</sub>	Υδροξείδιο του ψευδαργύρου
Al(OH) <sub>3</sub>	Υδροξείδιο του αργυλίου
Fe(OH) <sub>2</sub>	Υδροξείδιο του σιδήρου II ή Υδροξείδιο του δισθενούς σιδήρου
Fe(OH) <sub>3</sub>	Υδροξείδιο του σιδήρου III ή Υδροξείδιο 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 **NH<sub>3</sub>**.

### ΑΛΑΤΑ

**Παραδείγματα αντί κανόνα:**

CaCl <sub>2</sub>	Χλωριούχο ασβέστιο
Ca(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Χλωρικό ασβέστιο