

## Ονοματολογία χημικών ενώσεων

Κανόνες που αφορούν στην ονομασία ανόργανων ενώσεων, με την προϋπόθεση ότι γνωρίζουμε το μοριακό τύπο αυτών.

**α.** Οι ενώσεις των μετάλλων (ή του ιόντος  $\text{NH}_4^+$ ) με πολυατομικό ανιόν ονομάζονται με το όνομα του ανιόντος πρώτο και το όνομα του μετάλλου(ή  $\text{NH}_4^+$ ) μετά. Π.χ.

$\text{K}_2\text{CO}_3$  ανθρακικό κάλιο  
 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  φωσφορικό ασβέστιο  
 $\text{NH}_4\text{ClO}_3$  χλωρικό αμμώνιο

**β.** Επίσης, οι ενώσεις του υδρογόνου με πολυατομικά ανιόντα ονομάζονται με το όνομα του ανιόντος πρώτο και τη λέξη «οξύ» μετά.

$\text{H}_2\text{SO}_4$  θειικό οξύ  
 $\text{H}_3\text{PO}_4$  φωσφορικό οξύ

**γ.** Οι ενώσεις του υδρογόνου με τα στοιχεία F, Cl, Br, I, S, CN ονομάζονται ως εξής: υδρο + όνομα Α.

$\text{HCl}$  : υδροχλώριο

$\text{H}_2\text{S}$  : υδρόθειο

$\text{HCN}$  : υδροκυάνιο

**δ.** Η ονομασία ένωσης μετάλλου (ή  $\text{NH}_4^+$ ) με αμέταλλο προκύπτει από το όνομα του αμετάλλου με την κατάληξη -ούχο ή -ίδιο και ακολουθεί το όνομα του μετάλλου (ή  $\text{NH}_4^+$ ). Να παρατηρήσουμε ότι, αν το μέταλλο έχει περισσότερους από έναν αριθμούς οξειδωσης, τότε μέσα σε παρένθεση αναγράφεται με λατινικό αριθμό ο αριθμός οξειδωσης στον οποίο αναφερόμαστε. π.χ.

$\text{MgBr}_2$  βρωμιούχο μαγνήσιο  
 $\text{FeS}$  θειούχος σίδηρος (II)  
 $\text{Fe}_2\text{O}_3$  οξείδιο σιδήρου (III)

**ε.** Η ένωση ενός μετάλλου με το υδροξείδιο ονομάζεται υδροξείδιο του μετάλλου.

π.χ.

$\text{KOH}$  υδροξείδιο του καλίου,  
 $\text{Al}(\text{OH})_3$  υδροξείδιο του αργιλίου

**στ.** Μερικές φορές δύο στοιχεία σχηματίζουν περισσότερες από μία ενώσεις. Για τη διάκριση αυτών, στις περιπτώσεις αυτές, χρησιμοποιούμε αριθμητικά προθέματα, που δείχνουν τον αριθμό ατόμων του δεύτερου στοιχείου. Π.χ.

$\text{CO}$  μονοξείδιο του άνθρακα       $\text{CO}_2$  διοξείδιο του άνθρακα  
 $\text{N}_2\text{O}_5$  πεντοξείδιο του αζώτου       $\text{PCl}_5$  πενταχλωριούχος φωσφόρος