Ονοματολογία ανόργανων χημικών ενώσεων

Α) ΟΞΕΑ

$$\left.\begin{array}{l}\text{θετικό τμήμα}: H^+\\ \text{αρνητικό τμήμα}: A^{x-}\end{array}\right\}\text{τύπος}: H_xA\ ,$$

όπου Α αμέταλλο ή πολυατομικό ιόν εκτός από οξυγόνο, άζωτο και υδροξείδιο.

1. Αν το Α είναι αμέταλλο ή το ιόν κυάνιο, η ένωση ονομάζεται: υδρο-όνομα Α, π.χ: HCl υδροχλώριο, H_2S υδρόθειο, HCN υδροκυάνιο.

☞Σε υδατικό διάλυμα μπαίνει κατάληξη -ικό οξύ, πχ. $HCl_{(aq)}$ υδροχλωρικό οξύ.

2. Αν το Α είναι οξυγονούχο πολυατομικό ιόν, η ένωση ονομάζεται: όνομα ιόντος- οξύ, π.χ. H_3PO_4 φωσφορικό οξύ, H_2SO_3 θειώδες οξύ.

ΠΡΟΣΟΧΗ: $HClO_3$ χλωρικό οξύ, HCl (υδατικό διάλυμα) υδροχλωρικό οξύ.

Β) ΒΑΣΕΙΣ

$$\left.\begin{array}{l}\text{θετικό τμήμα}: M^{y+}\\ \text{αρνητικό τμήμα}: OH^-\end{array}\right\}\text{τύπος}: M(OH)_y\text{, όπου } M^{y+} \text{ μέταλλο ή αμμώνιο.}$$

Ονομάζονται: υδροξείδιο του...(όνομα Μ).

πχ. NaOH υδροξείδιο του Νατρίου (☑ **νέα ονομασία: νάτριο υδροξείδιο**).

Αν το Μ έχει 2 αριθμούς οξείδωσης (Α.Ο.) τότε μετά το όνομα του Μ σημειώνουμε με λατινικούς αριθμούς το φορτίο του, π.χ. $Fe(OH)_2$ ✍**υδροξείδιο του σιδήρου (II)** ή υδροξείδιο του <u>δισθενούς</u> Fe, (☑ **σίδηρος II υδροξείδιο**).

Γ) ΑΛΑΤΑ

$$\left.\begin{array}{l}\text{θετικό τμήμα}: M^{y+}\\ \text{αρνητικό τμήμα}: A^{x-}\end{array}\right\}\text{τύπος}: M_xA_y \text{ όπου τα Μ, Α, x, y ορίζονται όπως πιο πάνω.}$$

1. Αν το Α είναι αμέταλλο ή κυάνιο ονομάζονται:

Όνομα Α με κατάληξη -ούχο - όνομα Μ, π.χ.

$(NH_4)_2S$ θειούχο αμμώνιο (☑ **αμμώνιο σουλφίδιο**), $FeCl_3$ <u>τρι</u>χλωριούχος Fe ή χλωριούχος <u>τρισθενής</u> Fe ή ✍**χλωριούχος Fe (III)**, (☑ **σίδηρος III χλωρίδιο**).

2.Αν το Α είναι οξυγονούχο πολυατομικό ιόν ονομάζονται:

όνομα ιόντος - όνομα Μ, π.χ. K_3PO_4 φωσφορικό κάλιο, $MnSO_4$ θειικό Mn (II).

Δ) ΟΞΕΙΔΙΑ

Ενώσεις μετάλλων ή αμέταλλων με οξυγόνο. Τύπος: $Σ_{(2)}O_{(χ)}$

Ονομάζονται:

1. Αν Σ μέταλλο: οξείδιο του Σ, πχ. K_2O οξείδιο του καλίου (☑ **κάλιο οξείδιο**).

2. Αν Σ αμέταλλο: οξείδιο του Σ με πρόθεμα δι- τρι- κλπ που δείχνει τον αριθμό των ατόμων οξυγόνου, π.χ. CO_2 διοξείδιο του άνθρακα, CO μονοξείδιο του C, SO_3 τριοξείδιο του S.