

ΓΡΑΦΗ ΜΟΡΙΑΚΩΝ ΤΥΠΩΝ

Κάθε χημική ένωση αποτελείται από δυο τμήματα:

- Ένα θετικό Θ που έχει θετικό ΑΟ, έστω $+x$
- Κι ένα αρνητικό Α που έχει αρνητικό ΑΟ, έστω $-y$
- Το θετικό τμήμα μπορεί να είναι **μέταλλο** ή NH_4^+ ή **αμέταλλο** (συνήθως H^+)
- Το αρνητικό τμήμα είναι **αμέταλλο** ή **αρνητικό πολυατομικό ιόν**.



Παρατηρήσεις:

- Αν κάποιος δείκτης (x ή y) είναι 1, αυτός παραλείπεται.
- Αν ο λόγος $x:y$ απλοποιείται, τότε προηγείται απλοποίηση και στον τύπο γράφονται οι απλοποιημένες τιμές των δεικτών.
- Αν το Θ ή το Α είναι πολυατομικά ιόντα και θέλουν δείκτη (εκτός από 1) τότε το ιόν γράφεται μέσα σε παρένθεση και ο δείκτης έξω από αυτή.

ΒΑΣΙΚΟΙ ΚΑΝΟΝΕΣ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ

1. Πρώτα ονομάζουμε το 2^ο τμήμα (Α) και μετά το 1^ο (Θ)
 - Αν το Α είναι αμέταλλο (F, Cl, Br, I και S) ή CN^- , μετά το όνομα του Α μπαίνει η κατάληξη **-ουχο**.
 - Αν το Α είναι πολυατομικό οξυγονούχο ιόν (εκτός OH^-), το όνομα του Α γράφεται όπως έχει.Οι ενώσεις των μετάλλων (ή του NH_4^+) με αμέταλλα (εκτός *Οξυγόνου*) ή πολυατομικά ιόντα (εκτός OH^-) ανήκουν στην κατηγορία των **αλάτων**.
 - Αν το θετικό τμήμα είναι μέταλλο Μ (π.χ Fe) που έχει δυο αριθμούς οξείδωσης, μετά το όνομα του Μ αναφέρεται ένας λατινικός αριθμός (I, II, III) που δηλώνει τον αριθμό οξείδωσης του μετάλλου.**Όλα τα άλατα είναι ετεροπολικές ενώσεις.**
2. Α) Οι ενώσεις του τύπου H_xA , όπου Α αμέταλλο (F, Cl, Br, I και S) ή CN^- ανήκουν στα **οξέα** και ονομάζονται σύμφωνα με το σχήμα: **υδρο + όνομα Α**.
Β) Οι ενώσεις του τύπου H_xA , όπου Α αρνητικό οξυγονούχο πολυατομικό ιόν (εκτός OH^-), ανήκουν στα **οξέα** και ονομάζονται σύμφωνα με το σχήμα: **όνομα Α + οξύ**.
Όλα τα οξέα είναι ομοιοπολικές ενώσεις
3. Οι ενώσεις του τύπου $\text{M}(\text{OH})_x$ όπου Μ μέταλλο, ανήκουν στις **βάσεις** και ονομάζονται σύμφωνα με το σχήμα: **υδροξείδιο του + όνομα Μ**.
Στις βάσεις ανήκει και η NH_3 (αμμωνία), που όμως είναι **ομοιοπολική** ένωση.
 - Αν το μέταλλο Μ (π.χ Fe) έχει δυο αριθμούς οξείδωσης, μετά το όνομα του Fe αναφέρεται ένας λατινικός αριθμός (II, III) που δηλώνει τον αριθμό οξείδωσης του Fe.**Όλα τα υδροξείδια των μετάλλων είναι ετεροπολικές ενώσεις**
4. Οι ενώσεις του τύπου $\Sigma_2\text{O}_x$, όπου Σ ένα στοιχείο (μέταλλο ή αμέταλλο) ανήκουν στα **οξείδια** και ονομάζονται σύμφωνα με το σχήμα: **οξείδιο του + όνομα Σ**.
 - Αν το Σ είναι μέταλλο που έχει δυο αριθμούς οξείδωσης (π.χ Fe), μετά το όνομα του Fe αναφέρεται ένας λατινικός αριθμός (II, III) που δηλώνει τον αριθμό οξείδωσης του Fe.**Τα οξείδια των μετάλλων είναι ετεροπολικές ενώσεις**

- ## Τα οξείδια των αμετάλλων είναι ομοιοπολικές ενώσεις

Να συμπληρωθεί ο πίνακας και να ονομασθούν οι ενώσεις που προκύπτουν.

[illegible]