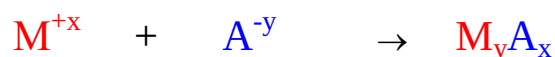


ΚΑΝΟΝΕΣ ΣΥΜΒΟΛΙΣΜΟΥ ΧΗΜΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

- 1) Κατά τον συμβολισμό μιας χημικής ένωσης πρώτα γράφουμε **το μέταλλο ή την ηλεκτροθετική ρίζα** και στην συνέχεια **το αμέταλλο ή την ηλεκτροαρνητική ρίζα**.
- 2) Βάζουμε τους δείκτες που αντιστοιχούν σε κάθε άτομο ή ρίζα εφαρμόζοντας το εξής : *το σθένος κάθε ατόμου (ή ρίζας) μπαίνει δείκτης (χωρίς πρόσημο) στο άλλο*.
Μια σχηματική παράσταση του παραπάνω είναι η :



Κατά την τοποθέτηση των δεικτών εφαρμόζουμε τους εξής κανόνες :

- i) Αν κάποιος δείκτης ισούται με την μονάδα τον παραλείπουμε
π.χ. $CaCl_2$, $NaBr$
- ii) Αν μπορεί να γίνει απλοποίηση μεταξύ των δεικτών είμαστε υποχρεωμένοι να την κάνουμε
π.χ. CaS , FeO
- iii) Αν θέλουμε να βάλουμε δείκτη σε μια ρίζα είμαστε υποχρεωμένοι να χρησιμοποιήσουμε παρένθεση
π.χ. $Al_2(SO_4)_3$, $Ca_3(PO_4)_2$

ΚΑΝΟΝΕΣ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ ΧΗΜΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

1) ΟΞΕΑ (H_yA)

- i) Αν το **A** είναι **αμέταλλο** (εκτός από το οξυγόνο) για να διαβάσουμε το όνομα του οξέος βάζουμε το πρόθεμα **ύδρο** και στην συνέχεια το **όνομα του αμετάλλου**
π.χ. $HCl \rightarrow$ υδροχλώριο
 $H_2S \rightarrow$ υδρόθειο .
- ii) Αν το **A** είναι μια **ηλεκτροαρνητική ρίζα** (εκτός από το υδροξείλιο) για να διαβάσουμε το όνομα του οξέος λέμε πρώτα το **όνομα της ρίζας** και στη συνέχεια προσθέτουμε την κατάληξη **οξύ**
π.χ. $H_2SO_4 \rightarrow$ θειικό οξύ
 $H_2CO_3 \rightarrow$ ανθρακικό οξύ

2) ΒΑΣΕΙΣ ($M(OH)_x$)

Για να διαβάσουμε το όνομα μιας βάσης βάζουμε το πρόθεμα **υδροξείδιο** και στη συνέχεια προσθέτουμε το **όνομα του μετάλλου**
π.χ. $NaOH \rightarrow$ υδροξείδιο του νατρίου
 $Ca(OH)_2 \rightarrow$ υδροξείδιο του ασβεστίου

3) ΑΛΑΤΑ (M_yA_x)

- i) Αν το **A** είναι ένα **αμέταλλο** (εκτός από το οξυγόνο) για να διαβάσουμε το όνομα του άλατος λέμε πρώτα το **όνομα του αμετάλλου** προσθέτουμε την κατάληξη **-ούχο** και στη συνέχεια λέμε το **όνομα του μετάλλου**.
π.χ. $NaCl \rightarrow$ χλωριούχο νάτριο
 $Fe_2S_3 \rightarrow$ θειούχος σίδηρος
- ii) Αν το **A** είναι μια **ηλεκτροαρνητική ρίζα** (εκτός από το υδροξύλιο) τότε για να διαβάσουμε το όνομα του άλατος λέμε πρώτα το **όνομα της ρίζας** και στη συνέχεια το **όνομα του μετάλλου**
π.χ. $CaSO_4 \rightarrow$ θειικό ασβέστιο
 $Al_2(CO_3)_3 \rightarrow$ ανθρακικό αργίλιο

Παρατηρήσεις

- 1) Η αμμωνία NH_3 είναι μια βάση η οποία δεν περιέχει υδροξύλιο στο μόριό της.
- 2) Στα άλατα στη θέση του μετάλλου **M** μπορούμε να έχουμε την ηλεκτροθετική ρίζα αμμώνιο NH_4^{+1} οπότε εφαρμόζουμε τους αντίστοιχους κανόνες.