

ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ ΧΗΜΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

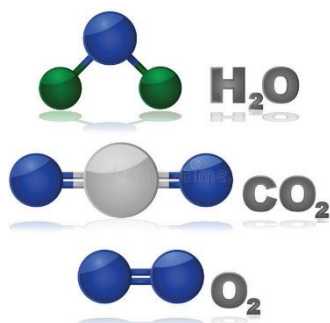
ΜΟΝΑΤΟΜΙΚΑ ΙΟΝΤΑ

Cl^-	Χλωριούχο
Br^-	Βρωμιούχο
I^-	Ιωδιούχο
F^-	Φθοριούχο
H^-	Υδρογονούχο
O^{-2}	Οξειδίο
S^{-2}	Θειούχο

!!!ΕΝΩΣΕΙΣ ΜΕ Η:

-Αν το Η ενώνεται με μονατομικό ιόν,
η ένωση διαβάζεται υδρο...
(π.χ. HCl =υδροχλώριο)

-Αν το Η ενώνεται με πολυατομικό ιόν,
η ένωση διαβάζεται ...οξύ
(π.χ. H_2CO_3 = ανθρακικό οξύ)

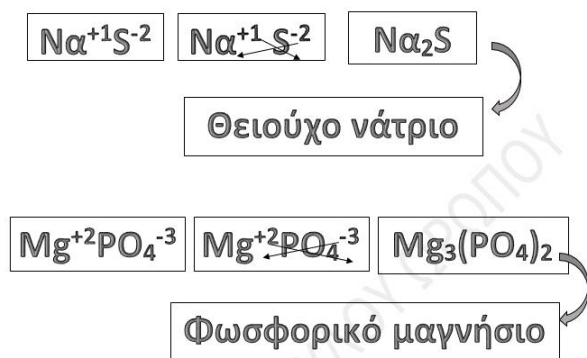


ΠΟΛΥΑΤΟΜΙΚΑ ΙΟΝΤΑ

NO_3^{-1}	Νιτρικό
CO_3^{-2}	Ανθρακικό
SO_4^{-2}	Θειικό
PO_4^{-3}	Φωσφορικό
OH^{-1}	Υδροξείδιο
NH_4^{+1}	Αμμώνιο

ΑΡΙΘΜΟΙ ΟΞΕΙΔΩΣΗΣ
ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ ΣΕ ΕΝΩΣΕΙΣ

K, Na, Ag	+1
Ba, Ca, Mg, Zn, Fe	+2
Al	+3
H	+1
O	-2
F, Cl, Br, I	-1



- ✓ Οι εκθέτες γίνονται δείκτες
- ✓ Αν οι εκθέτες είναι ίδιοι, δεν γράφουμε καθόλου δείκτες.
- ✓ Αν το αρνητικό κομμάτι της ένωσης αποτελείται από περισσότερα από ένα, άτομα, τότε γράφουμε τον δείκτη μέσα σε παρένθεση.

1. $\text{Na}^{+1}\text{NO}_3^{-1}$: =
2. $\text{Na}^{+1}\text{OH}^{-1}$: =
3. $\text{Mg}^{+2}\text{NO}_3^{-1}$: =
4. $\text{H}^{+1}\text{Br}^{-2}$: =
5. $\text{Ca}^{+2}\text{NO}_3^{-1}$: =
6. $\text{Mg}^{+2}\text{Br}^{-1}$: =
7. $\text{Fe}^{+3}\text{O}^{-2}$: =
8. $\text{Ca}^{+2}\text{I}^{-1}$: =
9. $\text{Mg}^{+2}\text{PO}_4^{-3}$: =
10. $\text{H}^{+1}\text{PO}_4^{-3}$: =
11. $\text{H}^{+1}\text{I}^{-1}$: =
12. $\text{Ag}^{+1}\text{S}^{-2}$: =
13. $\text{Fe}^{+2}\text{CO}_3^{-2}$: =
14. $\text{K}^{+1}\text{OH}^{-1}$: =
15. $\text{Ca}^{+2}\text{OH}^{-1}$: =
16. $\text{Zn}^{+2}\text{Cl}^{-1}$: =
17. $\text{K}^{+1}\text{NO}_3^{-1}$: =
18. $\text{K}^{+1}\text{O}^{-2}$: =
19. $\text{Fe}^{+2}\text{PO}_4^{-3}$: =
20. $\text{Zn}^{+2}\text{Cl}^{-1}$: =