

Να γραφούν οι χημικοί τύποι των ακόλουθων χημικών ενώσεων:

Δίνονται τα σθένη ως δείκτες πάνω δεξιά, καθώς και μερικά πολυατομικά ιόντα:

H^1 , Cl^1 , Na^1 , K^1 , Ca^2 , Mg^2 , Zn^2 , Cu^2 , Fe^3 , Al^3 , O^2 , S^2

OH^- , NO_3^- , NH_4^+ , SO_4^{2-} , CO_3^{2-} , PO_4^{3-}

ΠΡΟΣΟΧΗ:

α) Στο χημικό τύπο **γράφω πρώτο** αυτό που **διαβάζω δεύτερο**.

β) Η κατάληξη **-ικό (-ικός)** στο **πρώτο μέρος** του ονόματος φανερώνει ύπαρξη **πολυατομικού ιόντος** στο **δεύτερο μέρος** του χημικού τύπου.

γ) Η κατάληξη **-ούχο (-ούχος)** στο **πρώτο μέρος** του ονόματος φανερώνει ύπαρξη **αμέταλλου** στο **δεύτερο μέρος** του χημικού τύπου.

Εξαιρέση αποτελούν τα δυαδικά οξέα (**HCl, HBr, HI, HF**).

- 1) Νιτρικό **νάτριο** -----
- 2) Θειικό **ασβέστιο** -----
- 3) Οξειδίο του **ψευδαργύρου**-----
- 4) Νιτρικό **οξύ** -----
- 5) Θειούχο **νάτριο** -----
- 6) Υδροξείδιο του **χαλκού(II)** -----
- 7) Φωσφορικό **οξύ** -----
- 8) Υδροξείδιο του **αργιλίου** -----
- 9) Θειικό **αμμώνιο** -----
- 10) Οξειδίο του **σιδήρου(III)** -----
- 11) Υδροχλωρικό **οξύ** -----
- 12) Χλωριούχο **ασβέστιο** -----
- 13) Φωσφορικό **μαγνήσιο** -----
- 14) Ανθρακικό **κάλιο** -----