

ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΣΗ

- Γράφονται πρώτα τα μέταλλα, το κατιόν αμμωνίου, NH_4^+ και το υδρογόνο.
- Τα αμέταλλα και τα άλλα πολυατομικά ιόντα γράφονται δεύτερα.
- Το οξυγόνο γράφεται πάντα δεύτερο.
- Πάνω δεξιά από το σύμβολο του στοιχείου γράφουμε το σθένος του και των πολυατομικών ιόντων το απόλυτο φορτίο τους.
- Ελέγχουμε τα σθένη αν απλοποιούνται και βρίσκουμε την μικρότερη αναλογία.
- Το σθένος του ενός χημικού στοιχείου γίνεται δείκτης του άλλου (κάνουμε χιαστί τα σθένη).
- Όταν ο δείκτης είναι το ένα (1) παραλείπεται.
- Όταν στο χημικό τύπο χρειάζεται να γράψουμε δείκτη σε πολυατομικό ιόν, το πολυατομικό ιόν μπαίνει σε παρένθεση.