

ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΣΗ

- Στον σύγχρονο Περιοδικό Πίνακα τα χημικά στοιχεία κατατάσσονται κατά **αύξοντα ατομικό αριθμό**.
- Τα **μέταλλα** είναι περισσότερα από τα αμέταλλα και καταλαμβάνουν το αριστερό και μεσαίο τμήμα του Περιοδικού Πίνακα, ενώ τα **αμέταλλα** καταλαμβάνουν το επάνω δεξιό τμήμα.
Το υδρογόνο ενώ είναι αμέταλλο τοποθετείται συνήθως στην περιοχή των μετάλλων.
- Ο Περιοδικός Πίνακας αποτελείται από 7 οριζόντιες γραμμές, οι οποίες ονομάζονται περίοδοι, και 18 κατακόρυφες στήλες, οι οποίες ονομάζονται **ομάδες**. Από τις δεκαοκτώ ομάδες, οι οκτώ είναι κύριες και οι δέκα είναι δευτερεύουσες.
- Τα στοιχεία τοποθετούνται σε κάθε περίοδο από αριστερά προς τα δεξιά κατά αύξοντα ατομικό αριθμό.
- Οι ομάδες του περιοδικού μπορεί να αριθμηθούν με δύο τρόπους:
 - ο Με συνεχόμενη αρίθμηση: 1,2,3,....., 18
 - ο Με λατινικούς αριθμούς: IA, IIA,, VIIIA για τις κύριες ομάδες
- Ορισμένες ομάδες του περιοδικού πίνακα είναι γνωστές με χαρακτηριστικά ονόματα:
 - ο **Αλκάλια**: τα στοιχεία της 1^{ης} (IA ή 1^{ης} κύριας) ομάδας, εκτός από το υδρογόνο
 - ο **Αλκαλικές γαίες**: τα στοιχεία της 2^{ης} (IIA ή 2^{ης} κύριας) ομάδας
 - ο **Αλογόνα**: τα στοιχεία της 17^{ης} (VIIA ή 7^{ης} κύριας) ομάδας
 - ο **Ευγενή αέρια**: τα στοιχεία της 18^{ης} (VIII ή 8^{ης} κύριας) ομάδας. Είναι αδρανή γιατί δεν συμμετέχουν στον σχηματισμό χημικών ενώσεων.