

ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΣΗ

- Οι ιδιότητες των στοιχείων καθορίζονται από τον αριθμό των ηλεκτρονίων της εξωτερικής στιβάδας.
- Τα άτομα των στοιχείων που ανήκουν στην ίδια κύρια ομάδα έχουν **τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική τους στιβάδα** για αυτό έχουν **παρόμοιες χημικές ιδιότητες**. Ο αριθμός των ηλεκτρονίων της εξωτερικής στιβάδας συμπίπτει με τον αριθμό της κύριας ομάδας που ανήκει το χημικό στοιχείο.
- Όλα τα στοιχεία που ανήκουν στην ίδια περίοδο έχουν τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονιακών στιβάδων ο οποίος συμπίπτει (είναι ο ίδιος) με τον αριθμό της περιόδου.