

## ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΣΗ

- Τα **μέταλλα** έχουν στην εξωτερική τους στιβάδα 1 έως 3 ηλεκτρόνια και έχουν την τάση να τα αποβάλουν για να αποκτήσουν δομή ευγενούς αερίου.  
Εξαίρεση αποτελούν τα στοιχεία υδρογόνο, H και ήλιο, He.  
Το υδρογόνο έχει ένα ηλεκτρόνιο και είναι αμέταλλο.  
Το ήλιο έχει δύο ηλεκτρόνια και είναι ευγενές αέριο.
- Τα **αμέταλλα** στοιχεία έχουν στην εξωτερική του στιβάδα 5 έως 7 ηλεκτρόνια και έχουν την τάση να προσλαμβάνουν ηλεκτρόνια για να αποκτήσουν δομή ευγενούς αερίου.
- Τα **ευγενή αέρια** έχουν συμπληρωμένη την εξωτερική του στιβάδα με οκτώ ηλεκτρόνια **εκτός από το** ήλιο.
- **Σθένος** ενός στοιχείου είναι ο αριθμός των ηλεκτρονίων που αποβάλλει ή προσλαμβάνει το άτομο για να αποκτήσει δομή ευγενούς αερίου.
  - **Σθένος ενός μετάλλου** ονομάζεται ο αριθμός των ηλεκτρονίων που αποβάλλει το **άτομο του στοιχείου** για να αποκτήσει δομή ευγενούς αερίου. Μερικά χημικά στοιχεία όπως ο σίδηρος και ο χαλκός, έχουν περισσότερα από ένα σθένη.
  - **Σθένος αμετάλλου** είναι ο αριθμός των ηλεκτρονίων που **προσλαμβάνει** το άτομο για να αποκτήσει δομή ευγενούς αερίου. Τα αμέταλλα έχουν συνήθως περισσότερα από ένα σθένη.