

Περιοδικός πίνακας

1. Πώς είναι τοποθετημένα τα μέταλλα και τα αμέταλλα;

Τα μέταλλα βρίσκονται προς την αριστερή πλευρά του περιοδικού πίνακα ενώ τα αμέταλλα προς τη δεξιά πλευρά.

2. Τι σημαίνει η έκφραση "οι ιδιότητες των στοιχείων μεταβάλλονται περιοδικά σε σχέση με τον ατομικό αριθμό";

Η έκφραση αυτή σημαίνει ότι όταν τοποθετούμε τα στοιχεία κατά αύξοντα ατομικό αριθμό θα διαπιστώσουμε ότι οι ιδιότητες τους επαναλαμβάνονται. Ουσιαστικά στον περιοδικό πίνακα τα στοιχεία που βρίσκονται στην ίδια ομάδα έχουν παρόμοιες ιδιότητες.

3. Ποιες από τις παρακάτω προτάσεις είναι σωστές και ποιες λανθασμένες;

- α. Τα στοιχεία της 17ης ομάδας χαρακτηρίζονται σαν ευγενή αέρια,
- β. Η κατάταξη των στοιχείων στον περιοδικό πίνακα γίνεται με βάση τον ατομικό αριθμό,
- γ. Το υδρογόνο ανήκει στα αλκάλια.
- δ. Με βάση την θέση ενός στοιχείου στον περιοδικό πίνακα μπορούμε να προβλέψουμε τις ιδιότητες του.

Λύση:

- α. Η πρόταση είναι λανθασμένη.
- β. Η πρόταση είναι σωστή.
- γ. Η πρόταση είναι λανθασμένη.
- δ. Η πρόταση είναι σωστή.

4. Να συμπληρώσετε τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις.

α. Τα στοιχεία που αποτελούν μια ομάδα βρίσκονται στην ίδια..... του περιοδικού πίνακα και έχουν παρόμοιες.....

β. Τα στοιχεία που ανήκουν στην ίδια οριζόντια σειρά του περιοδικού πίνακα ανήκουν στην ίδια και τα στοιχεία της περιόδου διατάσσονται κατά αύξοντααριθμό.

5. Τρία στοιχεία Α, Β, Γ έχουν διαδοχικούς ατομικούς αριθμούς. Αν το στοιχείο Β είναι ευγενές αέριο σε ποια ομάδα ανήκουν τα στοιχεία Α, Γ; Είναι και τα τρία στοιχεία στην ίδια περίοδο του περιοδικού πίνακα;

6. Τέσσερα στοιχεία Α, Β, Γ, Δ ανήκουν στην ίδια περίοδο. Ξεκινώντας από αριστερά προς τα δεξιά το Α είναι 1° το Β 2° το Γ 17° και το Δ 18° κατά σειρά. Σε ποια ομάδα ανήκει το κάθε στοιχείο.