

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

**α)** Το άτομο του Na έχει ατομικό αριθμό  $Z = 11$  άρα έχει 11 πρωτόνια.

Ισχύει  $A = Z + N$  ή  $N = A - Z$  όποτε τα νετρόνια είναι  $23 - 11 = 12$

Σε ένα άτομο ο αριθμός πρωτονίων είναι ίσος με τον αριθμό ηλεκτρονίων, οπότε τα ηλεκτρόνια είναι 11.

**β)** Το άτομο του Al είναι ηλεκτρικά ουδέτερο γιατί ο αριθμός των πρωτονίων είναι ίσος με τον αριθμό των ηλεκτρονίων.

### 2.2

**α)** Η κατανομή των 10 ηλεκτρονίων του  $_{10}\text{Ne}$  είναι K(2), L(8).

**β)** Η εξωτερική στιβάδα του στοιχείου περιέχει 8 ηλεκτρόνια, άρα το στοιχείο βρίσκεται στη 18η ή VIIIΑ ομάδα.

**γ)** Το άτομο του  $_{10}\text{Ne}$  έχει ηλεκτρόνια στις δύο πρώτες στιβάδες, άρα βρίσκεται στη 2η περίοδο.