

## **Ενδεικτικές απαντήσεις**

### **2.1**

Η στιβάδα Κ έχει 2 ηλεκτρόνια, ενώ η στιβάδα L έχει 5 ηλεκτρόνια. Ο συνολικός αριθμός ηλεκτρονίων γύρω από τον πυρήνα του ατόμου αυτού είναι 7. Ο ατομικός αριθμός του στοιχείου είναι 7.

### **2.2**

Τα χημικά στοιχεία είναι τοποθετημένα στον Περιοδικό Πίνακα κατά αύξοντα ατομικό αριθμό.  
Άρα

**α)** Ο ατομικός αριθμός του C είναι 6.

**β)** Ο ατομικός αριθμός του Na είναι 11.

**γ)** Οι κύριες ομάδες (A) του περιοδικού πίνακα είναι 8.