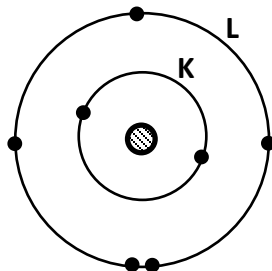


Θέμα 2^ο

2.1. Το σχήμα δείχνει το **ουδέτερο άτομο** ενός χημικού στοιχείου. Αφού το παρατηρήσεις, συμπλήρωσε τον σωστό **αριθμό** στα κενά των παρακάτω προτάσεων:



Η στιβάδα **K** έχει ηλεκτρόνια, ενώ η στιβάδα **L** έχει ηλεκτρόνια. Ο συνολικός αριθμός ηλεκτρονίων γύρω από τον πυρήνα του ατόμου αυτού είναι Ο ατομικός αριθμός του στοιχείου είναι

Μονάδες 12

2.2. Στο τμήμα του Περιοδικού Πίνακα που φαίνεται, το **Li** έχει ατομικό αριθμό **3** και το **B** έχει ατομικό αριθμό **5**.

IA							VIII A	
	IIA			IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA
Li				B	C			
Na								

Μπορείς να βρεις:

- α)** Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του C; (μονάδες 4)
- β)** Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του Na; (μονάδες 4)
- γ)** Πόσες είναι οι κύριες ομάδες (A) του Περιοδικού Πίνακα; (μονάδες 5)

Μονάδες 13