

Θέμα 2^ο

2.1. Το ουδέτερο άτομο ενός χημικού στοιχείου έχει δύο ηλεκτρόνια στη στιβάδα K και πέντε ηλεκτρόνια στη στιβάδα L.

α) Ποιος είναι ο συνολικός αριθμός ηλεκτρονίων γύρω από τον πυρήνα του ατόμου αυτού; (μονάδες 6)

β) Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του παραπάνω στοιχείου; (μονάδες 6)

Μονάδες 12

2.2. Στο τμήμα του Περιοδικού Πίνακα που φαίνεται, το χημικό στοιχείο ${}_1\text{H}$ έχει ατομικό αριθμό 1 και το χημικό στοιχείο ${}_3\text{Li}$ έχει ατομικό αριθμό 3. Να τοποθετήσετε τα στοιχεία ${}_2\text{He}$, ${}_4\text{Be}$ και ${}_6\text{C}$ στις σωστές θέσεις του Περιοδικού Πίνακα.

IA							VIIIA
${}_1\text{H}$	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	
${}_3\text{Li}$							

Μονάδες 13