

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

α) Εφόσον το ουδέτερο άτομο του χημικού στοιχείου έχει 2 ηλεκτρόνια στη στιβάδα K και 5 ηλεκτρόνια στη στιβάδα L, ο συνολικός αριθμός των ηλεκτρονίων του θα είναι:

$$2 + 5 = 7 \text{ (επτά).}$$

β) Ο ατομικός αριθμός ενός χημικού στοιχείου είναι ο αριθμός των πρωτονίων στον πυρήνα του. Επιπλέον σε ουδέτερο άτομο ο αριθμός των πρωτονίων του πυρήνα είναι ίσος με τον αριθμό των ηλεκτρονίων γύρω από αυτόν. Επομένως ο ατομικός αριθμός του στοιχείου είναι 7 (επτά)

2.2

IA							VIIIA
${}_1\text{H}$	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	${}_2\text{He}$
${}_3\text{Li}$	${}_4\text{Be}$		${}_6\text{C}$				