

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

α)

Στοιχείο	Ατομικός αριθμός	K	L	M	N
X	11	2	8	1	-
Y	9	2	7	-	-
Z	19	2	8	8	1

β) Όχι, κανένα από τα στοιχεία X, Y, Z, δεν ανήκουν στην ίδια στην ίδια περίοδο, διότι όλα διαθέτουν διαφορετικό αριθμο στιβάδων.

2.2

α)

$_{12}\text{Mg}$: (2, 8, 2) ή K(2), L(8), M(2)

$_{8}\text{O}$: (2, 6) ή K(2), L(6)

β)

$_{12}\text{Mg}$: ανήκει στην δεύτερη ομάδα (IIA) του Περιοδικού Πίνακα διότι έχει 2 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα.

$_{8}\text{O}$: ανήκει στη δέκατη έκτη ομάδα (VIA) του Περιοδικού Πίνακα διότι έχει 6 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα.

Επειδή τα στοιχεία Mg και O δεν ανήκουν στην ίδια ομάδα του Περιοδικού Πίνακα δεν έχουν παρόμοιες χημικές ιδιότητες.