

Ενδεικτικές Απαντήσεις

2.1.

α) ${}_{20}\text{Ca}$: K(2) L(8), M(8) N(2)

${}_8\text{O}$: K(2) L(6)

β) Το ${}_{20}\text{Ca}$ ανήκει ανήκει στη IIA (2η) ομάδα του Περιοδικού Πίνακα, διότι έχει 2 ηλεκτρόνια στην εξωτερική στιβάδα του και ανήκει στην 4^η περίοδο γιατί αυτά είναι κατανεμημένα στις 4 πρώτες στιβάδες. Το ${}_8\text{O}$ ανήκει στην VIA (16η) ομάδα, διότι έχει 6 ηλεκτρόνια στην εξωτερική στιβάδα και ανήκει στη 2^η περίοδο διότι αυτά είναι κατανεμημένα στις 2 πρώτες στιβάδες.

2.2.

α) ${}^{131}_{53}\text{I}$: 53 πρωτόνια, 78 νετρόνια, 53 ηλεκτρόνια.

β) ${}^{131}_{53}\text{I}$: Ατομικός αριθμός 53, Μαζικός αριθμός 131

γ) Τα άτομα που έχουν τον ίδιο Ατομικό και διαφορετικό Μαζικό αριθμό ονομάζονται ισότοπα.