

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1.

α) Ο ατομικός αριθμός (Z) είναι ο αριθμός των πρωτονίων του ατόμου, άρα για το οξυγόνο είναι $Z=8$.

β) Ο μαζικός αριθμός (A) είναι ο αριθμός των πρωτονίων και των νετρονίων στον πυρήνα του ατόμου, άρα για το οξυγόνο είναι $A=8+8=16$.

2.2.

α) «Ο **περιοδικός** πίνακας περιέχει κατανεμημένα κατά αυξανόμενο **ατομικό** αριθμό τα χημικά στοιχεία. Οι οριζόντιες σειρές του πίνακα ονομάζονται **περίοδοι**, ενώ οι κατακόρυφες στήλες του πίνακα αποτελούν τις **ομάδες**».

β) Το φθόριο ${}^9\text{F}$ έχει 9 ηλεκτρόνια. Αυτά κατανέμονται σε δύο στιβάδες: 2 στη στιβάδα K και τα υπόλοιπα 7 στη στιβάδα L.

Εναλλακτικά: η κατανομή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες για το άτομο του φθορίου ${}^9\text{F}$ είναι: (2, 7).