

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1. «Ο **περιοδικός** πίνακας έχει τοποθετημένα με αυξανόμενο **ατομικό** αριθμό τα χημικά στοιχεία. Οι οριζόντιες σειρές του πίνακα ονομάζονται **περίοδοι**, ενώ οι κατακόρυφες στήλες του πίνακα αποτελούν τις **ομάδες**».

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

β) Στο ουδέτερο άτομο ο αριθμός των ηλεκτρονίων είναι ίσος με τον αριθμό των πρωτονίων. Επομένως το άτομο του οξυγόνου έχει γύρω από τον πυρήνα του 8 ηλεκτρόνια.

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