

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1.

**α)** Ο ατομικός αριθμός (Z) μας δείχνει τον αριθμό των πρωτονίων του ατόμου, άρα το άζωτο περιέχει 7 πρωτόνια. Και επειδή είναι ουδέτερο άτομο θα περιέχει και 7 ηλεκτρόνια.

**β)** Ο μαζικός αριθμός (A) είναι ο αριθμός των πρωτονίων και των νετρονίων. Άρα ο αριθμός νετρονίων (N) προκύπτει από την αφαίρεση του ατομικού αριθμού από το μαζικό αριθμό. Δηλαδή  $N = A - Z = 14 - 7 = 7$ . Άρα περιέχονται 7 νετρόνια.

### 2.2.

**α)** Το νάτριο ανήκει στην τρίτη περίοδο του περιοδικού πίνακα γιατί τα ηλεκτρόνια του, σύμφωνα με την δομή του, κατανέμονται σε τρεις στιβάδες.

**β)** Ο μεγαλύτερος αριθμός ηλεκτρονίων που χωρά στη στιβάδα K είναι **δύο** ηλεκτρόνια.

**γ)** Σωστό το i. Το άτομο νατρίου πρέπει να χάσει ένα ηλεκτρόνιο ώστε να αποκτήσει το ιόν φορτίο +1.