2.9 (Α) ΥΠΟΑΤΟΜΙΚΑ ΣΩΜΑΤΙΔΙΑ (ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΩΝ

ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Το άτομο ενός στοιχείου έχει στον πυρήνα του 6 νετρόνια και μαζικό αριθμό 12.

α. Πόσα πρωτόνια έχει ;

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

β. Πόσα ηλεκτρόνια έχει ;

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. Αντιστοίχισε τις λέξεις της στήλης Α με τις περιγραφές της στήλης Β :

|  |  |
| --- | --- |
| Α | Β |
| 1. πρωτόνια | α. Κινούνται γύρω από τον πυρήνα. |
| 2. νετρόνια | β. Σωματίδια ηλεκτρικά ουδέτερα. |
| 3. ηλεκτρόνια | γ. Υποατομικά σωματίδια με θετικό ηλεκτρικό φορτίο. |
| 4. μαζικός αριθμός | δ. Ο αριθμός των πρωτονίων, που υπάρχουν στον πυρήνα των ατόμων των στοιχείων. |
| 5. ατομικός αριθμός | ε. Το σύνολο των σωματιδίων του πυρήνα. |

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. Να συμπληρώσεις τα κενά στο παρακάτω κείμενο :

Ένα άτομο νατρίου περιέχει 11 πρωτόνια και 12 νετρόνια. Το άτομο αυτό έχει ατομικό αριθμό \_\_\_\_ και μαζικό αριθμό \_\_\_\_\_ . Ο πυρήνας του αποτελείται από \_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ και \_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ .

Το ίδιο άτομο έχει \_\_\_\_\_ ηλεκτρόνια.