

ΧΗΜΕΙΑ Β**ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ 1^ο****άτομα-ιόντα**

1. Σημείωσε με (Σ) την σωστή πρόταση και με (Λ) την λανθασμένη:
- α) Ένα ηλεκτρόνιο έχει περίπου ίδια μάζα μ' ένα νετρόνιο.
 - β) Τα πρωτόνια και τα νετρόνια συγκροτούν τον πυρήνα ενός ατόμου
 - γ) Μαζικός αριθμός λέγεται ο αριθμός πρωτονίων ενός ατόμου
 - δ) Όλα τα άτομα ενός στοιχείου έχουν τον ίδιο ατομικό αριθμό
 - ε) Τα νετρόνια είναι ουδέτερα σωματίδια

2. Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα:

Σωματίδια ατόμου	Ηλεκτρικό φορτίο	Σύμβολο

3. Ποσότητα ενός **στοιχείου** αποτελείται από άτομα οπωσδήποτε
- α) ίδια
 - β) Με ίδιο ατομικό αριθμό
 - γ) Με ίδιο μαζικό αριθμό
 - δ) Με ίδιο αριθμό νετρονίων
 - ε) Με ίδιο βάρος

τα μόρια των **στοιχείων** αποτελούνται από **ίδια** άτομα πχ.
 H_2 , Cl_2 , O_3 , S_6 ενώ
τα μόρια των **χημικών ενώσεων** από **διαφορετικά** άτομα πχ
 NH_3 , H_2SO_4 , H_2O_2 , C_2H_6O

4. Ο αριθμός που χαρακτηρίζει ένα άτομο είναι:
- α) Ο μαζικός αριθμός
 - β) Ο ατομικός αριθμός
 - γ) Ο αριθμός των νετρονίων
 - δ) Το άθροισμα των αριθμών των νετρονίων και των ηλεκτρονίων
 - ε) Το άθροισμα των αριθμών των πρωτονίων και των ηλεκτρονίων
5. Ένα άτομο μετατρέπεται σε ιόν. Τότε αλλάζει:
- α) Ο ατομικός αριθμός.
 - β) Ο μαζικός αριθμός.
 - γ) Ο αριθμός νετρονίων.
 - δ) Ο αριθμός ηλεκτρονίων.
 - ε) Όλοι οι παραπάνω αριθμοί.
6. Ένα άτομο Cl μετατρέπεται σε ιόν Cl^{-1} . Αυτό σημαίνει ότι έγινε:
- α) Αποβολή ενός ηλεκτρονίου.
 - β) Αποβολή ενός πρωτονίων
 - γ) Αποβολή ενός νετρονίου.
 - δ) Πρόσληψη ενός ηλεκτρονίου.
 - ε) Πρόσληψη ενός πρωτονίου.

Aggeliki Hliopoulou