

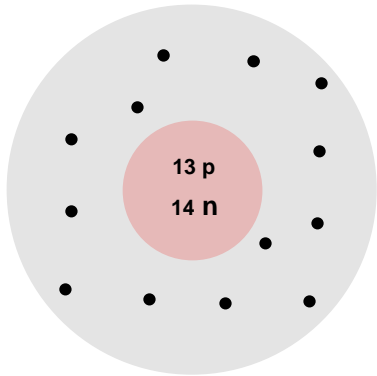
**ΑΤΟΜΙΚΟΣ ΚΑΙ ΜΑΖΙΚΟΣ ΑΡΙΘΜΟΣ****ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΣΗ**

- **Ατομικός αριθμός (Z)** είναι ο αριθμός των πρωτονίων(**p**) του πυρήνα κάθε χημικού στοιχείου. Αποτελεί την ταυτότητα του χημικού στοιχείου. Συμβολίζεται **zX**.
- **Μαζικός αριθμός (A)** είναι το άθροισμα των πρωτονίων(**p**) και νετρονίων(**n**) στον πυρήνα του ατόμου του χημικού στοιχείου. Συμβολίζεται **A<sub>X</sub>**.

Π.χ.  ${}_{26}^{56}\text{Fe}$     Ατομικός αριθμός: 26    Μαζικός αριθμός: 56

**Ερωτήσεις**

1. Να μελετήσετε το μοντέλο του ατόμου του αργιλίου και να συμπληρώσετε τον πίνακα:

Αργίλιο		
	Αριθμός πρωτονίων	
	Αριθμός νετρονίων	
	Αριθμός ηλεκτρονίων	
	Ατομικός αριθμός	
	Μαζικός αριθμός	

2. Το άτομο του χλωρίου έχει 17p, 18n, 17e. Να υπολογίσετε:

(α) Τον ατομικό του αριθμό: .....

(β) Τον μαζικό του αριθμό: .....

3. Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα:

	Ατομικός αριθμός (Z)	Μαζικός αριθμός (A)	Αριθμός πρωτονίων p	Αριθμός νετρονίων n	Αριθμός ηλεκτρονίων e
${}_{19}^{39}K$					
${}_{15}^{31}P$					

4. Δίνεται το άτομο του χημικού στοιχείου  ${}_{9}^{19}F$  (Φθόριο).

Να γράψετε τον:

(α) ατομικό αριθμό: .....

(β) μαζικό αριθμό: .....

(γ) αριθμό των πρωτονίων: .....

(δ) αριθμό των νετρονίων: .....

(ε) αριθμό των ηλεκτρονίων: .....

5. Να συμπληρώσετε τις παρακάτω προτάσεις:

(α) Ο ατομικός αριθμός (Z) είναι ο αριθμός των .....

(β) Ο μαζικός αριθμός (A) είναι ο αριθμός των σωματιδίων που βρίσκονται στον ..... δηλαδή είναι το άθροισμα των ..... και των .....

6. Να συμπληρώσετε τον πιο κάτω πίνακα:

Χημικό στοιχείο	Ατομικός αριθμός (Z)	Μαζικός αριθμός (A)	Αριθμός πρωτονίων p	Αριθμός νετρονίων n	Αριθμός ηλεκτρονίων e
<b>Na</b> Νάτριο			11	12	
<b>S</b> Θείο	16	32			