

➤ Ονοματεπώνυμο ➤ Τμήμα

- ✓ 118 στοιχεία ταξινομημένα σύμφωνα με τον αύξοντα ατομικό αριθμό τους (αριθμό πρωτονίων σε πυρήνα, Z)
- ✓ 18 ομάδες = κατακόρυφες στήλες = 8 κύριες (A) + 10 δευτερεύουσες (B) : στοιχεία μετάπτωσης (μεταβατικά)
- ✓ 7 περίοδοι = οριζόντιες γραμμές
- ✓ 1^η (IA) ομάδα : αλκάλια (εκτός H) = Li, Na, K, Rb, Cs, Fr
- ✓ 2^η (IIA) ομάδα : αλκαλικές γαίες = Be, Mg, Ca, Sr, Ba
- ✓ 3^η (IIIA) : γαίες = Al
- ✓ 17^η (VIIA) ομάδα : αλογόνα = F, Cl, Br, I, At
- ✓ 18^η (VIIIA) ομάδα : ευγενή αέρια = He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn

101 MENDELEVIUM



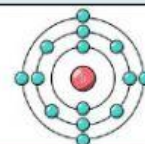
Νέα αρίθμηση	1		2													18
Κλασσική αρίθμηση	IA		IIA													VIIIA
1	H		He													
2	Li		Be													
3	Na		Mg													
4	K		Ca													
5	Rb		Sr													
6	Cs		Ba													
7	Fr		Ra													

B ΟΜΑΔΕΣ

- ★ Στοιχεία που ανήκουν στην ίδια ΟΜΑΔΑ, έχουν τον ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική τους στιβάδα
- ★ Στοιχεία που ανήκουν στην ίδια ΠΕΡΙΟΔΟ, έχουν τα ηλεκτρόνια τους κατανομημένα στον ίδιο αριθμό στιβάδων.

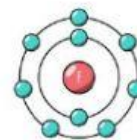
ΕΦΑΡΜΟΓΗ 2. Στοιχείο X έχει τρεις στιβάδες και 4 ηλεκτρόνια στην εξωτερική στιβάδα. Να βρεθεί η ομάδα και η περίοδος που ανήκει αυτό το στοιχείο.

- Ηλεκτρόνια σε 3 στιβάδες ⇒ Περίοδος :
- 4 e⁻ σε εξωτερική στιβάδα ⇒ Ομάδα:A (κλασσική αρίθμηση)
ή(νέα αρίθμηση)



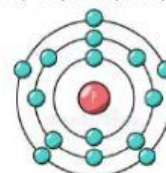
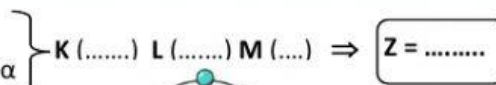
Παράδειγμα 2.2. (σελ. 49) Στοιχείο X έχει ατομικό αριθμό 9. Να βρεθεί η ομάδα και η περίοδος που ανήκει αυτό το στοιχείο.

- ${}_9X : K (\dots) L (\dots)$ ⇒ Ηλεκτρόνια σε στιβάδες ⇒ περίοδος Π.Π.
- ηλεκτρόνια σε εξωτερική στιβάδα ⇒ A (κλασσική αρίθμηση)
ή (νέα αρίθμηση)



Παράδειγμα 2.3. (σελ.50) Στοιχείο X ανήκει στην VA ομάδα και την 3^η περίοδο του περιοδικού πίνακα. Να βρεθεί ο ατομικός αριθμός του.

- 3^η περίοδος Π.Π. ⇒ Ηλεκτρόνια σε στιβάδες
- VA ομάδα Π.Π. ⇒ ηλεκτρόνια σε εξωτερική στιβάδα



➤ **ΑΣΚ σχολ. βιβλίου (σελ.70-71) :**

- 22, 20, 28, 29, 19, 36, 34, 35, 25, 27, (30), 21 (1^ο μάθημα)
- 23, (24), 31, 32, 33 (2^ο μάθημα)

