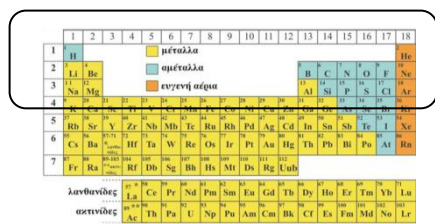


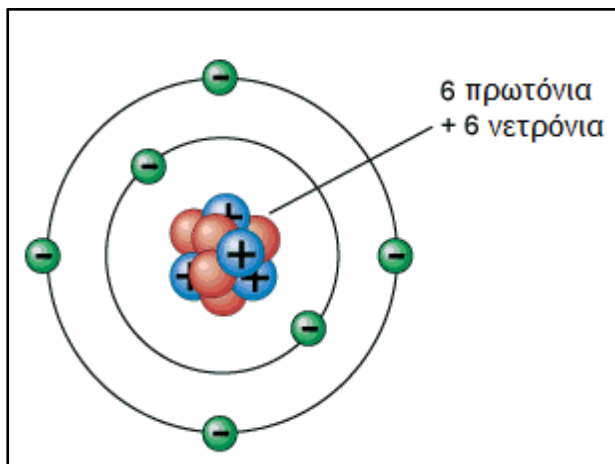
ΣΤΟΙΧΕΙΑ – ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ

Ασκ. 3) Συμπληρώστε το παρακάτω τμήμα του περιοδικού πίνακα με στοιχεία και συμβολισμούς.

		ΟΜΑΔΕΣ									
		1	2	...	13	14	15	16	17	18	
ΠΕΡΙΟΔΟΙ	1	1 H Υδρογόνο									2 He Ήλιο
	2	3 Li Λίθιο	4 Be Βηρύλλιο	5	6	7	8	9	10		
	3	11	12	13	14	15	16	17	18		
	4	19	20								



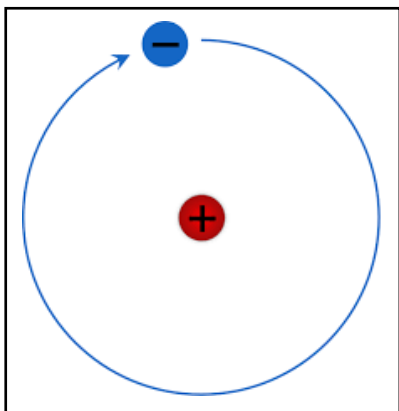
Ασκ. 4) Συμπληρώστε τα κενά.



Αριθμός πρωτονίων	p =
Αριθμός ηλεκτρονίων	e =
Ατομικός αριθμός	Z =
Άρα είναι το στοιχείο:	
Αριθμός νετρονίων	N =
Μαζικός αριθμός	A = Z + N =
Το φορτίο του είναι:	

Το άτομο του _____ έχει _____ πρωτόνια, _____ νετρόνια, _____ ηλεκτρόνια.

Ασκ. 5) Συμπληρώστε τα κενά.



Αριθμός πρωτονίων	p =
Αριθμός ηλεκτρονίων	e =
Ατομικός αριθμός	Z =
Άρα είναι το στοιχείο:	
Αριθμός νετρονίων	N =
Μαζικός αριθμός	A = Z + N =
Το φορτίο του είναι:	

Το άτομο του _____ έχει _____ πρωτόνια, _____ νετρόνια, _____ ηλεκτρόνια