

Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων

3^ο Φύλλο αξιολόγησης

Όνοματεπώνυμο: τάξη/τμήμα: ημερομηνία:

1. Ένα στοιχείο X έχει ένα ηλεκτρόνιο στην εξωτερική του στιβάδα, η οποία είναι η N. Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του στοιχείου X;

.....

2. A) Να συμπληρώσετε τον πίνακα:

	p	n	e	K	L	M	N	O
${}_{10}^{20}\text{Ne}$								
${}_{9}^{19}\text{F}^{-}$								
${}_{13}^{27}\text{Al}^{3+}$								
${}_{16}^{32}\text{S}$								
${}_{20}^{40}\text{Ca}$								
${}_{20}^{40}\text{Ca}^{2+}$								
${}_{16}^{32}\text{S}^{2-}$								
${}_{37}^{85}\text{Rb}$								
${}_{35}^{80}\text{Br}$								
${}_{37}^{85}\text{Rb}^{+}$								
${}_{35}^{80}\text{Br}^{-}$								

B) Τι παρατηρείτε στις ηλεκτρονιακές δομές των;

i) ${}_{10}\text{Ne}$, ${}_{9}\text{F}^{-}$, ${}_{13}\text{Al}^{3+}$

ii) ${}_{20}\text{Ca}^{2+}$, ${}_{16}\text{S}^{2-}$

iii) ${}_{37}\text{Rb}^{+}$, ${}_{35}\text{Br}^{-}$

.....

3. Το ιόν A^{2-} έχει 8 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα, η οποία είναι η L. Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του στοιχείου A;

.....

4. Το ιόν B^{2+} έχει 8 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα, η οποία είναι η M. Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του στοιχείου B;

.....
