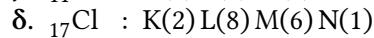
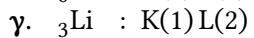
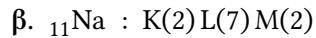
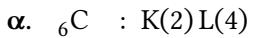


## Φύλο Εργασίας 2.1

### Ηλεκτρονιακή δομή (Ι)

Α. Ποιες από τις επόμενες ηλεκτρονιακές δομές, στη θεμελιώδη κατάσταση, είναι λανθασμένες;



Για όσες ηλεκτρονιακές δομές είναι λανθασμένες να γραφούν οι σωστές ηλεκτρονιακές δομές.

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

Β. Δίνεται το άτομο του ασβεστίου,  ${}_{20}^{40}Ca$ . Για το άτομο αυτό να συμπληρώσετε τον πίνακα που ακολουθεί:

νετρόνια	Στιβάδες			
	K	L	M	N
				2

[ΤΡΑΠΕΖΑ ΘΕΜΑΤΩΝ]

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

Γ. Το στοιχείο X έχει 6 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα που είναι η στιβάδα M. Να υπολογιστεί ο ατομικός αριθμός του στοιχείου X.

[ΤΡΑΠΕΖΑ ΘΕΜΑΤΩΝ]

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

## Φύλλο Εργασίας 2.2

### Ηλεκτρονιακή δομή (II)

- A. Να χαρακτηρίσετε την παρακάτω πρόταση ως σωστή ( $\Sigma$ ) ή λανθασμένη ( $\Lambda$ ):

«Για τις ενέργειες  $E_M$  και  $E_L$  των στιβάδων M και L αντίστοιχα, ισχύει ότι  $E_M < E_L$  ».

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

- B. i. Ποιος είναι ο μέγιστος αριθμός ηλεκτρονίων που μπορεί να πάρει κάθε μία από τις στιβάδες: K, L, M, N.

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

- ii. Ποιος είναι ο μέγιστος αριθμός ηλεκτρονίων που μπορεί να πάρει κάθε μία από τις στιβάδες: K, L, M, N αν αυτή είναι η τελευταία στιβάδα ενός ατόμου;

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

- C. Να γραφούν οι ηλεκτρονιακές δομές των ατόμων:

α.  $_{11}^{23}\text{Na}$

β.  $_{19}^{40}\text{K}$

γ.  $_{33}^{75}\text{As}$

δ.  $_{54}^{136}\text{Xe}$

.....  
.....  
.....  
.....  
.....