



5. Στο ιόν  $\text{Li}^+$  ο μαζικός αριθμός είναι 7 και τα νετρόνια στον πυρήνα είναι κατά ένα περισσότερα από τα πρωτόνια. Να υπολογιστούν:

α. Ο αριθμός των πρωτονίων, των νετρονίων και των ηλεκτρονίων στο συγκεκριμένο ιόν.

β. Ο ατομικός αριθμός του Li.

**Μονάδες 20**

6. Να συμπληρώσετε τους πίνακες:

**A.**

	<b>Z</b>	<b>A</b>	<b>e</b>	<b>p</b>	<b>n</b>
${}^{39}_{19}\text{K}$					
${}^1_1\text{H}^+$					
${}^{27}_{13}\text{Al}$					
${}^{32}_{16}\text{S}^{2-}$					

**Μονάδες 10**

**B.**

<b>Σύμβολο</b>	<b>Όνομα</b>
Zn	
K	
P	
	Υδρογόνο
	Φθόριο
C	
	Σίδηρος
Cl	
	Ασβέστιο
	Θείο
	Μόλυβδος
Cu	
	Μαγνήσιο

**Μονάδες 10**

**Καλή επιτυχία!**

**(Διάρκεια: 3 ώρες)**

Επιμέλεια Θεμάτων

Μ. Μόρφη  
Χημικός