

Θέμα 2°

2.1. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας:

	Cl^-	SO_4^{2-}	NO_3^-
Ca^{2+}	(1)	(2)	(3)

α) Να γράψετε στην κόλλα σας τον αριθμό και δίπλα τον χημικό τύπο κάθε χημικής ένωσης που μπορεί να σχηματιστεί συνδυάζοντας τα δεδομένα του πίνακα. (μονάδες 6)

β) Να ονομάσετε τις ενώσεις του παραπάνω πίνακα. (μονάδες 6)

Μονάδες 12

2.2. Δίνεται το ιόν: ${}^{39}_{19}\text{X}^+$.

α) Να υπολογίσετε τον αριθμό πρωτονίων, νετρονίων και ηλεκτρονίων του ιόντος αυτού. (μονάδες 7)

β) Να κάνετε την κατανομή των ηλεκτρονίων σε στοιβάδες για το άτομο του στοιχείου Χ. (μονάδες 6)

Μονάδες 13