

Θέμα 2°

2.1.

- α) Να ονομάσετε τις ακόλουθες ενώσεις: FeSO_4 , H_3PO_4 , KCl , NaOH , HCl , CO_2 . (μονάδες 6)
- β) Αν υπάρχει διαθέσιμο ένα δοχείο κατασκευασμένο από Cu και ένα από Al , να εξηγήσετε σε ποιο δοχείο είναι δυνατόν να αποθηκευτεί διάλυμα FeSO_4 . (μονάδες 6)

Μονάδες 12

2.2.

A) Δίνονται τα στοιχεία: $_{19}\text{K}$ και $_{17}\text{Cl}$.

- α) Να γράψετε την κατανομή των ηλεκτρονίων σε στιβάδες για τα άτομα του καλίου και του χλωρίου. (μονάδες 4)
- β) Να αναφέρετε το είδος του δεσμού (ιοντικό ή ομοιοπολικό) μεταξύ αυτών των ατόμων. (μονάδες 2)
- γ) Να αναφέρετε αν η ένωση που σχηματίζεται μεταξύ K και Cl :
- i) έχει υψηλό ή χαμηλό σημείο τήξης.
 - ii) τα υδατικά διαλύματά της άγουν ή όχι το ηλεκτρικό ρεύμα. (μονάδες 4)

B) Να υπολογίσετε τον αριθμό οξείδωσης του Cl στο ιόν: ClO_3^- . (μονάδες 3)

Μονάδες 13