

## **Θέμα 2°**

### **2.1**

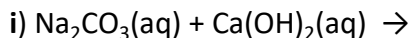
**α)** Στο εργαστήριο διαθέτουμε ένα υδατικό διάλυμα HCl και δυο δοχεία αποθήκευσης, το ένα από σίδηρο (Fe) και το άλλο από χαλκό (Cu). Σε ποιο δοχείο πρέπει να αποθηκεύσουμε το διάλυμα HCl;

- i) Στο δοχείο από σίδηρο
- ii) Στο δοχείο από χαλκό
- iii) Σε κανένα από τα δυο
- iv) Σε οποιοδήποτε από τα δυο

Να επιλέξετε τη σωστή απάντηση. (μονάδα 1)

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας. (μονάδα 3)

**β)** Να συμπληρώσετε τα προϊόντα και τους συντελεστές στις παρακάτω χημικές εξισώσεις των χημικών αντιδράσεων, οι οποίες πραγματοποιούνται: (μονάδες 4)



Να αναφέρετε τον λόγο που γίνονται οι παραπάνω αντιδράσεις (μονάδες 4)

**Μονάδες 12**

### **2.2**

**α)** Να περιγράψετε τον τρόπο σχηματισμού της ιοντικής ένωσης μεταξύ του  $_{19}\text{K}$  και  $_{17}\text{Cl}$ . (μονάδες 9)

**β)** Να γράψετε τον χημικό τύπο της ένωσης που προκύπτει. (μονάδες 2)

**γ)** Να γράψετε δύο χαρακτηριστικές ιδιότητες της ένωσης που προκύπτει. (μονάδες 2)

**Μονάδες 13**