

## Θέμα 2<sup>ο</sup>

### 2.1.

**A)** 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

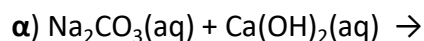
Να επιλέξετε την σωστή απάντηση

(μονάδα 1)

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας

(μονάδα 4)

**B)** Να συμπληρώσετε τις χημικές εξισώσεις των παρακάτω χημικών αντιδράσεων που πραγματοποιούνται όλες, γράφοντας τα προϊόντα και τους συντελεστές. Να αναφέρετε το λόγο για τον οποίο γίνονται αυτές.



(μονάδες 8)

### 2.2.

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

(μονάδες 8)

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

(μονάδες 2)

**γ)** Να γράψετε δύο χαρακτηριστικές ιδιότητες της ένωσης που προκύπτει

(μονάδες 2)