

## Θέμα 2<sup>ο</sup>

### 2.1.

**α)** Να συγκρίνετε τις ατομικές ακτίνες των:  $_{11}\text{Na}$  και  $_{19}\text{K}$ . (μονάδες 5)

**β)** Να περιγράψετε τον δεσμό που αναπτύσσεται μεταξύ των  $_{3}\text{X}$  και  $_{9}\text{Y}$  και να γράψετε τον χημικό τύπο της μεταξύ τους ένωσης. (μονάδες 7)

**Μονάδες 12**

**2.2.** Να συμπληρώσετε τις χημικές εξισώσεις (προϊόντα και συντελεστές) των παρακάτω αντιδράσεων που γίνονται όλες:

**α)**  $\text{Zn(s)} + \text{HI(aq)} \rightarrow$

**β)**  $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + \text{NaOH(aq)} \rightarrow$

**γ)**  $\text{BaCO}_3(\text{s}) + \text{HCl(aq)} \rightarrow$  (μονάδες 9)

Να αναφέρετε τον λόγο που γίνονται οι αντιδράσεις **α** και **γ**. (μονάδες 4)

**Μονάδες 13**