

## Θέμα 2<sup>ο</sup>

### 2.1

**α)** Το στοιχείο X ανήκει στη 1<sup>η</sup> (IA) ομάδα και τη 2<sup>η</sup> περίοδο του Περιοδικού Πίνακα.

**i)** Να υπολογίσετε τον ατομικό αριθμό του X. (μονάδες 3)

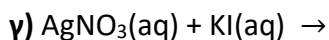
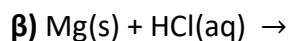
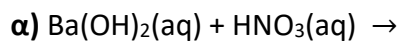
**ii)** Να περιγράψετε τον τρόπο που σχηματίζεται δεσμός μεταξύ ατόμων του X και του  ${}_{9}\text{F}$  και να γράψετε τον χημικό τύπο της ένωσης που προκύπτει. (μονάδες 6)

**β)** Να μεταφέρετε στην κόλλα σας συμπληρωμένο τον παρακάτω πίνακα με τον χημικό τύπο και το όνομα των παρακάτω ενώσεων: (μονάδες 3)

	Χημικός τύπος	Όνομα
<b>i</b>	$\text{H}_3\text{PO}_4$	
<b>ii</b>		βρωμιούχο μαγνήσιο

**Μονάδες 12**

**2.2** Να συμπληρώσετε τις χημικές εξισώσεις (προϊόντα και συντελεστές) των παρακάτω χημικών αντιδράσεων που γίνονται όλες. (μονάδες 9)



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

**Μονάδες 13**