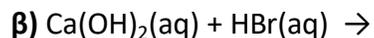
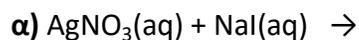


## Θέμα 2<sup>ο</sup>

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



(μονάδες 9)

Να αναφέρετε το λόγο που γίνονται οι αντιδράσεις α και γ.

(μονάδες 4)

2.2. Δίνεται ο πίνακας:

| Σύμβολο<br>στοιχείου | Ηλεκτρονιακή<br>δομή | Ομάδα<br>Π.Π. | Περίοδος<br>Π.Π. |
|----------------------|----------------------|---------------|------------------|
| Χ                    | Κ(2) Λ(4)            |               |                  |
| Ψ                    | Κ(2) Λ(8) Μ(7)       |               |                  |
| Ω                    | Κ(2) Λ(7)            |               |                  |

α) Να αντιγράψετε τον πίνακα στη κόλλα σας και να τον συμπληρώσετε.

(μονάδες 6)

β) Να εξηγήσετε ποια από τα στοιχεία που περιέχονται στον πίνακα έχουν παρόμοιες (ανάλογες) χημικές ιδιότητες.

(μονάδες 4)

γ) Ποιο είναι το είδος του δεσμού (ομοιοπολικός ή ιοντικός) που σχηματίζεται μεταξύ Χ και Ψ;

(μονάδες 2)