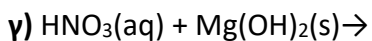
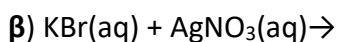
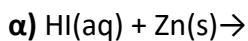


## Θέμα 2<sup>ο</sup>

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



(μονάδες 9)

Να αναφέρετε τον λόγο που γίνονται οι αντιδράσεις α και β.

(μονάδες 4)

### 2.2

A) Να γράψετε στην κόλλα σας τον πίνακα, συμπληρώνοντας τα κενά.

χημικός τύπος	ονομασία
$\text{Mg(OH)}_2$	
$\text{Na}_2\text{S}$	
$\text{K}_2\text{SO}_4$	
$\text{CO}_2$	
$\text{HBr}$	
$\text{NH}_4\text{Cl}$	
$\text{KNO}_3$	

(μονάδες 7)

B) Ο αριθμός οξείδωσης του χρωμίου (Cr) στο  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$  είναι:

α. 0    β. +3    γ. +6

Να επιλέξετε τη σωστή απάντηση.

(μονάδες 1)

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

(μονάδες 4)