

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1.

α)

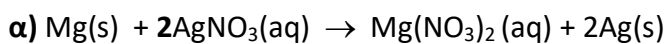
	Χημικός τύπος	Όνομα
α	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	<b>φωσφορικό οξύ</b>
β	<b>CaO</b>	οξείδιο του ασβεστίου

β)

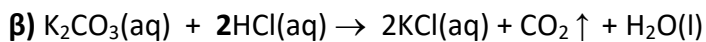
i.  $_{12}\text{X} : \text{K}(2) \text{L}(8) \text{M}(2)$  ,  $_{17}\text{Y} : \text{K}(2) \text{L}(8) \text{M}(7)$  ,  $_{8}\text{Z} : \text{K}(2) \text{L}(6)$ .

ii.     **1.** Σωστή     **2.** Λανθασμένη     **3.** Σωστή

### 2.2.



Πρόκειται για αντίδραση απλής αντικατάστασης μεταξύ μετάλλων. Η αντίδραση γίνεται γιατί το μαγνήσιο(Mg) είναι δραστικότερο μέταλλο από τον άργυρο (Ag).



Πρόκειται για αντίδραση διπλής αντικατάστασης, η οποία γίνεται γιατί εκλύεται αέριο CO<sub>2</sub>.

