

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

**α)**

HNO<sub>3</sub>: νιτρικό οξύ

CaSO<sub>4</sub>: θειϊκό ασβέστιο

NaI: ιωδιούχο νάτριο

KOH: υδροξείδιο του καλίου

CO<sub>2</sub>: διοξείδιο του άνθρακα

HCl: υδροχλώριο

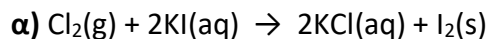
**β)**

Οι αριθμοί οξείδωσης για το υδρογόνο είναι +1 και για το οξυγόνο είναι -2. Αν x είναι ο αριθμός οξείδωσης του P, θα ισχύει:

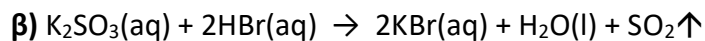
$$\text{PH}_3: x + 3 \cdot (+1) = 0 \Rightarrow x = -3$$

$$\text{H}_3\text{PO}_3: 3 \cdot (+1) + x + 3 \cdot (-2) = 0 \Rightarrow x = +3$$

### 2.2



Πρόκειται για αντίδραση απλής αντικατάστασης μεταξύ αμέταλλων στοιχείων. Η αντίδραση γίνεται γιατί το χλώριο (Cl<sub>2</sub>) είναι δραστικότερο αμέταλλο από το ιώδιο (I<sub>2</sub>).



Πρόκειται για αντίδραση διπλής αντικατάστασης, η οποία γίνεται γιατί απελευθερώνεται αέριο (SO<sub>2</sub>).

