

Θέμα 2°

2.1

α) Να ονομαστούν οι παρακάτω χημικές ενώσεις:

HNO_3 , CaSO_4 , NaI , KOH , CO_2 , HCl . (μονάδες 6)

β) Να υπολογιστεί ο αριθμός οξείδωσης του φωσφόρου (P) στις παρακάτω χημικές ενώσεις: PH_3 , H_3PO_3 . (μονάδες 6)

Μονάδες 12

2.2

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

α) $\text{Cl}_2(\text{g}) + \text{KI}(\text{aq}) \rightarrow$

β) $\text{K}_2\text{SO}_3(\text{aq}) + \text{HBr}(\text{aq}) \rightarrow$

γ) $\text{HCl}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \rightarrow$

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

Μονάδες 13