

## Ενδεικτικές απαντήσεις

### 2.1

**α)**

Οι αριθμοί οξείδωσης για το υδρογόνο είναι +1, για το οξυγόνο είναι -2 και έστω x ο αριθμός οξείδωσης του αζώτου. Επομένως:

**i)**  $\text{HNO}_3$ :  $1 \cdot (+1) + 1 \cdot x + 3 \cdot (-2) = 0 \Rightarrow x = +5$

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

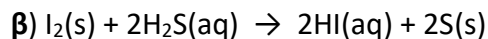
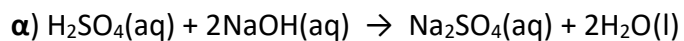
**β)**

Χλωριούχο αμμώνιο:  $\text{NH}_4\text{Cl}$

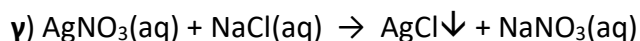
Υδροξείδιο του ασβεστίου:  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Οξείδιο του νατρίου:  $\text{Na}_2\text{O}$

### 2.2



Πρόκειται για αντίδραση απλής αντικατάστασης μεταξύ αμετάλλων στοιχείων. Η αντίδραση γίνεται γιατί το ιώδιο ( $\text{I}_2$ ) είναι δραστικότερο αμέταλλο από το θείο (S).



Πρόκειται για αντίδραση διπλής αντικατάστασης, η οποία γίνεται γιατί σχηματίζεται ίζημα ( $\text{AgCl}$ ).