

Ενδεικτικές απαντήσεις

2.1

α)

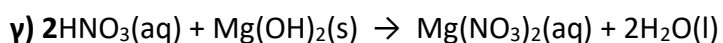
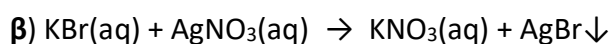
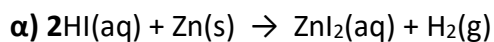
χημικός τύπος	ονομασία
Mg(OH) ₂	υδροξείδιο του μαγνησίου
Na ₂ S	θειούχο νάτριο
K ₂ SO ₄	θειικό κάλιο
CO ₂	διοξείδιο του άνθρακα
HBr	υδροβρώμιο
NH ₄ Cl	χλωριούχο αμμώνιο
KNO ₃	νιτρικό κάλιο

β) Η σωστή απάντηση είναι η iii.

Ο αριθμός οξείδωσης για το O είναι -2. Έστω x ο αριθμός οξείδωσης του Cr, άρα για το ιόν $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ θα ισχύει:

$$2 \cdot x + 7 \cdot (-2) = -2 \Rightarrow 2x - 14 = -2 \Rightarrow 2x = -2 + 14 \Rightarrow 2x = +12 \Rightarrow x = +6.$$

2.2



Η αντίδραση α) είναι αντίδραση απλής αντικατάστασης και πραγματοποιείται επειδή ο ψευδάργυρος (Zn) είναι δραστικότερος από το υδρογόνο, αφού βρίσκεται πιο αριστερά από το H₂ στη σειρά δραστηριότητας των μετάλλων.

Η αντίδραση β) είναι αντίδραση διπλής αντικατάστασης και πραγματοποιείται διότι στα προϊόντα σχηματίζεται AgBr, ο οποίος καταβυθίζεται ως ίζημα.