

Ενδεικτικές Απαντήσεις

2.1

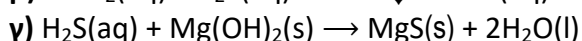
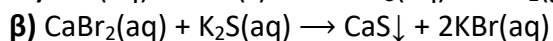
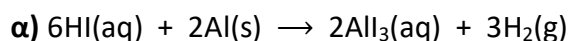
A)

ονομασία	χημικός/μοριακός τύπος
χλωριούχο κάλιο	KCl
υδροξείδιο του χαλκού (II)	Cu(OH) ₂
διοξείδιο του άνθρακα	CO ₂

B) Το αλγεβρικό άθροισμα των Α.Ο. όλων των ατόμων σε μια ένωση είναι ίσο με το μηδέν. Έστω x ο αριθμός οξείδωσης του N, ενώ ο αριθμός οξείδωσης του O είναι -2. Άρα έχουμε: $x + (-2) \cdot 2 = 0 \Rightarrow x = +4$

Το αλγεβρικό άθροισμα των Α.Ο. όλων των ατόμων σε ένα πολυατομικό ιον είναι ίσο με το φορτίο του ιόντος. Έστω x ο αριθμός οξείδωσης του N, ενώ ο αριθμός οξείδωσης του O είναι -2. Άρα έχουμε: $x + (-2) \cdot 2 = -1 \Rightarrow x = +3$.

2.2



Η **α)** γίνεται γιατί το Al είναι δραστικότερο του υδρογόνου, αφού βρίσκεται πιο αριστερά στη σειρά δραστικότητας των μετάλλων.

Για να πραγματοποιηθεί μια αντίδραση διπλής αντικατάστασης όπως η **β)** θα πρέπει να παράγεται ίζημα ή αέρια ουσία ή ουσία που ιοντίζεται ελάχιστα. Στην αντίδραση αυτή καταβυθίζεται ως ίζημα το CaS.