

Ενδεικτικές Απαντήσεις

2.1

α)

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

β) Το αλγεβρικό άθροισμα των Α.Ο. όλων των ατόμων σε μια ένωση είναι ίσο με το μηδέν.

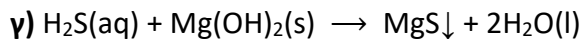
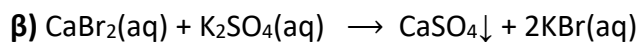
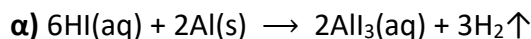
Έστω x ο αριθμός οξείδωσης του N, ενώ ο αριθμός οξείδωσης του O είναι -2. Άρα έχουμε:

$$x + (-2) \cdot 2 = 0 \Rightarrow x = +4$$

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 (βρίσκεται πιο αριστερά στη σειρά δραστικότητας των μετάλλων).

Για να πραγματοποιηθεί μια αντίδραση διπλής αντικατάστασης όπως η **β** θα πρέπει να παράγεται ή ίζημα ή αέριο ουσία ή ουσία που ιοντίζεται ελάχιστα. Στην αντίδραση αυτή καταβυθίζεται ως ίζημα το CaSO_4 .