

Ενδεικτική απαντήση

2.1

α) Ο μοριακός τύπος μιας χημικής ένωσης αποτελείται από τα χημικά σύμβολα των στοιχείων που την αποτελούν. Κάτω δεξιά από κάθε στοιχείο αναγράφονται κάποιοι ακέραιοι αριθμοί (δείκτες) που εκφράζουν την αναλογία των ατόμων των στοιχείων της ένωσης.

β) Ο μοριακός τύπος του νερού είναι: H_2O

Ο μοριακός τύπος του οξυζενέ είναι: H_2O_2

Ο μοριακός τύπος της αμμωνίας είναι: NH_3

2.2

α) Ο συντακτικός τύπος μιας χημικής ενώσεως μας δείχνει τη διάταξη των ατόμων στο μόριό της.

β) Η διαφορά του συντακτικού τύπου από τον μοριακό είναι ότι ο συντακτικός μας δείχνει τη διάταξη στο χώρο του μορίου ενώ ο μοριακός μας δείχνει τα στοιχεία αλλά και το πλήθος αυτών

γ) Ο συντακτικός τύπος του νερού είναι $\text{H} - \text{O} - \text{H}$ και του οξυζενέ είναι $\text{H} - \text{O} - \text{O} - \text{H}$.