

## ΣΥΜΒΟΛΑ ΧΗΜΙΚΩΝ ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ

### Αμέταλλα

Υδρογόνο **H**

Οξυγόνο **O**

Άνθρακας **C**

Άζωτο **N**

Θείο **S**

Φωσφόρος **P**

Πυρίτιο **Si**

Φθόριο **F**

Χλώριο **Cl**

Βρώμιο **Br**

Ιώδιο **I**

} αλογόνα

### Μέταλλα

Σίδηρος **Fe**

Αλουμίνιο (Αρχίδιο) **Al**

Χαλκός **Cu**

Ψευδάργυρος **Zn**

Υδράργυρος **Hg**

Άργυρος **Ag**

Κάλιο **K**

Νάτριο **Na**

Αβέβητιο **Ca**

Μαγνήσιο **Mg**

Μαγγάνιο **Mn**

Βάριο **Ba**

Μόλυβδος **Pb**

Χρώμιο **Cr**

Κασσίτερος **Sn**

Κάποια από αυτά τα στοιχεία είναι **διατομικά**, δηλαδή το μόριό τους αποτελείται από δύο άτομα.

Το μόριο αυτών των στοιχείων γράφεται με τον

Μοριακό τύπο, ο οποίος μας δείχνει την ποιοτική σύσταση και τον αριθμό των ατόμων που υπάρχουν στο μόριο.

Διατομικά στοιχεία:  $H_2$ ,  $O_2$ ,  $N_2$

$F_2$ ,  $Cl_2$ ,  $Br_2$ ,  $I_2$