

1. Τα **υποατομικά σωματίδια** είναι τα(p),(n),(e)

Άτομο είναι το σωματίδιο που αποτελείται από τον (με και) και από τα που περιφέρονται γύρω από τον και έχει φορτίο

Ο **πυρήνας** βρίσκεται στο του ατόμου, όπου είναι συγκεντρωμένη σχεδόν όλη η του ατόμου, δηλαδή τα και τα και έχει φορτίο

Ο **ατομικός αριθμός** (.....) δείχνει τον αριθμό των που περιέχει το άτομο ενός στοιχείου

Ο **μαζικός αριθμός** (.....) δείχνει τον αριθμό των και των του πυρήνα ενός ατόμου στοιχείου Για κάθε άτομο ισχύει $A = \dots + \dots$

2. Το **μόριο** είναι σωματίδιο που αποτελείται από

Χημική Ένωση είναι κάθε ουσία που έχει σταθερή και σε απλούστερες ουσίες.

Π.χ. μερικές χημικές ενώσεις είναι: CO_2 : του....., H_2O : , NaCl : , ζάχαρη, οινόπνευμα

Οι χημικές ενώσεις δεν είναι μείγματα χημικών στοιχείων, είναι νέες ουσίες με εντελώς διαφορετικές από αυτές των στοιχείων τους.

Όταν ενώνονται όμοια άτομα δημιουργούνται μόρια χημικών..... .

Όταν ενώνονται διαφορετικά άτομα δημιουργούνται μόρια χημικών..... .

Ο **Μοριακός Τύπος** είναι τα των μορίων που δείχνουν:

την σύσταση της ένωσης δηλαδή από ποια στοιχεία αποτελείται η ένωση και την σύσταση, δηλαδή πόσα άτομα του κάθε στοιχείου υπάρχουν στην ένωση.

3. Τα **ιόντα** είναι σωματίδια. Τα **ανιόντα** είναι τα ιόντα που προκύπτουν από άτομα

που ηλεκτρόνια, οπότε έχουν φορτίο. Τα **κατιόντα** είναι τα ιόντα που ιόντα που προκύπτουν από άτομα που ηλεκτρόνια, οπότε έχουν φορτίο

4. Χημική είναι η μεταβολή κατά την οποία από κάποιες ουσίες προκύπτουν νέες με διαφορετικές ιδιότητες. Παραδείγματα: [Την πραγματοποιούν τα φυτά για να φτιάξουν την τροφή τους.], [Χημική αντίδραση κατά την οποία χωνεύουμε την τροφή μας], βενζίνης για κίνηση αυτοκινήτου, καθαριότητα, παρασκευή καφέ.

Τα μιας χημικής αντίδρασης είναι οι ουσίες που υπάρχουν πριν γίνει η αντίδραση.

Τα μιας χημικής αντίδρασης είναι οι ουσίες που προκύπτουν μετά την αντίδραση.

Σε κάθε χημική αντίδραση: μάζα αντιδρώντων μάζα προϊόντων

Εξώθερμη Αντίδραση είναι κάθε αντίδραση κατά την οποία θερμότητα.

Ενδόθερμη Αντίδραση είναι κάθε αντίδραση κατά την οποία θερμότητα.

5. **Χημική Εξίσωση** είναι η μιας χημικής αντίδρασης με μοριακούς τύπους.