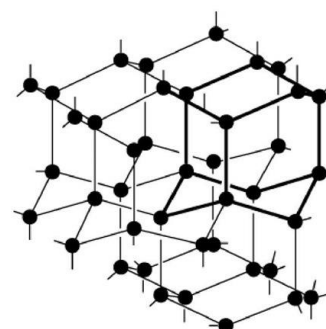
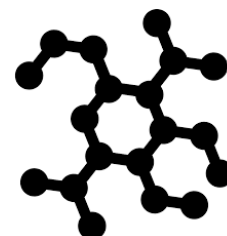
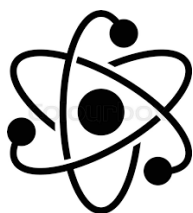


Ταξινόμηση ύλης & τα δομικά σωματίδια της



Οριζόντια

1. Έχει μεταβλητή σύσταση και ιδιότητες ανάλογα με τον τρόπο παρασκευής του.
3. Ο αριθμός που δείχνει το πλήθος πρωτονίων και νετρονίων του πυρήνα.
5. Το μίγμα που δεν έχει ενιαία σύσταση-ιδιότητες σε όλη τη μάζα του.
6. Το μόριο του, αποτελείται από δύο άτομα. Π.χ. οξυγόνο αλλά και χλώριο.
9. Είναι το ιόν CO_3^{2-} αλλά και το NH_4^+ .
10. Το μικρότερο σωματίδιο της ύλης που μπορεί να συμμετάσχει στο σχηματισμό χημικών ενώσεων.
11. Έχουν αρνητικό φορτίο και "σβουρίζουν" γύρω από τον πυρήνα του ατόμου.
12. Έχει θετικό φορτίο και βρίσκεται στον πυρήνα.
13. Ο αριθμός που χαρακτηρίζει ένα χημικό στοιχείο.
15. Το αρνητικό ιόν.

Κάθετα

1. Το μικρότερο σωματίδιο της ύλης που μπορεί να υπάρξει ελεύθερο και να διατηρεί της ιδιότητες της ύλης από την οποία προέρχεται
2. Είναι ο σίδηρος, το θείο αλλά και το ιώδιο
4. Ο αριθμός που δείχνει από πόσα άτομα αποτελείται το μόριο ενός χημικού στοιχείου.
7. Είναι το μόριο του ηλίου αλλά και του μολύβδου σε αέρια όμως κατάσταση
8. Είναι αφόρτιστα και ... συντροφεύουν πρωτόνια (πληθυντικός)
14. Το θετικό ιόν.
16. Τριατομικό μόριο. Γνωστή και η ... τρύπα του!