

GLI ATOMI

TUTTA LA MATERIA È COSTITUITA DA ATOMI

IL TERMINE DERIVA DAL GRECO E SIGNIFICA: "INDIVISIBILE"

NELL'ANTICHITÀ SI CREDEVA CHE QUESTA PARTICELLA FOSSE IL PIÙ OGGETTO ESISTENTE, E CHE NON SI POTESSE DIVIDERE

LE PARTICELLE CHE LO COSTITUISCONO SONO

ELETTRONE

È quasi 2000 volte più piccola della massa del neutrone e del protone

HA CARICA ELETTRICA NEGATIVA (-)

SI TROVANO IN PERIFERIA

PROTONE

HA LA STESSA MASSA DEL NEUTRONE

HA CARICA ELETTRICA POSITIVA (+)

SI TROVA NELLA ZONA CENTRALE DEL NUCLEO

NEUTRONE

HA LA STESSA MASSA DEL PROTONE

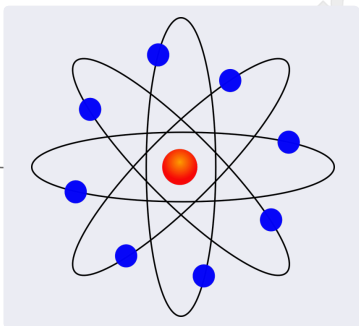
NON HA CARICA ELETTRICA

SI TROVA NELLA ZONA CENTRALE DEL NUCLEO

NE ESISTONO DI DIVERSI TIPI

LE SOSTANZE CHE NE TENGONO UNA SOLA SPECIE si chiamano: ELEMENTI

LE SOSTANZE CHE SONO FORMATE DA SPECIE DIVERSE si chiamano: COMPOSTI



NUCLEO (rosso)

SI CONCENTRA LA MASSA DELL'ATOMO

È COMPOSTO DA:

PROTONI (CARICA ELETTRICA POSITIVA +)

NEUTRONI (NON HANNO CARICA)

INTORNO AL NUCLEO SI MUOVONO GLI ELETTRONI

DUE OGGETTI CARICHI ELETTRICAMENTE

SI RESPINGONO SE SONO ENTRAMBI POSITIVI E NEGATIVI

SI ATTRAGGONO SE SONO UNO POSITIVO (+) E UNO NEGATIVO (-)

LE CARICHE POSITIVE E NEGATIVE SI NEUTRALIZZANO A VICENDA

UN OGGETTO CON UNA CARICA NEGATIVA E UNA CARICA POSITIVA, DI UGUALE ENTITÀ È NEL SUO COMPLESSO NEUTRO