

L'ATOMO

è la più piccola parte di ogni elemento esistente in natura, che ne conserva le caratteristiche chimico-fisiche

cos'è

nel complesso

ha carica neutra

perchè ha

uguale numero di protoni e elettroni

costituito da 3 tipi di particelle

PROTONI
(carica elettrica **positiva**)

ELETTRONI
(carica elettrica **negativa**)

NEUTRONI
(senza carica elettrica)

sono nel

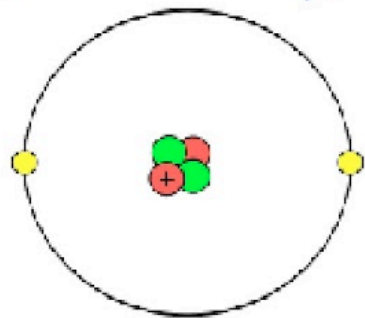
ruotano attorno al

sono nel

nucleo

che ha

carica +



MASSA ATOMICA

si ottiene

sommando il **numero di protoni** con il **numero di neutroni**

NUMERO DI MASSA

atomi con lo stesso n° atomico ma diverso n° di massa

ISOTOPI

NUMERO ATOMICO

è determinato da

il **numero di protoni**
(elettroni che possiede)

determina

l'elemento chimico a cui l'atomo appartiene