

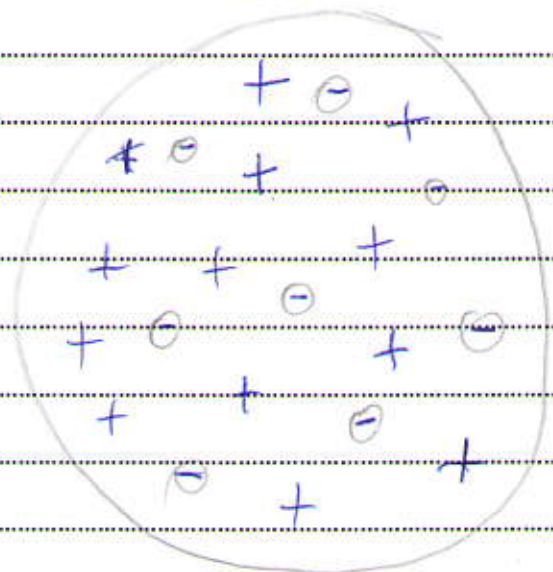
SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2^oD Gruppo n. 5

Relatore Battelli Lorenzo

data 8/3/14

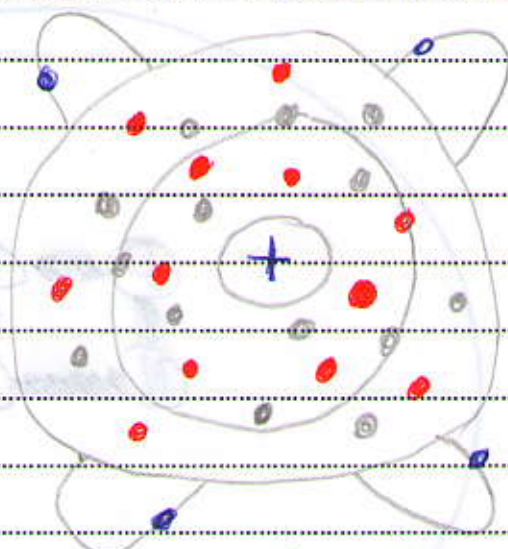
ATOMO THOMSON



Il modello atomico di Thomson anche detto modello a panettone, scoprì l'elettrone nel 1897, in questo modello l'atomo è costituito da una distribuzione di carica positiva diffusa all'interno della quale sono inserite le cariche negative. Nel complesso è elettronicamente neutrale. Thomson chiama queste cariche corpuscoli.

ATOMO DI BOHR

Il modello atomico di Bohr è la più famosa applicazione della quantizzazione dell'energia, il modello proposto per l'atomo di idrogeno ottenne degli eccellenti risultati coincidenti con lo spettro sperimentale.

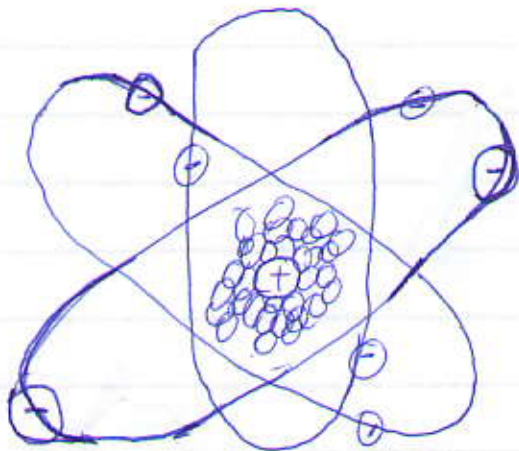


● = protoni

● = elettroni

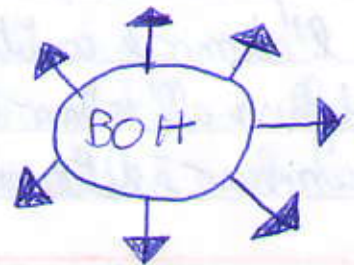
● = neutroni

ATOMO DI RUTHERFORD



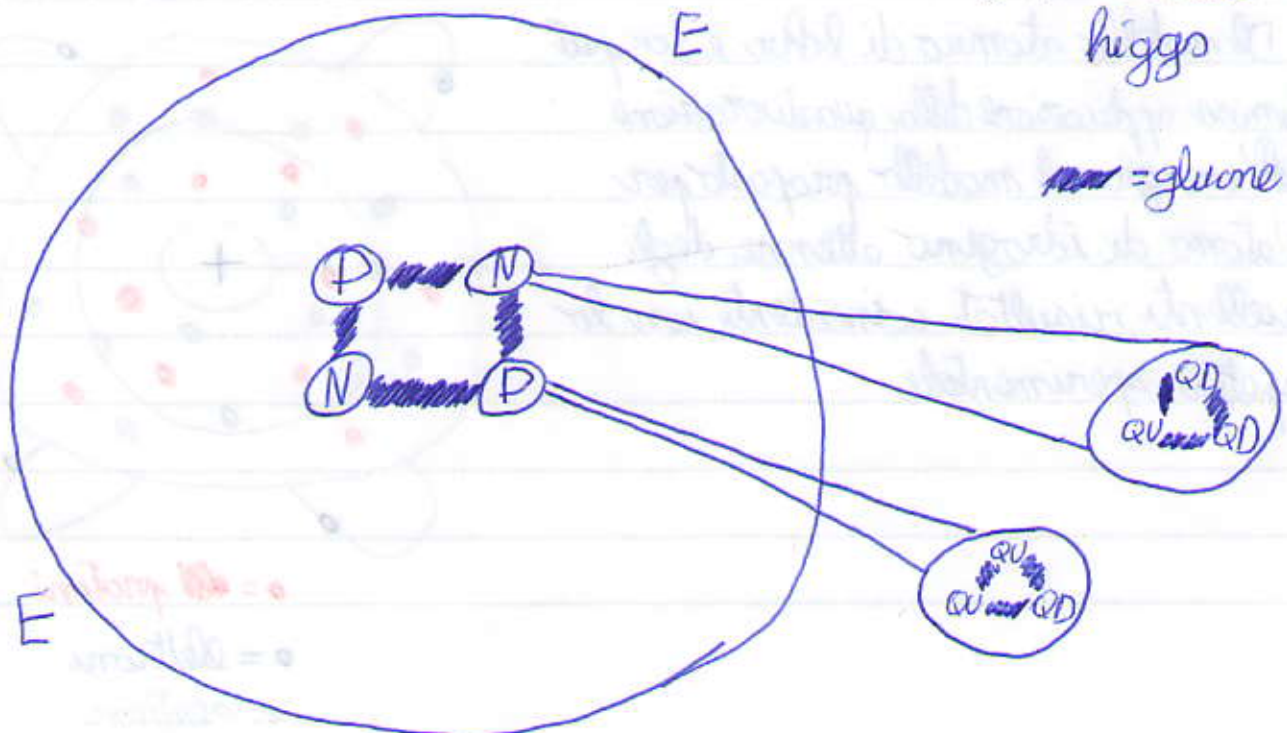
MODELLO ATOMICO STANDARD

ATOMO DI ELIO $\begin{cases} \text{PROTONI (P+)} = 2 \\ \text{ELETTRONI (E-)} = 2 \\ \text{NEUTRONI (N)} = 2 \end{cases}$



BOH = bosone di higgs

~~gluone~~ = gluone



SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2^oD Gruppo n. 5

Relatore Battelli Lorenzo

data 8/3/14

ATOMI - IONI - MOLECOLE

Un atomo come sappiamo ha un nucleo formato da protoni e neutroni, intorno ad esso si muovono gli elettroni.

I protoni sono particelle con carica positiva, i neutroni non hanno carica, e gli elettroni sono negativi, in condizioni normali l'atomo è neutro, ~~se~~ il numero dei neutroni è uguale al numero di elettroni.

Un atomo può però perdere o acquistare elettroni, se lo acquista diventa uno ione, ~~se~~ ~~se~~ uno ione positivo si chiama catione, viceversa quando un atomo cattura un elettrone acquista la carica negativa dell'elettrone e diventa ione negativo anione.