

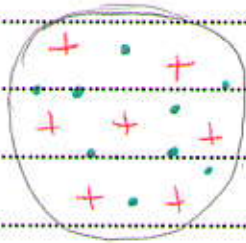
SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2.D Gruppo n. 2

Relatore Tomgioni Silvia

data 12/03/2014

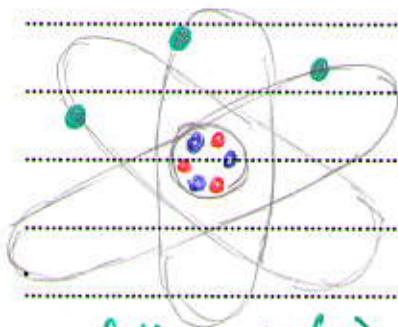
MODELLO ATOMICO DI THOMSON (A PANOTONE) (1897)



- elettroni (-)
- + materia positive

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 l'atomo è elettricamente neutro.

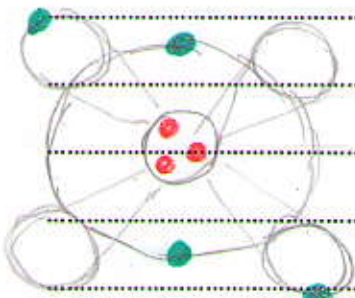
MODELLO ATOMICO A ORBITE DI E. RUTHERFORD (1911)



- elettroni (-)
- protoni
- neutroni

Se nel modello di Rutherford sono rimaste delle caratteristiche che sono rimaste nei modelli successivi come la concentrazione della maggioranza della materia in un volume relativamente piccolo rispetto alle dimensioni atomiche e la presenza di elettroni rotanti ad esso.

MODELLO ATOMICO A ORBITALI DI BOHR (1912)



- elettroni (-)
- protoni (+)
- neutroni

Il nucleo al centro ospita protoni carichi positivamente (+) mentre gli elettroni carichi negativamente ruotano intorno a esso entro determinati orbitali in dipendenza dal livello di energia.

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2D Gruppo n. 2 Relatore Langioni Giulie data 12/03/2014

Modello Atomico Standard



- elettroni
 - protoni
 - neutroni
- Qu = quark up BoH = Bosone di Higgs
 Qd = quark down
 G = Gluone

Le previsioni del modello standard sono state in larga parte verificate sperimentalmente con un'ottima precisione, tuttavia essa, non comprendendo la forza gravitazionale per la quale non esiste ad oggi una teoria quantistica coerente, non può essere considerata una teoria completa delle interazioni fondamentali.