

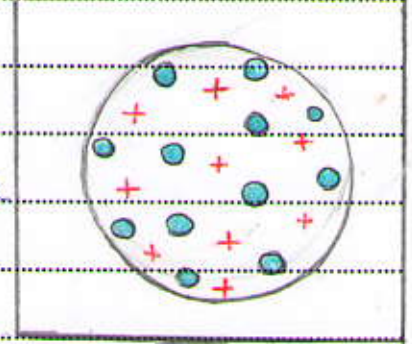
SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2D Gruppo n. 1

Relatore DE SIMONE, VAUNUCCI, DELL'ISTR data 12/3/16

Il modello atomico di J.J. Thomson è stato "scoperto" nel 1904, è detto anche "a panettone". In questo modello, l'atomo è costituito da una distribuzione di carica positiva diffusa, all'interno della quale sono inserite delle cariche negative. Nel complesso l'atomo è elettricamente neutro.

modello atomico di Thomson

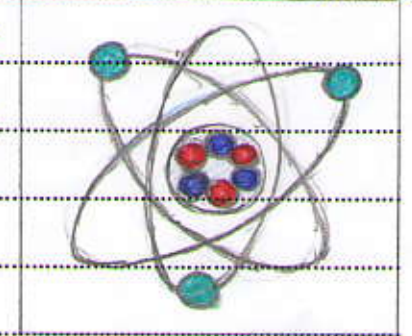


● ELETTRONI (-)

+ PROTONI (+)

Il modello atomico di Rutherford è stato "scoperto" nel 1911, detto anche "planetario".

modello atomico di Rutherford



● ELETTRONI (-)

+ PROTONI (+)

● NEUTRONI

Il nuovo modello proposto da Rutherford aveva delle caratteristiche che sono rimaste anche nei modelli successivi come la concentrazione della maggioranza della materia in un volume relativamente piccolo (nucleo atomico) e la presenza di elettroni rotanti intorno ad esso come i pianeti del sistema solare attorno al sole.

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2D Gruppo n. 4

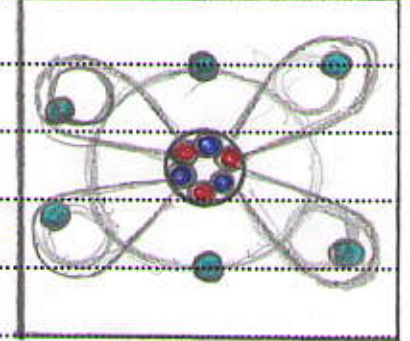
Relatore DE SIMONE, VANUCCI, PELLISRI data 12/3/14

Il modello atomico di Bohr è stato "scoperto" nel 1913, è detto anche "a orbitali".

Il modello, proposto per l'atomo di idrogeno, ottiene eccellenti risultati, coincidenti entro il margine degli errori, con lo spettro sperimentale.

È la più famosa applicazione della quantizzazione dell'energia, che, insieme a varie equazioni e teorie è alla base della meccanica quantistica.

modell atomico di Bohr



● ELETTRONI (-)

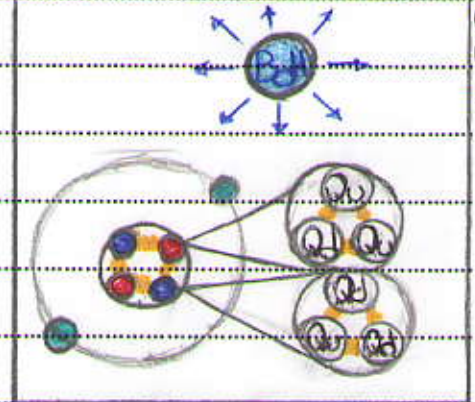
+ PROTONI (+)

● NEUTRONI

Il modello atomico standard è stato "scoperto" nel 1968 da Weinberg, Salam e Glashow.

Basato sulla teoria quantistica dei campi rinormalizzabile e coerente con la meccanica quantistica e la relatività ristretta.

modello atomico standard



ATOMO
Di
ELIO

● ELETTRONI (-)

+ PROTONI (+)

● NEUTRONI

■ GLUONI

B_H BOSONE DI HIGGS

Q_u QUARK UP

Q_d QUARK DOWN