

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe II¹D Gruppo n. 13

Relatore (SIMI-STRACUENCO-GIROMINI)
SIMI MANUELA

data 08/03/14

Modello atomico standard

ATOMO DI ELIO
Z=2
 { PROTONI (+) = 2
 NEUTRONI (N) = 2
 ELETTRONI (E-) = 2

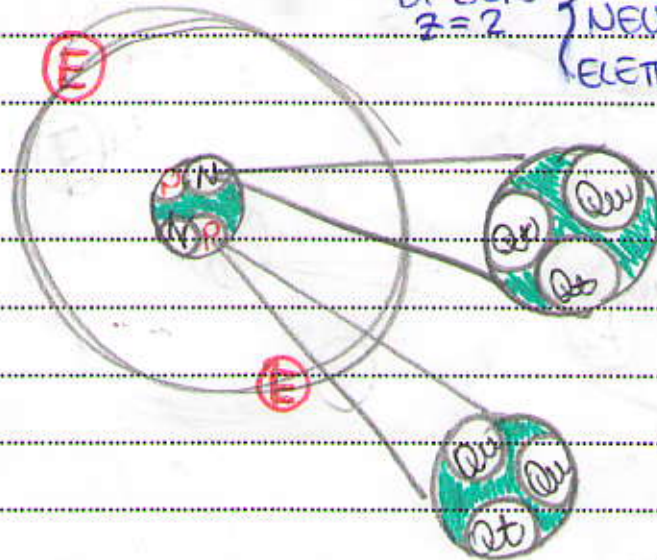
Qu = QUARK UP

Qd = QUARK DOWN

G = GLUONE

BoH = BOSONE DI HIGGS

E = ELETTRONE (LEPTONE)



MODELLI ATOMICI

1897: MODELLO

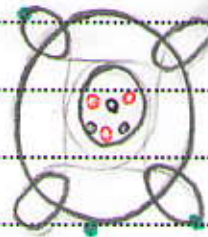
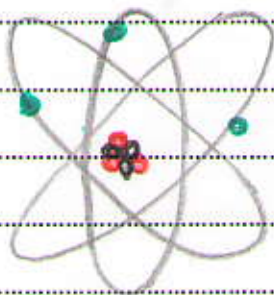
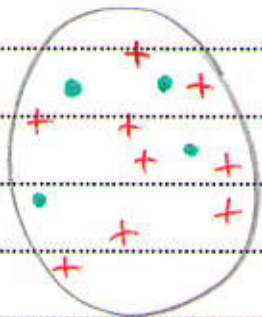
1911: MODELLO

1912

JT. THOMSON
(A PANETTONE)

E. RUTHERFORD
(DI ORBITE)

N. BOHR
(DI ORBITE)



• ELETTRONI (-)

• ELETTRONI (-)

• ELETTRONI (-)

+ MATRICE POSITIVA

+ PROTONI

+ PROTONI

• NEUTRONI

• NEUTRONI

Il modello atomico

Attraverso una serie di esperimenti, gli scienziati giunsero a stabilire che l'atomo è composto da una carica positiva e da una nube di elettroni (E-) che hanno carica negativa.