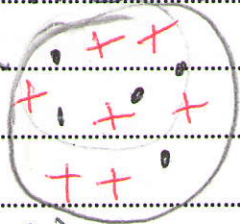


SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2D Gruppo n. 7 Relatore ARMANDO RUBERTI data 8/03/14

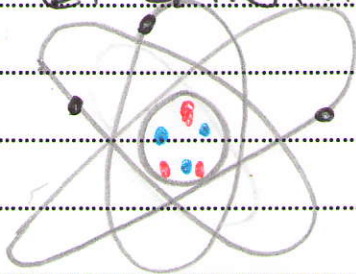
IL PRIMO MODELLO ATOMICO È QUELLO DI J.J. THOMSON ED È A FORMA DI PAVETTONE ED È STATO FATTO NEL 1897:



ELETTRONI (•)

MATRICE POSITIVA (+)

IL SECONDO MODELLO ATOMICO È IL MODELLO A FORMA DI ORBITE DI E. RUTHERFORD ED È STATO FATTO NEL 1911:

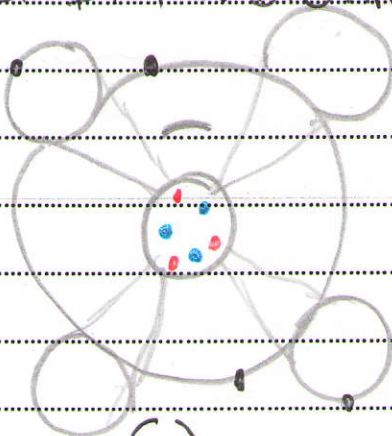


ELETTRONI (•)

PROTONI (+)

NEUTRONI (•)

IL TERZO MODELLO ATOMICO È A FORMA DI ORBITALI DI M. BOHR ED È STATO FATTO NEL 1912:



ELETTRONI (•)

PROTONI (+)

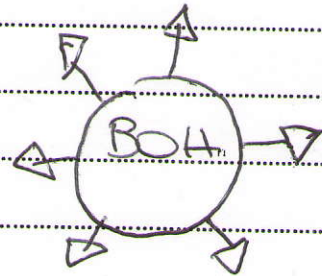
NEUTRONI (•)

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2D Gruppo n. 7 Relatore Arturo Roberti data 8/03/14

IL MODELLO ATOMICO STANDARD È STATO FATTO NEL 1968 DA: WEINBERG, SALAM, GLASHOW

ATOMO [ PROTONI (P+) = 2  
DI ELLO [ NEUTRONI (N) = 2  
Z = 2 [ ELETTRONI (E-) = 2



- Qu = QUARK UP
- Qd = QUARK DOWN
- G = GLUONE
- BoH = BOSONE
- E = ELETTRONE (LEPTONE)

