.....

परमाणु और उसकी संरचना

[P^+] प्रोटॉन :- ↱ रदरफोर्ड ने बताया

→ आवेश charge :- [+1.] या 1.602×10^{-19} C

→ द्रव्यमान mass :- 1.672×10^{-27} kg.

[n°] - न्यूट्रान Neutron :-

खोज - चेडविक chedwick.

→ आवेश charge - 0 (शून्य)

→ द्रव्यमान mass - 1.674×10^{-27} kg.

★ परमाणु की संरचना (structure of an Atom)

[गोलाकार Round]

परमाणु मॉडल (Atomic model) :-

1. जे. जे. थामसन :- 1904.

Plum pudding modal / water melon model
प्लम पुलडिंग मॉडल तरबूज मॉडल

⇓

A. परमाणु एक धनावेशित गोले के आकार की संरचना है।
Atom is positively round shaped structure

.....

B. धनावेशित व ऋणात्मक आवेश बराबर होते हैं।
Positive & Negative charges are equal.

[Red PART water Meleon → प्रोयेन
खोज - थूड्रान]

C. परमाणु को वैद्युतीय उदासीकरण कहा जाता है।
Atom is Also known as Neutral particle

② Rutherford रदरफोर्ड - 1911.

प्रयोग - ∝ कण अकीर्ण प्रयोग
∝ partide Sccattering experement

⇓

~~परिणाम~~
~~परिमाप~~ - ∝ परमाणु मे नाभिक की खोज हुई तथा ज्ञात हुआ की नाभिक धनावेशित होता है।

Discovery of Nucleus in an Atom & Nucleas is positively charged.

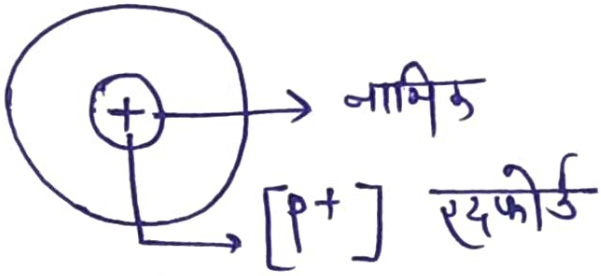
∝ कण प्रयोग (∝ particle experement) :-

1. सोने धातु की बनी चादर का उपयोग किया गया (used gold foil)
2. मोटाई - 100 nm.
3. ∝ कणो का प्रयोग

.....

4. α कण धनावेशित होते है।
α particle, have positive charged.

5. 1 लाख कणो की बमबरि की



क्लार्क मेक्सवेल :-
विद्युत गतिकी का नियम (electrodynomic)

रदरफोर्ड की कमिया :-
1. परमाणु के स्थायाति का वर्णन नही किया था
Not Define Durability An Atom.

नील बोर का मॉडल Neil Bohor's model) :-
→ क्वाण्टम सिद्धान्त पर आधारित
Based on Quantum theory.
↳ मेक्स प्लांक ने दिया