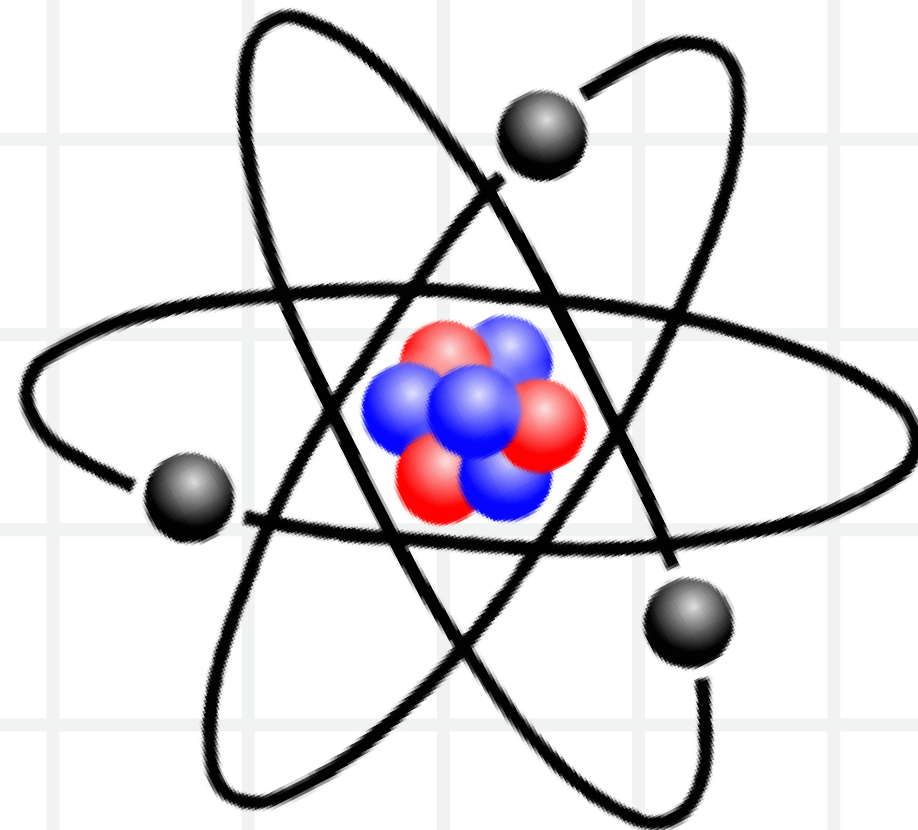


TEORI ATOM RUTHERFORD



Teori ini menjelaskan bahwa :

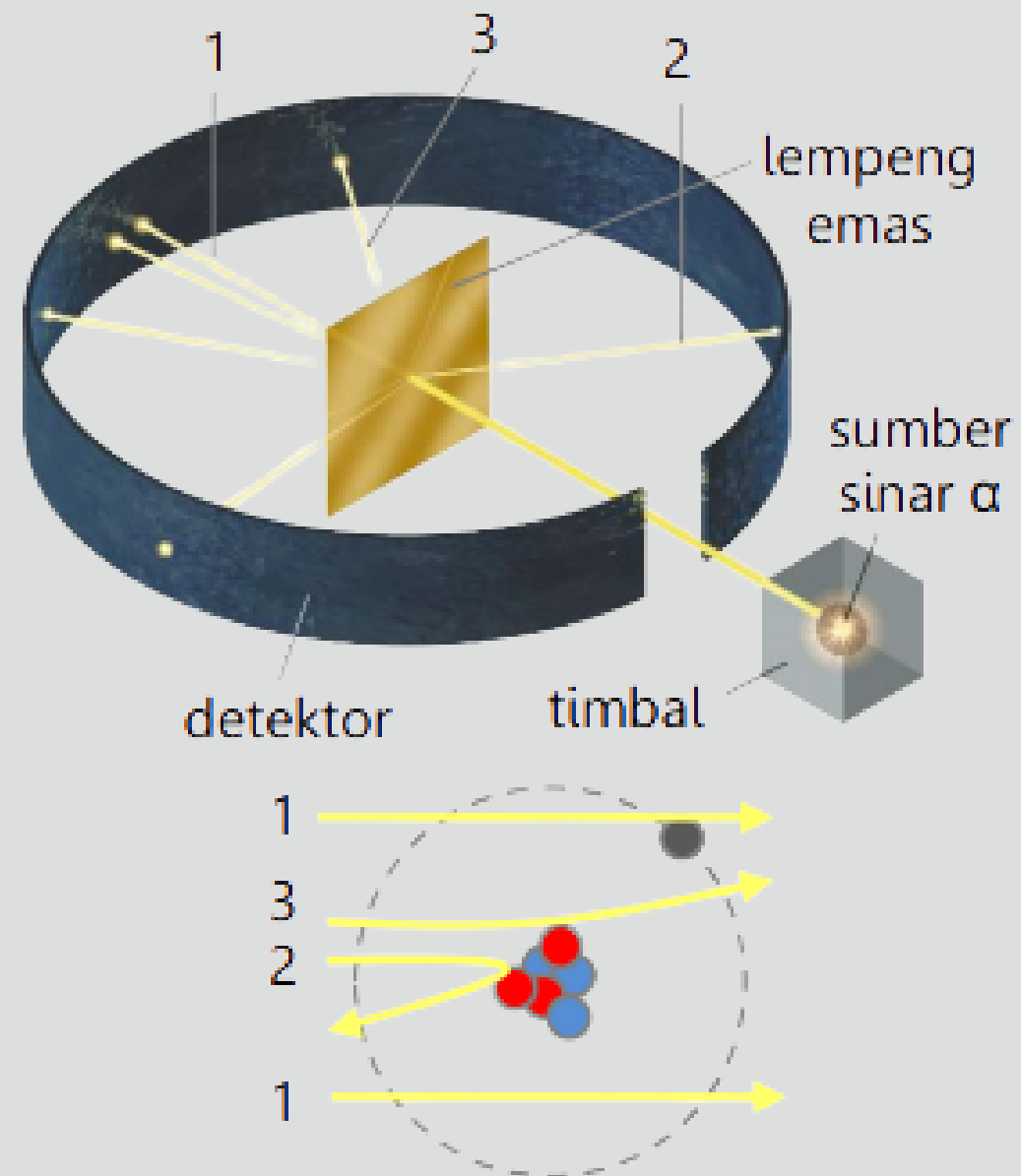


- Atom sebagian besar terdiri atas ruang kosong.
- Massa atom terpusat pada inti atom yang bermuatan positif.
- Inti atom dikelilingi elektron yang bermuatan negatif pada lintasan tertentu.



Percobaan Rutherford

Rutherford melakukan percobaan hamburan sinar α yang dibantu oleh Geiger dan Marsden.



Hasil Percobaan :

	Sinar α	Arti
1	banyak yang diteruskan	atom sebagian besar adalah ruang kosong
2	sedikit yang dipantulkan	sinar α menabrak inti atom
3	sedikit yang dibelokkan	sinar α ditolak inti atom yang bermuatan positif



Kelebihan & Kekurangan Percobaan Rutherford

Kelebihan

1. Dapat menjelaskan peristiwa hamburan sinar α pada lempeng emas.
2. Dapat menjelaskan keberadaan inti atom.

Kekurangan

1. Tidak dapat menjelaskan kestabilan atom, mengapa elektron tidak jatuh ke inti selama mengelilingi inti atom.
2. Tidak dapat menjelaskan spektrum atom hidrogen yang bersifat diskret.