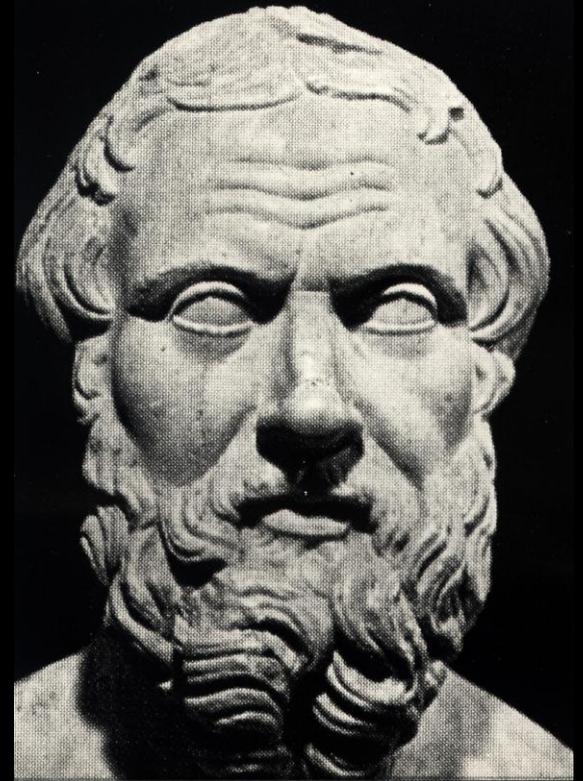


Démocrite

- 400 av J.C



La matière est constituée de petites particules indivisibles:

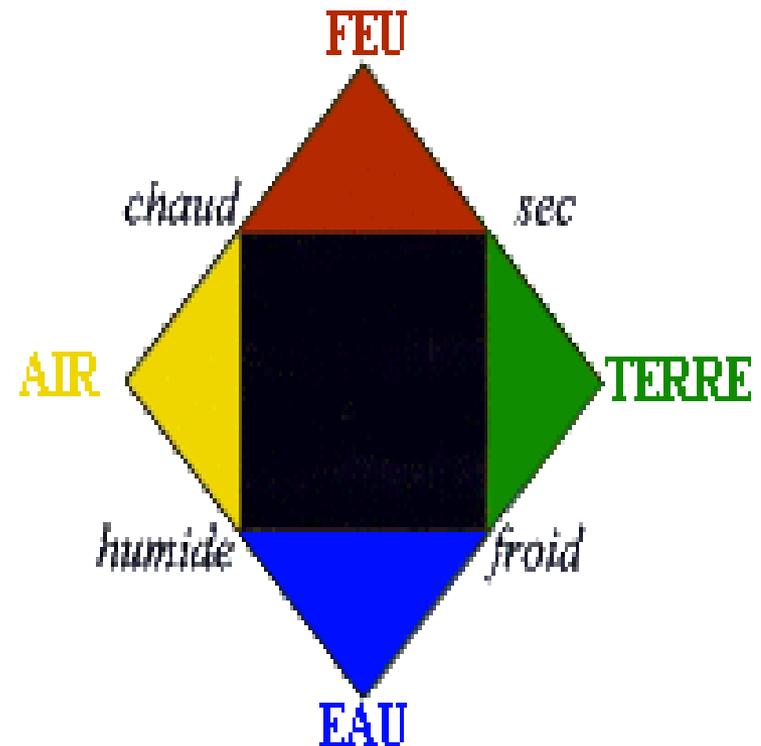
L'atome: plus petite partie de la matière.

Aristote

384-322 av J.C

La matière est constituée de quatre éléments: eau, air, terre et feu.

On peut diviser la matière autant que l'on veut.



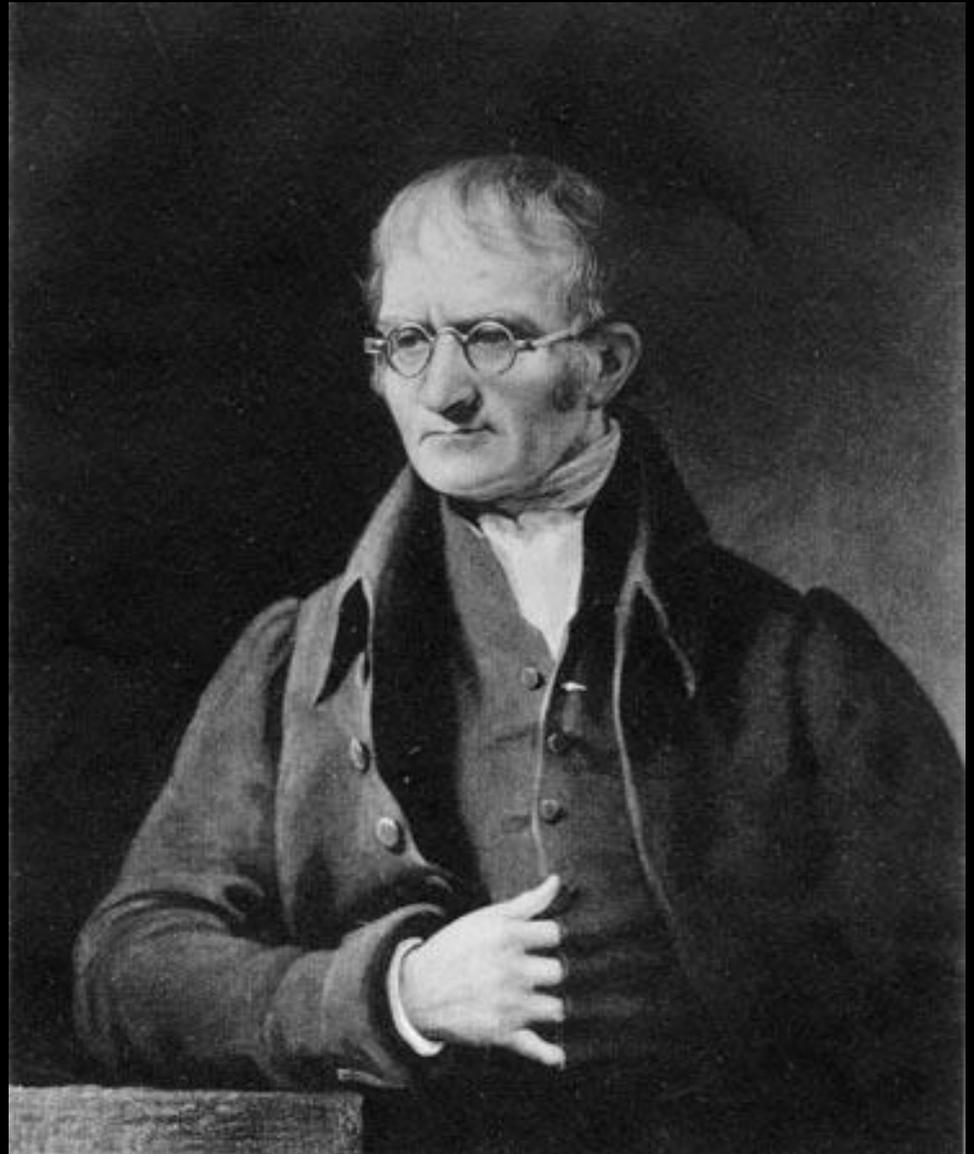
Les quatre éléments
IV^e av. J.-C.

Dalton

1766 - 1844

Il reprend l'idée de Démocrite.

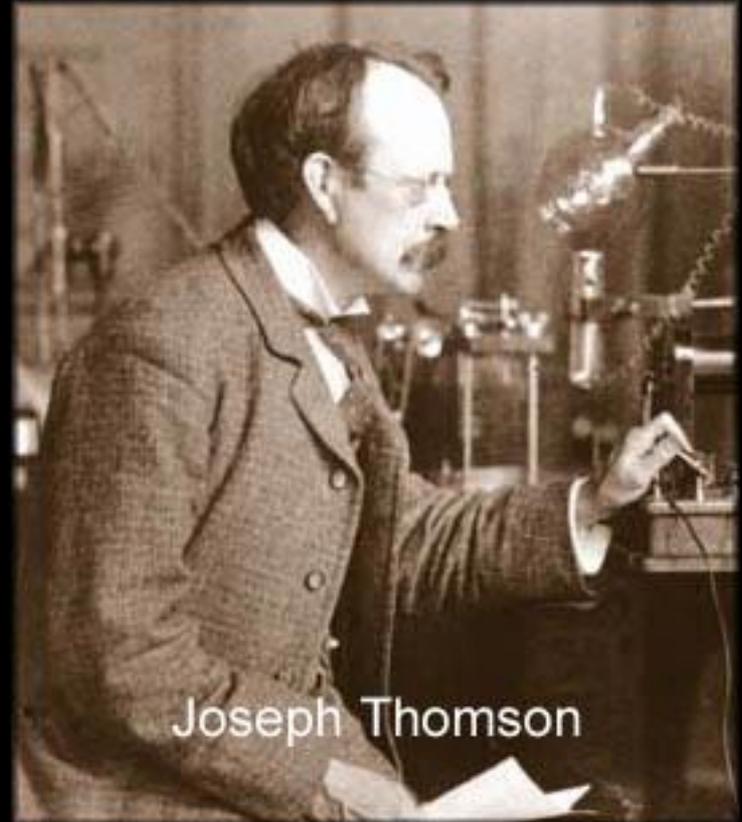
Tous les atomes ne
sont pas identiques.
Ils peuvent
s'assembler.



Thomson 1856 - 1940

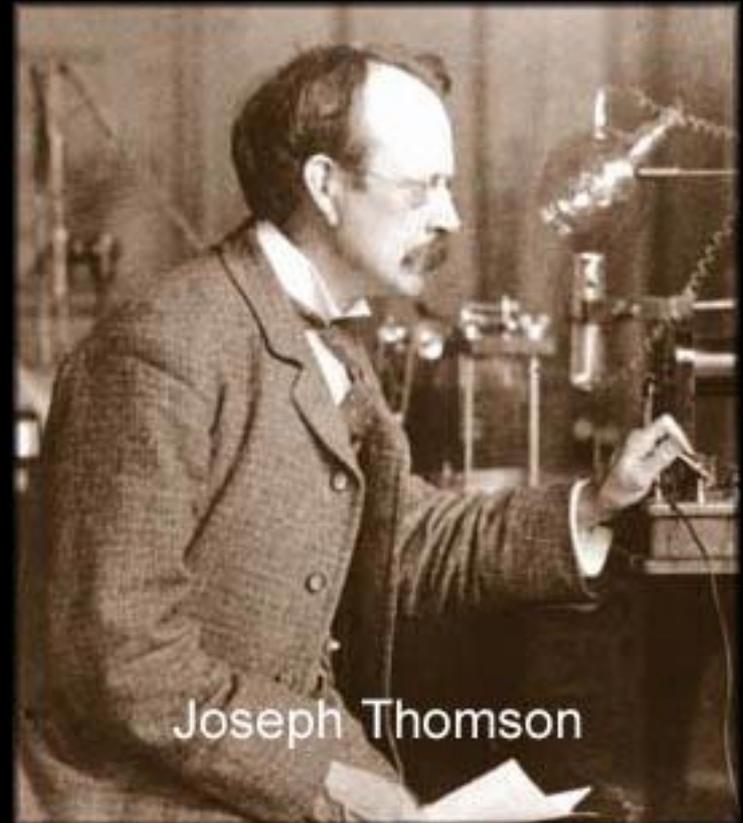
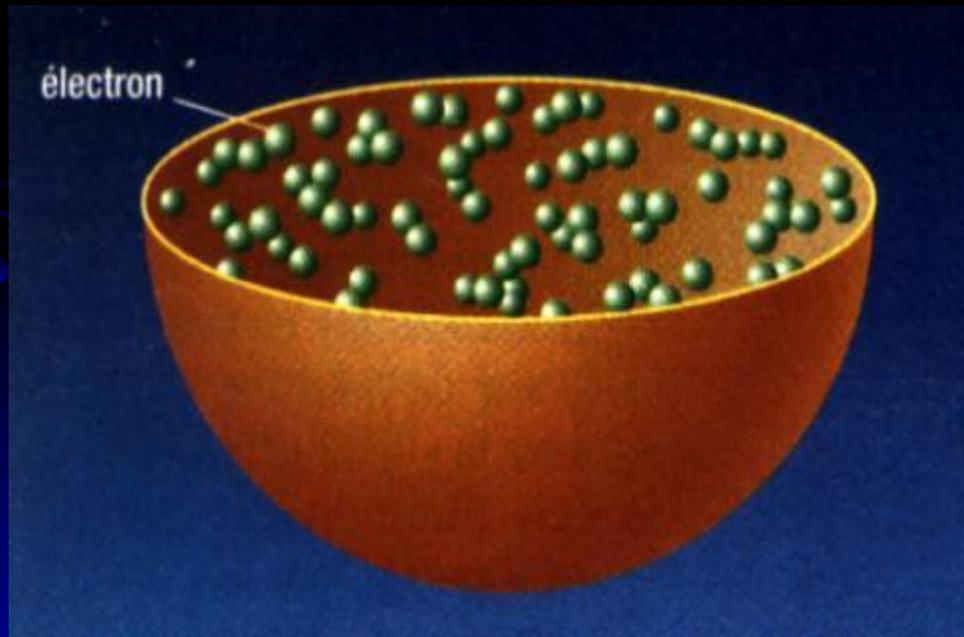
Il découvre l'électron.

**L'atome n'est pas
insécable : il contient
des électrons.**

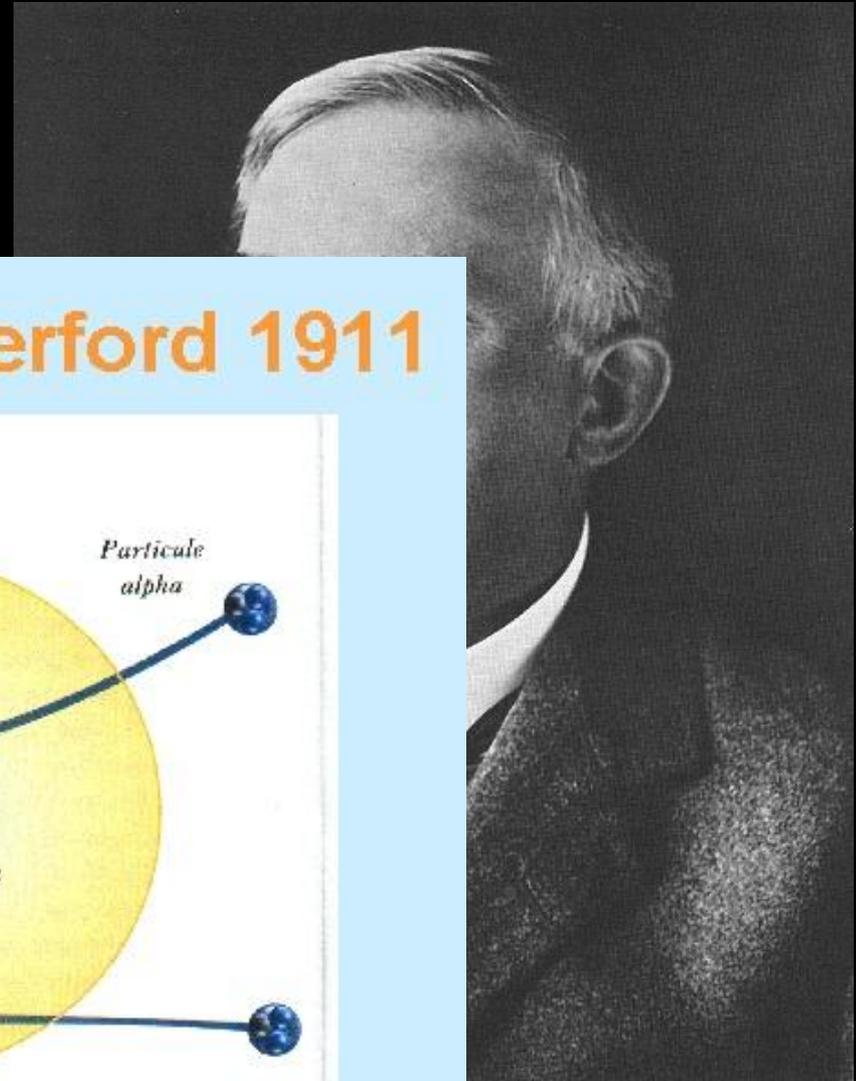


Joseph Thomson

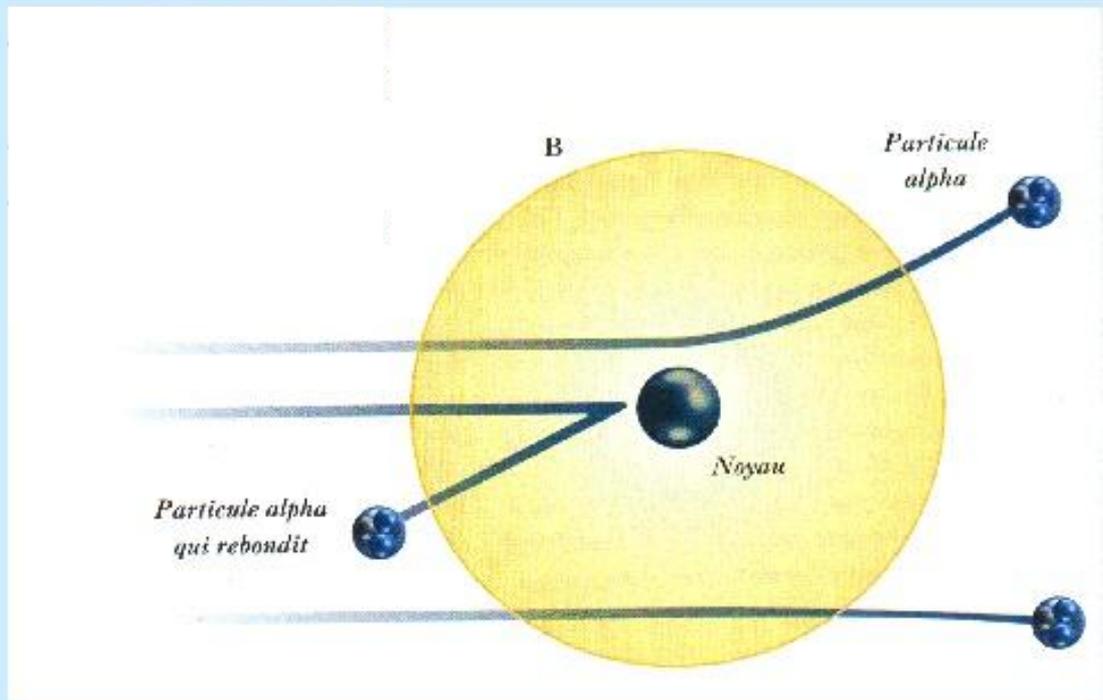
Pudding aux électrons.



Rutherford



L'expérience de Rutherford 1911



Il existe au centre de l'atome un noyau chargé positivement

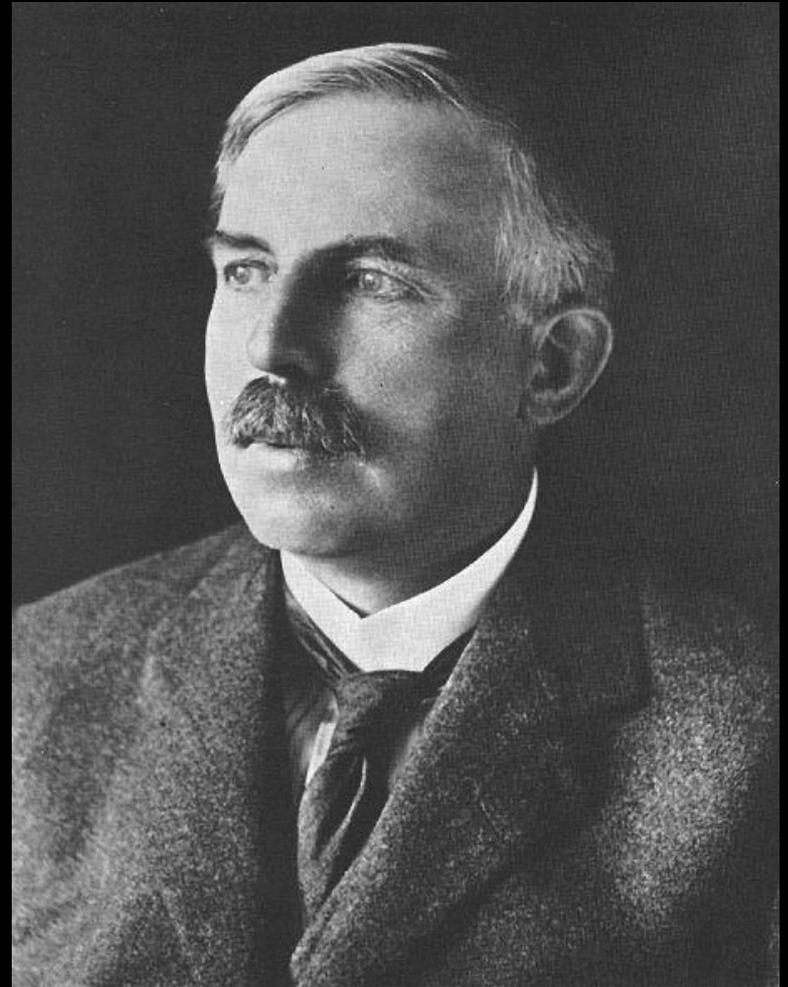
Rutherford

1871 - 1937

L'atome est surtout
constitué de vide.

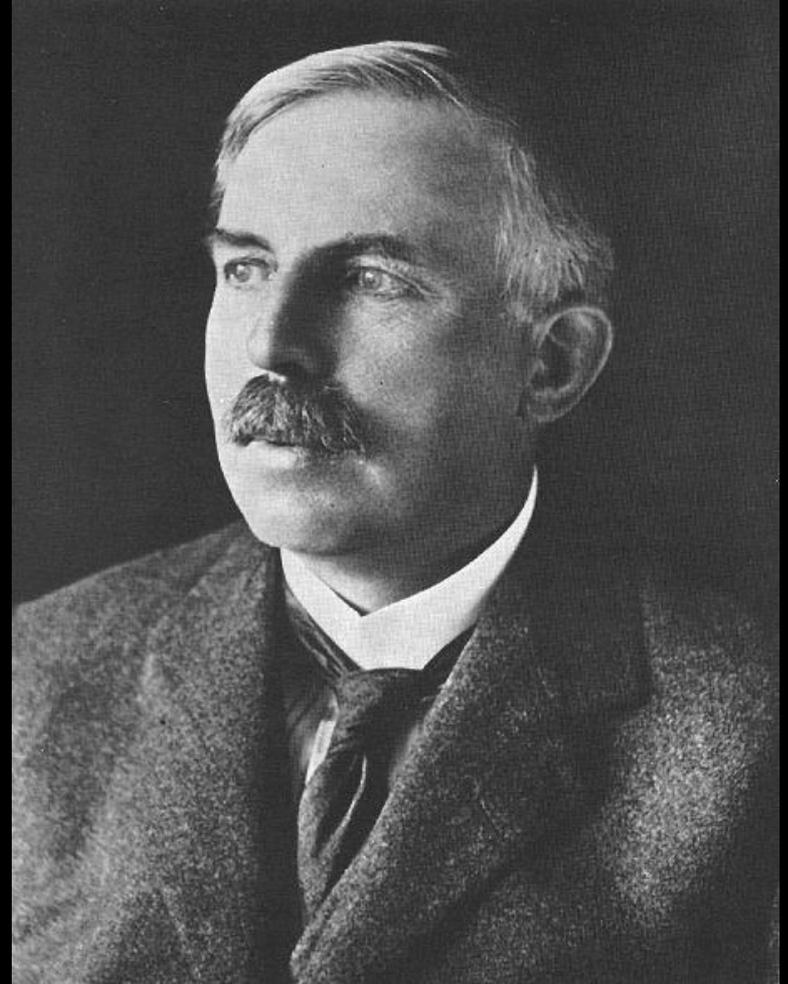
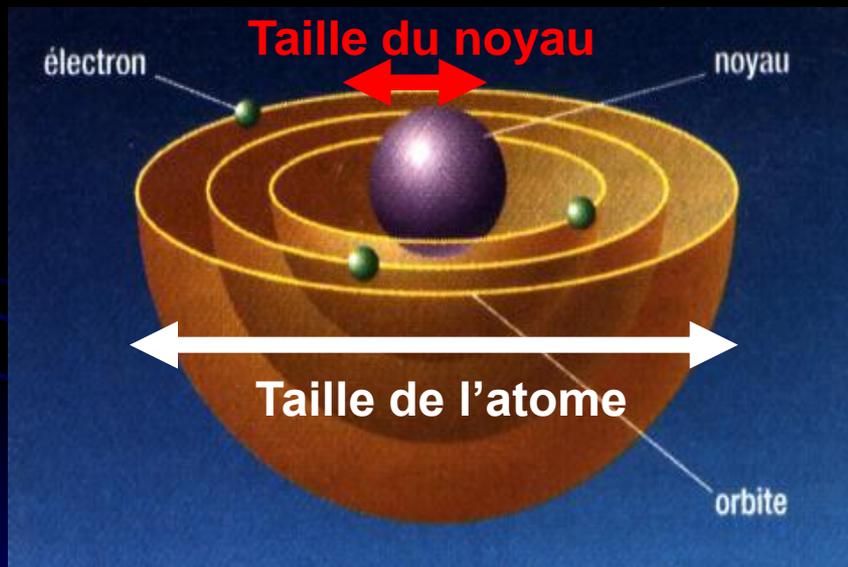
Il existe un centre positif
100 000 fois + petit.

Modèle planétaire.



Rutherford

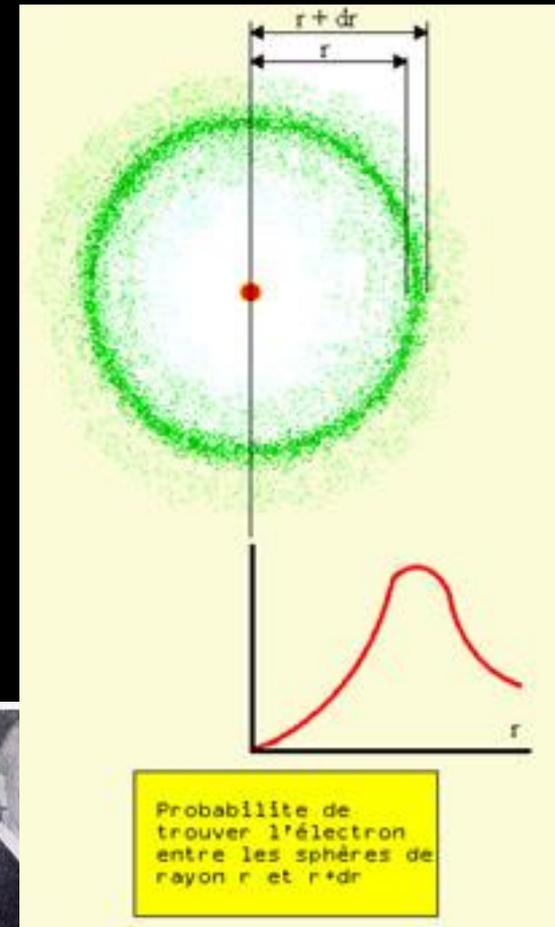
1871 - 1937



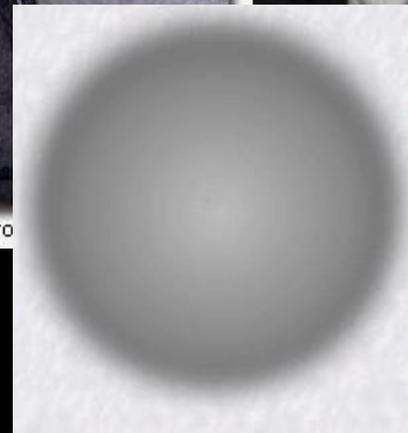
Schrodinger 1926

On ne sait pas
précisément où
se trouvent les
électrons.

**Modèle
quantique.**



Louis de Bro



senberg