A decorative background featuring stylized atomic models. On the left, a yellow sphere contains red circles with black '+' and '-' signs. In the center, a pink sphere contains a black circle with a white 'i'. On the right, a teal sphere contains a black circle with a white 'i', and an orange sphere contains a black circle with a white 'c'. The text 'ATOMIC' is composed of these spheres, with each letter having a black outline and a white 'i' or 'c' inside.

ATOMIC

MODEL

TEMAS



1

M.Niels bohr

2

M.Louis de Broglie

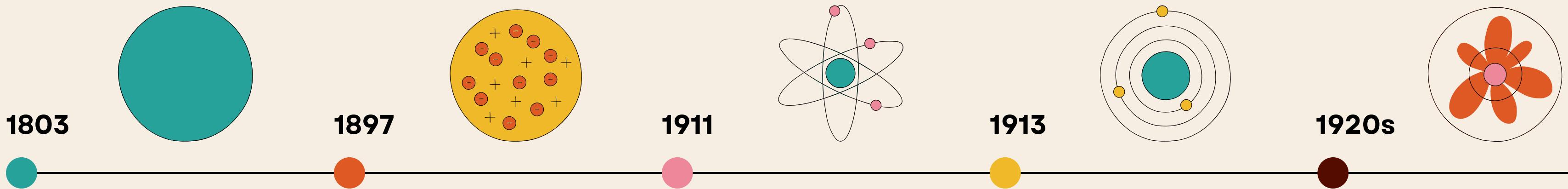
3

M.Erwin Schrodinger



Danna Paola
Luis Ignacio
sebastiam

ATOMIC THEORY TIMELINE



Solid Sphere

John Dalton

Plum Pudding

J.J. Thomson

Nuclear

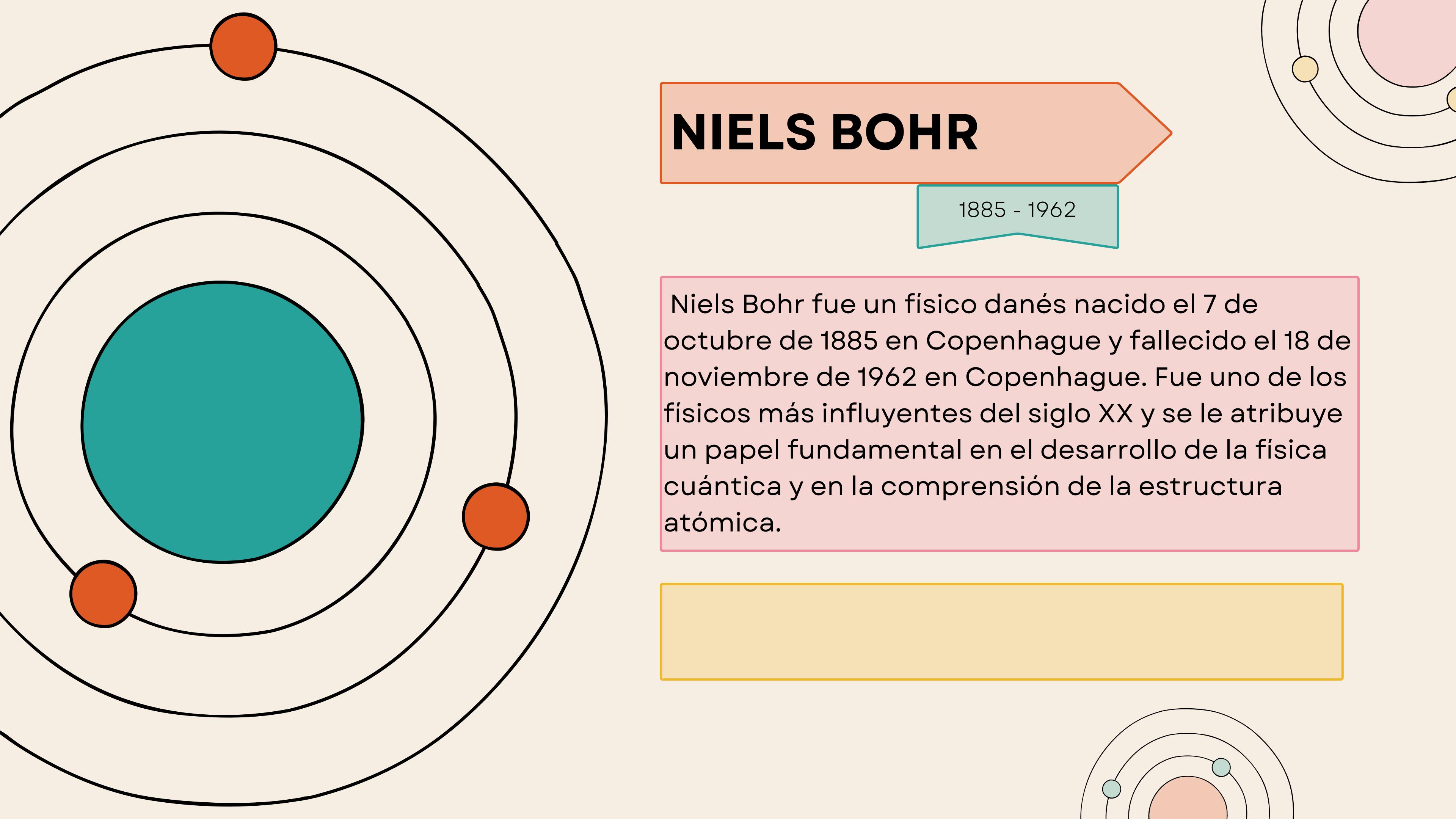
Ernest Rutherford

Planetary

Niels Bohr

Quantum

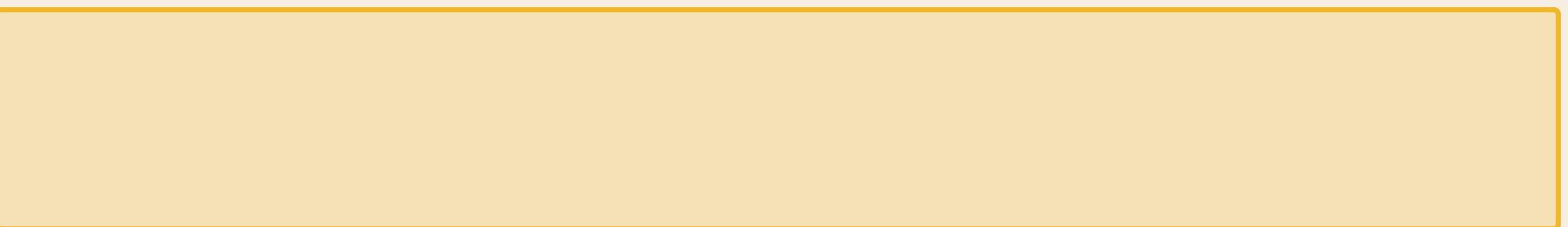
Erwin Schrödinger



NIELS BOHR

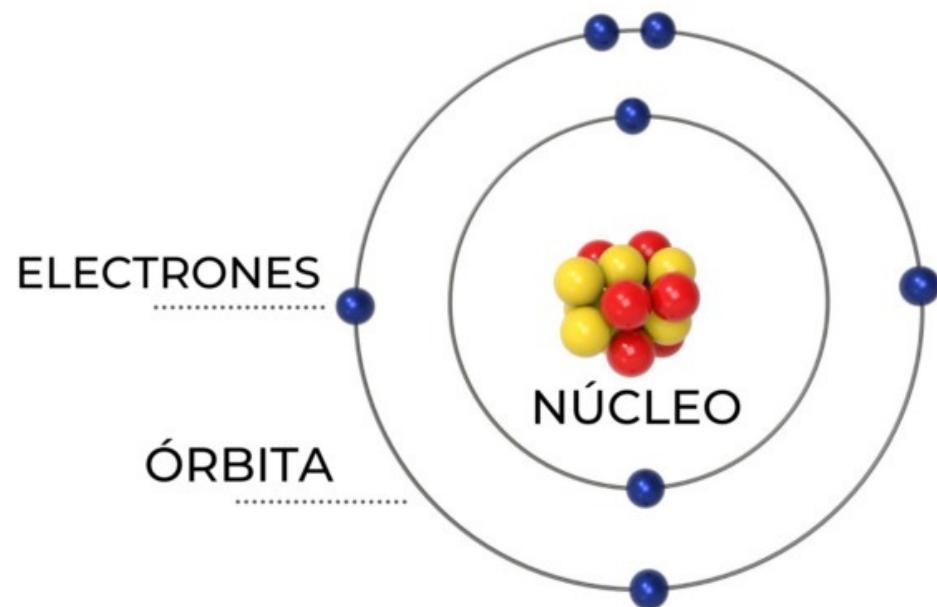
1885 - 1962

Niels Bohr fue un físico danés nacido el 7 de octubre de 1885 en Copenhague y fallecido el 18 de noviembre de 1962 en Copenhague. Fue uno de los físicos más influyentes del siglo XX y se le atribuye un papel fundamental en el desarrollo de la física cuántica y en la comprensión de la estructura atómica.



DANNA PAOLA

1913



MODELO ATÓMICO

En 1913, Bohr presentó su modelo atómico, que revolucionó la comprensión de la estructura atómica.

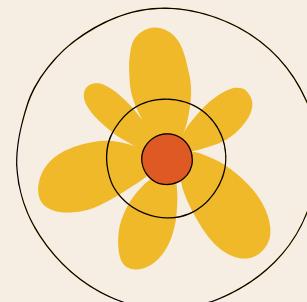
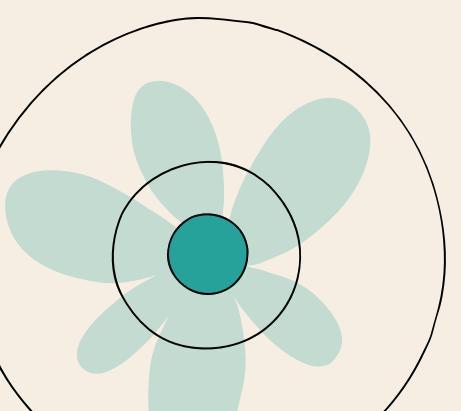
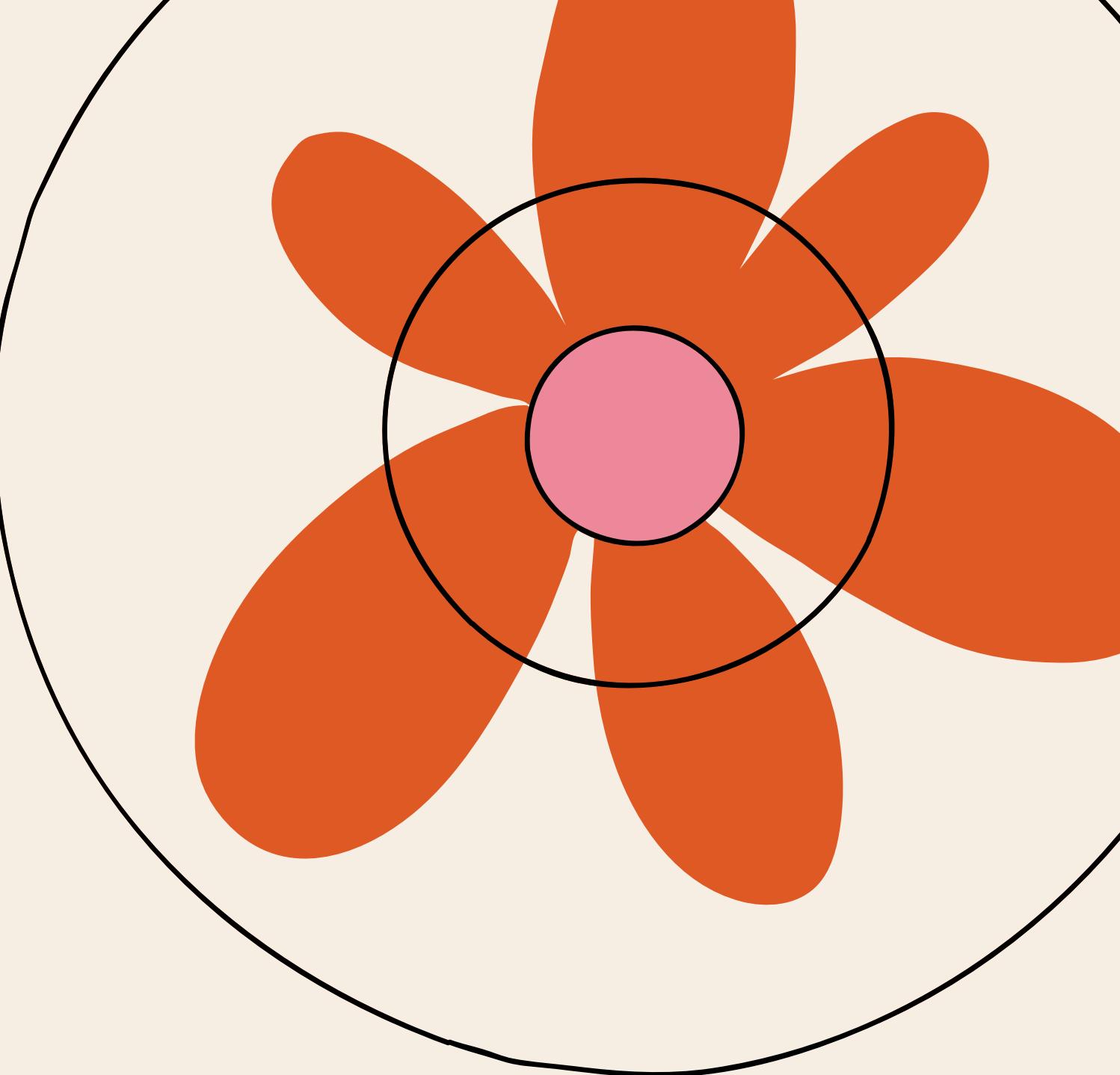
Su modelo propuso órbitas cuantizadas para los electrones alrededor del núcleo, en las que solo ciertos niveles de energía eran permitidos. Introdujo la idea de que los electrones emiten o absorben fotones de luz al cambiar de órbita, lo que explicaba los espectros de líneas observados en los átomos.

esta fue su teoría atómica*

ERWIN SCHRÖDINGER

1887 - 1961

La ecuación de Schrödinger es una ecuación diferencial parcial que describe cómo evoluciona una función de onda en función del tiempo y del espacio. La función de onda, denotada como ψ (psi), contiene información sobre la probabilidad de encontrar una partícula en una posición y momento dados.



Sebastian

LOUIS DE BROGLIE

LUIS IGNACIO

1924

PROPOSO

Louis de Broglie propuso que las partículas, como electrones, que tradicionalmente se consideraban como partículas puntuales, también pueden tener propiedades ondulatorias asociadas.

La teoría dualista de Louis de Broglie es un concepto fundamental en la física cuántica que propuso el físico francés Louis de Broglie en 1924. Esta teoría postula que tanto las partículas como las ondas tienen una naturaleza dual, lo que significa que las partículas, como electrones y protones, pueden exhibir comportamientos de partícula y de onda.

ES TODO TKS