

# EVOLUCIÓ DELS MODELS ATÒMICS

ÀTOM



**DALTON (1803)**

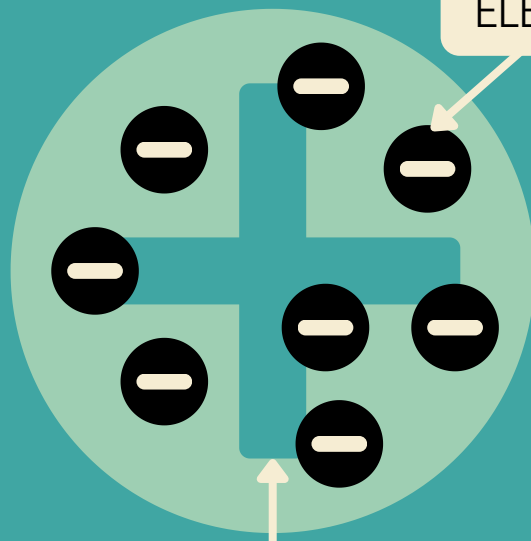
La matèria està formada per àtoms que són petites partícules indivisibles. És a dir, és el més petit que podem trobar.

**THOMSON (1897)  
DESCOBREIX L'ELECTRÓ.**

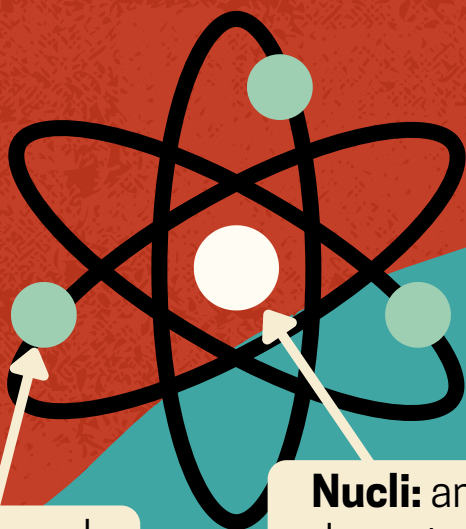
**THOMSON (1904)**

L'àtom és una esfera de càrrega positiva que conté electrons de càrrega negativa incrustats.

ELECTRÓ



ÀTOM=ESFERA DE CÀRREGA POSITIVA



**Escorça:** amb els electrons

**Nucli:** amb els protons.

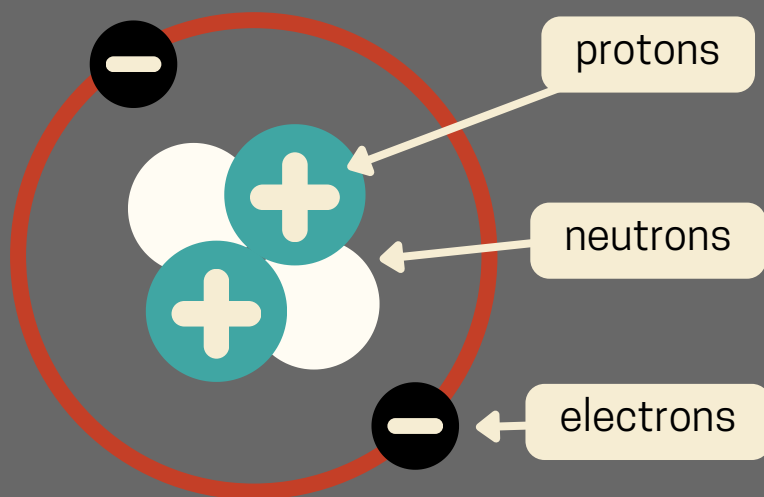
**RUTHERFORD (1911)**

Diferencia **dues parts a l'àtom:**

- Nucli:** molt petit, ocupa la part central i s'hi troben els protons.
- L'escorça:** molt gran i s'hi troben els electrons girant al voltant del nucli seguint òrbites elíptiques.

**BOHR (1913)**

Ja parla de les tres partícules: **protons, neutrons i electrons.** Situa els protons i els neutrons en el nucli i els electrons a l'escorça girant al voltant del nucli seguint orbites circulars.



protons

neutrons

electrons

nucli

núvol d'electrons

**Schrödinger (1926)  
Model mecano-quàntic**

Defineix el nucli com la part central on trobam protons i neutrons i l'escorça on s'hi troben els electrons formant el que anomena núvol d'electrons.

La diferència amb el model de Bohr és que els electrons no segueixen sempre el mateix camí.