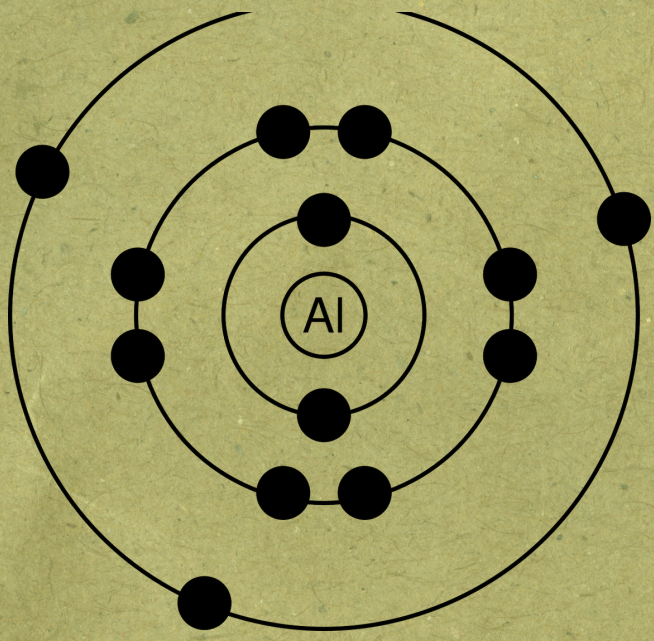


# MODELO DE BOHR



¿QUIÉN LO PROPUSO Y EN QUE AÑO?

- PROPUESTO POR: NIELS BOHR
- AÑO: 1913



## CARACTERÍSTICAS PRINCIPALES DEL MODELO :

- NELECTRONES EN ÓRBITAS DEFINIDAS: LOS ELECTRONES GIRAN ALREDEDOR DEL NÚCLEO EN ÓRBITAS CIRCULARES FIJAS LLAMADAS "NIVELES DE ENERGÍA".
- SALTOS CUÁNTICOS: LOS ELECTRONES PUEDEN SALTAR DE UNA ÓRBITA A OTRA AL ABSORBER O EMITIR ENERGÍA EN FORMA DE FOTONES.

- NIVELES DE ENERGÍA CUANTIZADOS: CADA ÓRBITA CORRESPONDE A UN NIVEL DE ENERGÍA DETERMINANDO. LOS ELECTRONES NO PUEDEN ESTAR ENTRE ÓRBITAS.
- SESTABILIDAD DEL ÁTOMO: MIENTRAS EL ELECTRÓN SE MANTENGAN EN SU ÓRBITA AL ÁTOMO ES ESTABLE Y NO EMITE ENERGÍA.

## AVANCES QUE INTRODUJO :

- NEXPLICO EL ESPECTRO DEL HIDRÓGENO: BOHR LOGRÓ EXPLICAR LAS LÍNEAS ESPECTRALES DEL HIDRÓGENO, LO QUE NO PODIAN HACER LOS MODELOS ANTERIORES .
- NEINTRODUCCIÓN DEL CONCEPTO CUÁNTICO: INCORPORÓ PRINCIPIOS DE LA TEORÍA CUÁNTICA AL MODELO ATÓMICO
- BASE PARA FUTUROS MODELOS ATÓMICOS: AUNQUE NO ES COMPLETAMENTE CORRECTO, FUE EL FUNDAMENTO PARA MODELOS MÁS COMPLEJOS COMO EL MODELO CUÁNTICO ACTUAL