NIELS BOHR

El **modelo atómico de Bohr** o **de Bohr-Rutherford** es un modelo clásico del átomo, pero fue el primer modelo atómico en el que se introduce una [cuantización](http://es.wikipedia.org/wiki/Cuanto) a partir de ciertos postulados (ver abajo). Fue propuesto en [1913](http://es.wikipedia.org/wiki/1913) por el físico danés [Niels BÖhr](http://es.wikipedia.org/wiki/Niels_Bohr), para explicar cómo los [electrones](http://es.wikipedia.org/wiki/Electrones) pueden tener [órbitas estables](http://es.wikipedia.org/wiki/Configuraci%C3%B3n_electr%C3%B3nica) alrededor del [núcleo](http://es.wikipedia.org/wiki/N%C3%BAcleo_at%C3%B3mico) y por qué los átomos presentaban espectros de emisión característicos (dos problemas que eran ignorados en el modelo previo de Rutherford). Además el modelo de Bohr incorporaba ideas tomadas del [efecto fotoeléctrico](http://es.wikipedia.org/wiki/Efecto_fotoel%C3%A9ctrico), explicado por [Albert Einstein](http://es.wikipedia.org/wiki/Albert_Einstein) en [1905](http://es.wikipedia.org/wiki/1905).