

FUNCION DE ONDA (ANÁLISIS CIENTÍFICO Y KABALÍSTICO)

Análisis científico

Como la observación afectaba al resultado de la medición - experimento de la doble rendija-, el físico Erwin Schrödinger desarrolló la llamada ecuación Schrödinger, por la que recibió el Premio Nobel de Física en 1933.

Esta ecuación es llamada función de onda, es considerada como la ecuación más importante de la física cuántica -incluso en la actualidad-. Schrödinger quería comprobar si las ondas de materia de Broglie podían explicar el modelo atómico de Bohr. La nueva ecuación describía cómo se mueve una partícula, así como se propaga su onda.

Si recordamos el principio de incertidumbre -medir velocidad y ubicación a la vez no era posible-, la nueva ecuación función de onda lo que hacía era entregar probabilidades del movimiento de una partícula, es decir, en el caso de un electrón, solo nos da probabilidades de ubicación en un momento determinado, no la ubicación exacta del electrón.

La función de onda aporta un valor para cada instante del espacio - en un instante temporal-. Aplicado al experimento que hemos comentado de la doble rendija, se puede calcular la probabilidad de donde se encuentra el electrón -aparecerá-, desde que se «vió» por última vez. Cuando el electrón se detecta -si se mide-, varía su función de onda, y empezamos de nuevo.

El dilema de la ciencia era y es que no podemos observar: si observamos -medir-, la función de onda se colapsa y el electrón se materializa en partícula -experimento de doble rendija-. ¿Qué hace el electrón cuando no lo observamos?, ¿por qué influye el observador en el experimento de doble rendija?

Análisis kabalístico

La ciencia intenta predecir de forma probabilística la posición de una partícula al no poder observarla. Para la Kábala, todo es un

«campo» energético sin materia diferenciada de la energía. La función de onda para la Kábala solamente situaría al observador respecto al Ein Sof.