

Propósito: Analizar y explicar las características del modelo atómico actual.

Modelo atómico actual

Después de que Bohr propusiera su modelo atómico en 1913, más científicos trabajaron y en 1915 Arnold Sommerfeld lo modificó. Él dijo que las orbitas electrónicas no eran solo circulares sino también elípticas. Sin embargo, no logró explicar los espectros de todos los átomos. En 1924 Louis de Broglie postuló su hipótesis donde dijo que toda partícula que tenga masa y se mueva a una velocidad determinada está formada por 2 componentes: Ondas y Partículas. Werner Kar. Heisenberg que en 1925, en su principio estableció que era

imposible en un instante dado, determinar la posición y la velocidad de una partícula. En 1926, Erwin Schrödinger postuló una ecuación, conocida como ecuación de onda, que le permitió calcular los niveles de energía en un átomo, fundado así, una nueva mecánica, la de las partículas subatómicas que se llamó mecánica cuántica. (Numeros Cuánticos)

