

UNIR CON FLECHAS SEGÚN CORRESPONDA



LA ENERGÍA NO ES CONTÍNUA. ESTÁ DIVIDIDA EN PAQUETES DISCRETOS O CUANTOS.		NO ES POSIBLE MEDIR SIMULTÁNEAMENTE CIERTOS PARES DE PROPIEDADES DE UNA PARTÍCULA, COMO SU POSICIÓN Y MOMENTO, CON PRECISIÓN INFINITA
NIELS BOHR		ALBERT EINSTEIN
ENTRELAZAMIENTO CUÁNTICO		CUANTIZACIÓN DE LA ENERGÍA
INTRODUJO LA IDEA DE QUE LA ENERGÍA SE EMITE EN PAQUETES DISCRETOS		MAX PLANCK
PRINCIPIO DE INCERTIDUMBRE		PRINCIPIO DE SUPERPOSICIÓN
CONTRIBUYÓ AL CONCEPTO DE CUANTIZACIÓN CON SU EXPLICACIÓN DEL EFECTO FOTOELÉCTRICO		FENÓMENO EN EL QUE DOS O MÁS PARTÍCULAS SE INTERCONECTAN DE TAL MANERA QUE EL ESTADO DE UNA PARTÍCULA ESTÁ RELACIONADO CON EL ESTADO DE LA OTRA, SIN IMPORTAR LA DISTANCIA
LAS PARTÍCULAS PUEDEN EXISTIR EN MÚLTIPLES ESTADOS SIMULTÁNEAMENTE, Y SOLO CUANDO SE REALIZA UNA MEDICIÓN, LA PARTÍCULA SE "COLAPSA" EN UNO DE ESOS ESTADOS.		DESARROLLÓ UN MODELO ATÓMICO INTRODUCIENDO LA IDEA DE NIVELES CUANTIZADOS