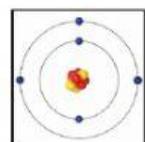
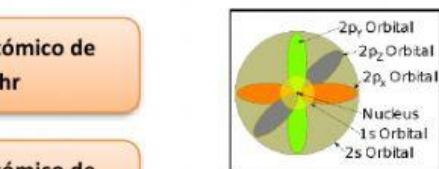


FISICA ELEMENTAL

INTRUCCIONES: Arrastra los nombres de los modelos atómicos y estructura según corresponda.

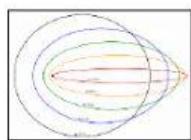
Modelo atómico	Propuesta	Estructura
	Propuso que el mundo estaba formado por partículas muy pequeñas e indivisibles.	
	Propuso el primer modelo atómico con bases científicas nació en el seno de la química	
	Proponía la estructura de los átomos distribuida en forma de cubo, en cuyos ocho vértices se hallaban los electrones.	
	Asumía que los átomos estaban compuestos por una esfera de carga positiva y los electrones de carga negativa estaban incrustados en ella, como las pasas en el pudín.	
	Propuso este modelo para explicar cómo podían los electrones tener órbitas estables rodeando el núcleo.	
	Intentar cubrir las deficiencias que presentaba el modelo de Bohr	
	<i>Se le conoce como "Modelo Cuántico-Ondulatorio".</i>	

Modelo atómico de Schrödinger



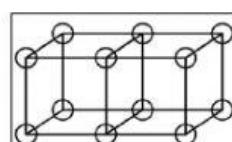
Modelo atómico de Dalton

Modelo atómico de Demócrito



Modelo atómico de Thomson

Modelo atómico de Sommerfeld



Modelo atómico de Lewis

