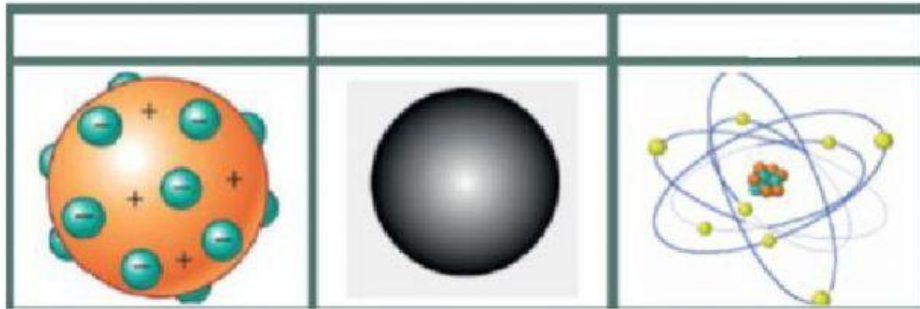


Instrucción 1: Arrastra sobre la imagen el nombre del modelo atómico según corresponda.



Dalton

Rutherford

Thomson

Instrucción 2: Escribe en el paréntesis la letra de la izquierda según corresponda

	Se localiza en la corteza del átomo	()
a) Electrón	Tiene carga positiva	()
b) Protón	Se localiza en el núcleo y no tiene carga eléctrica.....	()
c) Neutrón	Su símbolo es e^-	()
	Es la partícula con masa más pequeña.....	()
	Se encuentra en el núcleo y su símbolo es p^+	()
	Su masa es casi igual a la del protón.....	()
	Su símbolo es n^0	()

Instrucción 3: Relaciona con una línea ambas columnas según corresponda

1.- Este modelo se considera una esfera solida indivisible	Rutherford, 1911
2.-Su modelo se conoce como budín de pasas	Sommerfeld, 1916
3.- Es conocido como modelo planetario	Dirac-Jordan, 1928
4.- Introdujo a los e^- , p^+ y n^0 así como el electrón de valencia	Schrödinger, 1924
5.-Dijo que existían subniveles	Thomson, 1897
6.- Modelo cuántico ondulatorio	Bohr, 1913
7.- Modelo actual conocido como Mecánico cuántico.	Dalton, 1808