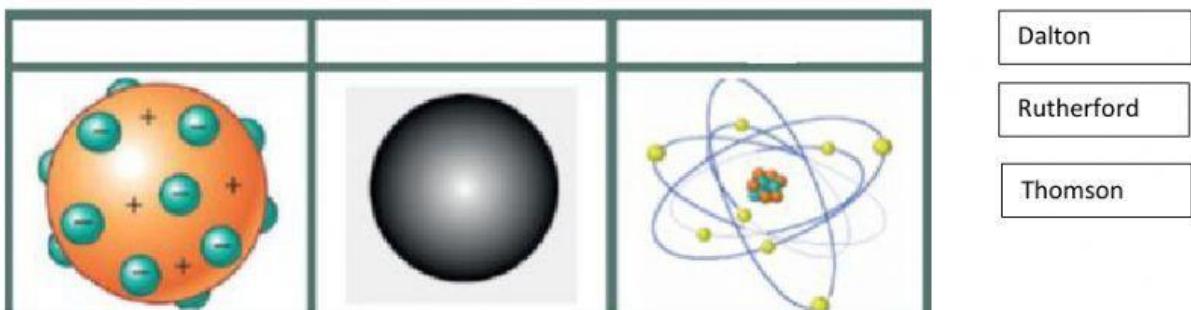


Instrucción 1: Arrastra sobre la imagen el nombre del modelo atómico según corresponda.



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 sólida 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 |