

5 Completa las frases en tu cuaderno.

Modelo atómico de Dalton

- a) La materia está formada por _____, que son partículas indivisibles e _____.
- b) Las experiencias en tubos de descarga demostraron que en los átomos había _____ y _____.

Modelo atómico de Thomson

- c) El átomo era como una gran masa de carga _____ (protones) e insertada en ella debían estar los _____. El átomo es _____, por tanto, el número de protones coincide con el número de _____.
- d) La experiencia de la _____ oro se hizo para comprobar si el modelo de _____ era cierto. En la experiencia se bombardeaba una finísima lámina de oro con _____, unas partículas radiactivas muy energéticas, con carga _____. Se esperaba que _____ las partículas atravesaran la lámina de oro. Se encontró que algunas partículas _____ hacia atrás.

Modelo atómico de Rutherford

- e) El átomo está formado por un _____ muy pequeño. En el núcleo, donde están los _____ y los _____, está concentrada toda la carga positiva y casi toda la masa del átomo. La _____ la forman los electrones que giran alrededor del _____.
- f) El modelo de Rutherford no explica que los _____ puedan girar alrededor del _____ sin perder _____, lo que les llevaría a describir una _____ que acabaría en el _____.

Modelo atómico de Bohr

- g) El átomo tiene un _____ y una _____ como indicaba el modelo de _____. Los _____ solo pueden girar en determinadas _____, en las cuales no _____ energía. El electrón solo puede pasar de una _____ permitida a otra ganando o perdiendo energía.
- h) El modelo de Bohr también se conoce como modelo de _____ porque los electrones se colocan en _____ alrededor del _____.