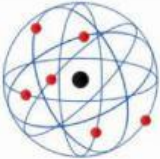
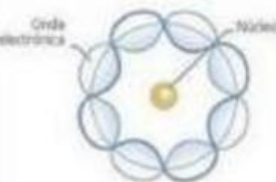
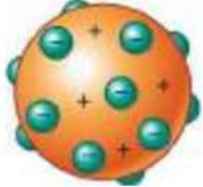


1. Seleccione la relación de los siguientes gráficos con el correspondiente autor del modelo atómico correspondiente

	a) J. Thomson. b) E. Rutherford c) J. Dalton d) N. Bohr		a) J. Thomson. b) E. Rutherford. c) Schrödinger d) A. Sommerfeld
	a) J. Thomson. b) E. Rutherford. c) J. Dalton d) N. Bohr		a) J. Thomson. b) E. Rutherford. c) J. Dalton d) N. Bohr

2. Una con líneas la relación de los siguientes enunciados con su respectivo autor sobre los modelos atómicos.

- | | |
|-------------------------|---|
| 1. Modelo de Dalton | a) Este filósofo dedujo que la materia estaba formada por átomos que son partículas indestructibles e indivisibles. |
| 2. Modelo de Sommerfeld | b) Los electrones describen órbitas circulares de radio definido. En cada una de las órbitas solo puede haber un número dado de electrones. |
| 3. Demócrito | c) Las 2 primeras órbitas son circulares luego describen órbitas elípticas. |
| 4. Modelo de Bohr | d) la materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas átomos que son indivisibles y no se pueden destruir. Es el primer modelo con bases científicas. |

3. Lea detenidamente cada una de las siguientes afirmaciones sobre la evolución de los modelos atómicos. Señale si la frase es Verdadera (V) o Falsa (F).

- Dalton postuló que los átomos de un mismo elemento son idénticos en masa y propiedades.
- J.J. Thomson propuso el modelo del "budín de pasas", donde los electrones están incrustados en una masa de carga negativa.
- En el modelo de Niels Bohr, los electrones giran en órbitas circulares en cualquier nivel de energía sin restricciones.

- El modelo atómico actual (mecánico-cuántico) se basa en la probabilidad de encontrar un electrón en una región llamada orbital.
 - Demócrito fue el primero en proponer la existencia de partículas indivisibles llamadas "átomos" en la antigua Grecia.
4. Lea cuidadosamente cada afirmación y arrastre sobre la línea la palabra correcta de la lista:

**ELECTRÓN, ÁTOMO, BOHR, ORBITAL, THOMSON, DALTON, NEUTRÓN,
RUTHERFORD, CUÁNTICO**

La partícula subatómica con carga negativa que se desplaza alrededor del núcleo se llama _____.

La palabra _____, de origen griego, se utilizaba para describir algo que no se puede dividir.

El físico _____ propuso un modelo donde los electrones giran en niveles de energía u órbitas circulares definidas.

Según el modelo atómico actual, la región del espacio con mayor probabilidad de encontrar un electrón se denomina _____.

El modelo del "budín de pasas" fue propuesto por _____ tras descubrir el electrón.

A principios del siglo XIX, _____ propuso que el átomo era una esfera sólida e indivisible.

James Chadwick descubrió el _____, una partícula sin carga eléctrica ubicada en el núcleo.

El científico _____ demostró, mediante su experimento con láminas de oro, que el átomo está casi vacío y tiene un centro denso y positivo.

El modelo atómico _____ es el modelo actual que utiliza ecuaciones matemáticas para describir el comportamiento del electrón.