



LOS MODELOS ATOMICOS

Nombres:

Fecha:

curso:

1. Es una explicación de la estructura de la mínima, y la cantidad de materia en la que se creía que se podía dividir una masa.

- a. Modelo de la materia
- b. Clases de materia
- c. Parte mínima de la materia
- d. Modelo atómico

2. Establecieron que la parte mínima de la materia era el átomo, a través de procesos de reflexión y análisis:

- a. Dalton
- b. Rutherford
- c. Demócrito y Leucipo
- d. Bohr

3. Fue el primer modelo atómico formulado con bases científicas (John Dalton), estableció que:

- a. El átomo era como diminuta esfera
- b. El átomo era como círculo
- c. El átomo estaba formado por isótopos
- d. El átomo estaba formado por protones, neutrones y electrones

4. el esquema hace referencia al modelo atómico:

- a. De Rutherford
- b. Dalton
- c. Bohr
- d. Perry

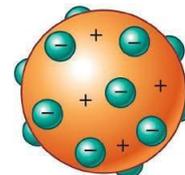


5. En el esquema se evidencia la presencia de los electrones, protones y neutrones, por lo tanto **es imposible** que lo haya planteado:

- a. Demócrito
- b. Rutherford
- c. Schrödinger
- d. Bohr

6. El esquema hace referencia al modelo atómico de:

- a. Rutherford
- b. Demócrito y Leucipo
- c. Bohr
- d. Thompson



7. Propone que los electrones se ubican en orbitales de energía o niveles de Energía.

- a. Modelo atómico de Tompson
- b. Modelo atómico de Rutherford

