

NOMBRE:

FECHA:

1.- Conteste Verdadero / Falso según corresponda.

- a) Según Demócrito, los átomos se diferencian entre sí únicamente por su carga eléctrica. _____
- b) El experimento de la lámina de oro demostró que el átomo es mayormente espacio vacío. _____

2.- Seleccione la opción correcta.

¿Cuál fue el hallazgo principal del experimento de Rutherford en 1911?

- El descubrimiento de los cuatro elementos.*
- La invención del microscopio para ver átomos.*
- El descubrimiento del núcleo atómico.*
- La confirmación del modelo de "pudín de pasas".*

3. Marque el ítem correcto ¿Qué limitación presentaba el modelo de Rutherford según la física clásica?

- A) La inestabilidad del átomo, ya que el electrón debería colapsar sobre el núcleo.*
- B) La afirmación de que los átomos eran indivisibles.*
- C) La negación de la existencia del vacío.*
- D) La incapacidad de explicar los espectros de emisión discretos.*

4.-Ubique el año que corresponde a cada modelo atómico.



6. Complete los componentes del modelo atómico de Rutherford:

Centro denso y positivo:

Partículas negativas que orbitan:

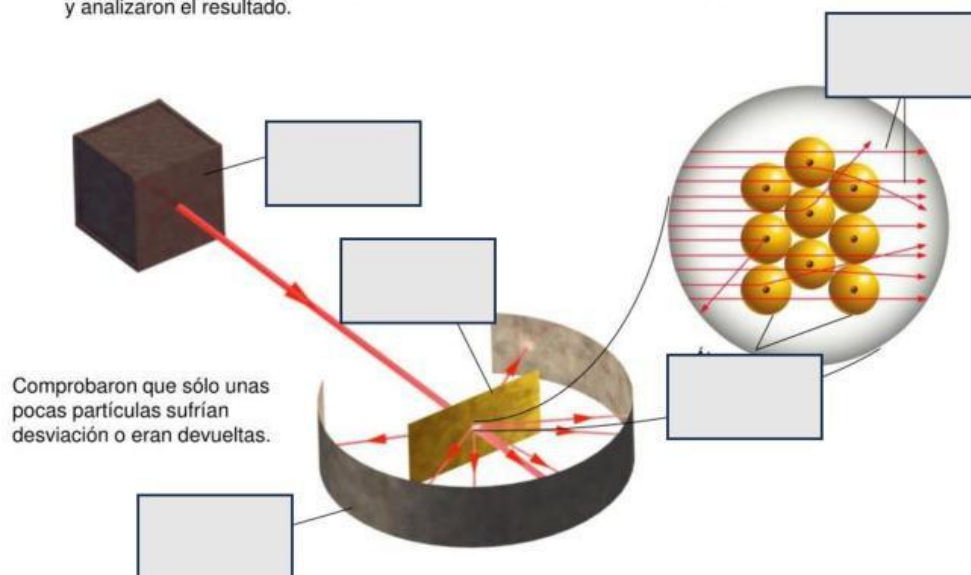
La mayor parte del volumen del átomo es:

7. Complete la cronología de la teoría atómica:

- 1808 *Postulación de partículas indivisibles por reflexión filosófica.*
- 1909 *Realización del experimento de la lámina de oro por Geiger y Marsden.*
- 1911 *Propuesta formal del **Modelo Planetario**.*

8.- Complete el esquema del experimento de la lámina de oro de Rutherford

E. Rutherford y su discípulo Geiger lanzaron rayos "alfa" contra una delgada lámina de oro y analizaron el resultado.



9.- Une cada concepto con su descripción correspondiente.

