

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?

- La inestabilidad del átomo, ya que el electrón debería colapsar sobre el núcleo.*
- La afirmación de que los átomos eran indivisibles.*
- La negación de la existencia del vacío.*
- 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:

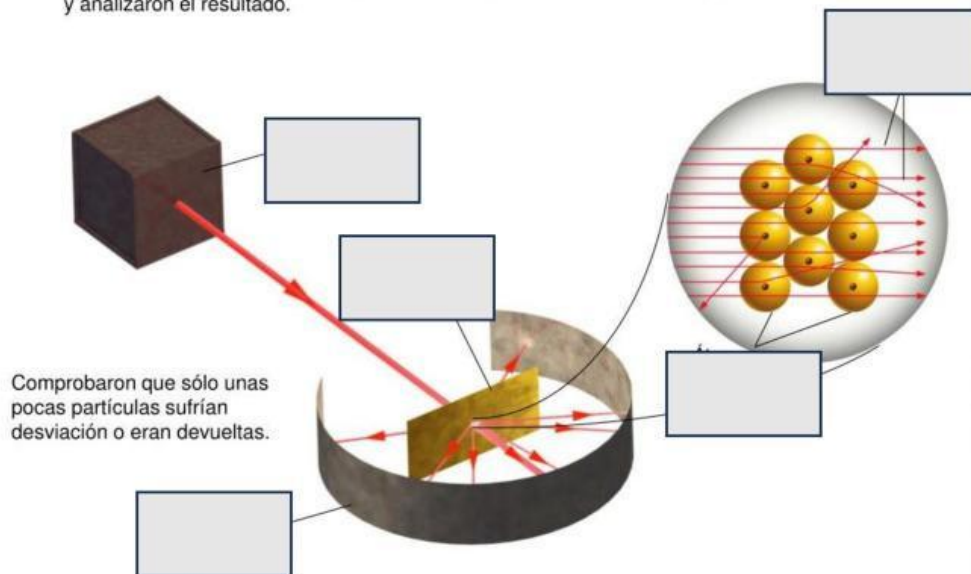
La mayor parte del volumen del átomo es:

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.- Ubique cada tema con su descripción correspondiente.

Proyectiles usados para bombardear la lámina de oro.

Científico cuyo modelo de "pudín de pasas" fue descartado.

Espacio donde los átomos se mueven según la escuela atomista.

Maestro de Demócrito con quien propuso la teoría atomista.

