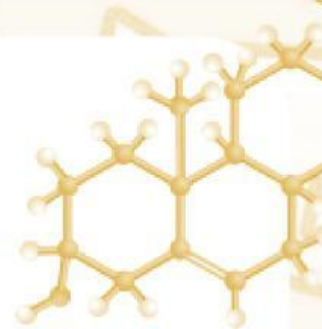


NOMBRE:

FECHA:



MODELO ATÓMICO THOMSON

1.- Conteste Verdadero / Falso según corresponda.

a) En el modelo de Thomson, la carga positiva y la masa del átomo se encontraban concentradas en un núcleo central pequeño y denso. _____

b) Fue Rutherford quien postuló el núcleo ¿en el modelo de Thomson, la carga positiva y la masa estaban distribuidas uniformemente? _____

2.- Seleccione la opción correcta.

¿Con qué nombre coloquial se conoce al modelo atómico de Thomson descrito en el texto?

Modelo Planetario.

Modelo de la Esfera Sólida.

Modelo del "pudín de pasas".

Modelo Mecano-Cuántico.

3. -Ubique los elementos que conforman el modelo atómico de Thomson.

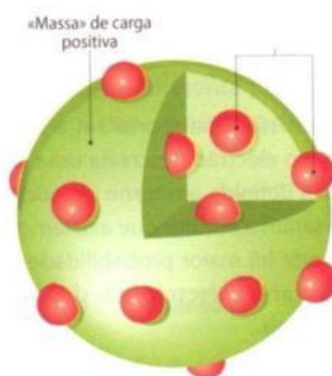


Figura 2 | Modelo atómico de Thomson

4. Seleccione el literal correcto: ¿Qué habrían observado Geiger y Marsden si el modelo de Thomson hubiera sido el correcto?

Las partículas alfa atravesarían la lámina con mínimas desviaciones.

Las partículas alfa rebotarían en ángulos grandes al chocar con el núcleo.

No se observarían rebotes de partículas hacia la fuente.

El átomo colapsaría inmediatamente por la emisión de energía

