



(Antes I.E. Las Golondrinas)  
Aprobado por la Secretaría de Educación del Municipio de Medellín  
Según Resolución 09994 de 2007 DANE: 105001025771 NIT: 811040137-3

“Formamos ciudadanos integrales que dejan huella en el universo”

<b>ASIGNATURA: QUIMICA</b>	<b>Período: 2</b>	<b>Año 2023</b>
<b>DOCENTE: YÚDICA ANDREA HERRERA VELEZ</b>	<b>Grado / Grupo: 6</b>	<b>Fecha:</b>
<b>ESTUDIANTE:</b>		

1. Realice un breve resumen y el dibujo de cada uno de los modelos atómicos de: Dalton, Thomson, Rutherford y Bohr, destacando los principales aportes y las características planteadas por cada uno.

2. Indicar si son verdaderos o falsos los siguientes enunciados. En caso de ser falso justificar la elección.

( ) a. Dalton fue el primer científico que experimentó para plantear su teoría atómica.

( ) b. Los rayos anódicos están constituidos por un flujo de electrones.

( ) c. Los electrones se mueven alrededor del núcleo tal como lo hacen los planetas alrededor del sol, en el modelo atómico de Rutherford.

( ) d. El átomo es una esfera sólida cargada negativamente según el modelo atómico de Dalton.

( ) e. Los átomos de un mismo elemento tienen peso y propiedades similares.

( ) f. Los rayos catódicos son un haz de partículas negativas llamadas electrones.

( ) g. Los rayos X son partículas radiactivas.

( ) h. El modelo atómico de Rutherford los electrones tienden a chocarse con el núcleo..

( ) i. Los rayos catódicos consisten de un flujo de protones.

( ) j. Los isótopos de un elemento químico tienen el mismo número de neutrones en sus núcleos, pero se diferencian en el número de protones.

3. Escribir en el paréntesis de la izquierda la letra que relaciona el enunciado con el nombre del personaje.

( ) Wilhelm Roentgen

( ) Faraday

( ) William Crookes

( ) James Chadwick

( ) Tales de Mileto

( ) Gilbert

- a) Frotó ámbar y observó que atraía pequeñas partículas.
- b) Observó que por frotamiento, algunos materiales adquirirían electricidad.
- c) En 1879 experimentó con tubos de descarga.
- d) En 1932, comprobó la existencia del neutrón.
- e) Descubrió los rayos X.
- f) En 1833 descubrió la relación entre la electricidad y la materia.

4. Nombre dos diferencias entre el modelo atómico de Thomson y el de Rutherford

5. Nombre dos similitudes entre el modelo atómico de Thomson y el de Rutherford

6. ¿Cuáles fueron los dos grandes aportes de Bohr a la teoría atómica?

7. ¿Por qué cree usted que por tantos años no hubo aportes al desarrollo de la teoría atómica?