



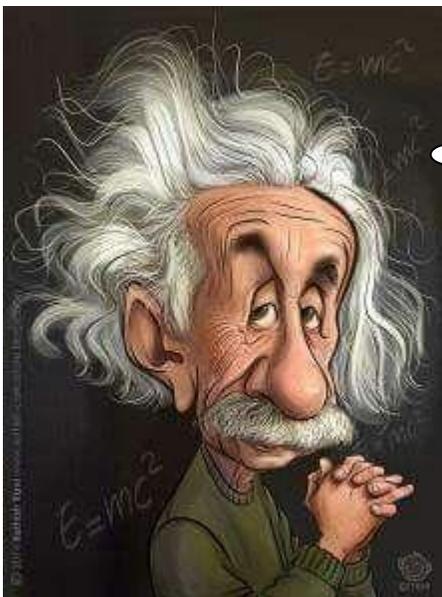
"EL SÍ DE LA FAMILIA MARIANISTA"

SOLUCIONARIO GUÍA DE APRENDIZAJE N°2

UNIDAD: MODELOS ATÓMICOS

Química 8°BA y 8°BB

APRENDIZAJE(S) ESPERADO:	OA12 Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de: <ul style="list-style-type: none">▪ La teoría atómica de Dalton.▪ Los modelos atómicos desarrollados por Thompson, Rutherford, Bohr y otros. OA 13 Desarrollar modelos que expliquen que la materia está constituida por átomos que interactúan, generando diversas partículas y sustancias
TEMA DEL TRABAJO:	Evolución de los modelos atómicos
EVALUACIÓN FORMATIVA	Completar cuadro de síntesis
MECANISMO DE EVALUACIÓN SUMATIVA	Desarrollar preguntas de análisis
Recuerda que puedes hacer tus consultas de lunes a viernes entre 8:00 y 13:00. El correo dispuesto para aquello es: profe.daniela.yout@gmail.com	
Debes emplear las evaluaciones sumativas solo en las fechas indicadas y en formato pdf	



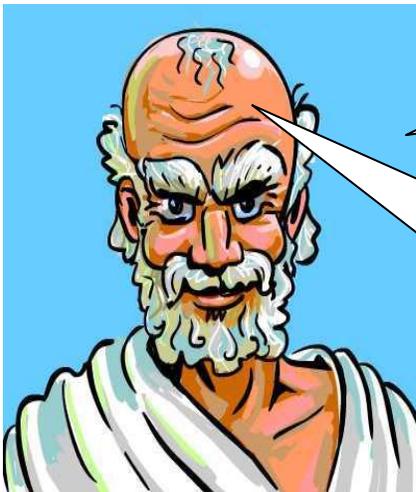
"Nunca consideres el estudio como una obligación, sino como una oportunidad para penetrar en el bello y maravilloso mundo del saber"

A. Einstein

SESIÓN 1

Demócrito, J. Dalton y J.J Thomson

Fecha en la que debes trabajar esta parte de la guía: desde 06 al 10 de abril



¿Quién fue Demócrito?

Filósofo griego, introduce el término átomo como aquella parte indivisible de la materia

¿Qué importancia tuvieron sus ideas sobre la materia en aquella época?

Se contraponen a lo pensado por los filósofos de la época, ya que asume la materia que la materia está formada por pequeñas partículas indivisibles

EVALUACIÓN FORMATIVA 1

Responde en el espacio entregado para cada pregunta

- ¿Cuál es la gran diferencia entre lo que logró Dalton en comparación con Demócrito?

En primer término, es que Dalton postula una teoría atómica (en algunos textos se encuentra como modelo de Dalton) y Demócrito lo que hace es introducir el término átomo.

Dalton plantea hipótesis en relación al átomo y las valida experimentalmente
- ¿Qué postulados propuestos por Dalton fueron desestimados gracias a los trabajos realizados por Thomson?

Según Dalton, la materia se compone de partículas muy pequeñas e indivisibles que se denominan átomos. Sin embargo, Thomson de forma experimental, llega a la conclusión de que el átomo efectivamente es divisible ya que en su interior se encuentran otras partículas aún más pequeñas
- ¿Por qué es importante conocer la historia de lo que se ha pensado, experimentado, y propuesto en la ciencia, aunque en la actualidad nuestros conocimientos sobre el átomo puedan ser diferente a lo propuesto por Demócrito o Dalton?

Porque los descubrimientos son dinámicos. Lo expuesto por Demócrito o Dalton fue de gran utilidad ya que a partir de las ideas propuestas por ellos y su curiosidad se han validado o bien descartado conceptos en base a la experimentación.



SESIÓN 2

Rutherford y Bohr

Fecha en la que debes trabajar esta parte de la guía: desde 13 al 17 de abril

EVALUACIÓN FORMATIVA 2

1. Nombra 2 diferencias entre el modelo propuesto por Thomson y el de Rutherford

Modelo de Thomson	Modelo de Rutherford
<p>1. Para Thomson los electrones se encuentran insertos en una masa sólida, en cambio Rutherford sume que giran en órbitas circulares.</p> <p>2. Rutherford indica la existencia de un núcleo con cargas positivas (protones) no obstante, Thomson no reconocía la existencia de protones, solo hablaba de una masa sólida con carga positiva.</p>	

3. ¿Qué tienen en común el modelo de Rutherford y Bohr?

Ambos científicos coinciden en la ubicación de los electrones y que estos se mueven entorno al núcleo