

FÍSICA

Actividad 1

Trim.3

Escuela Secundaria Técnica 100

" Juan Aldama"




Tema: Desarrollo histórico del modelo atómico

Aprendizaje esperado:

Explora algunos avances recientes en la comprensión de la constitución de la materia y reconoce el proceso histórico de construcción de nuevas teorías.

En este ejercicio aprenderás acerca de la evolución y el desarrollo histórico del modelo atómico, desde Dalton hasta Bohr y las características del átomo.

1. Relaciona los modelos atómicos con el científico y marca con ✓ la casilla que corresponda. Para resolver puedes consultar tu libro de texto pág. 166-167.

Modelo	Científico y aportación			
 <p>Es indivisible. Para cada elemento, los átomos son idénticos.</p>	<p>John Dalton (1766-1844). Postuló que la materia estaba formada por átomos.</p> 	<p>J. J. Thomson (1856 - 1940). Descubrió el electrón y propuso un nuevo modelo del átomo llamado "el budín con pasas".</p> 	<p>Ernest Rutherford (1871-1937). Demostró que toda la carga positiva del átomo se encontraba en el centro, al que llamó núcleo.</p> 	<p>Niels Bohr (1885-1962). Propuso un modelo del átomo donde el electrón sólo podía ocupar órbitas específicas.</p> 
 <p>El electrón sólo puede ocupar órbitas específicas, llamadas órbitas estables.</p> <p>Núcleo</p> <p>En cada órbita el electrón tiene una cantidad de energía específica.</p>				
 <p>Esfera de carga positiva</p> <p>Cargas negativas (electrones) están incrustados en una esfera de carga positiva, igual que las pasas en un budín.</p> <p>En el modelo de Thomson, el átomo era divisible: se podían separar los electrones de la esfera positiva.</p>				
 <p>Núcleo</p> <p>● Electrón ● Protón ● Neutrón</p>				

2.- Características del átomo

En el átomo distinguimos dos partes: el núcleo y la corteza, además está conformado por, electrones (cargas negativas), protones (cargas positivas) y neutrones (cargas negativas).

Fuentes de consulta: <https://es.slideshare.net/fabiolabonafina/atomos-y-estructuras-del-los-atomos>

a) Escribe las partes que faltan del átomo del modelo de Rutherford

El núcleo es la parte del centro del átomo y se alojan los protones y los neutrones.

La corteza es donde se encuentran los electrones girando alrededor del núcleo.

Marco con ✓
Logro identificar la diferencia los modelos atómicos y los relacionó con sus científicos

Si	No
----	----

Marco con ✓ Logro identificar las características del átomo	
Si	No