

Guía de Trabajo

Nombre docente:	Constanza Arredondo Muñoz		
Curso:	8 año Básico		
Guía número	Asignatura	Objetivo de Aprendizaje contemplado	Indicador de Evaluación
27	Ciencias Naturales	OA 12 Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de: La teoría atómica de Dalton. Los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford y Bohr, entre otros.	<ol style="list-style-type: none"> 1. Describen la teoría de Dalton mediante sus postulados y evidencia previa sobre la materia. 2. Identifican el modelo de Thomson como producto de la evolución del concepto átomo con su hipótesis, experimentos y postulados. 3. Relacionan las debilidades del modelo de Thomson con el surgimiento del modelo de Rutherford y sus implicancias. 4. Determinan aportes de científicos en la elaboración de los modelos de Rutherford y Bohr.

CUADRO DE INSTRUCCIONES

Para poder trabajar en esta guía deberás:

1. Leer atentamente la información que aparece en el guion metodológico.
2. Participar de la clase online el día miércoles a las 10:00 horas.
3. Responder el ticket de salida durante la clase. Si no tienes posibilidad de conectarte a la clase del día miércoles, podrás enviar tu ticket de salida vía correo electrónico hasta el día miércoles 11 de noviembre a las 23:59 horas.

GUIÓN METODOLÓGICO

A partir de esta semana comenzaremos un nuevo ciclo en donde trabajaremos los contenidos de la unidad llamada "Estudio y organización de la materia". Al finalizar este ciclo de 5 semanas serás capaz de: *Reconocer y explicar cómo ha evolucionado el conocimiento científico relacionado con el modelo atómico y sus características.*

Considerando lo anteriormente señalado, aprenderemos algunos contenidos claves relacionados con las células y los descubrimientos científicos que hoy en día nos permiten conocer su función en los seres vivos.

Átomo

Los átomos son la unidad básica de toda la materia, la estructura que define a todos los elementos y tiene propiedades químicas bien definidas. Todos los elementos químicos de la tabla periódica están compuestos por átomos con exactamente la misma estructura y a su vez, éstos se componen de tres tipos de partículas, como los protones, los neutrones y los electrones.

El concepto moderno (Teoría atómica moderna) que hoy todos tenemos sobre lo que es un átomo proviene de distintos sectores de los campos de la física y la química. Las primeras ideas al respecto surgieron en la Antigua Grecia, desde las ciencias y la filosofía, que luego se desarrollaron por completo en la química de los siglos XVIII y XIX. Desde la época de los antiguos griegos hasta nuestros días, hemos reflexionado profundamente acerca de qué cosa está hecha la materia.

Complementa esta información leyendo las páginas 146 a 149 de tu libro de ciencias naturales.

Con toda la información trabajada, desarrollaremos una breve evaluación formativa a través de un formulario en línea que encontrarán en el classroom de Ciencias Naturales y en el siguiente link:



En este formulario, tendrás que seleccionar el curso al cual perteneces y luego marcar tu nombre en la lista que se desplegará. Una vez que hayas realizado estos pasos, aparecerán 3 preguntas que responder.

Cuando hayas terminado de responder, presiona el botón “enviar” y las respuestas llegarán automáticamente a tu profesora. Tienes plazo hasta el día **miércoles 11 de noviembre a las 23:59 horas**.

Si no tienes acceso a internet, puedes retirar tu ticket impreso en el colegio, en él deberás desarrollar las mismas preguntas y, una vez que hayas terminado, tendrás que enviar una fotografía de tu trabajo a la profesora, al correo: Constanza.arredondo@colegio-eduardodegeyter.cl

Conceptos Importantes

Átomo: Son la unidad básica de toda la materia, la estructura que define a todos los elementos y tiene propiedades químicas bien definidas.