

## Guía de Trabajo

<b>Nombre docente:</b>	Constanza Arredondo Muñoz		
<b>Curso:</b>	8 año Básico		
<b>Guía número</b>	<b>Asignatura</b>	<b>Objetivo de Aprendizaje contemplado</b>	<b>Indicador de Evaluación</b>
28	Ciencias Naturales	<b>OA 12</b> 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.	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 18 de noviembre a las 23:59 horas.

### GUIÓN METODOLÓGICO

A partir de esta semana continuaremos con el 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: <https://forms.gle/k6spx7Yc9MMVkfVu5>

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 18 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](mailto: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.