

	<b>Liceo Politécnico Domingo Santa María.</b>	
<b>Química Primero Medio</b>	<b>Guía de Aprendizaje Nº 6: Estequiometría de reacción</b>	<b>Profesora: Rayen Sáez Marín</b>

<b>Nombre:</b>	<b>Curso:</b>	<b>Fecha:</b>
----------------	---------------	---------------

**Objetivo de Aprendizaje:**

Establecer relaciones cuantitativas entre reactantes y productos en reacciones químicas (estequiometría) y explicar la formación de compuestos útiles para los seres vivos, como la formación de la glucosa en la fotosíntesis.

**INSTRUCCIONES:**

Esta guía es para trabajar desde el 06 de junio al 19 de junio de 2020.

Si no puedes imprimirla, desarróllala en el cuaderno de la asignatura colocando la fecha y el número de guía.

Si la imprimes guárdala en una carpeta.

. Lee cuidadosamente antes de responder.

Utiliza tu libro de asignatura para resolver las preguntas.

Envíala al correo electrónico saez\_marin@hotmail.com

**ACTIVIDAD:**

**Contesta las siguientes preguntas. Consulta tu texto de Química, páginas 96, 97, 158 y 159**

**1. ¿Qué es la ley de Lavoisier o conservación de las masas?**

2.- La imagen muestra el proceso de quemar un papel, que se transforma en cenizas y humo, y se libera energía en forma de luz y calor.



a) ¿Por qué podemos afirmar que al quemar un papel ocurre una reacción química?

b) Será igual la masa del papel antes y después de quemarlo? ¿Por qué?

c) ¿Cómo comprobarías que quemar un papel cumple con la ley de conservación de la masa?