



**Unidad :** N° 2 Reacciones químicas

**Objetivo:** Establecer la importancia del oxígeno en las reacciones químicas permitiendo la combustión y oxidación

**Profesor:** : Odilvja Aliaga Vergara  
**Asignatura:** : **QUÍMICA**

**Curso :** 1° Medio A/B **Fecha:** 1/ 06/2020

Actividad	Página del texto	Recursos de apoyo	Forma de revisión
<p>Lee la información de las páginas 114 a la 119 y responde las siguientes preguntas</p> <ol style="list-style-type: none"><li>1. ¿Cuándo se produce una reacción de combustión?</li><li>2. ¿Qué sustancia actúa como combustible y cuál como comburente en la reacción de combustión?</li><li>3. ¿Cuáles son los productos que se generan en todas las reacciones de combustión?</li><li>4. Explica las dos situaciones en las que se produce oxidación de sustancias.</li><li>5. ¿Cuándo se produce una reacción de neutralización? ¿Cuales son sus productos?</li><li>6. Escribe una ecuación de cada tipo : combustión, oxidación, neutralización e identifica en ellas los reactantes y productos,</li><li>7. ¿A que tipo de reacción química corresponde la ecuación que representa la respiración celular? Justifique su respuesta.</li></ol>	114 a 119	Texto de estudio	Envía tus respuestas escritas en Word al correo biologicalasv@gmail.com