

Asesor: Concepción González Enríquez  
Correo electrónico: [cgonzaleze64@gmail.com](mailto:cgonzaleze64@gmail.com)  
WhatsApp: 971 154 3152

**TERCER PERIODO**  
**Semana 1**

Bloque 1: Química en Símbolos.

Título: Números de Oxidación.

Propósito: Comprender el concepto de números de oxidación para poder escribir fórmulas de los compuestos y así darles nombre.

**Descripción:**

<p>3er. PERIODO Semana 1 Lunes 25 Abril Actividad 1</p>	<p>a) Si cuentas con algún dispositivo para tomar tu tiempo de trabajo, prográmalo a 40 minutos y comienza.</p> <p>b) El día de hoy ubicaremos lo que es el número de oxidación de los elementos. Los Números de Oxidación son números enteros que representan el número de electrones que un átomo pone en juego cuando forma un compuesto determinado. El número de oxidación es positivo si el átomo pierde electrones, o los comparte con un átomo que tenga tendencia a captarlos. Y será negativo cuando el átomo gane electrones, o los comparta con un átomo que tenga tendencia a cederlos. El número de oxidación se escribe de la siguiente manera: +1, +2, +3, +4, -1, -2, -3, -4, etc. Descarga los siguientes archivos: 1. COMPUESTO_1.jpg aquí se explica con un ejemplo la formación y las reglas para el agua. 2. NOXIDACION.jpg</p> <p>c) Producto: Repasa la información que se te proporciona en el documento, más adelante se te proporcionaran ejercicios de reafirmación.</p> <p>d) <b>Valor de la actividad:</b> 20 puntos.</p>
---	---

Bloque 2: Química en conceptos.

Título: Óxidos: formación y nomenclatura.

Propósito: Comprender la naturaleza de la formación de los Óxidos y conocer las diferentes formas de nombrarlos.

**Descripción:**

<p>3er. PERIODO Semana 1 Martes 26 Abril Actividad 2</p>	<p>a) Si cuentas con algún dispositivo para tomar tu tiempo de trabajo, prográmalo a 40 minutos y comienza.</p> <p>b) Descarga el PDF “<b>ÓXIDOS</b>”. Lee atentamente por lo menos dos veces el contenido de las páginas 35 a la 37. Aquí vas a aprender que se pueden formar dos tipos diferentes de Óxidos, dependiendo de si se forman con metales o con no metales. Este día sólo vamos a trabajar con los Óxidos Metálicos.</p> <p>c) Producto: Con esta información y con la ayuda de la tabla periódica de números de oxidación proporcionada en la actividad de ayer realiza los siguientes ejercicios. Puedes hacerlo en media hoja blanca o de cuaderno, de forma limpia y ordenada. Escribe la fórmula de los óxidos que resultan al combinarse el Oxígeno con los siguientes metales: <math>Li^{+1} / Mg^{+2} / Co^{+3} / Cu^{+1} / Mn^{+7}</math> Para cada Óxido metálico proporciona el nombre en cada uno de los tres sistemas de nomenclatura.</p> <p>Resguardar para entregar.</p> <p>d) <b>Valor</b> de la actividad: 5 puntos por cada fórmula y nombre correctamente escritos. En total, como máximo <b>100 puntos</b>.</p>
--	---

Recuerda escribir en la parte de arriba de tus actividades:

**Periodo, Semana, Número de la actividad, Nombre de la actividad y tu Nombre completo.**

Recuerda que es importante trabajar y enviar sus actividades de la forma más ordenada posible, con la finalidad de evitar que se traspapelen o confundan al momento de la entrega.

¡AYÚDATE Y AYÚDANOS!

Bloque 3: Química alrededor.

Título: Un mundo de Óxidos.

Propósito: Conocer las propiedades, nutrimentos y el poder de las sustancias más comunes y sorprendentes que están a nuestro alcance para aprovecharlos en conciencia de lo que nos aportan.

**Descripción:**

<p>3er. PERIODO Semana 1 Miércoles 27 Abril Actividad 3</p>	<p>a) Calcula tu tiempo de trabajo en 40 minutos. Si cuentas con algún dispositivo para medir el tiempo, prográmalo y comienza.</p> <p>b) Actividad: Descarga el PDF <b>“UN MUNDO DE ÓXIDOS”</b>. Lee atentamente por lo menos dos veces.</p> <p>c) Producto: En esta ocasión, por la extensión de la lectura sólo es análisis de la lectura para la actividad de mañana.</p> <p>d) Criterios a evaluar: Se reflejará en la actividad de mañana.</p>
---	--

Recuerda escribir en la parte de arriba de tus actividades:

**Periodo, Semana, Número de la actividad, Nombre de la actividad y tu Nombre completo.**

Recuerda que es importante trabajar y enviar sus actividades de la forma más ordenada posible, con la finalidad de evitar que se traspapelen o confundan al momento de la entrega.

**¡AYÚDATE Y AYÚDANOS!**

Bloque 4: Conocer – pensar la química.

Título: Un mundo de Óxidos.

Propósito: Motivar la reflexión acerca del uso y abuso de la química por medio de artículos de interés y temas de actualidad en Química. La química se encuentra presente en prácticamente todas las actividades de nuestra vida diaria y en los productos que usamos y los alimentos que consumimos.

**Descripción:**

<p>3er. PERIODO Semana 1 Jueves 28 Abril Actividad 4</p>	<p>a) Calcula tu tiempo de trabajo en 40 minutos. Si cuentas con algún dispositivo para medir el tiempo, prográmalo y comienza.</p> <p>b) Vuelve a leer el PDF que descargaste en el bloque anterior e identifica los datos que se te solicitan a continuación.</p> <p>c) Producto: En una hoja tamaño carta registra los datos que se te piden a partir de tu percepción personal.</p> <p><b>1. Explica lo que entendiste de la relación entre las palabras óxido, oxidación y Oxígeno.</b> <b>2. Explica qué conocías de la “oxidación”.</b> <b>3. Explica lo que entendiste, después de la lectura acerca del proceso de oxidación.</b> <b>4. Explica la importancia del Bióxido de Silicio.</b> <b>5. Explica la importancia del Bióxido de Carbono.</b></p> <p>d) Valor de la actividad: 5 puntos cada respuesta completa, en total son <b>25 puntos</b>.</p>
--	--

Recuerda escribir en la parte de arriba de tus actividades:

**Periodo, Semana, Número de la actividad, Nombre de la actividad y tu Nombre completo.**

Recuerda que es importante trabajar y enviar sus actividades de la forma más ordenada posible, con la finalidad de evitar que se traspapelen o confundan al momento de la entrega.

**¡AYÚDATE Y AYÚDANOS!**

Bloque 5: Expresar la química.

Título: Enlaces Químicos.

Propósito: Realizar ejercicios de observación, enumeración, clasificación, ordenamiento de y registro de observaciones realizadas.

**Descripción:**

<p>3er. PERIODO Semana 1 Viernes 28 Abril Actividad 5</p>	<p>a) Calcula tu tiempo de trabajo en 40 minutos. Si cuentas con algún dispositivo para medir el tiempo, prográmalo y comienza.</p> <p>b) Actividad: Ahora vamos a trabajar con la formación y nomenclatura de los Óxidos No metálicos o anhídridos, a partir de los PDF descargados en la actividad 2 del martes pasado, revisa nuevamente la información y tenlos a la mano para su consulta.</p> <p>c) Producto: Con esta información y con la ayuda de la tabla periódica de números de oxidación proporcionada en la actividad de ayer realiza los siguientes ejercicios. Puedes hacerlo en media hoja blanca o de cuaderno, de forma limpia y ordenada. Escribe la fórmula de los óxidos que resultan al combinarse el Oxígeno con los siguientes no metales: <math>C^{+4} / P^{+5} / S^{+6} / Br^{+3} / Cl^{+7}</math> Para cada Óxido no metálico o anhídrido proporciona el nombre en cada uno de los tres sistemas de nomenclatura.</p> <p>Resguardar para entregar.</p> <p>d) Valor de la actividad: <b>50 puntos.</b></p>
---	---

Recuerda escribir en la parte de arriba de tus actividades:

**Periodo, Semana, Número de la actividad, Nombre de la actividad y tu Nombre completo.**

Recuerda que es importante trabajar y enviar sus actividades de la forma más ordenada posible, con la finalidad de evitar que se traspapelen o confundan al momento de la entrega.

**¡AYÚDATE Y AYÚDANOS!**