

Asesor: Concepción González Enríquez
Correo electrónico: cgonzaleze64@gmail.com
WhatsApp: 971 154 3152

SEGUNDO PERIODO
Semana 4

Bloque 1: Química en Símbolos.

Título: Estructura de Lewis.

Propósito: Evaluar la representación de las moléculas con enlace iónico, covalente no polar, covalente polar y covalente coordinado.

Descripción:

<p>2o. PERIODO Semana 4 Lunes 28 Marzo Actividad 15</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 “EJERCICIOS DE ESTRUCTURA LEWIS”. Si puedes imprimirlo, hazlo. Si no, sólo cópialos en una hoja para resolverlos.</p> <p>c) Producto: Representa correctamente la estructura de Lewis de cada molécula y escribe qué tipo de enlace presenta cada una de las moléculas.</p> <p>d) Valor de la actividad: Cada estructura de Lewis correcta 5 puntos, cada tipo de enlace correcto 2 puntos. Si todos están bien, sumarás 63 puntos.</p>
---	--

Bloque 2: Química en conceptos.

Título: Enlaces Químicos.

Propósito: Comprender la naturaleza de la formación de enlaces químicos y conocer los diferentes tipos de enlaces químicos.

Descripción:

<p>2o. PERIODO Semana 4 Martes 29 Marzo Actividad 16</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 “¿QUÉ ES EL ENLACE METÁLICO?”. Lee atentamente por lo menos dos veces. En el artículo se presenta información acerca de la naturaleza de la formación del enlace iónico y algunas características de las sustancias que presentan este tipo de unión.</p> <p>c) Producto: Después de leer y comprender el artículo, responde en media o una hoja tamaño carta, lo siguiente:</p> <ol style="list-style-type: none">1. Explica la formación del Enlace Metálico. 5 puntos2. Describe el modelo conocido como “mar de electrones”. 5 puntos3. Anota dos propiedades del enlace metálico. 5 puntos4. Anota dos características que destacan en un enlace metálico. 5 puntos5. Anota y describe dos compuestos metálicos. 5 puntos <p>Evita contestar con monosílabos (Si, No), de lo contrario, no se tomará en cuenta. Formato: Escrito en tinta negra, con buena letra, limpio, sin faltas de ortografía. Resguardar para entregar.</p> <p>d) Valor de la actividad: En total, como máximo 25 puntos.</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: Radiografía Cheetos torciditos

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>2o. PERIODO Semana 4 Miércoles 30 Marzo</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 “RADIOGRAFIA DE LOS CHEETOS TORCIDITOS”. Lee atentamente y relaciona con tu propio consumo de este producto.</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: Radiografía de Cheetos torcidos.

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>2o. PERIODO Semana 4 Jueves 31 Marzo Actividad 17</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> <ol style="list-style-type: none">1. Los 3 datos que encontraste más interesantes.2. Los 3 datos más curiosos.3. Los 3 datos que consideres más importante conocer.4. Los 3 datos que ya conocías.5. Los 3 datos que más te sorprendieron. <p>d) Valor de la actividad: 5 puntos cada respuesta completa, en total son 25 puntos.</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>2º. PERIODO Semana 4 Viernes 31 Abril Actividad 18</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: A partir de la información proporcionada sobre el tema de enlaces a lo largo de este periodo, elabora una tabla en dónde concentres información específica de los tres principales tipos de enlace: Enlace Iónico, Enlace Covalente y Enlace Metálico.</p> <p>c) Producto: Tabla de síntesis, a partir de los siguientes aspectos de cada uno de los tres principales tipos de enlace:</p> <ol style="list-style-type: none">1. Nombre del enlace.2. Concepto del enlace.3. Tipo de elementos que lo forman.4. Diferencia de electronegatividad entre los elementos que lo forman.5. Estado de agregación de las moléculas con cada tipo de enlace.6. Solubilidad de los compuestos con cada tipo de enlace.7. Conductividad eléctrica de los compuestos con cada tipo de enlace.8. Dos ejemplos de sustancias con cada tipo de enlace. <p>d) Valor de la actividad: 50 puntos.</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!