

Tema y Fecha de entrega	Actividades	Elementos de Evaluación ¿Qué rasgos o características vas a evaluar del trabajo?
Actividad 3.10 Nomenclatura de los ácidos Semana del 4 al 8 de mayo	Copia el archivo: 3.10 Química, en tu actividad y ve resolviendo lo que se te pide	Entrega a tiempo Formación de ácidos Recuperación y reflexión

Actividad 3.10

APRENDAMOS:

Copia este texto en tu actividad y reflexiona sobre cómo se forman los ácidos y como se leen, ve contestando y resolviendo lo que se te pide.

NOMENCLATURA DE LOS ÁCIDOS

La nomenclatura es la manera como se lee y se escriben las ecuaciones químicas.

Generalmente los elementos químicos que actúan con valencia positiva (+) se anotan primero, y los que actúan con valencia negativa (-) se anotan después. *Es muy frecuente que los elementos metálicos actúen con carga positiva y los no metales actúen con carga negativa.*

Los ácidos son sustancias químicas muy importantes en nuestra vida cotidiana, como ya viste, los encontramos dentro de nuestro cuerpo, en los alimentos y hasta en los productos de limpieza.

Ahora veamos cómo se forman los ácidos:

Un ácido se forma cuando se libera un (catión elemento con carga positiva) catión de Hidrógeno H^+ y un elemento químico de las familias VIA Y VIIA de la tabla periódica

Ahora completa el siguiente cuadro comparativo:

Nombre de los elementos químicos no metales de la familia VIA y VIIA	Símbolo químico	Valencia o número de oxidación negativo

Muy bien!! Estos son los elementos químicos que se pueden unir al catión de Hidrógeno H^+ para formar ácidos, estos elementos se escriben enseguida del catión de hidrogeno sin dejar espacio.

NOMENCLATURA. Para decir el nombre del ácido, primero se dice la palabra ácido y enseguida el nombre del no metal (eliminando la última vocal) con la terminación hídrico. EJEMPLO:



Ahora realiza un cuadro comparativo como el siguiente y completa con los 7 elementos químicos que anotaste en el cuadro anterior con la nomenclatura de los ácidos:

Catión de hidrogeno	Elemento no metal de la familia VIA y VIIA	Acido que se forma	¿Cómo se lee?

Actividad 3.11 Nomenclatura de las bases Semana del 4 al 8 de mayo	Copia el archivo: 3.11 Química, en tu actividad y resuelve lo que se te pide lo que se te pide	Entrega a tiempo Formación de bases Recuperación y reflexión Entrega a tiempo
--	--	--

Actividad 3.11

APRENDAMOS:

Copia el siguiente texto en tu actividad y analiza lo que se explica para que puedas realizar la actividad:

Nomenclatura de las bases

La nomenclatura es la manera como se lee y se escriben las ecuaciones químicas.

Generalmente los elementos químicos que actúan con valencia positiva (+) se anotan primero, y los que actúan con valencia negativa (-) se anotan después. *Es muy frecuente que los elementos metálicos actúen con carga positiva y los no metales actúen con carga negativa.*

Las bases son sustancias químicas muy comunes en la vida diaria, cuando un ácido y una base se unen se neutralizan. Las enfermedades se producen por el grado de acides que tenemos en nuestro cuerpo, para evitar que esto ocurra es importante ingerir bases para neutralizar los ácidos.

Una base se forma con un de hidroxilo (OH^-) que actúa con carga negativa, formado por un átomo de oxígeno (O) y uno de hidrógeno (H): (OH) y siempre se anota entre paréntesis, unido a un metal, (cualquier elemento metal de la tabla periódica).

NOMENCLATURA: Se lee primero la palabra *hidróxido de...* y enseguida el nombre del metal.



Completa el siguiente cuadro formando 19 bases con los elementos metales que tú elijas

Elemento metálico	+	Hidroxilo	Nombre de la base

Actividad 3.12 Reacciones ácido-base Semana del 11 al 15 de mayo	Lee páginas 208 y 209 de tu libro Copia las ecuaciones químicas que se presentan y explica cómo se forman copia y contesta el desarrolla tu pensamiento científico página 209 de tu libro y realiza lo que te pide.	Identificación de ácidos y bases Entrega a tiempo Recuperación y Reflexión
--	---	--

<p>Actividad 3.13 Arrhenius</p>	<p>Lee y analiza las páginas 210, 211 y 212 de tu libro y explica la teoría de la disolución electrolítica de Arrhenius Copia las ecuaciones químicas de la página 212 de tu libro y explícalas, es importante que identifiques en la explicación ácidos y bases y como se nombran</p>	<p>Explicación e teoría de Arrhenius Explicación y análisis de ecuaciones químicas Recuperación y reflexión Entrega a tiempo</p>
-------------------------------------	--	--

CUIDATE MUCHO!!!!!!!!!!