

CIENCIAS III QUÍMICA



**MTRA. LETICIA
TAFOYA YESCAS**

INSTRUCCIONES GENERALES

Les pido por favor que entreguen sus trabajos acordes a las siguientes indicaciones:

- 1) Los trabajos se pueden entregar en formato digital, en el cuaderno.
- 2) En un solo archivo formato Word o PDF colocar las actividades terminadas. *(En caso de que hayas realizado las actividades en el cuaderno, tomar una foto e irlas pegando en orden en un solo documento)*
- 3) Los trabajos se enviarán a la **plataforma Classroom**. Únicamente para los estudiantes que presenten alguna complicación con el manejo de su correo institucional, deberán de enviar sus productos al correo electrónico: leticia.tafoya@aefcm.gob.mx
- 4) Cualquier duda me pueden escribir en la plataforma o bien al correo, en un horario de 8:00 am a 3:00 pm.

FECHA DE ENTREGA					
	3° A	3° B	3° C	3°D	3°E
TEMA 27					
PRODUCTO 8	30 DE ABRIL	30 DE ABRIL	30 DE ABRIL	30 DE ABRIL	30 DE ABRIL



INSTRUCCIONES:

- 1.- Estudia el concepto ácido, copia o imprime el anexo 1, y colócalo en tu cuaderno.
- 2.- Contesta lo que se te pide.

Aprendizajes esperados

- + Analizar la diferencia entre los compuestos.
- + Determinar el nombre y la fórmula química de los compuestos ácidos.



PRODUCTO 6

EJERCICIOS
NOMENCLATURA

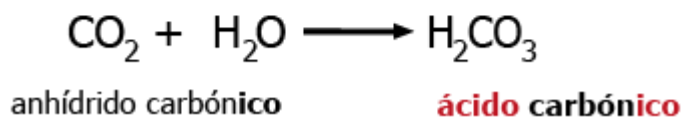
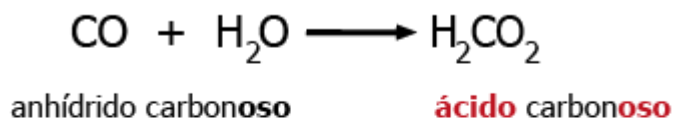
PUNTUACIÓN

ENTREGA

VIERNES 30 DE ABRIL

Nomenclatura clásica ó tradicional

Si observas, cuando los óxidos no metálicos se combinan con agua por síntesis o adición forman su ácido correspondiente, derivando su nombre del anhídrido del cual provenían, se pierde la palabra anhídrido, se cambia por **ácido** y conserva el nombre del **anhídrido originario**. Por ejemplo, para formar los ácidos correspondientes del carbono, se parte de su óxido o anhídrido en presencia de agua, reaccionan y se produce:



ANEXO 1

INSTRUCCIONES: Lee con mucha atención y posteriormente realiza lo que se te pide en los ejercicios.

ÁCIDOS

Un ácido se puede describir como una sustancia que libera iones hidrógeno (H^+) cuando se disuelve en agua. Las fórmulas de los ácidos contienen uno o más átomos de hidrógeno, así como un grupo aniónico. Los aniones cuyo nombre termina en “uro” forman ácidos cuyo nombre termina en “hídrico” como se muestra en el siguiente cuadro:

Anión	Ácido Correspondiente
F^- (Fluoruro)	HF (Ácido fluorhídrico)
Cl^- (Cloruro)	HCl (Ácido clorhídrico)
Br^- (Bromuro)	HBr (Ácido bromhídrico)
I^- (Ioduro)	HI (Ácido iodhídrico)
CN^- (Cianuro)	HCN (Ácido Cianhídrico)
S^{2-} (Sulfuro)	H_2S (Ácido Sulfhídrico)

En algunos casos se pueden asignar dos nombres diferentes a la misma fórmula química:

HCl → Cloruro de Hidrógeno

HCl → Ácido clorhídrico

El nombre asignado al compuesto depende de su estado físico. En estado gaseoso o en estado líquido puro, HCl es un compuesto molecular que recibe el nombre de cloruro de hidrógeno. Cuando se encuentra disuelto en agua, sus moléculas se separan en iones H^+ y Cl^- ; en esta forma, la sustancia se conoce como ácido clorhídrico.

Los “oxiácidos” son ácidos que contienen hidrógeno, oxígeno y otro elemento (el elemento central). Las fórmulas de los oxiácidos generalmente se escriben con el “H” en primer lugar, seguido por el elemento central y al final el “O”, como se ilustra en los siguientes ejemplos:

H_2CO_3 : Ácido carbónico

HNO_3 : Ácido nítrico

H_2SO_4 : Ácido sulfúrico

$HClO_3$: Ácido clórico

RADICALES

Se forman al extraer todos los hidrógenos de un ácido, la terminación del nombre cambia.

Ácido	Radical
..... oso ito
..... ico ato
..... hidrico uro

EJERCICIOS

- Hallar la fórmula del ácido bórico
a) HB_2 b) HBO_3 c) H_3BO_3

d) H_3BO_4 e) H_3BO_2
- Nombrar el siguiente compuesto H_2SO_4 :
a) Ácido sulfhídrico
b) Ácido sulfuroso
c) Ácido sulfúrico
d) Ácido hiposulfuroso
e) N.A.

Nombrar los siguientes ácidos:

- HNO_2 : _____
- H_2CO_3 : _____
- HBrO_4 : _____
- HClO_4 : _____

Escribe la fórmula de los siguientes ácidos:

- Ácido hipocloroso
- Ácido fluorhídrico
- Ácido bromhídrico
- Ácido fosforico
- Ácido nítrico

LISTA DE COTEJO

LOS TRABAJOS DE CADA SEMANA TIENEN EL VALOR DE 6 A 10.

CONSIDERA LOS SIGUENTES CRITERIOS, PARA OBTENER LA CALIFICACIÓN MAS ALTA.

- ❖ Revisar las características solicitadas para cada producto (Lista de cotejo).
- ❖ Puntualidad de entrega.
- ❖ Actividades copiadas o falsificadas se cancelan y ya no se reciben.
- ❖ El archivo debe ser en formato Word, PDF o en el cuaderno.

EJERCICIOS

CRITERIO	VALOR	SÍ	NO	TOTAL
El alumno sigue las instrucciones para elaborar el producto.	1			
Realizó la entrega en la fecha establecida.	1			
Resuelve de manera correcta los ejercicios el anexo 1	5			
Copio o pego los anexos en el cuaderno.	2			
OBSERVACIONES:				