



**Nombre de alumno: Fabián Aguilar Vázquez.**

**Nombre del profesor: María de los ángeles Venegas Castro.**

**Nombre del trabajo: Química actividad 6**

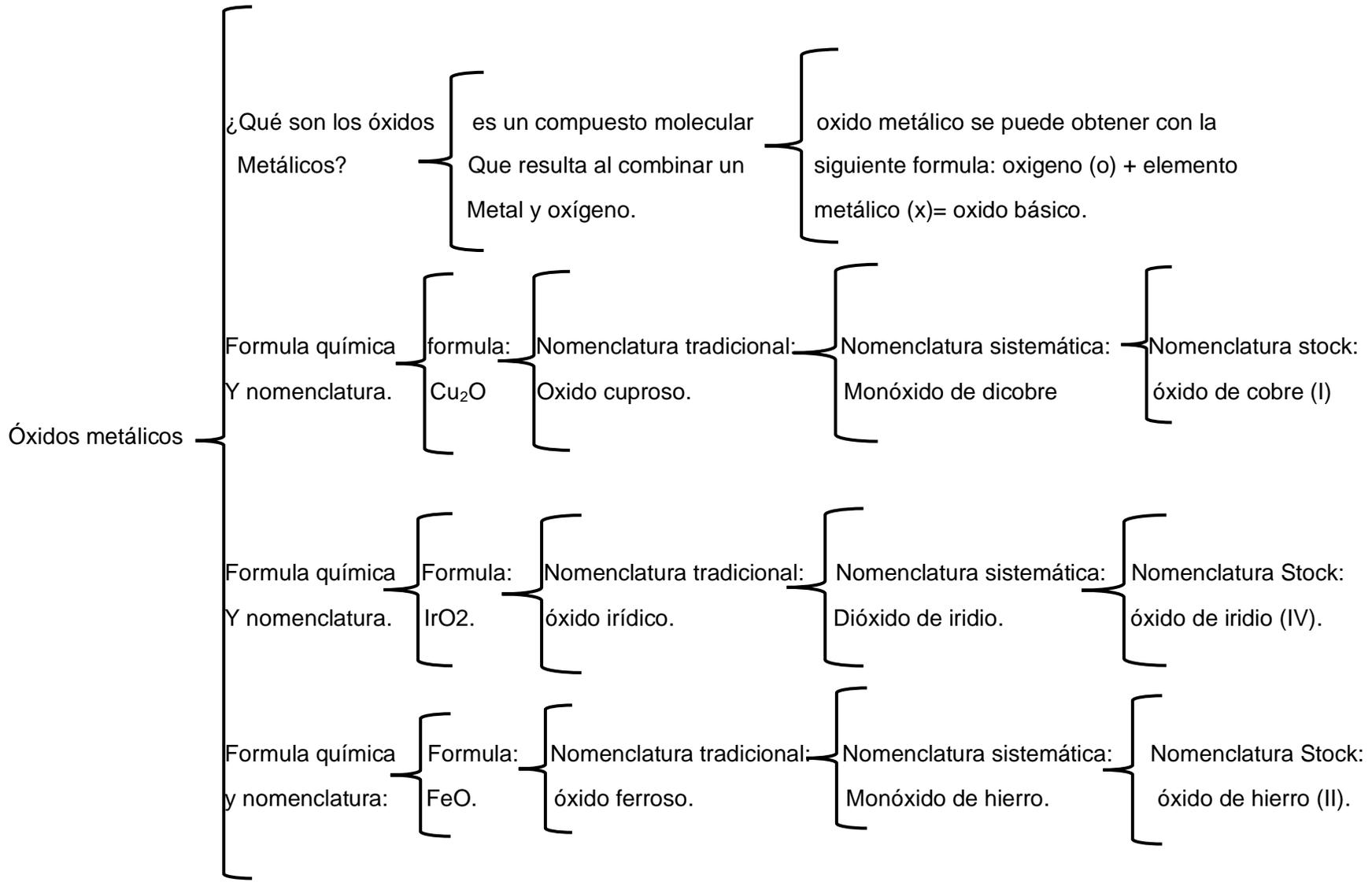
**Materia: Química**

**Grupo: BEN01SDM0120-A**

PASIÓN POR EDUCAR

**Correo: [fabianvazquez293@gmail.com](mailto:fabianvazquez293@gmail.com)**

Comitán de Domínguez Chiapas a 17 de octubre de 2020.



¿Qué son los óxidos  
Ácidos?

Es un compuesto químico que resulta  
de la combinación de un elemento no  
metálico con el oxígeno

el óxido metálico se puede obtener  
con la siguiente formula: no metal (x)  
+ oxígeno (o)= óxido ácido.

Óxidos ácidos

Formula química  
Y nomenclatura

Formula:  
 $N_2O_3$

Nomenclatura tradicional:  
Óxido nitroso.

Nomenclatura sistemática:  
Trióxido de dinitrógeno.

Nomenclatura Stock:  
Óxido de nitrógeno (III)

Formula química  
Y nomenclatura

Formula:  
 $Cl_2O$

Nomenclatura tradicional:  
Óxido hipocloroso.

Nomenclatura sistemática:  
Monóxido de dicloro

Nomenclatura Stock:  
Óxido de cloro (I)

Formula química  
Y nomenclatura

Formula:  
CO

Nomenclatura tradicional:  
Óxido carbonoso.

Nomenclatura sistemática:  
Monóxido de carbono.

Nomenclatura Stock:  
Óxido de carbono (II)

# Hidróxidos

¿Qué son los hidróxidos

Son compuestos químicos formados  
Por un metal y uno o varios aniones  
Hidróxidos.

el óxido metálico se puede obtener  
con la siguiente formula: Oxido metálico (x)  
+ agua (H<sub>2</sub>O) = Hidróxidos.

Formulas químicas  
Y nomenclatura.

formula:  
Mg(OH)<sub>2</sub>

Nomenclatura tradicional:  
Hidróxido magnésico.

Nomenclatura sistemática:  
dihidróxido de magnesio

Nomenclatura Stock:  
Hidróxido de magnesio  
(II)

Formulas químicas  
Y nomenclatura.

Formula:  
Cr(OH)<sub>2</sub>

Nomenclatura tradicional:  
Hidróxido cromoso.

Nomenclatura sistemática:  
dihidróxido de cromo.

Nomenclatura Stock:  
hidróxido de cromo (II).

Formula químicas  
Y nomenclatura.

Formula:  
Be(OH)<sub>2</sub>

Nomenclatura tradicional:  
hidróxido berílico

Nomenclatura sistemática:  
dihidróxido de berilio

Nomenclatura Stock:  
hidróxido de berilio

# Ácidos

¿Qué son los ácidos?

Es un compuesto químico que libera o cede iones de hidrogeno (H+) en solución acuosa.

fórmula para obtener el ácido:

Oxido no metálico + agua (H<sub>2</sub>O) = ácido.

Formulas químicas  
Y nomenclatura

Formula:  
HClO

Nomenclatura tradicional:  
ácido hipocloroso.

Nomenclatura sistemática:  
Oxoclorato de hidrogeno

Nomenclatura Stock:  
ácido oxoclórico (I).

Formulas químicas  
Y nomenclatura.

Formula:  
HClO<sub>2</sub>

Nomenclatura tradicional:  
ácido cloroso.

Nomenclatura sistemática:  
Dioxoclorato de hidrogeno

Nomenclatura Stock:  
ácido dioxoclórico (III).

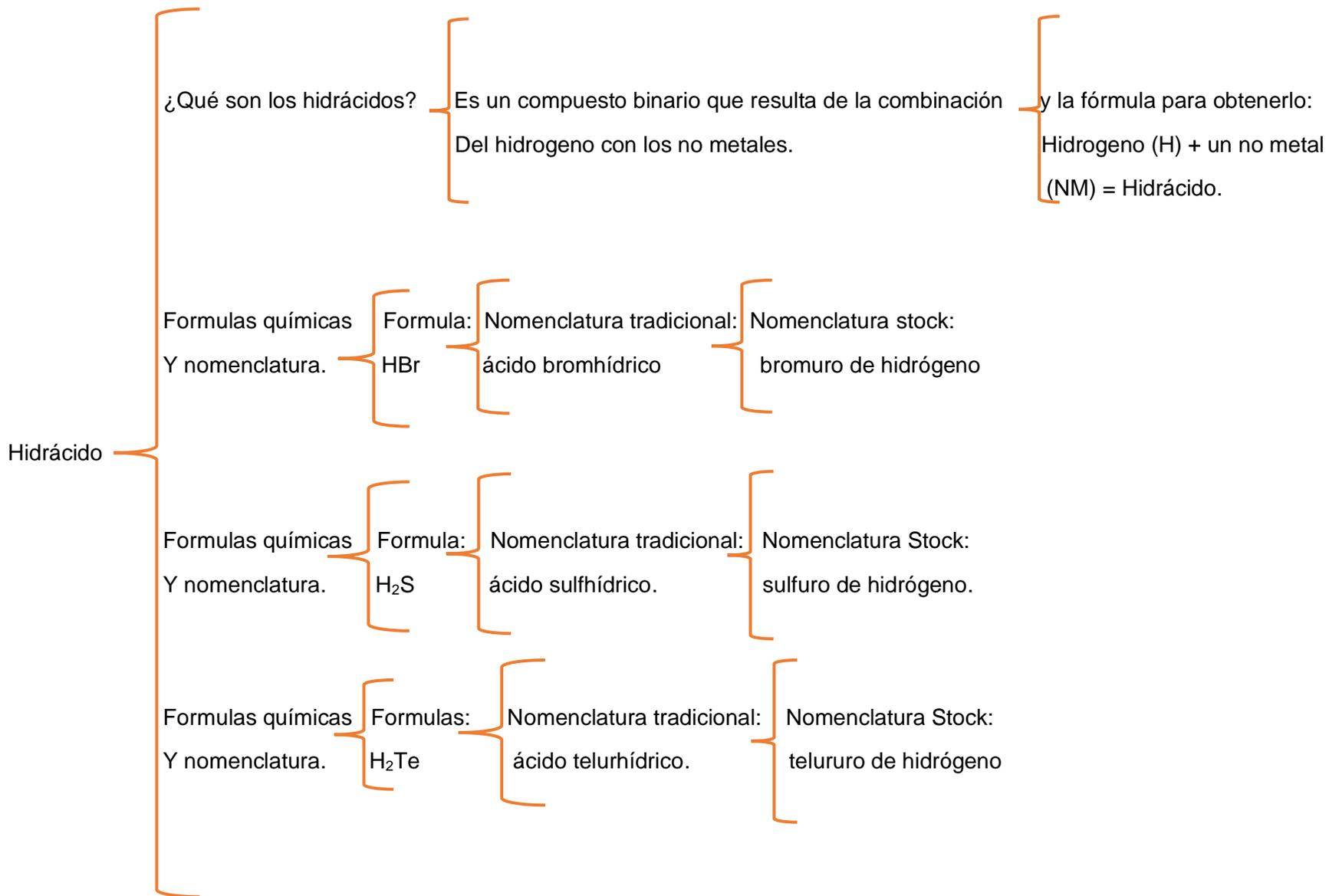
Formulas químicas  
Y nomenclatura.

Formula:  
HCl

Nomenclatura tradicional:  
Ácido clorhídrico.

Nomenclatura sistemática:  
Monocloruro de dihidrogeno.

Nomenclatura Stock:  
Cloruro de hidrógeno.



## Cuestionario.

- 1.- ¿Qué es la nomenclatura? La nomenclatura son reglas que nos ayudan a dar nombre a los diferentes compuestos químicos.
- 2.- ¿Cuáles son los tipos de nomenclatura? Existen tres tipos de nomenclatura que son la nomenclatura tradicional o clásico, nomenclatura sistemática y nomenclatura Stock.
- 3.- ¿Cuál de ellas se propuso primero? Nomenclatura stock
- 4.- ¿cuál de ellos es más reciente? Nomenclatura sistemática
- 5.- ¿Qué es la IUPAC? IUPAC es la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada y también en inglés que tiene más sentido International Union of Pure and Applied Chemistry
- 6.- ¿Por qué es necesario asignar un nombre a los compuestos? Asignar un nombre a un compuesto es muy importante para que con solo leer o escuchar el nombre de compuesto podamos saber que compuesto es y qué elementos lo componen además de tenerlos organizados.
- 7.- ¿Qué tipo de compuestos inorgánicos hay? Hay muchos como el cloruro de sodio (NaCl), ácido clorhídrico (HCl), ácido fosfórico (H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>), Yoduro de potasio (KI) etc.
- 8.- ¿Cómo se clasifican? Los compuestos inorgánicos se clasifican en: Óxidos, peróxidos, hidruros, sales, hidróxidos y oxácidos.
- 9.- ¿Qué es un óxido? El óxido es un compuesto inorgánico que se forma al unir algún elemento químico con oxígeno.
- 10.- ¿Qué tipos de óxidos hay? Hay muchos tipos de óxidos como el óxido básico ejemplo: óxido de calcio (CaO), óxido de litio (Li<sub>2</sub>O). y también existe óxido ácido ejemplo: dióxido de silicio (SiO<sub>2</sub>) u óxido de selenio (SeO<sub>2</sub>).
- 11.- ¿Qué es un óxido ácido? Como lo mencione en un cuadro sinóptico un óxido ácido es un compuesto químico que resulta de la combinación de un elemento no metálico con oxígeno.
- 12.- ¿Qué es un ácido? El ácido tiene muchas teorías de lo que es, pero lo voy a resumir un ácido es un compuesto químico que cede protones o recibe dos electrones.
- 13.- ¿Qué es un hidrácido? Los hidrácidos son compuestos químicos que también resultan de la combinación del hidrogeno con los no metales.

14.- ¿Qué es un ácido? Esta pregunta esta repetida pero como en la otra pregunta me falto otra teoría un ácido es una sustancia que, al disolverse en el agua, aumenta su concentración de catión hidronio.

15.- ¿Qué es un hidróxido? Los hidróxidos son un grupo de compuestos químicos formado por la unión de un metal y agua.

## Bibliografía:

<https://www.ejemplos.co/40-ejemplos-de-compuestos-organicos-e-inorganicos/>(Autor: María Estela Raffino.) (De: Argentina.) Para: Concepto.de. Consultado: 17 de octubre de 2020.

<https://concepto.de/compuesto-inorganico/> (Autor: María Estela Raffino.) (De: Argentina.) Para: Concepto.de. Consultado: 17 de octubre de 2020.

<https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%81cido> (Wikipedia) consultado :(14 oct 2020)

<https://aulaenred.ibercaja.es/contenidos-didacticos/formulacion-de-quimica-inorganica/hidracidos-tradicional-1-6678/#:-:text=Los%20hidr%C3%A1cidos%20o%20hidruros%20no,el%20s%C3%ADmbolo%20qu%C3%ADmico%20del%20hal%C3%B3geno.> (ibercaja aula en red)

<https://es.wikipedia.org/wiki/Hidr%C3%B3xido>(Wikipedia) consultado :(14 oct 2020)

[https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%93xido\\_%C3%A1cido](https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%93xido_%C3%A1cido) (Wikipedia) consultado: (14 oct 2020)

[https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%93xido\\_%C3%A1cido](https://es.wikipedia.org/wiki/%C3%93xido_%C3%A1cido) (Wikipedia) consultado: (14 oct 2020)