

Nombre del Alumno: Paulo Fernando Navarro Aguilar.

Nombre del Profesor: María de los Ángeles Venegas.

Nombre del Trabajo: Actividad 6

Materia: QUIMICA I

Grado: 1 en bachillerato.

Comitán de Domínguez Chiapas a 18 de octubre de 2020

¡¡CUESTIONARIO!!

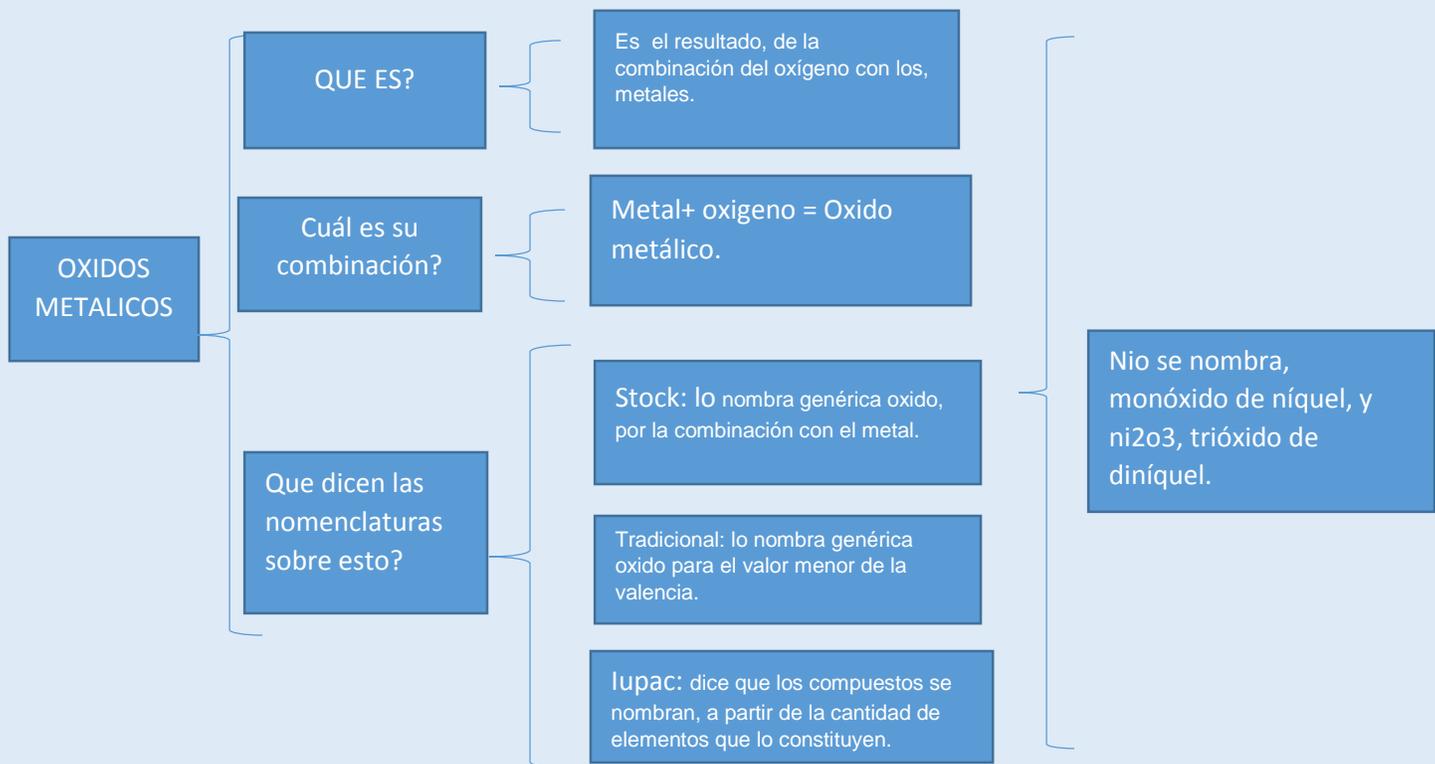
1. ¿Qué es la nomenclatura? Es un conjunto, de reglas eh incluso formulas, que se utilizan para nombrar los elementos y compuestos químicos.
2. ¿Cuáles son los tipos de nomenclatura? Tradicional, funcional o clásico. Sistemática o estequiometria. Y stock.
3. ¿Cuál de ellas se propuso primero? Stock.
4. ¿Cuál de ellas es la más reciente? Tradicional.
5. ¿Qué significa IUPAC? La unión internacional para la química pura y aplicada.
6. ¿Por qué es necesario asignar un nombre a los compuestos? Para asegurar, a la persona que lea algún nombre químico, no tenga dudas respecto al compuesto químico.
7. ¿Qué tipo de compuestos inorgánicos hay? Hay 5, los cuales son: agua, cloruro de sodio, amoniac, dióxido de carbono y oxido de calcio.
8. ¿Cómo los clasifican? Se clasifican, en monoatómicas: constan de un solo atomo, como las moléculas de gases nobles.
9. ¿Qué es un óxido? Son aquellos, que están formados por un metal, y oxígeno, los cuales también se llaman anhídridos básicos.
10. ¿Qué tipos de óxidos hay? Hay 3 tipos: básicos, ácidos y anfóteros.
11. ¿Qué es un óxido ácido? Es un compuesto, químico, binario, que es resultado de la combinación, de un elemento no metálico, con el oxígeno.
12. ¿Qué es un ácido? Es un compuesto químico que libera, o cede iones de hidrogeno en solución acuosa.

13. ¿Qué es un hidrácido? Son compuestos químicos, los cuales surgen, por una combinación de átomos, de hidrogeno con átomos de halógeno

14. ¿Qué es un ácido? Es un compuesto, químico que libera o cede iones de hidrogeno en solución acuosa.

15. ¿Qué es un hidróxido? Es un grupo, de compuestos químicos, formados por un metal y varios aniones hidroxilos.

¡ESQUEMAS!



Óxidos
Ácidos

Que son..?

Es una combinación del oxígeno con un no metal,

Que dice la nomenclatura stock?

Expresa con número romano la valencia, con la que interactuó el oxígeno.

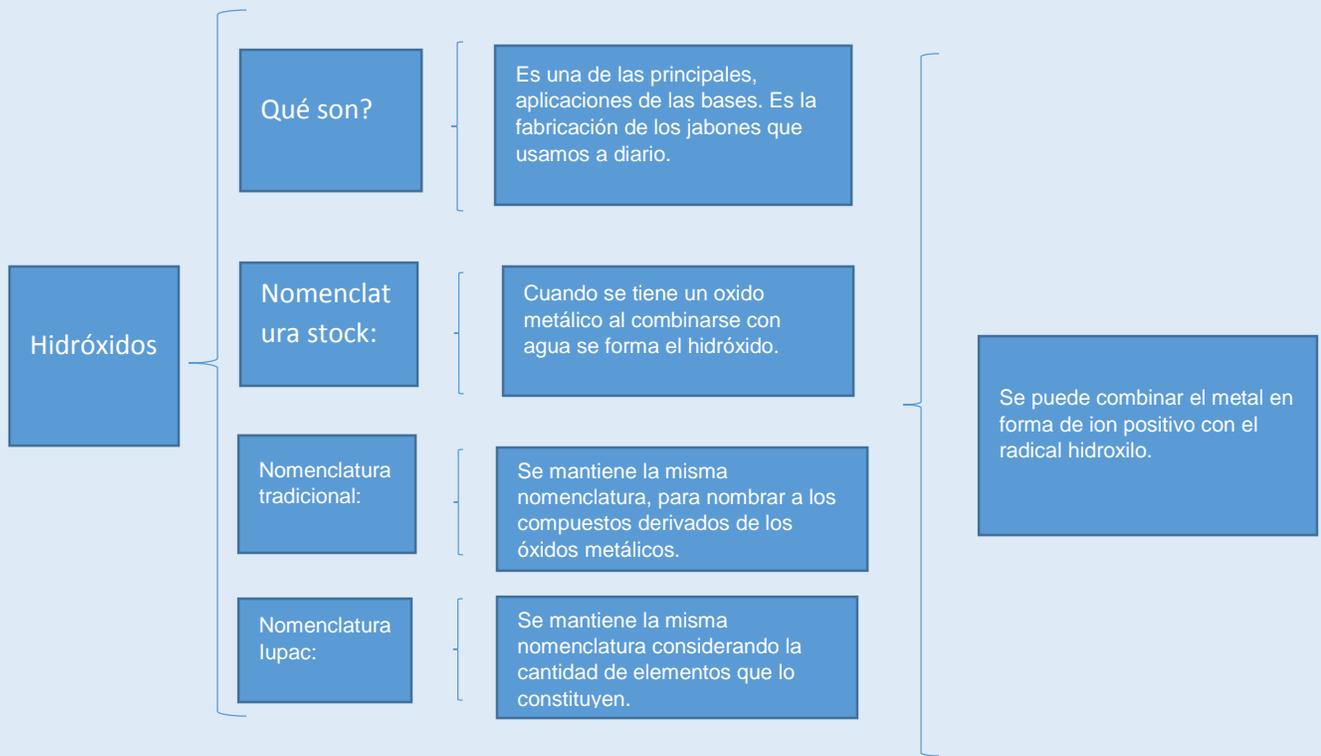
Que dice la nomenclatura tradicional?

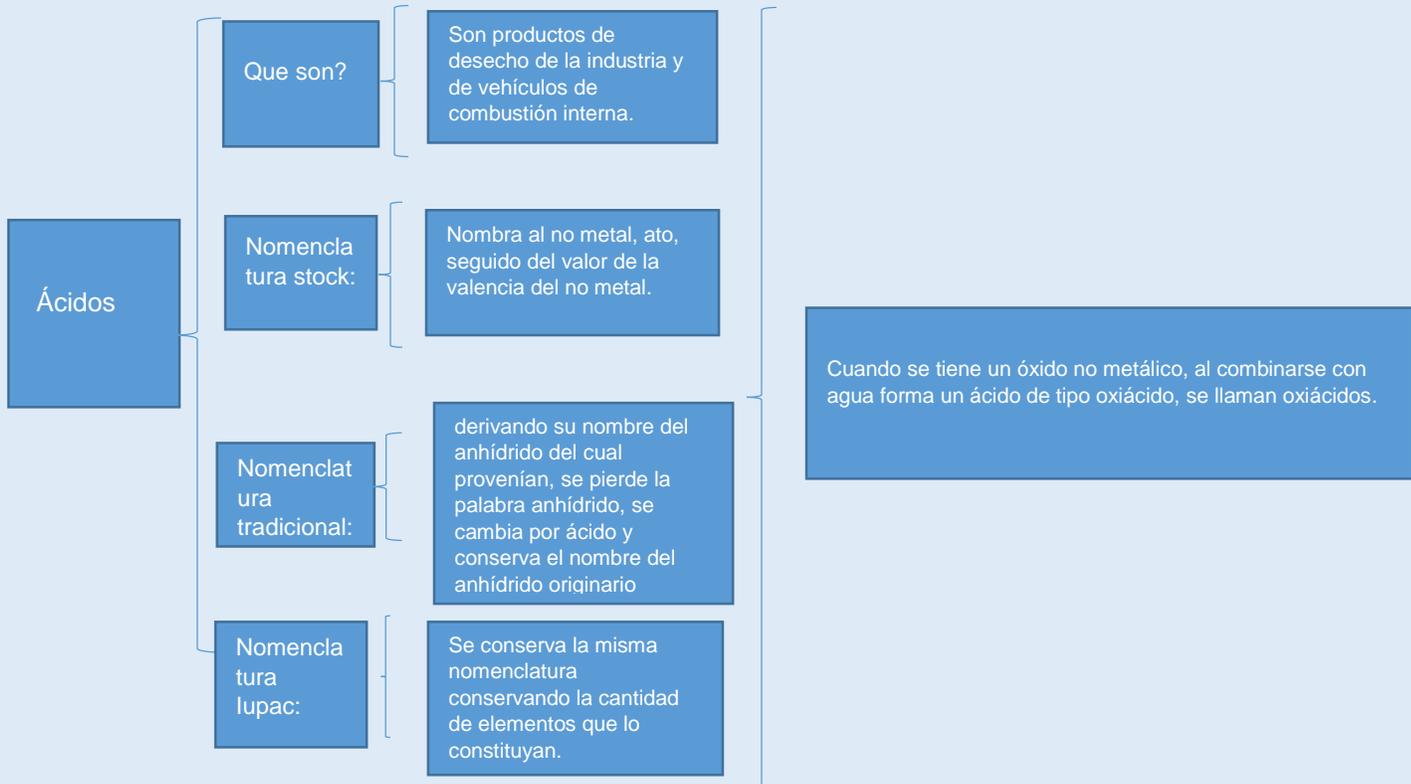
Nombra con la palabra anhídrido, para el valor de la valencia menor.

Que dice la nomenclatura IUPAC?

Lo nombra, a partir de la cantidad, de elementos que lo constituyan a su representación simbólica.

Dependiendo de la valencia del no metal, se forma el monóxido, de carbono.





Hidrácido.

Cuál es su compuesto?

Esta conformado con la combinación, de un hidrogeno como ion positivo y un no metal como ion no positivo.

Stock:

Lo nombra con el nombre de no metal, y al final hidrogeno es una palabra en natural.

Tradicional e Iupac:

En esta están la nomenclatura clásica y Iupac, y lo nombran con la palabra genérica acido.

$H+Cl \rightarrow HCl$ lo nombra acido clorhídrico...