NOMENCLATURA:

- Existen en la historia de la química 3 formas de asignar el nombre a un compuesto.
- Los compuestos químicos resultan de la unión de dos o más elementos.
- Los compuestos pueden ser de tipo orgánico y de tipo inorgánico.
- Los orgánicos son: Carbohidratos, lípidos, Proteínas y Ácidos Nucleícos.
- Los inorgánicos son los que se forman con cualquier elemento de la tabla periódica sin necesidad de que en su estructura haya CARBONO.
- Los elementos se pueden unir por un enlace químicos de tipo iónico, covalente o metálico.
- La unión de éstos da como resultado un compuesto.
- Los compuestos INORGÁNICOS se clasifican en función de la variedad de elementos que se unen, es decir si se unen dos elementos de naturaleza distinta se forma un COMPUESTO BINARIO.
- Por tanto los vamos a clasificar en:

- 1. Binarios: en donde se unen dos diferentes tipos de elementos, aunque el número de ellos puede ser variable, es decir puedo unir Na y Cl y es un compuesto binario, puedo unir H₂O y es un compuesto binario. En la molécula de agua hay dos tipos de elementos el HIDRÓGENO Y EL OXÍGENO, aunque el número en el que se presentan es 2 de HIDRÓGENO y 1 de OXÍGENO.
- 2. Ternarios: en donde se unen tres tipos de elementos. HNO₃
- 3. Cuaternarios: en donde se unen 4 tipos de elementos; NaHSO₄

Los compuestos BINARIOS SE CLASIFICAN también en función de que elementos se están uniendo.

- La unión depende de la electronegatividad y la versatilidad de algunos elementos muy activos de la tabla periódica.
- Hay compuesto formados

1.con OXÍGENO:

Óxidos metálicos y no metálicos

2.con HIDRÓGENO:

Hidruros y Ácidos

3. con METALES Y NO METALES: Sales

Cada uno de ellos puede nombrarse en función de tres tipos de nomenclatura;

- Clásica o tradicional
- Stock
- Sistemática

Para saber más de ellas deberás:

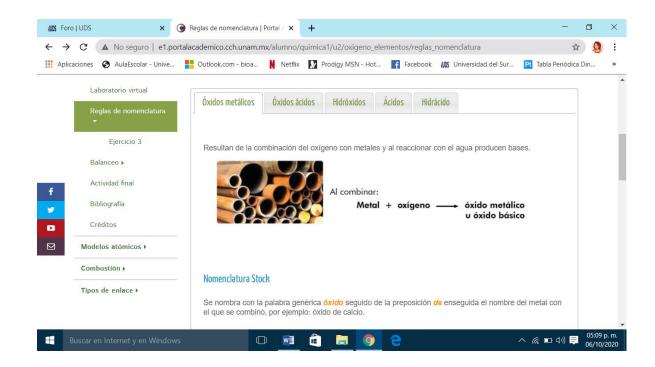
1. Entrar al siguiente link:

https://e1.portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica1/u2/oxigeno_elementos/reglas_nomenclatura

2. Leer la información de:

Reglas de nomenclatura para

- Óxidos metálicos
- Óxidos ácidos
- Hidróxidos
- Ácidos
- Hidrácido



 Realizar un esquema de cada compuesto que resuma o destaque las reglas para su aplicación. SIN COPIAR TEXTOS DE LA PÁGINA.

- 4. De cada compuesto (Óxidos metálicos, ácidos, hidróxidos.....) dar tres ejemplos con su fórmula química.
- 5. Contestar el siguiente cuestionario.
- 6. Conformar un solo documento word, con portada institucional el trabajo solicitado y la fuente de consulta.
- 7. Subir a plataforma en formato PDF.

CUESTIONARIO:

- 1. ¿Qué es la nomenclatura?
- 2. ¿Cuáles son los tipos de nomenclatura?
- 3. ¿Cuál de ellas se propuso primero?
- 4. ¿Cuál de ellas es la más reciente?
- 5. ¿Qué significa IUPAC?
- 6. ¿Por qué es necesario asignar un nombre a los compuestos?
- 7.¿¿Qué tipo de compuestos inorgánicos hay?
- 8.¿Cómo los clasifican?
- 9.¿Qué es un óxido?
- 10. ¿Qué tipos de óxidos hay?
- 11. ¿Qué es un óxido ácido?

- 12. ¿Qué es un ácido?
- 13. ¿Qué es un hidrácido?
- 14. ¿Qué es un ácido?
- 15. ¿Qué es un hidróxido?