

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](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

The screenshot shows a web browser window with the URL e1.portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica1/u2/oxigeno_elementos/reglas_nomenclatura. The page is titled 'Reglas de nomenclatura' and features a navigation menu on the left with options like 'Reglas de nomenclatura', 'Ejercicio 3', 'Balanceo', 'Actividad final', 'Bibliografía', 'Créditos', 'Modelos atómicos', 'Combustión', and 'Tipos de enlace'. The main content area is titled 'Óxidos metálicos' and includes a sub-header 'Óxidos ácidos', 'Hidróxidos', 'Ácidos', and 'Hidrácido'. The text states: 'Resultan de la combinación del oxígeno con metales y al reaccionar con el agua producen bases.' Below this is an image of metal pipes and a chemical reaction:
$$\text{Metal} + \text{oxígeno} \longrightarrow \text{óxido metálico u óxido básico}$$
 The section is titled 'Nomenclatura Stock' and explains: 'Se nombra con la palabra genérica **óxido** seguido de la preposición **de** enseguida el nombre del metal con el que se combinó, por ejemplo: óxido de calcio.'

3. 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?