



**Nombre de alumno: Jonathan David
Melgar Lopez**

**Nombre del profesor: MARIA
VENEGAS DE LOS ANGELES**

**Nombre del trabajo: NOMENCLATURA
Y OBTENCION DE COMPUESTOS
INORGANICOS**

Materia: QUIMICA

Grado: 1 CUATRIMESTRE

Grupo:

Comitán de Domínguez Chiapas a 10 de Octubre de 2022.



INTRODUCCION:

El desarrollo de la química orgánica a partir de los años treinta del siglo XIX propició la creación de nuevos términos y formas de nombrar compuestos que se analizaron y se organizaron en el congreso de Ginebra de 1892, del que surgieron muchas de las características de la terminología de la química orgánica

Nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos

Los compuestos inorgánicos (o moléculas inorgánicas) son aquellos que se forman por la combinación de elementos metales y no metales de la tabla periódica. Generalmente no tienen carbono y, cuando lo tienen, este no constituye un elemento principal.

Reciben este nombre porque no tienen origen biológico. Es decir, son materia inerte que normalmente procede de la corteza terrestre. También se pueden generar a partir de fenómenos naturales.

Los compuestos inorgánicos pueden formarse a partir de los elementos metales y no metales mediante enlaces iónicos. Este tipo de enlaces se da por la transferencia de electrones de los metales hacia los no metales. Eventualmente, pueden formarse por enlaces covalentes, los cuales solo se establecen entre elementos no metales. Estos, en vez de transferirse los electrones, los comparten.

Aunque puede decirse que la suma de los elementos metales y no metales representa la mayor parte de la tabla periódica, los compuestos inorgánicos son superados en número por los compuestos orgánicos.

Algunos ejemplos de compuestos inorgánicos en la vida cotidiana son el agua (H_2O); la sal (cloruro de sodio, $NaCl$); la cal (óxido de calcio u óxido cálcico, CaO); el amoníaco (NH_3); el dióxido de carbono (CO_2) y el bicarbonato de sodio ($NaHCO_3$).

Los compuestos orgánicos son la materia de estudio de la química inorgánica

Los compuestos inorgánicos son muy variados entre sí. Dentro de su variedad, comparten determinadas características que los diferencian de los compuestos orgánicos.

Resultan de la combinación de los elementos metales y no metales de la tabla periódica.

Se forman por enlaces iónicos casi siempre.

No presentan concatenación, es decir, sus enlaces no forman cadenas.

Algunos compuestos inorgánicos pueden formarse por enlaces covalentes, como el amoníaco, el agua y el dióxido de carbono.

No presentan isomería, es decir, cada combinación de átomos da lugar a un único compuesto.

Por norma general, no son combustibles.

Ácido sulfúrico (H_2SO_4), ácido de baterías para vehículos.

Ácido clorhídrico (HCl), producido por el estómago para la digestión.

Agua (H_2O), usada en la hidratación de los seres vivos, la higiene, la industria agropecuaria y más.

Azul de Prusia $\text{Fe}_4(\text{Fe}(\text{CN})_6)_3$, usado como colorante.

Bicarbonato de sodio (NaHCO_3), tiene usos en la cocina, la limpieza y la industria farmacéutica.

Carbonato de Calcio (CaCO_3), trata la acidez estomacal.

Cloruro de bario (BaCl_2), componente de los fuegos artificiales.

Cloruro de sodio (NaCl), sal común.

CONCLUSIOM:

- Existe tres tipos de nomenclatura para los compuestos inorgánicos: la tradicional la IUPAC (unión of pure and applied chemistry) la estequiométrica. En esta reseña se van a exponer las formas de nombrar a las principales familias de compuestos inorgánicos en los tres tipos de nomenclaturas