



**Mi Universidad**

## Ensayo

*Nombre del Alumno : Estefany de Lourdes López Jiménez*

*Nombre del tema : Nomenclatura y Obtención de compuestos inorgánicos*

*Parcial 4to*

*Nombre de la Materia Química*

*Nombre del profesor : María de los Ángeles Venegas*

*Castro Nombre de la Licenciatura : Técnico en enfermería*

*primer semestre*

## INTRODUCCIÓN

La nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos están compuestas por momentos decisivos y críticos en el extendido contexto de la química, ordenando los fundamentos para una comprensión clara y detallista de la variedad de sustancias químicas que existen. La nomenclatura, establece reglas sistemáticas para otorgar nombres a estos compuestos, dándole así la autorización a los científicos profesionales de la química describir con precisión su composición y estructura. La obtención de compuestos inorgánicos implica el conocimiento de procesos y métodos los cuales estas sustancias pueden ser sintetizadas, extraídas o producidas, dando así a conocer la síntesis de materiales, productos farmacéuticos, entre muchas variedades de aplicaciones industriales. En esta introducción, conoceremos cómo la nomenclatura y la obtención de compuestos inorgánicos se unen para proporcionar una comprensión integral de estas sustancias y su relevancia en diversos campos de la ciencia y la tecnología.

Las ecuaciones y reacciones químicas son esenciales en el entendimiento de la química, brindando así un lenguaje simbólico para describir las modificaciones de sustancias. Las ecuaciones químicas estables reflejan la conservación de átomos, dando a conocer cómo los reactivos se convierten en productos.

Existen varias categorías de reacciones químicas, desde la síntesis hasta la descomposición. Entre ellas se encuentran las de sustitución y las de doble sustitución, cada una con patrones característicos que revelan cómo los elementos se reorganizan durante el proceso.

Las reacciones químicas pueden ser reversibles o irreversibles, algunas reacciones químicas simplemente ocurren en una dirección hasta que los reactivos se terminan a estas reacciones se les conoce como irreversibles. Sin embargo, otras reacciones se clasifican como reversibles. Las reacciones reversibles suceden en dirección hacia adelante y hacia atrás

**Las reacciones exotérmicas liberan energía en forma de calor, mientras que las endotérmicas absorben energía. Estas propiedades afectan la temperatura del entorno y son clave en aplicaciones prácticas, como la síntesis de compuestos o procesos industriales.**

**Las leyes de conservación, como la ley de conservación de la masa, establecen que la masa total de los reactivos es igual a la masa total de los productos en una reacción química. Estas leyes son pilares fundamentales que rigen el comportamiento de las sustancias en procesos químicos.**

**Los compuestos inorgánicos abarcan una amplia gama de sustancias que no contienen enlaces carbono-hidrógeno. La nomenclatura sistemática es crucial para nombrar estos compuestos, permitiendo una comunicación precisa en el ámbito científico.**

**La nomenclatura de compuestos inorgánicos sigue reglas específicas para nombrar y representar las sustancias químicas. Entender esta nomenclatura facilita la identificación de los elementos presentes y su disposición en la estructura molecular.**

**Los compuestos inorgánicos desempeñan roles esenciales en la industria, la medicina y la vida cotidiana. Desde sales que mejoran la calidad del agua hasta compuestos utilizados en la fabricación de productos farmacéuticos, su importancia abarca diversos campos, influyendo en nuestro entorno y bienestar.**

**En resumen, el estudio de ecuaciones y reacciones químicas, los diferentes tipos de reacciones, las propiedades de reversibilidad, la liberación o absorción de energía, las leyes de conservación, y la nomenclatura e importancia de los compuestos inorgánicos son componentes esenciales para comprender y aplicar los principios fundamentales de la química.**

## CONCLUSION

**La nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos son elementos esenciales que otorgan una buena estructura al panorama de la química. La nomenclatura, al brindar un sistema claro y consistente, facilita la identificación y descripción precisa de los compuestos inorgánicos, permitiendo un buen entendimiento efectivo en el ámbito científico. La obtención de estos compuestos es un proceso intrincado que abarca diversas técnicas y métodos, desde la síntesis en laboratorio hasta la extracción de materiales naturales.**

**Ambos aspectos son esenciales para comprender y aplicar los principios químicos, ya que la capacidad de asignar nombres adecuados y conocer las rutas de obtención posibilita avances significativos en áreas tan diversas como la medicina, la industria y la investigación. En última instancia, la interconexión entre nomenclatura y obtención destaca la importancia de estos conceptos en el avance continuo de la ciencia química y su impacto en nuestra comprensión y manipulación del mundo que nos rodea.**

**BIBLIOGRAFIA :**

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/71267ead60a8bc3b33509cd66d134ea7.pdf>