



**Nombre de alumno:**  
Manne Fernanda Fernández

Solis

**Nombre del profesor:**  
María de los Ángeles Venegas

castro

**Nombre del trabajo:**

**Materia:**

Química

**Grado:**

1er cuatrimestre

**Grupo:**

Recursos humanos

# Nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos

## Ecuaciones y reacciones químicas

Una ecuación química es una forma resumida de expresar, mediante símbolos y fórmulas, una reacción química. En ella determinamos las sustancias reaccionantes, se predicen los productos y se indican las proporciones de las sustancias que participan en la reacción

- Reacción de síntesis

En los casos más simples, la reacción de síntesis son aquellas que ocurren cuando dos átomos o moléculas diferentes interactúan para formar una molécula o compuesto distinto

- Reacciones de Descomposición

La descomposición química es un proceso que experimentan algunos compuestos químicos en el que, de modo espontáneo o provocado por algún agente externo, a partir de una sustancia compuesta se originan dos o más sustancias de estructura química

- Reacciones de reemplazo simple

En una reacción de desplazamiento, un átomo de un compuesto se reemplaza por un átomo de otro elemento:  $A + BC \rightarrow AC + B$  La mayoría de las reacciones de desplazamiento se agrupan en tres subcategorías

- Reacciones de Combustión

La combustión, en sentido amplio, puede entenderse como toda reacción química, relativamente rápida, de carácter notablemente exotérmico, que se desarrolla en fase gaseosa o heterogénea con o sin manifestación de llamas o de radiaciones visibles

- Reacción de reducción de oxidación.

Reacción química que ocurre entre una sustancia oxidante y una sustancia reductora. Durante la reacción, la sustancia oxidante pierde electrones y la sustancia reductora gana electrones

# Nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos

## Ecuaciones y reacciones químicas

- Reacciones de doble desplazamiento

Las reacciones de desplazamiento doble tienen dos compuestos iónicos que son aniones o cationes intercambiables. Las reacciones de precipitación y de neutralización son dos tipos comunes de reacciones de desplazamiento doble

- Reacciones ácido-base

Una reacción ácido-base o reacción de neutralización es una reacción química que ocurre entre un ácido y una base. Existen varios conceptos que proporcionan definiciones alternativas para los mecanismos de reacción involucrados en estas reacciones, y su aplicación en problemas en disolución relacionados con ellas

### Reacciones Reversibles e irreversibles

Algunas reacciones químicas simplemente ocurren en una dirección hasta que los reactivos se terminan. Estas reacciones se conocen como irreversibles. Sin embargo, otras reacciones se clasifican como reversibles. Las reacciones reversibles suceden en dirección hacia adelante y hacia atrás

### Reacciones Exotérmicas y Endotérmicas

Una Reacción Endotérmica es una reacción química que absorbe energía en forma de luz o calor. En ella, la energía o entalpía de los reactivos es menor que la de los productos. Una Reacción Exotérmica es una reacción química que desprende energía en forma de luz o calor



# Nomenclatura y obtención de compuestos inorgánicos

## Ecuaciones y reacciones químicas

Ley de conservación de la materia

Ley de conservación de la materia, ley de conservación de la masa o ley de Lomonósov-Lavoisier es una ley fundamental de las ciencias. Fue elaborada independientemente por Mijaíl Lomonósov en 1748 y descubierta unos años después por Antoine Lavoisier en 1785

Compuestos Orgánicos

Compuesto orgánico o molécula orgánica es un compuesto químico que contiene carbono, formando enlaces carbono-carbono y carbono-hidrógeno. En muchos casos contienen oxígeno, nitrógeno, azufre, fósforo, boro, halógenos y otros elementos menos frecuentes en su estado natural

Compuestos Inorgánicos

En general, según este sistema de nomenclatura, los compuestos se nombran como sigue: nombre genérico + "de" + nombre del elemento específico + el estado de oxidación. A menos que se haya simplificado la fórmula, puede verse en el subíndice del otro elemento (en compuestos binarios y ternarios)

Compuestos inorgánicos importancia

Importancia de los Compuestos inorgánicos

Los compuestos inorgánicos son de gran importancia para los seres humanos ya que entre ellos se encuentran las sales minerales, el agua, y otros elementos que son importantes para procesos como la fotosíntesis, y diversos otros tipos de metabolismos