

02 03 2021  
Propósito: comprender que es la química inorgánica y las diferencias entre función química y grupo funcional.

## QUÍMICA INORGÁNICA

La química es la ciencia que estudia el comportamiento de la materia en el mundo. Esta a la vez se divide en varias ramas diferenciadas entre dos grandes ramas de la química orgánica e inorgánica.

→ Funciones Inorgánicas y grupos funcionales:

- La mayoría de las sustancias presentes en la naturaleza tienen distintas propiedades, estas propiedades dependen de su naturaleza.

- A partir de la fórmula molecular de las sustancias se pueden diferenciar unas de otras, ciertas sustancias químicas tienen propiedades parecidas, por ejemplo: Vinagre - Limón. A las similitudes que comparten las sustancias se le conoce como: **Función química.**

• **Función Química.**

Las funciones químicas son las familias

de compuestos que guardan similitudes entre sí, correspondientes a las propiedades físicas y químicas.

Los grupos funcionales o familias se clasifican en =

- Óxidos
- Hidróxidos
- Ácidos
- Sales

### • GRUPOS FUNCIONALES =

Un grupo funcional es un átomo o grupo de átomos que le da una característica especial a una sustancia.

## Función Química y Grupo Funcional =

✓ Óxidos grupo funcional oxígeno = (O)

✓ Ácidos grupo funcional hidrógeno = (H)

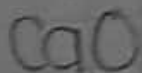
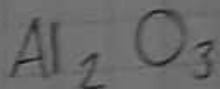
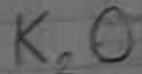
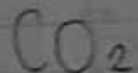
✓ Hidróxidos grupo funcional = (OH)

✓ Sales grupo funcional = (cation y anion)

# GRUPO FUNCIONAL

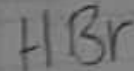
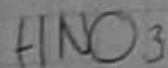
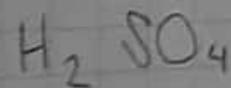
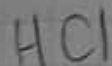
Átomo o grupo de átomos

Óxidos



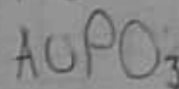
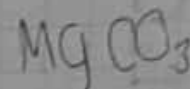
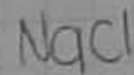
~~Oxígeno (O)~~

Ácidos



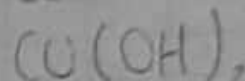
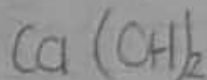
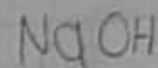
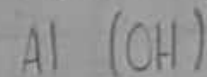
~~Hidrógeno (H)~~

Salas



~~Cation - Anion~~

Hidroóxidos



~~β. Hidroxilio~~

ESTADOS DE OXIDACIÓN - Es la cantidad de electrones que tiende a perder o ganar un átomo en una reacción química con otros átomos, para poder adquirir estabilidad química.

→ ACTIVIDAD MODULO - ESTADOS DE OXIDACIÓN -

