
	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA - Sabatino y Nocturno		Versión 01	Página 1 de 4

IDENTIFICACIÓN			
<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>			
<b>DOCENTE:</b> Natalia Ospina (Nocturna) Katherine Moreno (sabatino) Sugey Monroy (sabatino)		<b>NÚCLEO DE FORMACIÓN:</b> Técnico científico	
<b>CLEI:</b> 5	<b>GRUPOS:</b> 501,502,503,504,505,506, 507, 508	<b>PERIODO:</b> 2	<b>SEMANA:</b> 13
NÚMERO DE SESIONES:	FECHA DE INICIO:	FECHA DE FINALIZACIÓN:	
1	19/04/2021	24/04/2021	
<b>TEMA: FUNCIONES QUÍMICAS INORGÁNICAS</b>			



### PROPÓSITO

Al finalizar el trabajo de la siguiente guía de aprendizaje los estudiantes estarán en capacidad reconocer y diferenciar las principales funciones químicas inorgánicas.

### INTRODUCCIÓN

Los talleres con sus actividades desarrolladas deberán ser enviados al correo o WhatsApp del docente que dicta el componente técnico científico, en la respectiva jornada, con fecha máxima de entrega del **30 de abril**, especificando el clei, grupo y nombre completo del estudiante.

JORNADA	DOCENTE	CORREO	WHATSAPP
SABATINO 506,507,508	KATHERINE MORENO	adrianamoreno@iehectorabadgomez.edu.co	3108380528
NOCTURNA 501, 502	NATALIA OSPINA	Natalia.ospina2801@gmail.com	321 6438548
SABATINO 503, 504, 505	SUGEY MONROY	sugeymonroy@iehectorabadgomez.edu.co	3215458765

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA - Sabatino y Nocturno	Versión 01	Página 2 de 4	

## ACTIVIDAD 1 (INDAGACIÓN)

¿por qué crees que se oxidan los metales como los clavos que hay en la imagen?





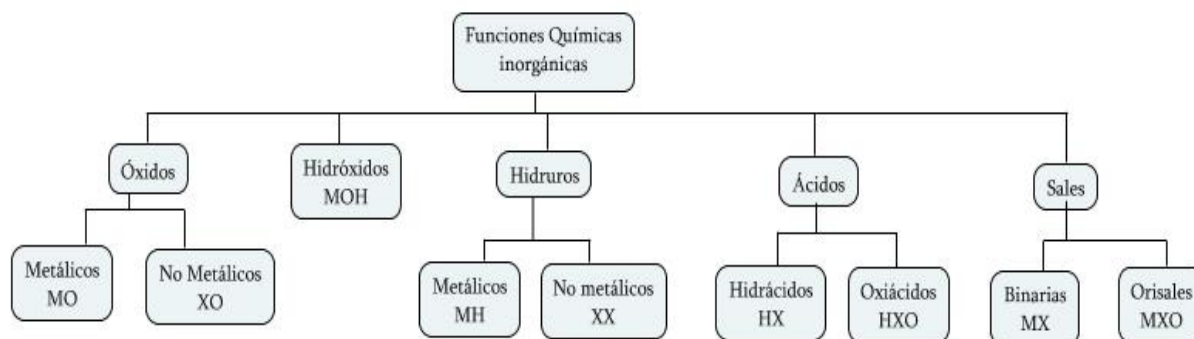
## ACTIVIDAD 2 (CONCEPTUALIZACIÓN)

### FUNCIONES QUÍMICAS INORGÁNICAS

**Una función química** es un grupo o familia de compuestos que tienen propiedades semejantes debido a que en su composición tienen un átomo o grupo de átomos característicos llamado grupo funcional.

**El grupo funcional** es un átomo o grupo de átomos que definen la estructura de una familia de compuestos y al mismo tiempo definen sus propiedades. Por ejemplo, en las bases o hidróxidos el grupo funcional es el OH- oxhidrilo, en los ácidos es el hidrógeno H. Las principales funciones químicas inorgánicas son: óxidos, anhídridos, ácidos, bases y sales.

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>		
	Proceso: <b>GESTIÓN CURRICULAR</b>	<b>Código</b>	
<b>Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA - Sabatino y Nocturno</b>	<b>Versión 01</b>	<b>Página 3 de 4</b>	



X : no metal    O : oxígeno  
 M : metal        H : hidrógeno

**Óxidos básicos** También llamados óxidos metálicos, que están formados por un metal y oxígeno. Ejemplos, el óxido plúmbico, óxido de litio.

**Óxidos ácidos** También llamados óxidos no metálicos, formados por un no metal y oxígeno. ejemplos, óxido hipocloroso, óxido selenioso.

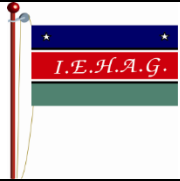

**Hidruros**, que pueden ser tanto metálicos como no metálicos. Están compuestos por un elemento e hidrógeno. Ejemplos, hidruro de aluminio, hidruro de sodio.

**Hidrácidos**, son hidruros no metálicos que, cuando se disuelven en agua, adquieren carácter ácido. Por ejemplo, el ácido yodhídrico.

**Hidróxidos**, compuestos formados por la reacción entre un óxido básico y el agua, que se caracterizan por presentar el grupo oxidrilo (OH). Por ejemplo, el hidróxido de sodio, o sosa cáustica. • **Oxácidos**, compuestos obtenidos por la reacción de un óxido ácido y agua. Sus moléculas están formadas por hidrógeno, un no metal y oxígeno. Por ejemplo, ácido clórico.

**Sales binarias**, compuestos formados por un hidrácido más un hidróxido. Por ejemplo, el cloruro de sodio.

**Oxisales**, formadas por la reacción de un oxácido y un hidróxido, como por ejemplo el hipoclorito de sodio

	<b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ</b>		
	<b>Proceso: GESTIÓN CURRICULAR</b>	<b>Código</b>	
<b>Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA - Sabatino y Nocturno</b>	<b>Versión</b> 01	<b>Página</b> 4 de 4	

### **ACTIVIDAD 3 (APLICACIÓN Y EVALUACIÓN)**

1. Consultar dos ejemplos de cada una de las funciones químicas mencionadas anteriormente, es decir, 2 ejemplos de óxidos básicos, 2 ejemplos de óxidos ácidos, 2 ejemplos de hidróxidos, 2 ejemplos de ácidos y 2 ejemplos de sales.
2. Consulte en qué consiste los siguientes sistemas de nomenclatura:
  - a. Sistema tradicional
  - b. Sistema Stock
  - c. Sistema binario

### **FUENTES DE CONSULTA:**

Santillana. (2010). Hipertexto química I. Bogotá: Santillana.