



Guía de trabajo del área : QUIMICA		Grado: 9
Nombre del docente: Nathaly Milanés Osorio		Email: nmilanesieelrecuerdo@gmail.com
Celular: 305 935 9538		
TEMAS Y/O SABER	DBA (APRENDIZAJES)	
Principios básicos de nomenclatura Inorgánica: función química, grupo funcional	Compara algunas teorías (Arrhenius, Brönsted – Lowry y Lewis) que explican el comportamiento químico de los ácidos y las bases para interpretar las propiedades ácidas o básicas de algunos compuestos.	

Metodología: analiza los saberes previos y resuelve de manera oral las preguntas hechas allí, esto no se debe transcribir en el cuaderno. Lee atentamente la siguiente explicación del tema y transcribe en tu cuaderno los conceptos y ecuaciones básicas, analiza y transcribe el ejemplo dado en la guía. Resuelve el taller en el cuaderno.

SABERES PREVIOS: ¿que son compuestos químicos?, de ejemplos de algunos compuestos químicos?

GUÍA N° 1: PRINCIPIOS BÁSICOS DE NOMENCLATURA:

- FUNCIÓN QUÍMICA:**

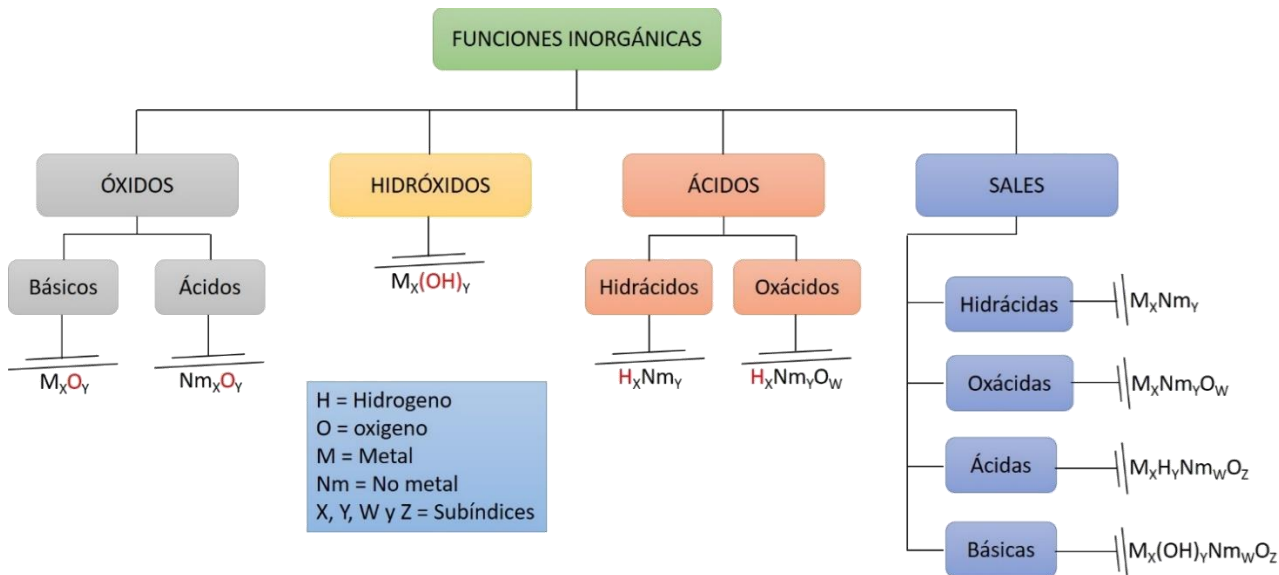
Se llama función química a un conjunto de compuestos o sustancias con características y comportamiento comunes.

- GRUPO FUNCIONAL:**

Es un átomo o grupo de átomos que le confieren a los compuestos pertenecientes a una función química, sus principales propiedades.

NOMENCLATURA INORGÁNICA:

- FUNCIONES INORGÁNICAS:**



- Resumen:**

<i>FUNCIONES INORGÁNICAS</i>			
<i>FUNCIÓN QUÍMICA</i>	<i>GRUPO FUNCIONAL</i>	<i>SUB FUNCIONES</i>	<i>TIPO DE MOLÉCULA</i>
ÓXIDOS	O	O. ÁCIDOS	BINARIAS
		O. BÁSICOS	
HIDRÓXIDOS	OH	N/A	TERNARIAS
ÁCIDOS	H	HIDRÁCIDOS	BINARIAS
		OXÁCIDOS	TERNARIAS
SALES	SIN GRUPO FUNCIONAL	HIDRÁCIDAS	BINARIAS
		OXÁCIDAS	TERNARIAS
		ÁCIDAS	CUATERNARIAS
		BÁSICAS	

EJEMPLOS:

1. Clasifica los siguientes compuestos como **óxido, hidróxido, ácido o sal**, según la función química a la cual pertenecen.
 - a. HCl (ácido)
 - b. KOH (hidróxido)
 - c. NaBr (sal)
 - d. H₂SO₄ (ácido)
 - e. Na₂O (óxido)
 - f. K₂Cr₂O₇ (sal)
 - g. Fe(OH)₃ (hidróxido)
 - h. CO₂ (óxido)
 - i. AlOH(NO₃)₂ (sal)
 - j. NaHCO₃ (sal)

Ver: <https://www.youtube.com/watch?v=8nJzuTQveKM>

ASESORIA: si tiene alguna duda o no entiende algo sobre esta guía, comuníquese con el número que aparece en la parte de arriba”.

TALLER

1. Clasifica los siguientes compuestos como **óxido, hidróxido, ácido o sal**, según la función química a la cual pertenecen.

CrI ₃	
Ca(OH) ₂	
NaHSO ₄	
MgO	
ClO ₂ ⁻	
HIO ₃	
Cu ₂ O	
Cd(ClO ₄) ₂	
NI ₃	
H ₂ SO ₄	
SO ₃	
H ₂ O	
K ₂ Cr ₂ O ₇	
HBr	
CO	
ZnS	
Ca ₃ N ₂	
Hg(NO ₃) ₂	
PtF ₂	
OCl ₂	
SnO ₂	
Cr(OH) ₂	

