



| | | |
|---|---|--|
| Guía de trabajo del área : QUIMICA | | Grado: 9 |
| Nombre del docente: Nathaly Milanés Osorio Celular: 305 935 9538 | | Email: nmilanesieelrecuerdo@gmail.com |
| 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:**

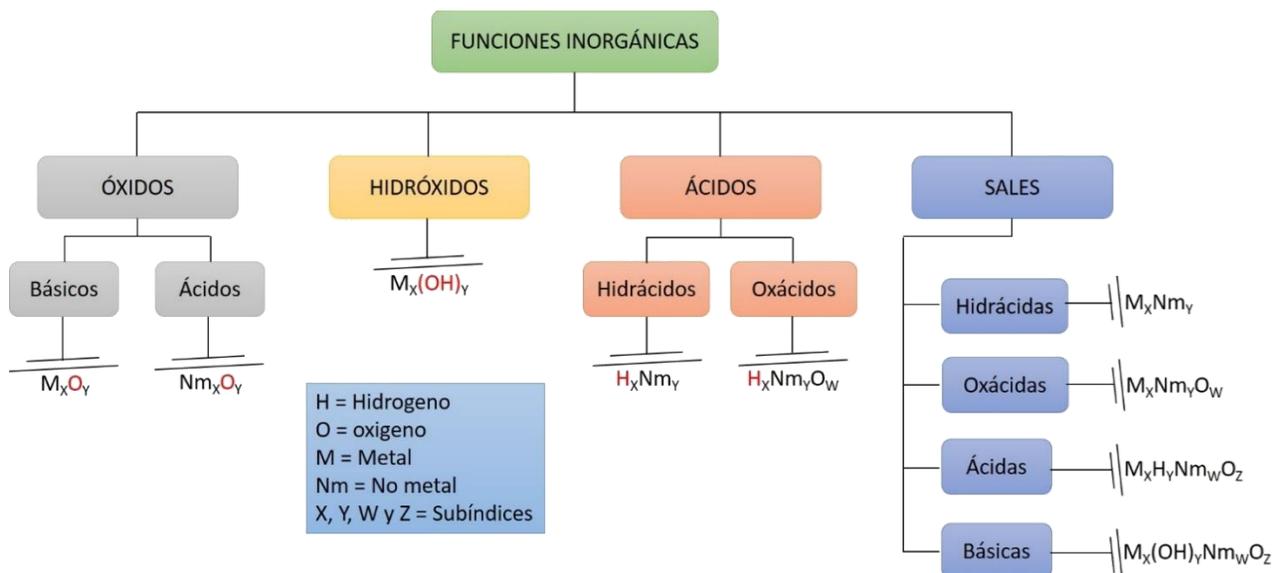
Se llama función química a un conjunto de compuestos o sustancias con características y comportamiento comunes.

- 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 | |

