**GUÍA DE TRABAJO EN CLASES**

**Clasificando Óxidos, Hidróxidos, Ácidos, Hidruros y Sales**

**Introducción:**

La nomenclatura corresponde a las reglas acordadas por los científicos para nombrar de modo inequívoco los diferentes compuestos.

Las diversas nomenclaturas coexisten y es necesario conocerlas para sin importar la que se aplique, podamos reconocer el tipo de compuesto al que hace mención.

**Instrucciones generales:**

 **PRIMERA PARTE**

Para abordar los tres tipos de nomenclatura más comunes, el curso se divide en nueve grupos, correspondiéndole investigar sobre la misma nomenclatura a tres de ellos.

Cada grupo resume las características principales de la nomenclatura asignada: Stock, Tradicional o IUPAC.

Al término de la investigación se reagrupan 3 de los grupos, de tal forma que tengan la información de los tres tipos de nomenclatura.

Por último, los grupos finales se dedican a completar el siguiente cuadro comparativo de las diferentes nomenclaturas.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| TIPO de COMPUESTO | **Ejemplo** | **N. Stock** | **N. IUPAC** | **N. Tradicional** |
| Sal común | **NaCl** | **Cloruro de sodio (I)** | **Monocloruro de sodio** | **Cloruro sódico** |
| Óxido metálico |  |  |  |  |
| Óxido no metálico |  |  |  |  |
| Hidrácido |  |  |  |  |
| Hidruro metálico |  |  |  |  |
| Hidruro no metálico |  |  |  |  |
| Sales binarias |  |  |  |  |
| Hidróxido |  |  |  |  |
| Oxiácido |  |  |  |  |
| Oxisal |  |  |  |  |

**SEGUNDA PARTE**

Presentar y exponer ante el curso la información obtenida a través de un afiche, poster u otra herramienta expositiva de un ejemplo de óxido, hidróxido, ácido, hidruro o sal que sea utilizada por los organismos como material indispensable para su vida.

El material a exponer debe incluir:

* La reacción química de formación
* La estructura de Lewis del compuesto
* El o los nombres que recibe de acuerdo a las diferentes nomenclaturas
* Las propiedades físicas y químicas más relevantes.
* La función que cumple en el organismo.