

**Materia: Química**

**Matrícula: BEO4205**

**Actividad: 3 nomenclatura de química inorgánica**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Tipos de nomenclatura inorgánica** | | |
| **Nomenclatura sistemática (o estequiometria):** | **Nomenclatura de Stock:** | **Nomenclatura tradicional:** |
| Está basada en nominar a las sustancias mediante la utilización de prefijos con números griegos. Dichos prefijos nos indican la atomicidad que posea la molécula, o lo que es lo mismo, el número de átomos del mismo elemento que se encuentren en la molécula.  **Ejemplo:**  **CO = monóxido de carbono** | En este tipo de nomenclatura se nombran los compuestos finalizándolos con la valencia indicada en números romanos, colocados generalmente como subíndices.  **Ejemplo: Sulfuro de hierro (III) = Fe2S3** | También conocida como nomenclatura clásica, se emplea indicando la valencia del elemento a través de prefijos y sufijos que acompañan al nombre del elemento. Cuando el elemento a tratar sólo posee una valencia, se utiliza el prefijo –ico, pero cuando tiene dos valencia, se utilizan los prefijos –oso (para la valencia menor) e –ico (para la mayor). En cambio, cuando el elemento tiene tres o cuatro valencia:   * Hipo- …-oso * …-oso * …-ico * Per-…-ico   **Ejemplos:**  **Óxido permangánico = Mn2O7** |