

**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** |