|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **TALLER 1: NOMENCLATURA DE ÓXIDOS**  **QUÍMICA INORGÁNICA** | | | | GetAttachment  I.E.Alvaro Echeverry Perea |
| Código: FO.M.GA.04 | VERSION 01 | Fecha: | Paginación  1 DE 1 |
| Docente: MSc. Walter Spencer Viveros | | TEMA: Nomenclatura | Grado: Décimo |
| Competencia: | | | Indicadores de desempeño: | | |

1. Ubica los estados de oxidación de cada de los átomos en la molécula:

a. H2SO4 b. H3PO4 c. HNO2 d. HNO3 e. HClO4

2. Nombre los siguientes óxidos por los tres sistemas de nomenclatura:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| COMPUESTOS | NOMENCLATURA STOCK | NOMENCLATURA SISTMÁTICA | NOMECLATURA TRADICIONAL O CLASICA | Óxido metálico | Óxido no metálico |
| NO2 |  |  |  |  |  |
| BeO |  |  |  |  |  |
| CO2 |  |  |  |  |  |
| CoO |  |  |  |  |  |
| Co2O3 |  |  |  |  |  |
| Ni2O3 |  |  |  |  |  |
| I2O |  |  |  |  |  |
| I2O3 |  |  |  |  |  |
| SO3 |  |  |  |  |  |
| P2O3 |  |  |  |  |  |
| P2O |  |  |  |  |  |
| P2O5 |  |  |  |  |  |
| CaO |  |  |  |  |  |
| SO2 |  |  |  |  |  |
| N2O5 |  |  |  |  |  |
| Cu2O |  |  |  |  |  |
| CuO |  |  |  |  |  |
| B2O5 |  |  |  |  |  |
| Cs2O |  |  |  |  |  |
| Al2O3 |  |  |  |  |  |