Formulación y Nomenclatura lnorgánica: ÓXIDOS

Completa la siguiente tabla:

Departamento de Física y Química

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **N°** | **Fórmula** | **Nomenclatura estequiométrica (sistemática)** | **Nomenclatura de Stock** |
| 1 | K2O |  |  |
| 2 | SrO |  |  |
| 3 | Al2O3 |  |  |
| 4 | CO2 |  |  |
| 5 | SnO |  |  |
| 6 | PbO2 |  |  |
| 7 | N2O |  |  |
| 8 | SO3 |  |  |
| 9 | O5Br2 |  |  |
| 10 | CoO |  |  |
| 11 | Fe2O3 |  |  |
| 12 | AgzO |  |  |
| 13 | CO |  |  |
| 14 | TeO2 |  |  |
| 15 |  | Óxido de calcio |  |
| 16 |  | Óxido de disodio |  |
| 17 |  | Trióxido de dicloro |  |
| 18 |  | Dióxido de estaño |  |
| 19 |  | Monóxido de cobre |  |
| 20 |  | Trióxido de dioro |  |
| 21 |  | Monóxido de dimercurio |  |
| 22 |  | Pentáoxido de dinitrógeno |  |
| 23 |  | Dióxido de selenio |  |
| 24 |  | Heptaóxído de diyodo |  |
| 25 |  | Trióxido de cromo |  |
| 26 |  | Pentaóxido de difósforo |  |
| 27 |  |  | Oxido de rubidio |
| 28 |  |  | Óxido de oro(I) |
| 29 |  |  | Óxido de níquel(II) |
| 30 |  |  | Óxido de mercurio(I) |
| 31 |  |  | Óxido de azufre(VI) |
| 32 |  |  | Óxido de magnesio |
| 33 |  |  | Óxido de arsénico(III) |
| 34 |  |  | Óxido de te1uro(II) |
| 35 |  |  | Óxido de antimonio(V) |
| 36 |  |  | Óxido de manganeso(IV) |
| 37 |  |  | Óxido de platino(IV) |
| 38 |  |  | Óxido de cobre(I) |