1. Basándose en los ejemplos de la tabla realizar el taller planteado en la hoja 2 en el cuaderno.

2. Si tiene alguna duda sobre como nombrar algún compuesto o plantear alguna fórmula química, copiar la formula o el nombre de este y dejar el espacio para solucionarlo durante la socialización

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nomenclatura inorgánica: Hidróxidos, Hidrácidos, Óxidos | | | | | | |
| **Stock:** Se escribe la valencia del otro elemento entre paréntesis y en romano. | | | **Sistemática:** si el otro elemento tiene dos números de oxidación se utilizan los sufijos OSO para el menor e ICO para el mayor. Si tiene más de dos números de oxidación se utilizan los prefijos HIPO para el menor de todos e HIPER para el mayor de todos | | | **Tradicional:** Se anteponen los prefijos mono (1), di (2), tri (3), tetra (4), penta (5), hexa (6), hepta (7), octa (8), nona (9), deca (10), para incicar el número de elementos de cada átomo presente en el compuesto. |
| Hidróxidos: Se forman cuando un oxido básico reacciona con agua. En su fórmula química está presente un metal y un grupo hidroxilo (OH) | | | | | | |
| Li+1 | (OH)-1 | LiOH | | Hidróxido de litio (I) | | |
| Fe+2 | (OH)-1 | Fe (OH)2 | | Hidróxido de hierro (II) | | |
| Fe+3 | (OH)-1 | Fe (OH)3 | | Hidróxido de hierro (III) | | |
| Ácidos hidrácidos: Se forman por la reacción de un no metal de los grupos VI y VII con hidrógeno | | | | | | |
|  |  |  | | Gaseoso | En disolución | |
| H+1 | F-1 | HF | | Fluoruro de hidrogeno | Ácido fluorhídrico | |
| H+1 | Cl-1 | HCl | | Cloruro de hidrogeno | Ácido clorhídrico | |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Óxidos básicos | | | Son combinaciones de un elemento metálico con oxígeno. Se nombra como oxido de | | |
| **Elemento y numero de oxidación** | | | **Stock** | **Sistemática** | **Tradicional** |
| Ba+2 | O-2 | Ba2O | Oxido de bario (II) | Oxido bárico | Monóxido de bario |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Óxidos Anhídridos | | | Son combinaciones de un elemento no metálico con oxígeno. | | |
| C+2 | O-2 | CO | Oxido de carbono (II) | Monóxido de carbono | Anhídrido carbonoso |

**Taller de nomenclatura: óxidos, hidróxidos, hidrácidos**

1. Llenar la siguiente tabla para los compuestos planteados

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Nomenclatura  tradicional | Nomenclatura Stock | Nomenclatura sistemática |
| CuO | Monoxido de cobre | Oxido de cobre II | Oxido cuprico |
| Cu2O | Monoxido de dicobre | Oxido de cobre I | Oxido cuproso |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

MgO PbO2 Hg2O PbO HgO CrO CuO Cu2O PtO PtO2 Ni2O3

NiO SnO SnO2 N2O NO N2O3 N2O4 NO2 N2O5 Br2O Br2O3

ClO2 SO2 SO3 CO2

2. Plantear la fórmula química para los siguientes compuestos

Óxido de titanio (IV): Óxido de cobre (II): Óxido de calcio:

Óxido de sodio: Óxido férrico: Óxido auroso:

Heptaóxido de dimanganeso: Óxido de fósforo (III):

Pentaóxido de difósforo: Óxido de boro: Trióxido de diyodo:

Óxido de selenio (VI):

Óxido de arsénico (III): Trióxido de difósforo: Óxido de yodo (V):

3. Llenar la siguiente tabla para los compuestos planteados

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Nomenclatura tradicional | Nomenclatura Stock | Nomenclatura sistemática |
| Fe(OH)2 | Dihidróxido de hierro | Hidróxido de hierro II | Hidróxido ferroso |
| NaOH | Hidróxido de sodio | Hidróxido de sodio I | Hidróxido sódico |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |

Fe(OH)2  NaOH Al(OH)3 Hg(OH)2 KOH Pb(OH)4 Be(OH)2

Zn(OH)2 CuOH Co(OH)3 Ba(OH)2 AuOH Pt(OH)4 Ca(OH)2

Au(OH)3 Pb(OH)2 AgOH

3. Plantear la fórmula de:

Hidróxido de sodio Dihidróxido de calcio Dihidróxido de hierro

Trihidróxido de hierro Dihidróxido de cadmio Hidróxido de amonio

4. Plantear el nombre de los siguientes compuestos en disolución acuosa (en forma de acido hidracido)

HCl HBr HI H2S H2Se H2Te HCN