ACTIVIDADES DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

“HIDRÓXIDOS O BASES”

1. Plantear la formula molecular de los siguientes óxidos y clasificarlos en ácidos o básicos según corresponda:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Catión**  | **Anión** | **Formula** |
| Na+1 | (OH)- | Na(OH) |
| Zn+2 |  |
| Ba+2 |  |
| Al+3 |  |
| Au+1 |  |
| Ni+3 |  |
| Ca+2 |  |
| Ag+1 |  |
| Sc+3 |  |
| Ni+2 |  |
| Hg+2 |  |
| Li+1 |  |

1. Completar el siguiente cuadro según corresponda:

|  |  |
| --- | --- |
| **FORMULA** | **NOMENCLATURAS** |
| **TRADICIONAL** | **ATOMICIDAD** | **STOCK** |
|  | Hidróxido cuproso |  |  |
|  |  | Dihidroxido de niquel |  |
|  | Hidróxido niquelico |  |  |
|  |  |  | Hidróxido de aluminio (III) |
| Fe(OH)2 |  |  |  |
|  |  |  | Hidróxido de cadmio (II) |
|  | Hidróxido de berilio |  |  |
|  | Hidróxido plúmbico |  |  |
| Au(OH)3 |  |  |  |
|  |  | Dihidroxido de cobre |  |
| Mg(OH)2 |  |  |  |
|  |  | Trihidroxido de cobalto |  |

1. Plantear y balancear la ecuación química correspondiente, luego escribir los nombres correspondientes:
2. SrO SrO + H2O 🡪 Sr(OH)2

Hidróxido de estroncio

Dihidroxido de estroncio

hidroxido de estroncio (II)

1. Rb2O
2. SnO
3. PbO2
4. Ni2O3
5. SnO
6. K2O
7. BeO

Enlace:

<https://youtu.be/kGBZ051oK58>