ACTIVIDADES DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

“ÓXIDOS”

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

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Catión** | **Anión** | **Formula** | **Clasificación** |
| Na+1 | O-2 | Na2O | Óxido Básico |
| Cl+7 |  |  |
| Ba+2 |  |  |
| Al+3 |  |  |
| Au+1 |  |  |
| N+5 |  |  |
| C+4 |  |  |
| Br+5 |  |  |
| Sc+3 |  |  |
| Ni+2 |  |  |
| Hg+2 |  |  |
| I+1 |  |  |

1. Completar el siguiente cuadro según corresponda:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **E.O** | **FORMULA** | **NOMENCLATURAS** | | |
| **TRADICIONAL** | **ATOMICIDAD** | **STOCK** |
| C+2 | CO | Óxido carbonoso | Monóxido de carbono | Óxido de carbono (I) |
| Hg+1 |  |  |  |  |
|  | Cl2O5 |  |  |  |
|  |  | Óxido Plumbico |  |  |
|  |  |  | Monoxido de plomo |  |
|  |  |  |  | Óxido de berilio (II) |
|  | MgO |  |  |  |
|  |  | Óxido perbrómico |  |  |
|  |  |  |  | Óxido de cloro (I) |
| N+5 |  |  |  |  |
|  |  | Óxido fosfórico |  |  |
|  |  |  |  | Óxido de potasio (I) |

1. Plantear y balancear la ecuación química correspondiente, luego escribir los nombres correspondientes:
2. C+4 C + O2 🡪 CO2

Óxido carbónico

Dióxido de carbono

Óxido de carbono (IV)

1. Rb:
2. P+3
3. Al
4. Zn
5. I+5
6. Cl+3
7. Sr
8. S+6
9. S+4
10. Au+1

Enlace 1: (óxidos básicos)

<https://youtu.be/fbkUx7eXWb8>

Enlace 2: (óxidos ácidos)

<https://youtu.be/dmMqG5AnMxQ>