ESTADOS DE OXIDACIÓN Y OXIDOS

NOMBRE:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ GRUPO:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

TALLER 1

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 |  | **Asignar los números de oxidación a los siguientes compuestos:**Li2ONaNO3HBrHClOH3PO4 KI, H2O2KHBa(OH)2H2CO3  Na2SO4 |
| 2 |  | Calcular el número de oxidación del N en cada uno de los siguientes casos:N2O, N2, NaNO3, NO2-,  N2O4, N2O5 , NO3-,N2O3, NO, HNO2, NH4+, NH3 |
| 3 |  | Escribir los oxidos correspondientes apra cada uno de los siguientes iones

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| +1Li | +2Ca | +3Al | +2Co | +3Co | +2Pb | +4Pb | +1Au | +3Au | +3Cr | +6Cr | +4Mn |

 |
| 4 |  | ESCRIBIR LOS OXIDOS CORRESPINDIENTES Y SU NOMBRE PARA LOS SIGUIENTES NO METALES

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| +2C | +4C | +1N | +2N | +3N | +4N | +5N | +4S | +6S | +7Cl | +5I | +1Br |

 |
|  | 5 | **De la siguiente lista te será asignado un compuesto inorgánico, encierralo en un circulo y debes consultar sus propiedades quimicas y físicas, al igual que sus usos, peligros etc… en parejas cada uno asumirá un rol. el entrevistador y el experto. Elaboran un guíon de preguntas y respuestas y se realiza una grabación de voz que no exceda los 3 min. (contarán para esta actividad con la asesoría y la nota de la docente de Tecnología)** |

H2SO4 - NH3 – HCL – KCl – MgCl2 – Na2CO3 – NaOH – H3PO4 – KNO3 – HNO3 – H2O2 – Ca(OH)2 – HF – Na2SO4 – CO2 – Química inorgánica – H20 – Al2O3 – AgI – Sn – NaF.