ESTADOS DE OXIDACIÓN Y OXIDOS

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

TALLER 1

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 |  | **Asignar los números de oxidación a los siguientes compuestos:**  Li2O  NaNO3  HBr  HClO  H3PO4  KI, H2O2  KH  Ba(OH)2  H2CO3  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  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | +1 Li | +2 Ca | +3 Al | +2 Co | +3 Co | +2 Pb | +4 Pb | +1 Au | +3 Au | +3 Cr | +6 Cr | +4 Mn | |
| 4 |  | ESCRIBIR LOS OXIDOS CORRESPINDIENTES Y SU NOMBRE PARA LOS SIGUIENTES NO METALES  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | +2 C | +4 C | +1 N | +2 N | +3 N | +4 N | +5 N | +4 S | +6 S | +7 Cl | +5 I | +1 Br | |
|  | 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.