



QUÍMICA NOVENO

Apreciado estudiante, debes desarrollar el presente taller y entregarlo en la clase del día: (11 de julio). Recuerda que es un requisito para poder presentar las recuperaciones y una oportunidad de identificar tus debilidades y fortalezas frente a la asignatura.

ESTUDIANTE:

MAESTRO(A):

Grado: _____

Lee con atención los siguientes ejercicios y resuélvelos, no olvides escribir el procedimiento que justifique cada resultado.

1. Escribe la fórmula y su respectiva reacción química de los óxidos que forman los siguientes iones: Mg(II) / Ag (I) / Pb (IV) / Br (I) / Cl (III) / Zn (II) / Fe (III) Cu (II) / I (VII) / Br (V) / S (VI)
2. Nombra los óxidos que obtuviste en el ejercicio anterior por, al menos dos nomenclaturas distintas.
3. Escriba la fórmula y reacción química correspondiente, indicando el número de oxidación en que actúa cada elemento:
Óxido hipoyodoso, Óxido de cadmio, Óxido fosforoso, Monóxido de dilitio, Óxido potásico, Óxido de estaño (IV), Dióxido de carbono, Óxido de plomo (II). Heptaóxido de dibromo, Óxido de cromo (VI)
4. Formular y escribir la respectiva ecuación química balanceada los hidróxidos de los siguientes iones:
Mg (II) / Ag (I) / Pb (IV) / Zn (II) / Fe (III) / Cu (I) / Au (III) Li (I) / Sn (IV) / Ba (II) / Ni (III)
5. escribí la fórmula de los siguientes hidróxidos: Hidróxido de potasio, Hidróxido cálcico, Hidróxido ferroso, Hidróxido de sodio, Hidróxido de zinc, Hidróxido cúprico, Hidróxido níqueloso, Hidróxido cobáltico, Hidróxido de magnesio
6. Define propiedades periódicas como energía de ionización, electronegatividad, radio atómico y afinidad electrónica, estableciendo cuál es su tendencia en la tabla periódica.