

INSTITUCIÓN EDUCATIVA DEPARTAMENTAL MONSEÑOR AGUSTÍN GUTIÉRREZ
ÁREA DE CIENCIAS NATURALES- QUÍMICA 10
PLAN DE MEJORAMIENTO

Gloria Inés Dávila Ríos. Docente

RESOLVER TODOS LOS PUNTOS Y PRESENTAR EN HOJAS TAMAÑO CARTA CUADRICULADAS DEBIDAMENTE ENGANCHADAS

1. Escribir la fórmula para los siguientes compuestos:
 Óxido de cloro (V), hidróxido de sodio, nitrito de sodio, ácido hipocloroso, sulfato de potasio, fosfato de litio, hidróxido férrico, óxido de cromo (III), clorato cuproso, nitrato de sodio, hidróxido níquelico, óxido de sodio, cloruro de hierro (III).
2. Dar los nombres a los siguientes compuestos:
 CO_2 , NaF , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, H_2SO_4 , HBr , NaCl , KMnO_4 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, FeO , Cr_2O_3 , H_2S , HgCl , PbO , NaOH , CaSO_4 , $\text{Al}(\text{OH})_3$,
3. Escribir las fórmulas de:
 - a. sulfato mercurioso
 - b. hidróxido de calcio
 - c. ácido fluorhídrico
 - d. óxido de sodio
 - e. trióxido de ditalio
 - f. hipoclorito de sodio
4. Escribir los nombres de:
 - a. FeO
 - b. H_2SO_4
 - c. KCl
 - d. $\text{Al}(\text{OH})_3$
 - e. $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
 - f. CO_2
5. Clasifique los compuestos de los puntos 4 y 5 según sean:
 - a. hidróxidos
 - b. óxidos ácidos
 - c. óxidos básicos
 - d. ácidos hidrácidos
 - e. ácidos oxácidos
 - f. sal oxisal
6. Teniendo en cuenta la relación de las funciones, a partir de los siguientes parejas formar las sales correspondientes.

a.	$\text{O}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow$	$\text{O}_2 + \text{Cu} \rightarrow$
b.	$\text{O}_2 + \text{K} \rightarrow$	$\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow$
c.	$\text{I}_2 + \text{O}_2 \rightarrow$	$\text{O}_2 + \text{Pb} \rightarrow$

RELACIÓN ENTRE FUNCIONES

