

**COLEGIO NACIONES UNIDAS IED. ÁREA DE CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTA.
TALLER DE PREPARACIÓN GRADO ONCE. DOCENTE HEISEL QUESADA**

I. Completa las siguientes reacciones y escribe al frente que clase de función inorgánica se forma:

1. $Mg + \underline{\hspace{1cm}} \rightarrow MgO$
2. $\underline{\hspace{1cm}} + \underline{\hspace{1cm}} \rightarrow Be(SO_4)_2 + \underline{\hspace{1cm}}$
3. $H_2 + As \rightarrow \underline{\hspace{1cm}}$
4. $Au(OH)_3 + HCl \rightarrow \underline{\hspace{1cm}} + \underline{\hspace{1cm}}$
5. $\underline{\hspace{1cm}} + \underline{\hspace{1cm}} \rightarrow Br_2O_5$
6. $\underline{\hspace{1cm}} + \underline{\hspace{1cm}} \rightarrow HSbO_3$
7. $\underline{\hspace{1cm}} + \underline{\hspace{1cm}} \rightarrow FeS + \underline{\hspace{1cm}}$
8. $\underline{\hspace{1cm}} + \underline{\hspace{1cm}} \rightarrow Ta(OH)_5$
9. $HgO + H_2O \rightarrow \underline{\hspace{1cm}}$
10. $N_2O_3 + H_2O \rightarrow \underline{\hspace{1cm}}$

II. Clasifica los siguientes compuestos inorgánicos en la tabla según corresponda:

HNO_3 , CO , $Ca(NO_3)_2$, $CuOH$, $Ti(OH)_3$, $HClO_4$, BaO , $OsBr_5$, PbO , $FrNO_3$, H_2S , Sb_2O_3 , $RaSb_2$, HBr , $AuClO_2$, Ag_2O , HIO_3 , $NiCl$, $Th(OH)_4$, At_2O_5 , TcO_2 , $Sr(BrO_2)_2$, H_2CO_2 , SO , H_2SeO_3 , $La(OH)_3$, $ThCl_4$, PdO_2 , HPO_3 , TeO , $Re(OH)_3$, HAt , $CdCO_3$, $Ac(AtO)_3$, $Mo(OH)_5$. Completa la tabla con otros ejemplos

Óxido básico	Óxido ácido	Ácido hidrácido	Ácido oxácido	hidróxido	Sal haloidea	Sal oxisal

III. Realiza un mapa conceptual de las funciones inorgánicas

IV. Realiza todas las reacciones de formación de compuestos inorgánicos para las siguientes parejas de elementos:

1. Nd - At
2. Rf - Po
3. Ir - Cl
4. Tc - P
5. Pa - As

V. Nombra según la IUPAC, todos los compuestos inorgánicos mencionados en este taller