FUNDACION EDUCATIVA DE MONTELIBANO DEPARTAMENTO DE CIENCIAS NATURALES TRABAJO DE AFIANZAMIENTO			
Nombre		9°	Fecha

Los compuestos inorgánicos se identifican estructuralmente por la distribución de los elementos en su fórmula química

Oxido básico	Oxido ácido	Hidróxido	Oxácido	Hidrácido	Oxisal	Sal binaria
MO	**XO**	**MOH**	**HXO**	**HX**	**MXO**	**MX**

Utilizando esta información coloca el nombre a cada uno de los siguientes compuestos

1. Sulfato Plumbico _____
2. Hidróxido auroso _____
3. Cloruro de fosforo III _____
4. Oxido ferroso _____
5. monóxido de carbono _____
6. Acido Iohidrico _____
7. ácido cloroso _____
8. Dihidroxido de mercurio _____
9. monóxido de zinc _____
10. Oxido de calcio _____
11. Hiposulfito de potasio _____
12. fluoruro de plata _____

II. selecciona dos fórmulas por función, escríbelas en la tabla aquí relacionada y asígnale el nombre correspondiente.

KBr - $CsIO_3$ - $HBrO$ - NO - $Mg(OH)_2$ - H_2S - $Fe(NO_3)_2$ - HF - $NaClO$ - CO_2 - KCl - $LiOH$ - Ni_2O_3 - $BeSe$ - HIO_3
$Co(OH)_2$ - Mn_2O_3 - H_3PO_4 - $Cu(OH)_2$ - H_2SO_3 - $Zn(OH)_2$ - HBr - $AgNO_3$ - HNO_3 - SnO_2 - Cl_2O_5 - - H_2S -
$Sn(OH)_2$ - H_2SO_3 - $CaCO_3$ - HCl - $MgCl_2$ - Au_2S_3

Formula	Nombre	Formula	Nombre