UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL "SANTA MARIANA DE JESÚS"
Riobamba-Ecuador

"Ser firme en sus propósitos, leal en sus sentimientos y que la verdad habite en los labios" **(Mercedes de Jesús Molina)**

PRIMEROS

EVALUACION DE CONOCIMIENTOS

NOMBRE Y APELLIDO _____ **PARALELO** _____

1.- CONTESTE LO QUE CORRESPONDA (1pto)

1.- Anote los estados de oxidación y los nombres de los siguientes elementos:

Nota: coloque por ejemplo: Ca **calcio +2 ; Pb plomo +2+4 sin espacios y con minúsculas**

Na_____ B_____Sb_____Fe_____As_____

N_____Cs_____S_____Sn_____K_____

COMPLETE LO SIGUIENTE (1pto)

2.- Los óxidos básicos se forma:

Coloque por ejemplo para la formación de ácidos hidrácidos **H + no metal VI VII esta es la mejor manera para que el sistema no le ponga una mala nota .**

b.- Los hidróxidos se forman:

3.- COMPLETE CON LO QUE CORRESPONDA

Ponga el nombre del compuesto donde este la formula y donde este el nombre coloque la formula.

El nombre lo puede poner en letras minúsculas y la formula como se debe no coloque estados de oxidación .

$Fe_2(HPO_4)_3$	**$KNaCO_3$**	**MANGANATO DE HIDROGENO**	**OXIDO SALINO DE ORO**
AMONIACO	**HIDRURO ESTANOSO**	**Sulfato de cromo(III)**	**SULFURO DE CARBONO**
DIHIDRURO DE BARIO	**Al_2O_3**	**$Ni(OH)_2$**	**OXIDO DE AZUFRE VI**

LIVEWORKSHEETS

$(NH_4)_2S$	**ANHIDRIDO NITROSO**	$HClO_2$	**OXIDO CUPROSO**
FOSFATO COBALTICO NIQUELICO	MnO_2	**ANHIDRIDO PERCLORICO**	**NITRATO DE BARIO CUPROSO**
$Zn(OH)_2$	$Ni(HSeO_4)_2$	Carbonato de litio	**CLORURO DE SILICIO**

LIVEWORKSHEETS