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