



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 .

$\text{Fe}_2(\text{HPO}_4)_3$	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	$\text{Ni}(\text{OH})_2$	OXIDO DE AZUFRE VI



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)

$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	ANHIDRIDO NITROSO	HClO_2	OXIDO CUPROSO
FOSFATO COBALTICO NIQUELICO	MnO_2	ANHIDRIDO PERCLORICO	NITRATO DE BARIO CUPROSO
$\text{Zn}(\text{OH})_2$	$\text{Ni}(\text{HSeO}_4)_2$	Carbonato de litio	CLORURO DE SILICIO