



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.- ESCOJA LO QUE CORRESPONDA

a.- Determine el estado de oxidación de los elementos no metálicos que participan en los siguientes compuestos. Seleccione la respuesta correcta.

$(\text{NO}_2)^{-1}$ $(\text{ClO}_3)^{-1}$ $(\text{FO})^{-1}$ $(\text{OH})^{-1}$

- a) +4, +5, -1, +4,
- b) +3, +5, -1, +1,
- c) +3, +5, +1, +1,
- d) +6, +2, +1, +5,

b.- Como se forma las sales neutras:

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 .

2.- CONTESTE LO QUE CORRESPONDA (1pto)

Anote los estados de oxidación y los nombres de los siguientes elementos:

Li _____ Br _____ Rb _____ Ta _____ Pb _____
N _____ Cs _____ S _____ Sn _____ Mn _____

3.- COMPLETE CON LO QUE CORRESPONDA

Ponga la el símbolo químico y los estados de oxidación formula química de los siguientes compuestos

El nombre lo puede poner en letras minúsculas, sin tildes y la formula como se debe, no coloque estados de oxidación, ponga entre paréntesis los radicales si desea.

POR EJEMPLO ácido sulfúrico el nombre y la formula H_2SO_4 y si tiene radical coloque entre paréntesis

$\text{Ni}(\text{HFe}_2\text{O}_7)_3$	FOSFATO AURICO DE LITIO	SULFURO DE CADMIO	$\text{Fe}(\text{HTeO}_4)_2$
$(\text{Ca})_3\text{PO}_4$	Mn_2S_3	BaF_2	OXIDO COBALTOSO



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)

BH_3	FLUORURO VANADICO	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	METAFOSFATO DE ALUMNIO
OXIDO COLBALTOSO	SULFURO ARSENICO	$\text{Sr}(\text{OH})_2$	NO_2
ANHIDRIDO FOSFOROSO	V_2S_5	Ag_2CO_3	ACIDO HIPOYODOSO
HIPOCLORITO DE MANGANESO (II)	$\text{Cs}(\text{OH})$	HClO_4	HIDROXIDO DE ZINC