



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

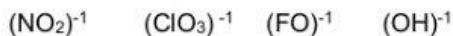
EVALUACION DE CONOCIMIENTOS

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.



- 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 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 H₂SO₄ y si tiene radical coloque entre paréntesis

Ni(HFe ₂ O ₇) ₃	FOSFATO AURICO DE LITIO	SULFURO DE CADMIO	Fe(HTeO ₄) ₂
(Ca) ₃ PO ₄	Mn ₂ S 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	$Ca_3(PO_4)_2$	METAFOSFATO DE ALUMNIO
OXIDO COLBALTOSO	SULFURO ARSENICO	$Sr(OH)_2$	NO_2
ANHIDRIDO FOSFOROSO	V_2S_5	Ag_2CO_3	ACIDO HIPOYODOSO
HIPOCLORITO DE MANGANESO (II)	$Cs(OH)$	$HClO_4$	HIDROXIDO DE ZINC