



PRIMEROS
EVALUACION DE CONOCIMIENTOS

NOMBRE Y APELLIDO _____

PARALELO _____

1.- ESCOJA LO QUE CORRESPONDA (1 pto)

a.- Identifica, de los siguientes elementos, cuáles son metales y cuáles no metales. Ca, S, Cl, Nb, I, Ag, Se

- a) metal, no metal, no metal, metal, no metal, metal, no metal.
- b) no metal, no metal, metal, metal, no metal, metal, no metal
- c) no metal, metal, metal, no metal, no metal, metal
- d) metal, metal, no metal, metal, no metal, metal
- e) no metal, metal, metal, no metal, metal, no metal

b.- Los peróxidos se forman:

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)

a.- 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 _____

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 H2SO4 y si tiene radical coloque entre paréntesis

OXIDO DE DICLORO	SnO ₂	Fe(HTeO ₄) ₂	Mg(HSO ₃) ₂
NaIO ₃	Sr(HSO ₄) ₂	SULFATO PLATINOSO DE BARIO	FOSFATO DIACIDO DE ZINC



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)

AMONIACO	HIDRURO ESTANOSO	SULFATO CROMICO	NITRITO DE AMONIO
PERCLORATO VANADIOSO	$Al_2 O_3$	$Ni(OH)_2$	$Be (OH)_2$
Ag_2S	ANHIDRIDO NITROSO	$HClO_2$	CARBONATO DE LITIO
HIDRURO DE ZINC	MnO_2	ANHIDRIDO PERCLORICO	CLORURO DE SILICIO