



PRIMEROS EVALUACION DE CONOCIMIENTOS

NOMBRE Y APELLIDO

PARALELO

1.- CONTESTE LO QUE CORRESPONDA (1pto)

a.- Calcule los estados de oxidación del cloro en los siguientes compuestos y señale cual es el compuesto que tiene el mayor estado de oxidación del cloro

- a) NaCl b) Cl_2 c) KClO_4 d) $\text{Mn}(\text{ClO}_3)_2$ e) $\text{Li}(\text{ClO}_3)_2$

b.- Determine el literal que contenga las formulas correctas del ácido bromhídrico, oxido cuproso y fosfina (fosfamina)

- a) HBrO_4 , CuO , $\text{P}(\text{OH})_3$
 - b) HBr , Cu_2O , PH_3
 - c) HBr , CuO , P_2O_5
 - d) Ninguna de las anteriores

2.- COMPLETE LO SIGUIENTE (1pto)

a.- Los óxidos ácidos 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 .

b - Las sales oxisales dobles se forman:

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



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)

CARBONATO MONOACIDO DE SODIO	OXIDO ESTAÑICO	$\text{Sn}(\text{H}_2\text{Sb}_2\text{O}_7)$	MoO_3
SrHPO_3	$\text{B}(\text{OH})_3$	PERMANGANATO DE HIDROGENO	AlCl_3
ION AMONIO	HIDRURO PLATINOSO	CROMATO NIQUELICO	BaCrO_4
DIHIDRURO DE BARIO	Al_2O_3	$\text{Ni}(\text{OH})_3$	CaCO_3
KCl	H_3PO_3	HClO_2	SnO_2
MONOXIDO DE CARBONO	NaClO_4	ANHIDRIDO PERCLORICO	MgO