

NOMBRE: _____

- 1) Nombra los siguientes compuestos. A la mitad de ellos debes nombrarlos de dos formas posibles:

Zn_3N_2		BO_2^-	
SiH_4		H_2Te	
V_2O_5		NaOH	
$\text{Ni}(\text{PO}_3)_3$		$\text{Au}(\text{HSe})_3$	
$\text{Al}(\text{HCO}_3)_3$		BaO_2	
HBrO_2		$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Óxido de cinc		Peróxido de potasio	
Hidrógenosulfito de litio		Ácido metafosforoso	
Estibano		Bis[hidrogeno(trioxidocarbonato)] de cobalto	
Telururo de hidrógeno		Ion peryodato	
Hidróxido de mercurio(II)		Cloruro de amonio	
Hidruro de plata		Nitrato de magnesio	

NOMBRE: _____

- 1) Nombra los siguientes compuestos. A la mitad de ellos debes nombrarlos de dos formas posibles:

Zn_3N_2	Dinitruro de tricinc Nitruro de cinc	BO_2^-	Dióxidoborato(2-) Ion metaborato
SiH_4	Tetrahidruro de silicio Silano	H_2Te	Telururo de hidrógeno Ácido telurhídrico
V_2O_5	Pentaóxido de divanadio Óxido de vanadio	NaOH	Monohidróxido de sodio Hidróxido de sodio
$\text{Ni}(\text{PO}_3)_3$	Tris(trioxidofosfato) de níquel Metafosfato de níquel(III)	$\text{Au}(\text{HSe})_3$	Tris(hidrogenoseleniuro) de oro Hidrogenoseleniuro de oro(III)
$\text{Al}(\text{HCO}_3)_3$	Tris[hidrógeno(trioxidocarbonato)] de aluminio Hidrógenocarbonato de aluminio	BaO_2	Dióxido de bario Peróxido de bario
HBrO_2	Hidrógeno(dióxidobromato) Ácido bromoso	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Dihidrógeno(heptaoxidodicromato) Ácido dicrómico

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Óxido de cinc	ZnO	Peróxido de potasio	K_2O_2
Hidrógenosulfito de litio	Li_2SO_3	Ácido metafosforoso	HPO_2
Estibano	SbH_3	Bis[hidrogeno(trioxidocarbonato)] de cobalto	$\text{Co}(\text{HCO}_3)_2$
Telururo de hidrógeno	H_2Te	Ion peryodato	IO_4^-
Hidróxido de mercurio(II)	$\text{Hg}(\text{OH})_2$	Cloruro de amonio	NH_4Cl
Hidruro de plata	AgH	Nitrato de magnesio	$\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$