

NOMBRE: _____

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

BBr_3		NO_2^-	
H_3O^+		HI	
NiO		W(OH)_4	
$\text{Co(HCO}_2)_3$		Au(HTe)_3	
PbSeO_4		CdH_2	
RaO_2		HPO_2	

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Dinitruro de triplatino		Peróxido de potasio	
Hidrogenosulfato de hierro(II)		Ácido difosforoso	
Azanio o amonio		Bis(trioxidonitrato) de calcio	
Ácido telurhídrico		Ion dicromato	
Hidróxido de magnesio		Peryodato de plomo(IV)	
Hidruro de galio		Selenito de cobre(II)	

NOMBRE: _____

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

BBr_3	Tribromuro de boro Bromuro de boro	NO_2^-	Dióxidonitrato((1-) Ion nitrito
H_3O^+	Oxidanio Oxonio	HI	Yoduro de hidrógeno Ácido yodhídrico
NiO	Óxido de níquel(II) Monóxido de níquel	W(OH)_4	Tetrahidróxido de wolframio Hidróxido de wolframio(IV)
$\text{Co(HCO}_2)_3$	Tris[hidrógeno(dióxidocarbonato)] de cobalto Hidrógenocarbonito de cobalto(III)	Au(HTe)_3	Tris(hidrógenotelururo) de oro Hidrógenotelururo de oro(III)
PbSeO_4	Tetraóxidoseleniato de plomo Seleniato de plomo(II)	CdH_2	Dihidruro de cadmio Hidruro de cadmio
RaO_2	Dióxido de radio Peróxido de radio	HPO_2	Hidrógeno(dióxidofosfato) Ácido metafosforoso

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Dinitruro de triplatino	Pt_3N_2	Peróxido de potasio	K_2O_2
Hidrogenosulfato de hierro(II)	$\text{Fe(HSO}_4)_2$	Ácido difosforoso	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$
Azanio o amonio	NH_4^+	Bis(trioxidonitrato) de calcio	$\text{Ca(NO}_3)_2$
Ácido telurhídrico	H_2Te	Ion dicromato	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
Hidróxido de magnesio	Mg(OH)_2	Peryodato de plomo(IV)	$\text{Pb(IO}_4)_4$
Hidruro de galio	GaH_3	Selenito de cobre(II)	CuSeO_3