NOMBRE: _____

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

PCl_5		NO_2^-	
NH_4^+		H_2Se	
O_5I_2		$\text{Cr}(\text{OH})_2$	
$\text{Fe}(\text{HTeO}_4)_3$		CuHS	
CdSO_4		ScH_3	
MgO_2		HBO_2	

2) Formula los siguientes compuestos:

Difosfuro de triplatino		Peróxido de francio	
Hidrogenocarbonato de oro(III)		Ácido dicrómico	
Oxidano u Oxonio		Trioxidoantimonato(3-) de cesio	
Ácido bromhídrico		Ion fosfito	
Hidróxido de aluminio		Hipoyodito de plomo(II)	
Hidruro de berilio		Manganato de potasio	

NOMBRE: _____

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

PCl_5	Pentacloruro de fósforo Cloruro de fosforo(V)	NO_2^-	Dióxidonitrato(1-) Ion nitrito
NH_4^+	Azanio Ion amonio	H_2Se	Seleniuro de hidrógeno Ácido selenhídrico
O_5I_2	Diyoduro de pentaoxígeno	$\text{Cr}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de cromo Hidróxido de cromo(II)
$\text{Fe}(\text{HTeO}_4)_3$	Tris[hidrógeno(tetraóxidotelurato)] de hierro Hidrógenotelurato de hierro(III)	$\text{Cu}(\text{HS})_2$	Hidrógenosulfuro de cobre(II) Bis(hidrógenosulfuro) de cobre
CdSO_4	Tetraóxidosulfato de cadmio Sulfato de cadmio	AgH	Hidruro de plata
MgO_2	Dióxido de magnesio Peróxido de magnesio	HBO_2	Hidrógeno(dióxidoborato) Ácido metabórico

2) Formula los siguientes compuestos:

Difosfuro de triplatino	Pt_3P_2	Peróxido de francio	Fr_2O_2
Hidrogenocarbonato de oro(III)	$\text{Au}(\text{HCO}_3)_3$	Ácido dicrómico	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Oxidanio u Oxonio	H_3O^+	Trioxidoantimonato(3-) de cesio	Cs_3SbO_3
Ácido bromhídrico	HBr	Ion fosfito	PO_3^{3-}
Hidróxido de aluminio	$\text{Al}(\text{OH})_3$	Hipoyodito de plomo(II)	$\text{Pb}(\text{IO})_2$
Hidruro de berilio	BeH_2	Manganato de potasio	K_2MnO_4