

NOMBRE: _____

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

CoSe		NO_3^-	
PH_3		HI	
CdO		Pb(OH)_2	
$\text{Fe(HTeO}_4)_3$		Ni(HS)_3	
$\text{Au(PO}_3)_3$		ScH_3	
MgO_2		$\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_5$	

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Monocarburo de wolframio		Peróxido de cobre(I)	
Sulfato de oro(I)		Ácido Hipobromoso	
Azano		Tris(heptaoxidodicromato) de dihierro	
Ácido selenhídrico		Ion dihidrogenofosfito	
Hidróxido de hierro(II)		Hidrogenotelururo de calcio	
Hidruro de plata		Permanganato de potasio	

NOMBRE: _____

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

CoSe	Seleniuro de cobalto(II) Monoseleniuro de cobalto	NO_3^-	Trióxidonitrato(1-) Ion nitrato
PH_3	Trihidruro de fósforo Fosfano	HI	Yoduro de hidrógeno Ácido yodhídrico
CdO	Monóxido de cadmio Óxido de cadmio	$\text{Pb}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de plomo Hidróxido de plomo(II)
$\text{Fe}(\text{HTeO}_4)_3$	Tris[hidrógeno(tetraoxidotelurato)] de hierro Hidrógenotelurato de hierro(III)	$\text{Ni}(\text{HS})_3$	Tris(hidrógenosulfuro) de níquel Hidrógenosulfuro de níquel(III)
$\text{Au}(\text{PO}_3)_3$	Tris(trióxidofosfato) de oro Metafosfato de oro(III)	ScH_3	Trihidruro de escandio Hidruro de escandio
MgO_2	Dióxido de magnesio Peróxido de magnesio	$\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_5$	Tetrahidrógeno(pentaóxidodiarseniato) Ácido diarsénioso

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Monocarburo de wolframio	WC	Peróxido de cobre(I)	Cu_2O_2
Sulfato de oro(I)	Au_2SO_4	Ácido Hipobromoso	HBrO
Azano	NH_3	Tris(heptaoxidodicromato) de dihierro	$\text{Fe}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$
Ácido selenhídrico	H_2Se	Ion dihidrogenofosfito	H_2PO_3^-
Hidróxido de hierro(II)	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	Hidrogenotelururo de calcio	$\text{Ca}(\text{HTe})_2$
Hidruro de plata	AgH	Permanganato de potasio	KMnO_4