

NOMBRE: _____

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

HF		CO_2^{2-}	
$\text{Pt}(\text{OH})_2$		NiS	
WH_4		AsH_3	
$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_2$		NaHSe	
$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$		Hg_2O	
SrO_2		HSbO_2	

2) Formula los siguientes compuestos:

Peróxido de hidrógeno		Tetracloruro de carbono	
Ácido peryódico		Tris(hidrogenosulfuro) de oro	
Silano		Tris(heptaoxidodicromato) de dihierro	
Ácido telurhídrico		Trioxidonitrato(1-)	
Hidróxido de plomo(II)		Hidrogenotelurito de calcio	
Hidruro de cinc		Hipobromito de galio	

NOMBRE: _____

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

HF	Fluoruro de hidrógeno Ácido fluorhídrico	CO_2^{2-}	Ion carbonito Dioxidocarbonato(2-)
$\text{Pt}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de platino Hidróxido de platino(II)	NiS	Sulfuro de níquel(II) Monosulfuro de níquel
WH_4	Tetrahidruro de wolframio Hidruro de wolframio(IV)	AsH_3	Trihidruro de arsénico Arsina
$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_2$	Bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de hierro Hidrogenosulfito de hierro(II)	NaHSe	Hidrogenoseleniuro de sodio
$\text{Ca}_2\text{P}_2\text{O}_7$	Heptaoxidodifosfato de dicalcio Difosfato de calcio	Hg_2O	Monóxido de dimercurio Óxido de mercurio(I)
SrO_2	Dióxido de estroncio Peróxido de estroncio	HSbO_2	Hidrogeno(dioxidoantimoniato) Ácido metaantimonioso

2) Formula los siguientes compuestos:

Peróxido de hidrógeno	H_2O_2	Tetracloruro de carbono	CCl_4
Ácido peryódico	HIO_4	Tris(hidrogenosulfuro) de oro	$\text{Au}(\text{HS})_3$
Silano	SiH_4	Tris(heptaoxidodicromato) de dihierro	$\text{Fe}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)_3$
Ácido telurhídrico	H_2Te	Trioxidonitrato(1-)	NO_3^-
Hidróxido de plomo(II)	$\text{Pb}(\text{OH})_2$	Hidrogenotelurito de calcio	$\text{Ca}(\text{HTeO}_3)_2$
Hidruro de cinc	ZnH_2	Hipobromito de galio	$\text{Ga}(\text{BrO})_3$