

NOMBRE: _____

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

Cu(OH)_2		NiS	
$\text{Fe(HSO}_4)_2$		AsH_3	
$\text{Ca}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$		ZnO	
SrO_2		HPO_2	
NO_2^-		H_3O^+	
HCl		Au(HTe)_3	

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Peróxido de francio		Tetrabromuro de carbono	
Ácido perclórico		Ion nitrato	
Silano		Fosfato de cobalto(III)	
Hidróxido de bario		Hidrogenocarbonato de sodio	
Hidruro de mercurio(I)		Ácido telurhídrico	
Peryodato de plomo(IV)		Sulfito de cobre(II)	

NOMBRE: _____

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

$\text{Cu}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de cobre Hidróxido de cobre(II)	NiS	Monosulfuro de níquel Sulfuro de níquel(II)
$\text{Zn}(\text{HSO}_4)_2$	Bis[hidrógeno(tetraóxidosulfato)] de cinc Hidrógenosulfato de cinc	AsH_3	Trihidruro de arsénico Arsano
$\text{Ca}_2\text{Sb}_2\text{O}_7$	Heptaóxidodiantimoniato de dicalcio Diantimoniato de calcio	CdO	Monóxido de cadmio Óxido de cadmio
SrO_2	Dióxido de estroncio Peróxido de estroncio	HPO_3	Hidrógeno(trióxidofosfato) Ácido metafosfórico
NO_2^-	Dióxidonitrato(1-) Ion nitrito	H_3O^+	Oxidanio Oxonio
HCl	Cloruro de hidrógeno Ácido clorhídrico	$\text{Au}(\text{HTe})_3$	Tris(hidrógenotelururo) de oro Hidrógenotelururo de oro(III)

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Peróxido de francio	Fr_2O_2	Tetrabromuro de carbono	CBr_4
Ácido perclórico	HClO_4	Ion dicromato	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
Silano	SiH_4	Fosfito de cobalto(III)	CoPO_3
Hidróxido de bario	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	Hidrogenocarbonato de sodio	NaHCO_3
Hidruro de mercurio(I)	HgH	Ácido selenhídrico	H_2Se
Hipoyodito de plomo(IV)	$\text{Pb}(\text{IO})_4$	Sulfito de cobre(I)	Cu_2SO_3