

NOMBRE: _____

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

Cu(OH)_2		Fe_3P_2	
CaSeO_4		AsH_3	
$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$		PbO	
Hg_2O_2		HSbO_2	
IO_3^-		NH_4^+	
H_2S		$\text{Mg(HCO}_3)_2$	

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Peróxido de bario		Diyoduro de heptaoxígeno	
Ácido nitroso		Ion disulfato	
Silano		Fosfito de potasio	
Hidróxido de cadmio		Hidrogenoseleniuro de litio	
Hidruro de plata		Ácido clorhídrico	
Perbromato de cinc		Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(3+)	

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)	Fe_3P_2	Difosfuro de trihierro // Fosfuro de hierro(II)
CaSeO_4	Tetraoxidoselenato de calcio // Selenato de calcio	AsH_3	Trihidruro de arsénico // Arsano
$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$	Difosfato de sodio // Heptaoxidodifosfato de tetrasodio	PbO	Monóxido de plomo // Óxido de plomo(II)
Hg_2O_2	Dióxido de dimercurio // Peróxido de mercurio(I)	HSbO_2	Hidrógeno(dioxidoantimonato) Ácido metaantimonioso
IO_3^-	Trioxidoyodato(1-) // Ion yodato	NH_4^+	Azanio Ion amonio
H_2S	Sulfuro de hidrógeno // Ácido sulfhídrico	$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$	Bis[hidrogeno(trioxidocarbonato)] de magnesio // Hidrogenocarbonato de magnesio

- 2) Formula los siguientes compuestos:

Peróxido de bario	BaO_2	Diyoduro de heptaoxígeno	$\text{O}_7 \text{I}_2$
Ácido nitroso	HNO_2	Ion disulfato	$\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$
Silano	SiH_4	Fosfito de potasio	K_3PO_3
Hidróxido de cadmio	$\text{Cd}(\text{OH})_2$	Hidrogenoseleniuro de litio	LiHSe
Hidruro de plata	AgH	Ácido clorhídrico	HCl
Perbromato de cinc	$\text{Zn}(\text{BrO}_4)_2$	Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(3+)	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$