

Ejercicio 1: Nomenclatura y formulación de compuestos binarios.

Nombra y formula los compuestos de las tablas. Recuerda que puedes nombrar como quieras porque cualquiera de los nombres que has aprendido es tan válido como otro.

TABLA 1			
Fórmula	Nombre	Nombre	Fórmula
$H_2Te$		Cloruro de calcio(2+)	
$CuH$		Triyoduro de aluminio	
$NH_3$		Estannano	
$CaH_2$		Hidruro de hierro(III)	
$LiH$		Sulfuro de cromo(3+)	
$SiH_4$		Peróxido de sodio	
$CoH_2$		$\lambda^5$ -Fosfano	
$PdH_4$		Óxido de plomo(II)	
$Fe_2O_3$		Óxido de diplatá	
$CO$		Trihidruro de oro	
$SO_3$		Diclorometano	
$H_2O$		Bromuro de bario	
$CCl_4$		Tricloroborano	
$HBr$		Hexafluoruro de azufre	
$N_2H_6$		Trióxido de dicromo	
$N_2O_5$		Dióxido de estroncio	
$PF_5$		Tetraclorosilano	
$Cu_2O$		Dioxidano	
$SbH_3$		Dihidruro de calcio	
$OCl_2$		Sulfuro(2-) de calcio(2+)	
$BaS$		Yoduro de berilio	
$ZnO_2$		Hexafluoro- $\lambda^6$ -sulfano	

**TABLA 2**

Fórmula	Nombre	Nombre	Fórmula
$ZrH_4$		Hidruro de vanadio(V)	
$CuO$		Dióxido de titanio	
$SO_2$		Nitruro de bario	
$NH_4^+$		Sulfuro de hierro(III)	
$AgH$		Cloruro de cinc	
$SiO_2$		Fluoruro de cesio(1+)	
$CrCl_3$		Dihidruro de níquel	
$HCl$		Pentaóxido de dinitrógeno	
$H_3O^+$		Silano	
$BaO$		Tetrafluoruro de xenon	
$H_4S$		Diborano	
$H_2Se$		Hidruro de estroncio	
$MnO_2$		Pentacloro- $\lambda^5$ -fosfano	
$NO$		Dióxido de dilitio	
$HI$		Óxido de mercurio(II)	
$NH_2^-$		Hidruro de oro(3+)	
$FeO$		Monosulfuro de hierro	
$MgH_2$		Anión azanuro	
$PbO_2$		Tricloruro de cobalto	
$PdO_2$		Óxido de níquel(3+)	
$BeF_2$		Plumbano	
$Au_2O_3$		Tricloruro de nitrógeno	