

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		λ^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- λ^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- λ^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	