

## Ejercicio 2: Nomenclatura y formulación.

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
$AlCl_3$		cloruro de magnesio	
$BaCrO_4$		hidrogenosulfito de amonio	
$CaCO_3$		bromosilano	
$SnO_2$		hidroxidooxidonitrógeno	
$MgO$		heptaoxidodicromato de sodio	
$NH_4H_2PO_4$		fosfato de aluminio	
$CuBr_2$		pentafluoruro- $\lambda^5$ -Fosfano	
$As_2O_3$		dióxido de dihidrógeno	
$CdBr_2$		yoduro de plata	
$CoCl_2$		manganato de paladio(II)	
$Al_2O_3$		trihidruro de escandio	
$BaF_2$		cloruro de amonio	
$Ca_3(PO_4)_2$		sulfato de calcio	
$Sr(OH)_2$		bromuro de cobre(1+)	
$NH_4HCO_3$		óxido de cromo(VI)	
$NH_4ClO_4$		dihidrogenofosfito de plata	
$CuO$		silicato de plomo(II)	
$BaCl_2$		tetraoxidoantimonato(3-)	
$CdSO_4$		dihidrogeno(heptaoxidodicromato)	
$SnCl_2$		sulfato de cromo(III)	
$Sb_2O_3$		nitrito de plomo(II)	
$BaSO_3$		hidruro de cinc	

**TABLA 2**

Fórmula	Nombre	Nombre	Fórmula
$CS_2$		carbonato de litio	
$MgBr_2$		ácido bromhídrico	
$SO_2$		nitruro de bario	
$NH_4Br$		tris(tetraoxidocromato) de dihierro	
$Al(NO_3)_3$		trioxidosulfato(2-) de plomo(4+)	
$Ba(OH)_2$		ácido clórico	
$CrCl_3$		dihidroxidooxidoazufre	
$CaHPO_4$		yodito de litio	
$SrCO_3$		hexaoxidodisulfato(2-)	
$(NH_4)_2S$		hidróxido de manganeso(IV)	
$Ba(BrO_2)_2$		trióxido de azufre	
$Pd(NO_3)_4$		fluoruro de níquel(2+)	
$CoCO_3$		tetrahidruro de plomo	
$MgCrO_4$		cloroalumano	
$CaWO_4$		hidrogeno(dioxidoclorato)(1-) de mercurio(2+)	
$Al_2(SO_4)_3$		selenuro de bario	
$Be(NO_3)_2$		ácido bórico	
$CF_4$		hipoyodito de hierro(II)	
$P_2O_5$		monóxido de nitrógeno	
$(NH_4)_2CrO_4$		trihidróxido de titanio	
$Na_2O_2$		dicloro	
$Au(OH)_3$		peróxido de plata	