

## SEGUNDA TAREA DE EVALUACIÓN.

Nombra y formula los compuestos de la tabla. Recuerda que puedes nombrar como quieras, aunque ha de ser un nombre correcto.

<b>Nomenclatura inorgánica</b>			
Fórmula	Nombre	Nombre	Fórmula
Au <sub>2</sub> O		clorometano	
Pd(MnO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>		hidroxidotrioxidosulfato(1-)	
NaBrO <sub>3</sub>		óxido de cobalto(3+)	
SnCl <sub>4</sub>		dihidroxidooxidocarbono	
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S		trihidruro de aluminio	
CoH <sub>3</sub>		sulfuro de sodio	
KMnO <sub>4</sub>		silano	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		manganato de hierro(3+)	
Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		anión sulfuro(2-)	
Fe <sub>2</sub> (CrO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>		dinitrógeno	
NH <sub>3</sub>		yoduro de potasio	
H <sub>2</sub> Se		dióxido de osmio	
Pt(ClO) <sub>2</sub>		borato de calcio	
KBr		hidrogeno(dioxidobromato)	
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		selenato de bario	
As <sub>2</sub> S <sub>3</sub>		fluoruro de cadmio	
Na <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>		sulfito de cromo(III)	
K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		peróxido de berilio	
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>		nitrato de amonio	
AgI		anión hidrogenofosfato	
CsCl		cación cobre(2+)	
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		cloruro de cesio	
ZnBr <sub>2</sub>		dicromato de oro(III)	
Na <sub>3</sub> N		óxido de silicio(IV)	
CuNO <sub>2</sub>		hipoclorito de sodio	