

## FORMULACIÓN INORGÁNICA

Nombre:

Curso:

Nombrar:		Formular:	
	BeH <sub>2</sub>		hidróxido de hierro(III)
1	hidruro de berilio	16	Fe(OH) <sub>3</sub>
	Li <sub>2</sub> O		óxido de estaño(IV)
2	óxido de litio	17	SnO <sub>2</sub>
	PtI <sub>4</sub>		selenuro de cobre(I)
3	yoduro de platino(IV)	18	Cu <sub>2</sub> Se
	MoO <sub>3</sub>		peróxido de cesio
4	óxido de molibdeno(VI)	19	Cs <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
	Mg(OH) <sub>2</sub>		bromuro de amonio
5	hidróxido de magnesio	20	NH <sub>4</sub> Br
	AgHS		borano
6	hidrogenosulfuro de plata	21	BH <sub>3</sub>
	ScAs		ácido nítrico
7	arsenuro de escandio	22	HNO <sub>3</sub>
	CoS		cianuro de cadmio
8	sulfuro de cobalto(II)	23	Cd(CN) <sub>2</sub>
	PCl <sub>5</sub>		trioxidocarbonato de dirubidio
9	pentacloruro de fósforo	24	Rb <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
	HClO <sub>4</sub>		hidrogeno(dioxidoyodato)
10	ácido perclórico	25	HIO <sub>2</sub>
	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		ácido clorhídrico
11	dihidroxidodioxidoazufre	26	HCl
	Sr(HSO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		nitrito de oro(III)
12	hidrogenosulfito de estroncio	27	Au(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>
	NaClO		hidrogeno(tetraoxidocromato)(1-)
13	hipoclorito de sodio	28	HCrO <sub>4</sub> <sup>-</sup>
	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>		permanganato de bario
14	(orto)fosfato de calcio	29	Ba(MnO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>
	Bi(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>		Dicromato de potasio
15	nitrato de bismuto(III)	30	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>