

## Relación de ejercicios (3)

nº	Nombre	Formula	nº	Formula	Nombre
1.	Hidróxido de cromo (III)		2.	KNO <sub>2</sub>	
3.	Sulfuro de hierro (III)		4.	O <sub>5</sub> Br <sub>2</sub>	
5.	Hidrogenotelururo de cobre (I)		6.	CdSO <sub>3</sub>	
7.	Oxido de magnesio		8.	HIO <sub>2</sub>	
9.	Trihidruro de níquel		10.	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	
11.	Bromuro de plata		12.	Mn(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	
13.	Fosfano		14.	GaAs	
15.	Acido permangánico		16.	Sn(OH) <sub>2</sub>	
17.	Pentayoduro de antimonio		18.	Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	
19.	Ión amonio		20.	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	
21.	Carbonato de magnesio		22.	Al(PO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
23.	Acido yódico		24.	BaH <sub>2</sub>	
25.	Oxido de silicio		26.	KClO <sub>4</sub>	
27.	Cianuro de hidrógeno		28.	H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	
29.	Permanganato de berilio		30.	Li <sub>2</sub> O	
31.	Oxido de plata		32.	NO	
33.	Hidróxido de cinc		34.	B <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	
35.	Cromato de rubidio		36.	Ni(IO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	
37.	Diyoduro de heptaoxígeno		38.	Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
39.	Hidrogenotelururo de zinc		40.	Na <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	
41.	Tricloruro de bismuto		42.	Co <sub>3</sub> P <sub>2</sub>	
43.	Arseniato de litio		44.	SnO <sub>2</sub>	
45.	Silicato de estroncio		46.	HgI	
47.	Fosfato de potasio		48.	PbCO <sub>3</sub>	
49.	Peróxido calcio		50.	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	
51.	Pentafluoruro de fósforo		52.	SbH <sub>3</sub>	
53.	Oxido de germanio (IV)		54.	NaClO	
55.	Sulfato de Escandio		56.	FeO	
57.	Dihidróxido de estroncio		58.	Ca(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	
59.	Oxido de mercurio (I)		60.	B <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>	