

Ejercicios de Formulación Inorgánica II

Nº	Formula	Nombre
1	H <sub>2</sub> O	
2	SO <sub>2</sub>	
3	PH <sub>3</sub>	
4	CO	
5	AlCl <sub>3</sub>	
6	SiH <sub>4</sub>	
7	CuO	
8	Mg(OH) <sub>2</sub>	
9	SO <sub>3</sub>	
10	H <sub>2</sub> Se	
11	NaH	
12	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
13	Ba(OH) <sub>2</sub>	
14	HClO	
15	HNO <sub>3</sub>	
16	CCl <sub>4</sub>	
17	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
18	Cu(OH) <sub>2</sub>	
19	HCl	
20	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	
21	NiCl <sub>3</sub>	
22	LiOH	
23	KCl	
24	NaNO <sub>3</sub>	
25	CaCO <sub>3</sub>	
26	N <sub>2</sub> O	
27	H <sub>2</sub> S	
28	AgNO <sub>3</sub>	
29	SbH <sub>3</sub>	
30	Li <sub>2</sub> O	
31	CH <sub>4</sub>	
32	Na <sub>2</sub> O	
33	NaBr	
34	Ca (NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
35	HIO <sub>4</sub>	
36	K <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	
37	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	
38	HI	
39	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	
40	CaO	
41	CO <sub>2</sub>	
42	Al <sub>2</sub> (SO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
43	NiSe	

## Ejercicios de Formulación Inorgánica II

Nº	Fórmula	Nombre
44	LiNO <sub>2</sub>	
45	NH <sub>3</sub>	
47	HF	
48	AuH <sub>3</sub>	
49	MgH <sub>2</sub>	
50	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
51	HBrO <sub>3</sub>	
52	Na <sub>4</sub> C	
53	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	
54	BH <sub>3</sub>	
55	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	
56	NaHCO <sub>3</sub>	
57	Sn(OH) <sub>4</sub>	
58	HMnO <sub>4</sub>	
59	ZnO <sub>2</sub>	
60	KHSO <sub>4</sub>	
61	Cu <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	
62	H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	
63	CoCl <sub>3</sub>	
64	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	
65	B <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	
67	I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
68	HBrO	
69	Ca(MnO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	
70	HNO <sub>2</sub>	
71	Ca <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	
72	Ti(OH) <sub>4</sub>	
73	H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	
74	Fe(BrO) <sub>2</sub>	
75	Ca(HCO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	