



1. Nombra los siguientes compuestos de todas las formas posibles:

NÚMERO	FÓRMULA	NOMENCLATURAS
1.	$\text{NO}_2$	
2.	$\text{H}_2\text{S}$	
3.	$\text{SnBr}_2$	
4.	$\text{Ca(OH)}_2$	
5.	$\text{HBO}_2$	
6.	$\text{H}_2\text{CrO}_4$	
7.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	
8.	$\text{KClO}_4$	
9.	$\text{Fe(NO}_3)_2$	
10.	$\text{LiHSO}_4$	
11.	$\text{CO}$	
12.	$\text{Co}_2\text{O}_3$	
13.	$\text{HCl}$	
14.	$\text{Zn}_2\text{C}$	
15.	$\text{FeAs}$	
16.	$\text{CoF}_3$	
17.	$\text{CS}_2$	
18.	$\text{PbH}_4$	
19.	$\text{Al(OH)}_3$	
20.	$\text{H}_4\text{SiO}_4$	
21.	$\text{HNO}_3$	
22.	$\text{Hg}_2\text{SiO}_4$	
23.	$\text{Cu(BO}_2)_2$	
24.	$\text{NaBrO}_2$	
25.	$\text{Mg(H}_2\text{PO}_4)_2$	

2. Formula los siguientes compuestos:

NÚMERO	NOMENCLATURA	FÓRMULA
26.	Óxido de cloro(V)	
27.	Tetracloruro de plomo	
28.	Cloruro de hidrógeno	
29.	Hidróxido de sodio	
30.	Ácido nítrico	
31.	Ácido sulfúrico	
32.	Ácido fosfórico	
33.	Difosfito de hierro(III)	
34.	Dicromato de potasio	
35.	Hidrógenocarbonato de sodio	
36.	Dicloruro de trioxígeno	
37.	Óxido de estaño(II)	



NÚMERO	NOMENCLATURA	FÓRMULA
38.	Ácido selenhídrico	
39.	Yoduro de platino(IV)	
40.	Cloruro de cobre(2+)	
41.	Carburo de níquel(II)	
42.	Hexafluoruro de manganeso	
43.	Hidruro de magnesio	
44.	Hidróxido de cromo(2+)	
45.	Ácido bromoso	
46.	Ácido dicrómico	
47.	Sulfito de zinc	
48.	Hipoyodito de hierro(II)	
49.	Fosfato de estaño(II)	
50.	Dihidrogenofosfato de sodio	

3. Nombra los siguientes compuestos de todas las formas posibles:

NÚMERO	FÓRMULA	NOMENCLATURAS
51.	$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	
52.	$\text{NH}_4\text{HS}$	
53.	$\text{NaClO}_4$	
54.	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$	
55.	$\text{MgO}_2$	
56.	$\text{FePO}_4$	
57.	$\text{H}_2\text{S}$	
58.	$\text{NH}_4\text{H}$	
59.	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{AsO}_4$	
60.	$\text{Be}_2\text{SiO}_4$	
61.	$\text{ZnO}_2$	
62.	$\text{Sr}(\text{HSO}_4)_2$	
63.	$\text{Cu}_3\text{N}$	
64.	$\text{Sb}_2(\text{CrO}_4)_3$	
65.	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$	
66.	$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$	
67.	$\text{Pb}(\text{HS})_2$	
68.	$\text{H}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$	
69.	$\text{AuBiO}_3$	
70.	$\text{Hg}_2\text{HAsO}_4$	
71.	$\text{OsH}_3$	
72.	$\text{HBrO}_2$	
73.	$\text{Bi}(\text{PO}_3)_5$	
74.	$\text{Sn}_3(\text{PO}_3)_4$	
75.	$\text{Ba}(\text{ClO})_2$	



4. Formula los siguientes compuestos:

NÚMERO	NOMENCLATURA	FÓRMULA
76.	Sulfato de calcio	
77.	Dihidrogenofosfato de aluminio	
78.	Óxido de titanio(III)	
79.	Hidrogenosulfito de cromo(II)	
80.	Ácido wolfrámico	
81.	Ácido difosfórico	
82.	Dicromato de amonio	
83.	Difosfato de oro(III)	
84.	Hidrogenosulfito de níquel(III)	
85.	Wolframato de cadmio	
86.	Yodito de rubidio	
87.	Permanganato de cobalto(II)	
88.	Dicromato de plomo(II)	
89.	Permanganato de plata	
90.	Disulfito de hierro(II)	
91.	Hiposulfito de aluminio	
92.	Peróxido de cobre(I)	
93.	Peróxido de litio	
94.	Yoduro de nitrógeno(III)	
95.	Ácido bórico	
96.	Ácido diarsenioso	
97.	Ácido diantimónico	
98.	Monóxido de telurio	
99.	Tricloruro de cromo	
100.	Nitrato de mercurio(II)	