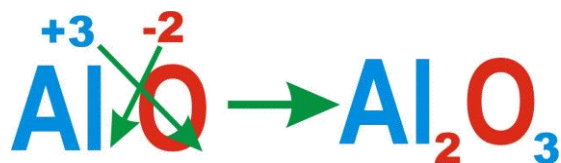


## Ejercicios Nomenclatura Inorgánica

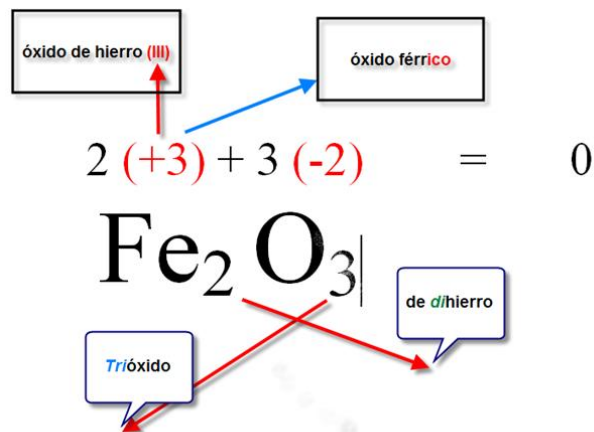


1. De nombre a los siguientes compuestos:

1.  $\text{Cl}_2\text{O}_7$
2.  $\text{FeO}$
3.  $\text{N}_2\text{O}$
4.  $\text{SO}_3$
5.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$
6.  $\text{P}_2\text{O}_5$

2. Indique la fórmula de los siguientes compuestos:

1. Trióxido de dicromo
2. Óxido de nitrógeno (V)
3. Dióxido de nitrógeno
4. Óxido de azufre (VI)
5. Óxido de hierro (II)
6. Óxido de aluminio



3. Nombre los siguientes compuestos:

1.  $\text{H}_2\text{S}$
2.  $\text{CH}_4$
3.  $\text{HCl}$
4.  $\text{NH}_3$
5.  $\text{HI}$
6.  $\text{AlH}_3$

4. Indique la fórmula de los siguientes compuestos:

1. Cloruro de hidrógeno

2. Trihidruro de fósforo
3. Hidruro de bario
4. Ácido clorhídrico
5. Tetrahidruro de plomo
6. Bromuro de hidrógeno

5. De la fórmula de los compuestos que se indican:

1. Sulfuro de hidrógeno
2. Hidruro de aluminio
3. Hidruro de bario
4. Trióxido de dihierro
5. Óxido de dicloro
6. Peróxido de bario

6. De nombre a los siguientes compuestos:

1.  $P_2O_5$
2.  $CuBr_2$
3.  $SO_3$
4.  $Cr_2S_3$
5.  $H_2O_2$
6.  $NH_3$

7. Nombra los siguientes compuestos:

1.  $NaOH$
2.  $Ca(OH)_2$
3.  $Pt(OH)_4$
4.  $NH_4OH$
5.  $Ni(OH)_3$
6.  $Sn(OH)_4$

8. De la fórmula de los compuestos que se indican:

1. Hidróxido de plata
2. Hidróxido de aluminio
3. Tetrahidróxido de plomo
4. Hidróxido de calcio
5. Hidróxido de hierro (III)
6. Hidróxido de amonio

9. De nombre a los siguientes ácidos:

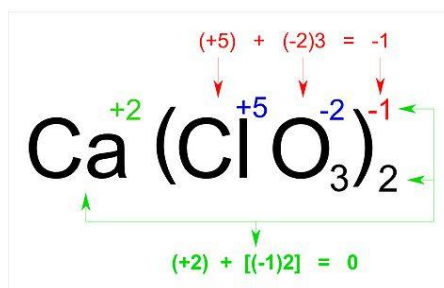
1.  $\text{H}_2\text{SO}_4$
2.  $\text{HNO}_3$
3.  $\text{HClO}_4$
4.  $\text{H}_2\text{CO}_3$
5.  $\text{HIO}_3$
6.  $\text{HNO}_2$

10. De fórmula a los compuestos que se indican:

1. Yodato de hidrógeno
2. Ácido sulfuroso
3. Ácido fosfórico
4. Ácido dicrómico
5. Ácido carbónico
6. Ácido perclórico

11. De nombre a los siguientes compuestos:

1.  $\text{CaCO}_3$
2.  $\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$
3.  $\text{KMnO}_4$
4.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
5.  $\text{Cu}(\text{IO}_2)_2$
6.  $\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2$
7.  $\text{Na}_3\text{PO}_4$



8.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
9.  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

12. Indique la fórmula de las siguientes sales:

1. Sulfato de cromo (III)
2. Perclorato de cadmio
3. Nitrito de hierro (II)
4. Sulfito de plata
5. Permanganato de potasio
6. Sulfuro de amonio
7. Carbonato de bario
8. Dicromato de sodio
9. Nitrato de cinc

13. Indique la fórmula de las siguientes sales:

1. Carbonato hidrógeno de sodio
2. Ortofosfato dihidrógeno de calcio
3. Cloruro de bismuto (III)
4. Sulfato hidrógeno de aluminio
5. Sulfato de potasio
6. Clorato de mercurio (II)

14. De la fórmula ó nombre de los siguientes compuestos, según corresponda:

1.  $\text{CaCr}_2\text{O}_7$
2.  $\text{SO}_2$
3.  $\text{CH}_4$
4.  $\text{Al}(\text{BrO}_4)_3$
5.  $\text{CaCl}_2$
6.  $\text{Sb}_2\text{O}_5$
7.  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$
8.  $\text{PCl}_3$

9.  $\text{NH}_4\text{Cl}$
10.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
11. Ácido clorhídrico
12. Dióxido de carbono
13. Permanganato de potasio
14. Dicromato de sodio
15. Carbonato de calcio
16. Óxido de nitrógeno (V)
17. Ácido perclórico
18. Hidróxido de cobre(I)
19. Peróxido de hidrógeno
20. Óxido de plomo (IV)
21. Carbonato hidrógeno de cadmio
22. Hidróxido de aluminio
23. Heptafluoruro de yodo
24. Bromuro de magnesio
25. Carbonato de bario
26. Sulfuro de amonio
27. Sulfuro de cinc
28. Acido ortofosfórico
29. Fosfina
30. Hidruro de plomo (IV)
31. bromuro de hidrógeno
32. hidruro de magnesio
33. fosfina
34. hidruro de zinc
35. hidruro de níquel (II)
36. metano
37. óxido de litio
38. óxido de cinc
39. óxido de calcio



40. óxido de magnesio
41. óxido de aluminio
42. óxido de plomo (IV)
43. óxido de cromo(VI)
44. monóxido de dinitrógeno
45. dióxido de nitrógeno
46. dióxido de azufre
47. óxido de dicloro
48. óxido de calcio
49. fluoruro de calcio
50. cloruro de hierro(II)
51. bromuro de cobre(I)
52. cloruro férrico
53. siliciuro de níquel(II)
54. boruro de cromo(III)
55. trifluoruro de bromo
56. disulfuro de carbono
57. fosfuro de boro
58. bromuro de plata
59. yoduro de oro(III)
60. ácido perclórico
61. ácido sulfuroso
62. ácido permangánico
63. hidróxido de litio
64. dihidróxido de bario
65. hidróxido de cerio(III)
66. hidróxido de hierro(II)
67. hidróxido de amonio
68. hidróxido de bismuto(III)
69. hidróxido de calcio
70. hidróxido de níquel(II)

71. hidróxido de plomo(II)
72. cloruro de sodio
73. cloruro de hierro (III)
74. fluoruro de calcio
75. cloruro de aluminio
76. bromuro de litio
77. yoduro de potasio
78. bromuro de berilio
79. hipoclorito de sodio
80. clorato de sodio
81. perbromato de litio
82. yodato de berilio
83. perclorato de magnesio
84. sulfito de potasio
85. sulfato de potasio
86. sulfato hidrógeno de hierro(II)
87. sulfuro de magnesio
88. sulfuro hidrógeno de bario
89. carbonato de sodio
90. carbonato hidrógeno de litio
91. sulfato de hierro (II)
92. fosfato dihidrógeno de potasio
93. bromato de litio
94. bromato de berilio
95. sulfato de sodio
96. fosfato hidrógeno de potasio
97. cromato de cobre (II)
98. clorato de mercurio (II)
99. cianuro de níquel (II)
100. clorito de hierro (II)
101. nitrato de cromo (III)

102. carbonato hidrógeno de calcio

103. sulfito de sodio

15 De la fórmula ó nombre de los siguientes compuestos, según corresponda:

1. HF

2. H<sub>2</sub>S

3. HI

4. HCl

5. NH<sub>3</sub>

6. PH<sub>3</sub>

7. SiH<sub>4</sub>

8. CH<sub>4</sub>

9. LiH

10. SnH<sub>2</sub>

11. MgH<sub>2</sub>

12. PbH<sub>4</sub>

13. Na<sub>2</sub>O

14. MgO

15. FeO

16. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

17. HgO

18. Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

19. CuO

20. PbO<sub>2</sub>

21. CO<sub>2</sub>

22. NO<sub>2</sub>

23. N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>

24. SO<sub>2</sub>

25. SO<sub>3</sub>

26. Cl<sub>2</sub>O

27. CaF<sub>2</sub>



28.  $\text{FeCl}_2$
29.  $\text{LiF}$
30.  $\text{Li}_3\text{N}$
31.  $\text{MnS}$
32.  $\text{BrF}_3$
33.  $\text{NCl}_3$
34.  $\text{CS}_2$
35.  $\text{HNO}_3$
36.  $\text{H}_2\text{SO}_4$
37.  $\text{HClO}_4$
38.  $\text{HIO}_3$
39.  $\text{H}_2\text{SeO}_4$
40.  $\text{HNO}_2$
41.  $\text{HBrO}$
42.  $\text{H}_3\text{PO}_3$
43.  $\text{H}_2\text{SO}_4$
44.  $\text{HMnO}_4$
45.  $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_4$
46.  $\text{TlOH}$
47.  $\text{Zn(OH)}_2$
48.  $\text{KOH}$
49.  $\text{NH}_4\text{OH}$
50.  $\text{CuCO}_3$
51.  $\text{NH}_4\text{Br}$
52.  $\text{CoCl}_2$
53.  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
54.  $\text{NaHCO}_3$
55.  $\text{KClO}_2$
56.  $\text{FeSO}_3$
57.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
58.  $\text{Ca(ClO)}_2$