

EJERCICIOS FORMULACIÓN INORGÁNICA

Formula las siguientes sustancias:

1. Cloruro de cobalto (III)
2. Diyoduro de cinc
3. Trihidruro de bromo
4. Hidruro de níquel (II)
5. Metano
6. Sulfuro de hidrógeno
7. Ácido fluorhídrico
8. Óxido de cobre (II)
9. Peróxido de sodio
10. Dióxido de carbono
11. Diyoduro de oxígeno
12. Dihidróxido de cobre
13. Hidróxido de plomo (II)
14. Ácido nítrico
15. Hidroxidodioxidocloro
16. Dihidrógeno(tetraóxidocromato)
17. Sulfato de potasio
18. Bis(trióxidonitrato) de mercurio
19. Carbonato de manganeso (III)
20. Tris(dióxidonitrato) de hierro
21. Ácido crómico
22. Trihidróxidomonóxidofósforo.
23. Dihidrógeno(heptaóxidocromato)
24. Hidróxido de níquel (III)
25. Monohidróxido de mercurio
26. Pentaóxido de dinitrógeno
27. Óxido de litio
28. Peróxido de hierro (III)
29. Ácido telurhídrico
30. Hidrógeno (cloruro)
31. Borano
32. Hidruro de sodio
33. Fluoruro de bromo (V)
34. Seluro de cinc
35. Óxido de bario
36. Hidruro de litio
37. Ácido bromhídrico
38. Amoniacó
39. Peróxido de bario
40. Óxido de estroncio
41. Yoduro de plomo (II)
42. Bromuro de potasio
43. Tricloruro de arsénico
44. Peróxido de litio
45. Sulfuro de hierro (II)
46. Ácido nitroso
47. Dibromuro de trióxígeno
48. Dihidrógeno(trióxidosulfato)
49. Ácido sulfhídrico
50. Dihidróxidodióxidoazufre
51. Hidruro de magnesio
52. Hidróxido de calcio
53. Hidróxido de aluminio
54. Manganato de calcio
55. Nitrito de litio
56. Hidrógeno (bromuro)
57. Carbonato de sodio
58. Cloruro de potasio
59. Peróxido de plata
60. Tetracloruro de plomo
61. Cloruro de nítrógeno (III)
62. Oxidano
63. Azano
64. Dicromato de sodio
65. Hidruro de cesio
66. Fosfano
67. Hidrógeno (yoduro)
68. Ácido selenhídrico
69. Seluro de dihidrógeno
70. Óxido de diplata
71. Peróxido de cromo (III)
72. Óxido de mercurio (II)
73. Trihidróxido de aluminio
74. Hidróxido de platino (II)
75. Ácido perclórico
76. Hidroxidodioxido yodo
77. Dihidrógeno(dióxidoselenato)
78. Manganato de litio
79. Dicloruro de heptaoxígeno
80. Clorato de cromo (VI)
81. Sulfito de berilio
82. Bis(tetraoxidomanganato) de cobre
83. Carbonato de estroncio
84. Tetrakis(dioxidonitrato) de plomo
85. Tetraoxidosulfato de hierro
86. Permanganato de sodio

Nombra las siguientes sustancias de todas las formas posibles:

1. BaO
2. Na₂O
3. SO₂
4. CaO
5. Ag₂O
6. NiO
7. Cl₂O₇
8. P₂O₅
9. LiH
10. SrO
11. AgH
12. HBr (aq)
13. H₂S (g)
14. NH₃
15. HCl (aq)
16. CaH₂
17. Na₂O₂
18. PH₃
19. Cs₂O
20. PbI₂
21. H₂CrO₄
22. KBr
23. AsH₃
24. BaS
25. AlCl₃
26. Al₂S₃
27. Li₂O
28. FeS
29. HNO₃
30. H₂CO₃
31. HClO₄
32. H₃PO₄
33. HIO
34. HF (aq)
35. MgH₂
36. Ca(OH)₂
37. Fe(OH)₃
38. HNO₂
39. Al(OH)₃
40. KOH
41. CaSO₄
42. HBO₂
43. LiNO₂
44. Na₂CO₃
45. ZnCl₂

46. HgO
47. NaOH
48. CH₄
49. KIO
50. PbCl₄
51. ZnSe
52. BH₃
53. H₂O
54. BeH
55. HCl (aq)
56. HI (g)
57. H₂Te
58. K₂O₂
59. Fe₂O₃
60. CuO₂
61. Cl₂O₅
62. Ni(OH)₃
63. Hg(OH)
64. HClO₃
65. HMnO₄
66. HClO₂
67. K₂Cr₂O₇
68. NaClO
69. MnCO₃
70. Na₂SO₄
71. BrF₅
72. CS₂
73. IBr₃
74. RbOH
75. HClO
76. Al₂(SO₃)₃
77. KClO₂
78. Hg(IO₃)₂
79. Fe(NO₃)₂
80. HIO₄
81. Cu(NO)₂
82. Ba(MnO₄)₂
83. FrClO
84. Hg₂SO₄
85. Rb₂O₂
86. RaO₂