

1ª Relación de ejercicios de formulación

Formular o Nombrar (de una sola forma) según corresponda, las siguientes especies químicas:

Formular

1. Cloruro de nitrógeno(III)
2. Hidróxido de calcio
3. Peróxido de litio
4. Óxido de hierro(II)
5. Sulfuro de sodio
6. Hidróxido de plomo(II)
7. Dióxido de dipotasio
8. Hidróxido de plata
9. Óxido de estaño(IV)
10. Hidróxido de aluminio
11. Sulfuro de bario
12. Óxido de plata
13. Hidróxido de sodio
14. Sulfuro de hidrógeno
15. Óxido de plomo(IV)
16. Hidróxido de cobre(II)
17. Cloruro de níquel(II)
18. Peróxido de bario
19. Hidruro de fósforo(III)
20. Hidróxido de potasio
21. Ácido clórico
22. Permanganato de sodio
23. Hidruro de potasio
24. Peróxido de cobre(I)
25. Hidrogeno(trioxidonitrato)
26. Sulfato de aluminio
27. Hidruro de magnesio
28. Hidróxido de bario

Nombrar

1. Cu^{2+}
2. ClO_3^-
3. H_2SO_4
4. K_2MnO_4
5. HClO_4
6. CO_3^{2-}
7. H_3PO_4
8. CaI_2
9. NH_4ClO_3
10. NaHSO_4
11. HCO_3^-
12. PH_5
13. H_2O_2
14. HSO_4^-
15. K_2O_2
16. H_2PO_4^-
17. FeCl_3
18. NaMnO_4
19. F^-
20. NaHCO_3
21. Al^{3+}
22. NO_3^-
23. Fe_2O_3
24. LiHCO_3
25. Mg^{2+}
26. Li_2O
27. FeS
28. Na_2HPO_4

Formular

29. Clorato de potasio
30. Óxido de bario
31. Cloruro de plata
32. Hidruro de berilio
33. Hidróxido de plomo(IV)
34. Trioxidonitrato de sodio
35. Cation cobre(I)
36. Óxido de sodio
37. Sulfuro de hierro(III)
38. Anion sulfito
39. Hidróxido de hierro(II)
40. Cloruro de magnesio
41. Ácido mangánico
42. Bromuro de fósforo(III)
43. Hidrogenocarbonato de litio
44. Cation mercurio(II)
45. Cromato de plata
46. Trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
47. Carbonato de bario
48. Hidróxido de mercurio(II)
49. Ácido nitroso
50. Trioxidocarbonato de disodio
51. Trihidruro de antimonio
52. Permanganato de calcio
53. Trioxidoclorato de amonio
54. Hidróxido de calcio
55. Bromuro de plata
56. Cloruro de dimercurio(I)
57. Hipoclorito de sodio
58. Perclorato de potasio
59. Fosfano
60. Trióxido de dihierro

Nombrar

29. Pb^{2+}
30. SO_3^{2-}
31. CuO_2
32. NaH_2PO_4
33. H_2CrO_4
34. Hg^{2+}
35. NO_3^-
36. H_2MnO_4
37. BaO_2
38. PCl_3
39. CuH_2
40. CaHPO_4
41. PI_5
42. Cu^+
43. CaO_2
44. KBr
45. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
46. NO_2
47. SrO_2
48. $\text{Cu}(\text{OH})_2$
49. HClO
50. Ag_3BO_3
51. Li_2HPO_4
52. Li_2MnO_4
53. BaO
54. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
55. Pb^{2+}
56. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
57. NaOH
58. H_2SO_3
59. SO_3^{2-}
60. $\text{Fe}(\text{OH})_2$

Formular

61. Ácido crómico
62. Ácido hipoyodoso
63. Ácido fosfórico
64. Dióxido de platino
65. Ácido bromhídrico
66. Carbonato de potasio
67. Bromuro de potasio
68. Ácido sulfuroso
69. Sulfato de hierro(III)
70. Dihidruo de cobre
71. Trióxido de dicromo
72. Ácido bórico
73. Heptaóxido de dimanganeso
74. Ácido hipocloroso
75. Nitrito de hierro(II)
76. Permanganato de magnesio
77. Monóxido de nitrógeno
78. Ácido perbrómico
79. Dihidrogenofosfato de hierro(III)
80. Sulfuro de estroncio
81. Tricloruro de cromo
82. Yodato de cobre(II)
83. Óxido de níquel(III)
84. Ácido nítrico
85. Sulfato de bario
86. Hidruo de aluminio
87. Hidróxido de cobre(II)
88. Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
89. Perclorato de potasio
90. Hidruo de estroncio

Nombrar

61. KClO_3
62. H_2SO_4
63. FeO
64. CrBr_3
65. Ag^+
66. Ni_2O_3
67. SeO_3^{2-}
68. HNO_2
69. SiO_4^{4-}
70. Cu_2O
71. NaMnO_4
72. $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$
73. MgCl_2
74. H_2CO_3
75. H_4SiO_4
76. HF
77. BaCO_3
78. PtO_2
79. FeI_3
80. $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$
81. Li_2O_2
82. PCl_5
83. NiH_3
84. N_2O_5
85. H_2Se
86. Ag_2CrO_4
87. HMnO_4
88. NiCl_2
89. CaO
90. NH_3