



1. Formula els següents compostos:

1. Hidrur de calci
2. Òxid d'alumini
3. Hidrur de liti
4. Sulfur d'alumini
5. Àcid nítrós
6. Sulfat de coure (II)
7. Clorur de rubidi
8. Òxid de bari
9. Hidròxid de cobalt (II)
10. Hidrur de níquel (II)
11. Àcid sulfurós
12. Diòxid de silici
13. Carbonat de sodi
14. Triòxid de dinitrogen
15. Òxid de beril·li
16. Sulfur d'hidrogen
17. Diòxid de nitrogen
18. Hidrogenercarbonat de sodi
19. Hipoclorit de sodi
20. Cromat de potassi
21. Òxid de ferro (III)
22. Bromur de magnesi
23. Àcid seleniós
24. Hidrur de bari
25. Òxid d'estany (IV)
26. Perclorat de ferro (II)
27. Sulfur de plata
28. Clorur de ferro (III)
29. Bromur de calci
30. Monòxid de carboni
31. Metà
32. Àcid carbònic
33. Hidròxid de coure (I)
34. Òxid de níquel (III)
35. Sulfur d'alumini
36. Àcid clorhídric
37. Permanganat de níquel (II)
38. Nitrat de ferro (II)
39. Sulfur de calci
40. Clorur d'oxigen
41. Àcid sulfurós
42. Hidrur de magnesi
43. Òxid de plom (II)
44. Fluorur de calci
45. Triclorur d'arseni
46. Amoníac
47. Òxid de franci
48. Sulfur de ferro (II)
49. Peròxid d'hidrogen
50. Hidròxid de níquel (II)
51. Bromur d'hidrogen
52. Diòxid de sofre
53. Àcid clòric
54. Iodur de plom (II)
55. Àcid tel·lúric
56. Àcid sulfhídric
57. Òxid de cobalt (II)
58. Aigua
59. Sulfat de manganès (II)
60. Clorur de liti
61. Cromat de plom (IV)
62. Àcid sulfúric
63. Àcid silícic
64. Hidrur de plom (IV)
65. Nitrit de ferro (II)
66. Àcid hipoiodós
67. Clorur de plata
68. Òxid de potassi
69. Àcid nítric
70. Àcid fluorhídric
71. Nitrit de sodi
72. Carbonat de coure (II)
73. Bromur de potassi
74. Pentaòxid de diantimoni
75. Clorur de crom (II)
76. Pentasulfur de diarsènic
77. Hidròxid de bismut (III)
78. Hidrogensulfur d'alumini
79. Hidrur d'estronci
80. Òxid de zinc
81. Àcid cianhídric
82. Hidròxid de crom (III)
83. Àcid nítrós
84. Sulfur de mercuri (II)
85. Fosfat de calci
86. Diiodur d'oxigen

2. Anomeneu els següents compostos utilitzant els tres tipus de nomenclatura **d'oxidació, prefixos multiplicadors i nombre de càrrega** quan sigui necessari només utilitzeu la nomenclatura establerta.

1. $\text{H}_2\text{S}_{(\text{aq})}$
2. FeH_3
3. Sb_2O_3
4. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
5. $\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2$
6. $\text{Fe}(\text{ClO}_2)_2$
7. ZnCrO_4
8. HIO_2
9. HBrO_3
10. Hg_2O_2
11. KHSO_4
12. $\text{CuBr} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$
13. $\text{Ge}(\text{OH})_2$
14. Mn_2O_3
15. SiCl_4
16. AlP
17. FeF_3
18. Ag_3As
19. AuH
20. O_3I_2
21. HF
22. NH_3
23. S_2^{2-}
24. NaHCO_3
25. H^+
26. LiOH
27. CO_3^{2-}
28. Mg^{2+}
29. Cl^-
30. NH_4^+