

## Esercizi di Nomenclatura Chimica

### Scrivere la formula dei seguenti composti

1. Ossido ferroso
2. Ossido rameico
3. Ossido manganoso
4. Ossido di bario
5. Pentossido di divanadio
6. Triossido di diferro
7. Anidride ipoclorosa
8. Anidride perclorica
9. Anidride fosforica
10. Anidride solforosa
11. Triossido di dicloro
12. Biossido di carbonio
13. Triossido di zolfo
14. Idrossido di calcio
15. Idrossido ferrico
16. Diidrossido di bario
17. Idrossido di sodio
18. Acido carbonico
19. Acido perclorico
20. Acido solforico
21. Acido solforoso
22. Acido ipobromoso
23. Acido clorico
24. Acido cianidrico
25. Acido bromidrico
26. Acido solfidrico
27. Acido fosforoso
28. Idrazina
29. Anidride arseniosa
30. Anidride borica
31. Monossido di azoto
32. Biossido di azoto
33. Ione idrogenosolfato
34. Ione idrogenocarbonato
35. Ione ammonio
36. Ione ossonio
37. Solfato Ferroso
38. Perclorato rameico
39. Carbonato di alluminio
40. Fluoruro di potassio
41. Ipiodito di sodio
42. Carbonato di sodio
43. Idrogenocarbonato di potassio
44. Acido ortofosforico
45. Acido metafosforico
46. Idrogenofosfato di sodio
47. Nitrito cobaltoso

48. Nitrato di rame
49. Nitrato ferrico
50. Cianuro ferrico
51. Solfuro di zinco
52. Cloruro mercurioso
53. Perclorato di calcio
54. Bicarbonato di calcio
55. Idruro di litio
56. Ferrocianuro di potassio
57. Perossido di sodio
58. Solfato cromico
59. Solfato di bario
60. Perossido di idrogeno
61. Acqua ossigenata
62. Acqua deuterata, o pesante
63. Bisolfito di potassio
64. Cromato piomboso
65. Solfato di sodio
66. Idruro di litio
67. Ammoniaca
68. Acido acetico
69. Acido formico
70. Metalluminato di magnesio

**Scrivere il nome corrispondente alle seguenti formule:**

1.  $\text{Cl}_2\text{O}_7$
2.  $\text{Na}_2\text{O}$
3.  $\text{CuO}$
4.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
5.  $\text{FeO}$
6.  $\text{MgO}$
7.  $\text{Cl}_2\text{O}_3$
8.  $\text{SO}_2$
9.  $\text{CO}$
10.  $\text{CO}_2$
11.  $\text{SO}_3$
12.  $\text{V}_2\text{O}_3$
13.  $\text{Br}_2\text{O}_3$
14.  $\text{I}_2\text{O}_7$
15.  $\text{Na}_2\text{O}_2$
16.  $\text{H}_2\text{O}_2$
17.  $\text{HClO}_4$
18.  $\text{HNO}_3$
19.  $\text{H}_3\text{PO}_4$
20.  $\text{H}_2\text{SO}_3$
21.  $\text{HCN}$
22.  $\text{H}_2\text{S}$
23.  $\text{HI}$
24.  $\text{Ba}(\text{OH})_2$
25.  $\text{KOH}$
26.  $\text{Fe}(\text{OH})_2$
27.  $\text{NaOH}$
28.  $\text{NH}_4\text{OH}$
29.  $\text{HCOOH}$
30.  $\text{CH}_3\text{COOH}$
31.  $\text{CH}_3\text{COONa}$
32.  $\text{NH}_3$
33.  $\text{PH}_3$
34.  $\text{NaH}$
35.  $\text{Al}(\text{OH})_3$
36.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
37.  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
38.  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
39.  $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$
40.  $\text{As}_2\text{O}_5$
41.  $\text{FeFe}(\text{CN})_6$
42.  $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2$
43.  $\text{KMnO}_4$
44.  $\text{K}_2\text{SO}_3$
45.  $\text{HgCl}_2$
46.  $\text{ZnCl}_2$
47.  $\text{KI}$
48.  $\text{NaHCO}_3$
49.  $\text{CuCl}$

50.  $\text{N}_2\text{H}_4$
51.  $\text{HBrO}$
52.  $\text{NaIO}$
53.  $\text{CH}_4$
54.  $\text{D}_2\text{O}$
55.  $\text{NH}_4\text{Cl}$
56.  $\text{FeSO}_3$
57.  $\text{KHSO}_4$
58.  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
59.  $\text{NH}_4\text{ClO}_4$
60.  $\text{CH}_3\text{COOK}$
61.  $\text{NH}_4\text{CN}$
62.  $\text{Li}_2\text{SO}_4$
63.  $\text{MnCl}_2$
64.  $\text{D}_2$
65.  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
66.  $\text{CaHPO}_4$
67.  $\text{N}_2\text{O}$
68.  $\text{KClO}_2$
69.  $\text{Fe}_2\text{S}_3$
70.  $\text{CaF}_2$