

Chemistry
Nomenclature practice

Name the following compounds:

1. NH_4Br _____
2. BaSO_4 _____
3. $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$ _____
4. CaSO_4 _____
5. Ag_2SO_4 _____
6. $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$ _____
7. NaCr_2O_7 _____
8. AlPO_4 _____
9. $\text{Cr}_2(\text{CrO}_4)_3$ _____
10. KF _____
11. $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ _____
12. NaOH _____
13. CoO _____
14. BeI_2 _____
15. KNO_3 _____
16. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
17. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ _____
18. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ _____
19. NaCl _____
20. $\text{Be}_3(\text{PO}_4)_2$ _____
21. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ _____
22. $\text{Cr}_2(\text{Cr}_2\text{O}_7)$ _____
23. NiSO_4 _____
24. AgOH _____
25. $\text{NH}_4\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$ _____
26. NaMnO_4 _____
27. SnO _____
28. SnO_2 _____

Write the formula for these compounds:

- 1) sodium chloride _____
- 2) copper (I) fluoride _____
- 3) ammonium nitrate _____
- 4) potassium bromide _____
- 5) silver bicarbonate _____
- 6) zinc oxide _____
- 7) iron (III) sulfate _____
- 8) barium chromate _____
- 9) calcium carbonate _____
- 10) nickel permanganate _____
- 11) aluminum hydroxide _____
- 12) cobalt(II) nitrate _____
- 13) copper (II) sulfate _____
- 14) lead (II) dichromate _____
- 15) lead (IV) dichromate _____
- 16) sodium sulfate _____
- 17) calcium nitrate _____
- 18) zinc acetate _____
- 19) aluminum sulfide _____
- 20) ammonium nitride _____
- 21) silver oxide _____
- 22) barium nitride _____
- 23) iron (II) carbonate _____
- 24) copper (I) bicarbonate _____
- 25) iron (III) phosphate _____
- 26) calcium chloride _____
- 27) iron (II) oxide _____
- 28) copper (I) sulfide _____
- 29) tin (II) iodide _____
- 30) tin (IV) phosphate _____