

More Names and Formulas

Name - _____

Part 1 - Write the formulas for the following compounds.

- | | |
|-----------------------------------|-------------------------------------|
| 1.) mercury (I) oxide _____ | 21.) copper (I) nitrate _____ |
| 2.) iron (III) chlorate _____ | 22.) iron (II) phosphate _____ |
| 3.) copper (II) carbonate _____ | 23.) copper (I) chlorate _____ |
| 4.) manganese (IV) sulphide _____ | 24.) mercury (I) hydroxide _____ |
| 5.) potassium nitrate _____ | 25.) iron (III) sulphide _____ |
| 6.) mercury (II) chloride _____ | 26.) copper (I) oxide _____ |
| 7.) copper (I) phosphate _____ | 27.) aluminum sulphate _____ |
| 8.) mercury (II) phosphate _____ | 28.) mercury (I) sulphate _____ |
| 9.) potassium carbonate _____ | 29.) mercury (II) chlorate _____ |
| 10.) iron (III) nitrate _____ | 30.) silver chlorate _____ |
| 11.) silver sulphate _____ | 31.) silver phosphate _____ |
| 12.) mercury (II) hydroxide _____ | 32.) copper (II) chloride _____ |
| 13.) copper (II) chlorate _____ | 33.) aluminum chlorate _____ |
| 14.) iron (II) hydroxide _____ | 34.) mercury (I) sulphide _____ |
| 15.) iron (II) carbonate _____ | 35.) silver sulphide _____ |
| 16.) mercury (I) chlorate _____ | 36.) iron (III) sulphate _____ |
| 17.) mercury (II) nitrate _____ | 37.) copper (I) sulphate _____ |
| 18.) aluminum chloride _____ | 38.) manganese (IV) carbonate _____ |
| 19.) copper (II) carbonate _____ | 39.) potassium oxide _____ |
| 20.) potassium sulphate _____ | 40.) potassium hydroxide _____ |

41.) copper (II) nitrate _____

46.) mercury (II) carbonate _____

42.) iron (III) hydroxide _____

47.) iron (II) nitrate _____

43.) copper (I) hydroxide _____

48.) mercury (I) carbonate _____

44.) manganese (II) chlorate _____

49.) iron (III) carbonate _____

45.) silver carbonate _____

50.) mercury (I) nitrate _____

Part 2 - Write the names of the following formulas

1.) NaNO_3 _____

18.) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ _____

2.) CO_2 _____

19.) HgS _____

3.) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ _____

20.) $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$ _____

4.) NaCl _____

21.) CaO _____

5.) NH_4NO_3 _____

22.) Hg_2SO_4 _____

6.) CaCl_2 _____

23.) CaCO_3 _____

7.) FeCl_2 _____

24.) ZnS _____

8.) K_2O _____

25.) CuOH _____

9.) $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$ _____

26.) CuClO_3 _____

10.) Hg_2CO_3 _____

27.) NH_4OH _____

11.) Ag_3PO_4 _____

28.) H_2CO_3 _____

12.) HgCl_2 _____

29.) HgSO_4 _____

13.) NaHCO_3 _____

30.) $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$ _____

14.) FeSO_4 _____

31.) FeO _____

15.) CS_2 _____

32.) $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$ _____

16.) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ _____

33.) MgSO_4 _____

17.) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ _____

34.) KNO_3 _____

- 35.) Hg_2S _____
- 36.) AgNO_3 _____
- 37.) $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$ _____
- 38.) Na_3PO_4 _____
- 39.) $\text{Zn}(\text{ClO}_3)_2$ _____
- 40.) FeCl_3 _____
- 41.) Cu_2SO_4 _____
- 42.) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ _____
- 43.) $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$ _____
- 44.) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ _____
- 45.) NH_4Cl _____
- 46.) Cu_3PO_4 _____
- 47.) MnO_2 _____
- 48.) Fe_2O_3 _____
- 49.) HNO_3 _____
- 50.) HgCO_3 _____