

Naming Ionic Compounds

Give the name _____ of the following ionic compounds:

Name

- 1) Na_2CO_3 _____
- 2) NaOH _____
- 3) MgBr_2 _____
- 4) KCl _____
- 5) FeCl_2 _____
- 6) FeCl_3 _____
- 7) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ _____
- 8) Be_2SO_4 _____
- 9) CrF_2 _____
- 10) Al_2S_3 _____
- 11) PbO _____
- 12) Li_3PO_4 _____
- 13) TiI_4 _____
- 14) Co_3N_2 _____
- 15) Mg_3P_2 _____
- 16) $\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$ _____
- 17) Ag_2SO_3 _____
- 18) NH_4OH _____
- 19) $\text{Al}(\text{CN})_3$ _____
- 20) $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ _____

For the following compounds, give the formulas and the molar masses:

Formula

- 22) sodium phosphide _____
- 23) magnesium nitrate _____
- 24) lead (II) sulfite _____
- 25) calcium phosphate _____
- 26) ammonium sulfate _____
- 27) silver cyanide _____
- 28) aluminum sulfide _____
- 29) beryllium chloride _____
- 30) copper (I) arsenide _____
- 31) iron (III) oxide _____
- 32) gallium nitride _____
- 33) iron (II) bromide _____
- 34) vanadium (V) phosphate _____
- 35) calcium oxide _____
- 36) magnesium acetate _____
- 37) aluminum sulfate _____
- 38) copper (I) carbonate _____
- 39) barium oxide _____
- 40) ammonium sulfite _____
- 41) silver bromide _____
- 42) lead (IV) nitrite _____