

Naming Ionic Compounds IV

Name the following ionic compounds:

- 1) CuSO_4 _____
- 2) Na_2O _____
- 3) $\text{Pb}(\text{OH})_2$ _____
- 4) $\text{LiC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ _____
- 5) $\text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$ _____
- 6) NH_4Br _____
- 7) CaCO_3 _____
- 8) KCN _____
- 9) FeBr_3 _____
- 10) $\text{Co}(\text{NO}_2)_2$ _____

Write the formulas of the following compounds:

- 11) manganese (IV) nitride _____
- 12) aluminum sulfide _____
- 13) magnesium selenide _____
- 14) chromium (III) sulfate _____
- 15) silver phosphate _____
- 16) palladium (IV) bromide _____
- 17) titanium (II) arsenide _____
- 18) vanadium (V) telluride _____
- 19) beryllium oxide _____
- 20) nickel (III) carbonate _____