

Naming Ionic Compounds Practice Worksheet

Name the following ionic compounds:

- 1) NH_4Cl _____
- 2) $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$ _____
- 3) TiBr_4 _____
- 4) Cu_3P _____
- 5) SnBr_2 _____
- 6) GaBr_3 _____
- 7) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ _____
- 8) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ _____
- 9) $\text{Mn}_2(\text{SO}_4)_3$ _____
- 10) AlCl_3 _____

Write the formula for the following compounds:

- 11) aluminum (III) phosphate _____
- 12) vanadium (IV) carbonate _____
- 13) tin (II) nitride _____
- 14) cobalt (III) oxide _____
- 15) titanium (II) acetate _____
- 16) vanadium (V) sulfide _____
- 17) chromium (II) hydroxide _____
- 18) lithium iodide _____
- 19) lead (II) nitrate _____
- 20) silver bromide _____