

## Practice IONIC Nomenclature

Formula → Name

Honors Chemistry Name \_\_\_\_\_ Period \_\_\_\_\_  
Lots of Ionic Naming Practice Problems Review worksheet #2

Name the following ionic compounds:

1) NaBr	11) $\text{Ag}_3\text{PO}_4$
2) $\text{Sc}(\text{OH})_3$	12) $\text{YClO}_3$
3) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$	13) $\text{SnS}_2$
4) $\text{NH}_4\text{F}$	14) $\text{Ti}(\text{CN})_4$
5) $\text{CaCO}_3$	15) $\text{KMnO}_4$
6) $\text{NiPO}_4$	16) $\text{Pb}_3\text{N}_2$
7) $\text{Li}_2\text{SO}_3$	17) $\text{CoCO}_3$
8) $\text{Zn}_3\text{P}_2$	18) $\text{CdSO}_3$
9) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	19) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
10) $\text{Cu}_2\text{O}$	20) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$

**Ionic Naming Practice Problems - Solutions**

1) NaBr sodium bromide	8) $\text{Zn}_3\text{P}_2$ zinc phosphide	15) $\text{KMnO}_4$ potassium permanganate
2) $\text{Sc}(\text{OH})_3$ scandium hydroxide	9) $\text{Sr}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$ strontium acetate	16) $\text{Pb}_3\text{N}_2$ lead (II) nitride
3) $\text{V}_2(\text{SO}_4)_3$ vanadium (III) sulfate	10) $\text{Cu}_2\text{O}$ copper (I) oxide	17) $\text{CoCO}_3$ cobalt (II) carbonate
4) $\text{NH}_4\text{F}$ ammonium fluoride	11) $\text{Ag}_3\text{PO}_4$ silver phosphate	18) $\text{CdSO}_3$ cadmium sulfite
5) $\text{CaCO}_3$ calcium carbonate	12) $\text{YClO}_3$ yttrium chlorate	19) $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$ copper (I) nitrite
6) $\text{NiPO}_4$ nickel (III) phosphate	13) $\text{SnS}_2$ tin (IV) sulfide	20) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$ iron (II) bicarbonate
7) $\text{Li}_2\text{SO}_3$ lithium sulfite	14) $\text{Ti}(\text{CN})_4$ titanium (IV) cyanide	