

Ionic Compounds #3

Name: _____

Part 1: Name the following ionic compounds.

1) NaNO_3 _____

10) $\text{Rb}_2\text{S}_2\text{O}_3$ _____

2) BaSO_4 _____

11) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ _____

3) Fe_2O_3 _____

12) FeAsO_4 _____

4) CrPO_3 _____

13) SrS _____

5) $(\text{NH}_4)_2\text{O}$ _____

14) AuSCN _____

6) KCl _____

15) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ _____

7) MnF_5 _____

16) MoP _____

8) CoWO_4 _____

17) AgIO_3 _____

9) LiNO_2 _____

18) ZnH_2PO_4 _____

Part 2: Write the formulas for the following compounds.

1) beryllium acetate _____

10) calcium fluoride _____

2) strontium arsenate _____

11) sodium oxalate _____

3) aluminum oxide _____

12) magnesium chloride _____

4) potassium bicarbonate _____

13) potassium hydroxide _____

5) ammonium sulfide _____

14) lead (IV) thiosulfate _____

6) iron (II) nitrite _____

15) magnesium silicate _____

7) nickel (III) fluoride _____

16) chromium (II) chloride _____

8) calcium bromide _____

17) indium (III) sulfide _____

9) ammonium phosphate _____

18)) barium phosphate _____