

## Naming Ionic Compounds Worksheet One

Give the name of the following ionic compounds:

1)  $\text{Na}_2(\text{CO}_3)$  \_\_\_\_\_

2)  $\text{Na}(\text{OH})$  \_\_\_\_\_

3)  $\text{MgBr}_2$  \_\_\_\_\_

4)  $\text{KCl}$  \_\_\_\_\_

5)  $\text{FeCl}_2$  \_\_\_\_\_

6)  $\text{FeCl}_3$  \_\_\_\_\_

7)  $\text{Zn}(\text{OH})_2$  \_\_\_\_\_

8)  $\text{Be}(\text{SO}_4)$  \_\_\_\_\_

9)  $\text{CrF}_2$  \_\_\_\_\_

10)  $\text{Al}_2\text{S}_3$  \_\_\_\_\_

11)  $\text{PbO}$  \_\_\_\_\_

12)  $\text{Li}_3(\text{PO}_4)$  \_\_\_\_\_

13)  $\text{TiI}_4$  \_\_\_\_\_

14)  $\text{Co}_3\text{N}_2$  \_\_\_\_\_

15)  $\text{Mg}_3\text{P}_2$  \_\_\_\_\_

16)  $\text{Ga}(\text{NO}_2)_3$  \_\_\_\_\_

17)  $\text{Ag}_2(\text{SO}_3)$  \_\_\_\_\_

18)  $\text{NH}_4(\text{OH})$  \_\_\_\_\_

19)  $\text{Al}(\text{CN})_3$  \_\_\_\_\_

20)  $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$  \_\_\_\_\_