

## 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)  $\text{C}_3\text{N}_2$  \_\_\_\_\_
- 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)  $\text{Be}(\text{CH}_3\text{COO})_2$  \_\_\_\_\_