

## NAMING BINARY COMPOUNDS (IONIC)

Name \_\_\_\_\_

Name the following ionic compounds using Roman numerals where necessary.

1.  $\text{BaCl}_2$  \_\_\_\_\_
2.  $\text{NaF}$  \_\_\_\_\_
3.  $\text{Ag}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
4.  $\text{CuBr}$  \_\_\_\_\_
5.  $\text{CuBr}_2$  \_\_\_\_\_
6.  $\text{FeO}$  \_\_\_\_\_
7.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_
8.  $\text{MgS}$  \_\_\_\_\_
9.  $\text{Al}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_
10.  $\text{CdI}_2$  \_\_\_\_\_
11.  $\text{K}_2\text{S}$  \_\_\_\_\_
12.  $\text{CrCl}_2$  \_\_\_\_\_
13.  $\text{CrCl}_3$  \_\_\_\_\_
14.  $\text{CaO}$  \_\_\_\_\_
15.  $\text{Ba}_3\text{P}_2$  \_\_\_\_\_
16.  $\text{HgI}_2$  \_\_\_\_\_
17.  $\text{Na}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
18.  $\text{BeS}$  \_\_\_\_\_
19.  $\text{MnO}$  \_\_\_\_\_
20.  $\text{Mn}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_

## NAMING OF NON-BINARY COMPOUNDS

Name \_\_\_\_\_

An ionic compound that contains more than two elements must contain a polyatomic ion. Name the following compounds.

1.  $\text{NaNO}_3$  \_\_\_\_\_
2.  $\text{Ca(OH)}_2$  \_\_\_\_\_
3.  $\text{K}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_
4.  $\text{NH}_4\text{Cl}$  \_\_\_\_\_
5.  $\text{MgSO}_4$  \_\_\_\_\_
6.  $\text{AlPO}_4$  \_\_\_\_\_
7.  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  \_\_\_\_\_
8.  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_
9.  $\text{CuSO}_4$  \_\_\_\_\_
10.  $\text{NH}_4\text{OH}$  \_\_\_\_\_
11.  $\text{Li}_2\text{SO}_3$  \_\_\_\_\_
12.  $\text{Mg(NO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
13.  $\text{Al(OH)}_3$  \_\_\_\_\_
14.  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_
15.  $\text{KOH}$  \_\_\_\_\_
16.  $\text{Ca(NO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
17.  $\text{K}_2\text{SO}_4$  \_\_\_\_\_
18.  $\text{Pb(OH)}_2$  \_\_\_\_\_
19.  $\text{Na}_2\text{O}_2$  \_\_\_\_\_
20.  $\text{CuCO}_3$  \_\_\_\_\_

## NAMING IONIC COMPOUNDS

Name \_\_\_\_\_

Name the following compounds using the Stock Naming System.

1.  $\text{CaCO}_3$  \_\_\_\_\_
2.  $\text{KCl}$  \_\_\_\_\_
3.  $\text{FeSO}_4$  \_\_\_\_\_
4.  $\text{LiBr}$  \_\_\_\_\_
5.  $\text{MgCl}_2$  \_\_\_\_\_
6.  $\text{FeCl}_3$  \_\_\_\_\_
7.  $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$  \_\_\_\_\_
8.  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  \_\_\_\_\_
9.  $\text{Al}(\text{OH})_3$  \_\_\_\_\_
10.  $\text{CuC}_2\text{H}_3\text{O}_2$  \_\_\_\_\_
11.  $\text{PbSO}_3$  \_\_\_\_\_
12.  $\text{NaClO}_3$  \_\_\_\_\_
13.  $\text{CaC}_2\text{O}_4$  \_\_\_\_\_
14.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_
15.  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_
16.  $\text{NaHSO}_4$  \_\_\_\_\_
17.  $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$  \_\_\_\_\_
18.  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
19.  $\text{CuSO}_4$  \_\_\_\_\_
20.  $\text{NaHCO}_3$  \_\_\_\_\_
21.  $\text{NiBr}_3$  \_\_\_\_\_
22.  $\text{Be}(\text{NO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
23.  $\text{ZnSO}_4$  \_\_\_\_\_
24.  $\text{AuCl}_3$  \_\_\_\_\_
25.  $\text{KMnO}_4$  \_\_\_\_\_

## NAMING COMPOUNDS (MIXED)

Name \_\_\_\_\_

Name the following compounds.

1.  $\text{NaCl}$  \_\_\_\_\_
2.  $\text{MnS}$  \_\_\_\_\_
3.  $\text{K}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
4.  $\text{CuBr}_2$  \_\_\_\_\_
5.  $\text{CuBr}$  \_\_\_\_\_
6.  $\text{CO}_2$  \_\_\_\_\_
7.  $\text{PbSO}_4$  \_\_\_\_\_
8.  $\text{Li}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_
9.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_
10.  $\text{NO}_2$  \_\_\_\_\_
11.  $\text{N}_2\text{O}_4$  \_\_\_\_\_
12.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  \_\_\_\_\_
13.  $\text{NH}_4\text{Cl}$  \_\_\_\_\_
14.  $\text{SO}_3$  \_\_\_\_\_
15.  $\text{AlPO}_4$  \_\_\_\_\_
16.  $\text{CCl}_4$  \_\_\_\_\_
17.  $\text{CaS}$  \_\_\_\_\_
18.  $\text{NH}_3$  \_\_\_\_\_
19.  $\text{MgI}_2$  \_\_\_\_\_
20.  $\text{K}_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_