

## Naming ionic compounds worksheet

1.  $\text{TiSe}$  \_\_\_\_\_
2.  $\text{Cu}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
3.  $\text{V}_3\text{P}_5$  \_\_\_\_\_
4.  $\text{Co}(\text{ClO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
5.  $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$  \_\_\_\_\_
6.  $\text{CuCrO}_4$  \_\_\_\_\_
7.  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_
8.  $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$  \_\_\_\_\_
9.  $\text{KCN}$  \_\_\_\_\_
10.  $\text{Zn}_3\text{N}_2$  \_\_\_\_\_
11.  $\text{NaMnO}_4$  \_\_\_\_\_
12.  $\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$  \_\_\_\_\_
13.  $\text{Li}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
14.  $\text{Fe}(\text{CH}_3\text{COO})_3$  \_\_\_\_\_
15.  $\text{Sr}(\text{OH})_2$  \_\_\_\_\_
16.  $\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
17.  $\text{CuO}$  \_\_\_\_\_
18.  $\text{PbS}$  \_\_\_\_\_
19.  $\text{Mn}(\text{ClO}_2)_7$  \_\_\_\_\_
20.  $\text{NH}_4\text{HSO}_3$  \_\_\_\_\_