

Write the name of each ionic compound below.

1.  $\text{MgS}$  \_\_\_\_\_
2.  $\text{FeO}$  \_\_\_\_\_
3.  $\text{BaSO}_3$  \_\_\_\_\_
4.  $\text{Al(OH)}_3$  \_\_\_\_\_
5.  $\text{Zn(NO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
6.  $\text{Na}_2\text{S}$  \_\_\_\_\_
7.  $\text{K}_2\text{SO}_4$  \_\_\_\_\_
8.  $\text{AgCl}$  \_\_\_\_\_
9.  $\text{PbO}_2$  \_\_\_\_\_
10.  $\text{KCN}$  \_\_\_\_\_
11.  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  \_\_\_\_\_
12.  $\text{NaOH}$  \_\_\_\_\_
13.  $\text{PbCl}_2$  \_\_\_\_\_
14.  $\text{KNO}_3$  \_\_\_\_\_
15.  $\text{NaNO}_2$  \_\_\_\_\_
16.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_
17.  $\text{NH}_4\text{OH}$  \_\_\_\_\_
18.  $\text{Ag}_2\text{S}$  \_\_\_\_\_
19.  $\text{Ba}_3\text{N}_2$  \_\_\_\_\_
20.  $\text{KSCN}$  \_\_\_\_\_
21.  $\text{Zn(C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$  \_\_\_\_\_
22.  $\text{KMnO}_4$  \_\_\_\_\_
23.  $\text{NaClO}$  \_\_\_\_\_
24.  $\text{Cr}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$  \_\_\_\_\_
25.  $\text{CaBr}_2$  \_\_\_\_\_