

## Naming Compounds Extra Practice!

1. CuBr
2.  $\text{Cr}_2(\text{SO}_3)_3$
3.  $\text{NiI}_2$
4.  $\text{Ba}_3\text{P}_2$
5.  $\text{NO}_3$
6.  $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_2$
7.  $\text{MgSO}_4$
8.  $\text{FeF}_2$
9.  $\text{Al}_2(\text{CrO}_4)_3$
10.  $\text{Cu}_2\text{CO}_3$
11.  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
12.  $\text{AgClO}_2$
13. CO
14.  $\text{Sn}(\text{MnO}_4)_2$
15.  $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$
16.  $\text{N}_2\text{O}$
17.  $\text{NH}_4\text{NO}_3$
18. FeO
19.  $\text{BeSO}_4$
20. MnS
21.  $\text{K}_2\text{CO}_3$
22.  $\text{CS}_2$
23.  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
24.  $\text{PBr}_5$
25.  $\text{KClO}_3$
26.  $\text{CuHCO}_3$
27.  $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$
28.  $\text{AlBr}_3$
29.  $\text{CCl}_4$
30.  $\text{K}_3\text{PO}_4$
31.  $\text{SO}_3$
32.  $\text{N}_2\text{O}_5$
33. LiOH
34.  $\text{Sr}(\text{ClO}_4)_2$

[Get the answers to these practice problems](#)