

## CHEM-1094      ANSWERS TO NOMENCLATURE

1.  $\text{HClO(aq)}$
2.  $\text{HI}$
3.  $\text{Cu}_2\text{O}$
4.  $\text{HgBr}_2$
5.  $\text{H}_3\text{PO}_3(\text{aq})$
6.  $\text{FeCO}_3$
7.  $\text{HIO}_4(\text{aq})$
8.  $\text{Ni}(\text{NO}_2)_2$
9.  $\text{Co}(\text{NO}_3)_2$
10.  $\text{CrPO}_4$
11.  $\text{HBrO(aq)}$
12.  $\text{H}_2\text{S(aq)}$
13.  $\text{Mn}(\text{ClO}_2)_2$
14.  $\text{SnO}_2$
15.  $\text{CaCO}_3$
16.  $\text{PbI}_2$
17.  $\text{CuS}$
18.  $\text{Al}_2\text{O}_3$
19.  $\text{SiCl}_4$
20.  $\text{H}_2\text{CO}_3(\text{aq})$
21.  $\text{N}_2\text{O}_4$
22.  $\text{BaH}_2\text{PO}_4$
23.  $\text{HNO}_3(\text{aq})$
24.  $\text{K}_2\text{SO}_4$
25.  $\text{CS}_2$
26.  $\text{HCl}$
27.  $\text{PCl}_5$
28.  $\text{NH}_4\text{ClO}_4$
29.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
30.  $\text{KHCO}_3$
31.  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
32.  $\text{KMnO}_4$
33.  $\text{Bi}_2\text{O}_3$
34.  $\text{AgNO}_3$
35.  $\text{Cl}_2\text{O}_7$
36.  $\text{K}_2\text{SO}_4$
37.  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
38.  $\text{UF}_6$
39.  $\text{HClO}_4(\text{aq})$
40.  $\text{Hg}_2\text{I}_2$
41.  $\text{H}_3\text{PO}_4$
42.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
43.  $\text{HNO}_2(\text{aq})$
44.  $\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
45.  $\text{CO}$
46.  $\text{FeSO}_3$
47.  $\text{H}_2\text{SO}_4$
48.  $\text{NBr}_3$
49.  $\text{SF}_6$
50.  $\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$
51.  $\text{Mg}_3\text{N}_2$
52.  $\text{BaSO}_4$
53.  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
54.  $\text{Ca}(\text{IO}_3)_2$
55.  $\text{HBrO}_3(\text{aq})$
56.  $\text{NaCN}$
57.  $\text{LiIO}$
58.  $\text{H}_2\text{SO}_3(\text{aq})$
59.  $\text{KrF}_2$
60.  $\text{NH}_3$
61.  $\text{HCl(aq)}$
62.  $\text{XeF}_4$
63.  $\text{SiO}_2$
64.  $\text{Na}_3\text{PO}_4$
65.  $\text{PbS}$
66.  $\text{Na}_2\text{CrO}_4$
67.  $\text{AlH}_3$
68.  $(\text{Hg}_2)_3(\text{PO}_4)_2$
69.  $\text{Au}(\text{CN})_3$
70.  $\text{H}_2\text{S}$