

## CHEM-1105 NOMENCLATURE PRACTICE-II

Name the following compounds:

1.  $\text{NH}_4\text{Br}$
2.  $\text{CCl}_4$
3.  $\text{KHCO}_3$
4.  $\text{HBr(g)}$
5.  $\text{FeO}$
6.  $\text{Li}_3\text{N}$
7.  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$
8.  $\text{P}_4\text{O}_6$
9.  $\text{SF}_6$
10.  $\text{KClO}$
11.  $\text{SrSO}_4$
12.  $\text{Al(OH)}_3$
13.  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
14.  $\text{K}_3\text{N}$
15.  $\text{MgO}$
16.  $\text{NaC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
17.  $\text{KCN}$
18.  $\text{AuCl}_3$
19.  $\text{H}_2\text{S(aq)}$
20.  $\text{Cl}_2\text{O}_7$
21.  $\text{N}_2\text{H}_4$
22.  $\text{CaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$
23.  $\text{Al(NO}_3)_3$
24.  $\text{CuSO}_4$
25.  $\text{CoCl}_6 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$
26.  $\text{K}_2\text{HPO}_4$
27.  $\text{N}_2\text{O}_5$
28.  $\text{MnF}_2$
29.  $\text{CsI}$
30.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
31.  $\text{AgCl}$
32.  $\text{Hg}_3(\text{PO}_4)_2$
33.  $\text{CH}_4$
34.  $\text{NH}_3$
35.  $\text{H}_2\text{SO}_3(\text{aq})$
36.  $\text{N}_2\text{O}_4$
37.  $\text{PbS}$
38.  $\text{SnO}_2$
39.  $\text{HI(g)}$
40.  $\text{NaCN}$