

## Naming Ionic Compounds

Use IUPAC rules to name the following

Pg. 3

1.  $\text{CaCO}_3$
2.  $\text{KCl}$
3.  $\text{FeSO}_4$
4.  $\text{LiBr}$
5.  $\text{MgCl}_2$
6.  $\text{FeCl}_3$
7.  $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$
8.  $\text{NH}_4\text{NO}_3$
9.  $\text{Al}(\text{OH})_3$
10.  $\text{CuC}_2\text{H}_3\text{O}_2$
11.  $\text{PbSO}_3$
12.  $\text{NaClO}_3$
13.  $\text{CaC}_2\text{O}_4$
14.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
15.  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
16.  $\text{NaHSO}_4$
17.  $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$
18.  $\text{Mg}(\text{NO}_2)_2$
19.  $\text{CuSO}_4$
20.  $\text{NaHCO}_3$
21.  $\text{NiBr}_3$
22.  $\text{Be}(\text{NO}_3)_2$
23.  $\text{ZnSO}_4$
24.  $\text{AuCl}_3$
25.  $\text{KMnO}_4$
26.  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$