

Name \_\_\_\_\_

1.  $\text{KMnO}_4$  \_\_\_\_\_
2.  $\text{KCl}$  \_\_\_\_\_
3.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  \_\_\_\_\_
4.  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
5.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  \_\_\_\_\_
6.  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$  \_\_\_\_\_
7.  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
8.  $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$  \_\_\_\_\_
9.  $\text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
10.  $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
11.  $\text{H}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_
12.  $\text{Hg}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  \_\_\_\_\_
13.  $\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2$  \_\_\_\_\_
14.  $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$  \_\_\_\_\_
15.  $\text{NH}_4\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2$  \_\_\_\_\_

## Molar Mass Worksheet

Calculate the molar masses of the following chemicals:

- 1)  $\text{Cl}_2$
- 2)  $\text{KOH}$
- 3)  $\text{BeCl}_2$
- 4)  $\text{FeCl}_3$
- 5)  $\text{BF}_3$
- 6)  $\text{CCl}_2\text{F}_2$
- 7)  $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 8)  $\text{UF}_6$
- 9)  $\text{SO}_2$
- 10)  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- 11)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- 12)  $\text{CH}_3\text{COOH}$
- 13)  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- 14)  $\text{Ga}_2(\text{SO}_3)_3$