

Balancing Equations Practice

Name _____ Period _____

- 1) _____ CaC_2 + _____ N_2 \rightarrow _____ CaCN_2 + _____ C
- 2) _____ PCl_5 + _____ H_2O \rightarrow _____ H_3PO_4 + _____ HCl
- 3) _____ O_2 \rightarrow _____ O_3
- 4) _____ $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ + _____ H_2SO_4 \rightarrow _____ CaSO_4 + _____ $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- 5) _____ TiCl_4 + _____ Mg \rightarrow _____ MgCl_2 + _____ Ti
- 6) _____ $\text{Al}(\text{OH})_3$ + _____ H_2SO_4 \rightarrow _____ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ + _____ H_2O
- 7) _____ K + _____ Br_2 \rightarrow _____ KBr
- 8) _____ KClO_3 \rightarrow _____ KCl + _____ O_2
- 9) _____ NaOH + _____ $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ \rightarrow _____ NaNO_3 + _____ $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- 10) _____ NaCl + _____ H_2SO_4 \rightarrow _____ Na_2SO_4 + _____ HCl
- 11) _____ $\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$ + _____ H_2S \rightarrow _____ Bi_2S_3 + _____ HNO_3
- 12) _____ Al + _____ NH_4ClO_4 \rightarrow _____ Al_2O_3 + _____ AlCl_3 + _____ NO + _____ H_2O
- 13) _____ BaCO_3 + _____ HNO_3 \rightarrow _____ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ + _____ CO_2 + _____ H_2O
- 14) _____ $\text{Be}(\text{OH})_2$ + _____ NH_4HF_2 \rightarrow _____ $(\text{NH}_4)_2\text{BeF}_4$ + _____ H_2O
- 15) _____ NaOH + _____ FeSO_4 \rightarrow _____ Na_2SO_4 + _____ $\text{Fe}(\text{OH})_2$

Answer Sheet

- 1) $\underline{1} \text{ CaC}_2 + \underline{1} \text{ N}_2 \rightarrow \underline{1} \text{ CaCN}_2 + \underline{1} \text{ C}$
- 2) $\underline{1} \text{ PCl}_5 + \underline{4} \text{ H}_2\text{O} \rightarrow \underline{1} \text{ H}_3\text{PO}_4 + \underline{5} \text{ HCl}$
- 3) $\underline{3} \text{ O}_2 \rightarrow \underline{2} \text{ O}_3$
- 4) $\underline{1} \text{ Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \underline{2} \text{ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{2} \text{ CaSO}_4 + \underline{1} \text{ Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- 5) $\underline{1} \text{ TiCl}_4 + \underline{2} \text{ Mg} \rightarrow \underline{2} \text{ MgCl}_2 + \underline{1} \text{ Ti}$
- 6) $\underline{2} \text{ Al}(\text{OH})_3 + \underline{3} \text{ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{1} \text{ Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \underline{6} \text{ H}_2\text{O}$
- 7) $\underline{2} \text{ K} + \underline{1} \text{ Br}_2 \rightarrow \underline{2} \text{ KBr}$
- 8) $\underline{2} \text{ KClO}_3 \rightarrow \underline{2} \text{ KCl} + \underline{3} \text{ O}_2$
- 9) $\underline{2} \text{ NaOH} + \underline{1} \text{ Zn}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \underline{2} \text{ NaNO}_3 + \underline{1} \text{ Zn}(\text{OH})_2$
- 10) $\underline{2} \text{ NaCl} + \underline{1} \text{ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{1} \text{ Na}_2\text{SO}_4 + \underline{2} \text{ HCl}$
- 11) $\underline{2} \text{ Bi}(\text{NO}_3)_3 + \underline{3} \text{ H}_2\text{S} \rightarrow \underline{1} \text{ Bi}_2\text{S}_3 + \underline{6} \text{ HNO}_3$
- 12) $\underline{3} \text{ Al} + \underline{3} \text{ NH}_4\text{ClO}_4 \rightarrow \underline{1} \text{ Al}_2\text{O}_3 + \underline{1} \text{ AlCl}_3 + \underline{3} \text{ NO} + \underline{6} \text{ H}_2\text{O}$
- 13) $\underline{1} \text{ BaCO}_3 + \underline{2} \text{ HNO}_3 \rightarrow \underline{1} \text{ Ba}(\text{NO}_3)_2 + \underline{1} \text{ CO}_2 + \underline{1} \text{ H}_2\text{O}$
- 14) $\underline{1} \text{ Be}(\text{OH})_2 + \underline{2} \text{ NH}_4\text{HF}_2 \rightarrow \underline{1} (\text{NH}_4)_2\text{BeF}_4 + \underline{2} \text{ H}_2\text{O}$
- 15) $\underline{2} \text{ NaOH} + \underline{1} \text{ FeSO}_4 \rightarrow \underline{1} \text{ Na}_2\text{SO}_4 + \underline{1} \text{ Fe}(\text{OH})_2$