Balancing Equations Worksheet **Name: _____ Per: _____**

1) ___ $AgNO_3$ + ___ NaCl → ___ AgCl + ___ $NaNO_3$

2) ___ $MgCl_2$ + ___ NaOH →___ $Mg(OH)_2$ + ___ NaCl

3) ___ H_2 + ___ O_2 → ___ H_2O

4) ___ $KClO_3$ → ___ KCl + ___ O_2

5) ___ K_2SO_4 +___ $BaCl_2$ →___ $BaSO_4$ +___ KCl

6) ___C_3H_8 + ___ O_2 →___ CO_2 + ___ H_2O

7) ___Cu + ___ $AgNO_3$ → ___$Cu(NO_3)_2$ + ___Ag

8) ___ $Cu(NO_3)_2$ + ___ H_2S → ___ CuS + ___ HNO_3

9) ___ $C_{25}H_{52}$ + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O

10) ___ NCl_3 → ___ N_2 + ___ Cl_2

11) ___ $FeCl_3$ + ___ KOH→___ $Fe(OH)_3$ + ___ KCl

12) ___ Na_2SO_3 +___ HCl →___ SO_2 + ___ NaCl + ___ H_2O

Type of Rxn:

_____ 13) ___P + ___O_2 → ___P_2O_5

_____ 14) ___$Cu(NO_3)_2$ + ___H_3PO_{4-} → ___$Cu_3(PO_4)_2$ + ___HNO_3

_____ 15) ___$Bi_2(CO_3)_3$ + ___CH_3COOH → ___$Bi(CH_3COO)_3$ + ___H_2CO_3

_____ 16) ___MnO_2 + ___HCl → ___$MnCl_2$ + ___H_2O + ___Cl_2

_____ 17) ___C_2H_5OH + ___O_2 → ___CO_2 + ___H_2O

_____ 18) ___Al + ___CO → ___Al_2O_3 + ___C

_____ 19) ___$C_{12}H_{22}O_{11}$ + ___O_2 → ___CO_2 + ___H_2O

_____ 20) ___NH_3 + ___O_2 → ___NO + ___H_2O

_____ 21) ___HI + ___H_2SO_4 → ___I_2 + ___H_2S + ___H_2O

_____ 22) ___NO_2 + ___HNO → ___H_2O + ___NO

_____ 23) ___H_2S + ___$Fe(OH)_3$ → ___Fe_2S_3 -+ ___H_2O

_____ 24) ___Al_4C_3 + ___H_2O → ___$Al(OH)_3$ + ___CH_4