Classwork #4

 Determine what type of reaction each of the equations below shows using the following key:

a) synthesis

b) decomposition

c) single replacement

d) double replacement

e) combustion

\_\_\_\_\_ 1) PbCl2 + AgNO3 🡪 Pb(NO3)2 + AgCl

\_\_\_\_\_ 2) NH3 + HCl 🡪 NH4Cl

\_\_\_\_\_ 3) AlCl3 + Na2SO4 🡪 Al2(SO4)3 + NaCl

\_\_\_\_\_ 4) Zn + S8 🡪 ZnS

\_\_\_\_\_ 5) Al2(SO4)3 + BaCl2 🡪 BaSO4 + AlCl3

\_\_\_\_\_ 6) Al2S3 🡪 Al + S8

\_\_\_\_\_ 7) H2SO4 + Fe 🡪 H2 + FeSO4

\_\_\_\_\_ 8) CaCO3 + H3PO4 🡪 H2O + CO2 + Ca3(PO4)2

\_\_\_\_\_ 9) C12H22O11 + O2 🡪 CO2 + H2O

\_\_\_\_\_ 10) Mg(OH)2 + H2SO4 🡪 MgSO4 + H2O

\_\_\_\_\_ 11) NaOH + CuSO4 🡪NaSO4 + Cu(OH)2

\_\_\_\_\_ 12) C4H12 + O2 🡪 CO2 + H2O

\_\_\_\_\_ 13) Fe + O2 🡪 Fe2O3

\_\_\_\_\_ 14) Mg3(PO4)2 + H2 🡪 Mg + H3PO4

\_\_\_\_\_ 15) H3PO4 + Na2CO3 🡪 Na3PO4 + H2O + CO2

\_\_\_\_\_ 16) Na + F2 🡪 NaF

\_\_\_\_\_ 17) AgF + CaCl2 🡪 AgCl + CaF2

\_\_\_\_\_ 18) Na + CaF2 🡪 Ca + NaF

\_\_\_\_\_ 19) C5H10O4 + O2🡪CO2 + H2O

\_\_\_\_\_ 20) MgO 🡪 Mg + O2

\_\_\_\_\_ 21) NaHCO3 + HCl 🡪 NaCl + CO2 + H2O

\_\_\_\_\_ 22) Li2SO4 + MgCl2 🡪 LiCl + MgSO4

\_\_\_\_\_ 23) HCl + Zn 🡪 H2 + ZnCl2

\_\_\_\_\_ 24) N2 + H2 🡪 NH3

\_\_\_\_\_ 25) C2H4 + O2 🡪 CO2 + H2O