Chemistry Ch 8~~9~~
Wkst ~~8.F2~~
9.F2

Section 2: Predicting the products of chemical reactions

Predict the products and the type of reaction of the following reactions:

1) __ Ag + __ $CuSO_4$ → Type:_____

2) __ NaI + __ $CaCl_2$ → Type:_____

3) __ O_2 + __ H_2 → Type:_____

4) __ $AgNO_2$ + __ $BaSO_4$ → Type:_____

5) __ HCN + __ $CuSO_4$ → Type:_____

6) __ H_2O + __ AgI → Type:_____

7) __ $LiBr$ + __ $Co(SO_3)_2$ → Type:_____

8) __ $LiNO_3$ + __ Ag → Type:_____

9) __ N_2 + __ O_2 → Type:_____

10) __ H_2CO_3 → Type:_____

11) __ $AlCl_3$ + __ Cs → Type:_____

12) __ $Al(NO_3)_3$ + __ Ga → Type:_____

13) __ CH_3COOH + __ O_2 → Type:_____

14) __ C_4H_8 + __ O_2 → Type:_____

15) __ KCl + __ $Mg(OH)_2$ → Type:_____

16) __ Zn + __ $Au(NO_2)_2$ → Type:_____

17) __ BaS + __ $PtCl_2$ → Type:_____

18) __ Na_2O →

Chemistry Ch 9
Wkst 9F2

Types of Reactions Worksheet

Section 1: Identify the type of reaction and balancing

Balance the following equations and indicate the type of reaction taking place:

1) ____ $NaBr$ + ____ H_3PO_4 → ____ Na_3PO_4 + ____ Hbr _____

2) ____ $Ca(OH)_2$ + ____ $Al_2(SO_4)_3$ → ____ $CaSO_4$ + ____ $Al(OH)_3$ _____

3) ____ Mg + ____ Fe_2O_3 → ____ Fe + ____ MgO _____

4) ____ C_2H_4 + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O _____

5) ____ $PbSO_4$ → ____ $PbSO_3$ + ____ O_2 _____

6) ____ NH_3 + ____ I_2 → ____ N_2I_6 + ____ H_2 _____

7) ____ H_2O + ____ SO_3 → ____ H_2SO_4 _____

8) ____ Na_3PO_4 + ____ KOH → ____ $NaOH$ + ____ K_3PO_4 _____

9) ____ $MgCl_2$ + ____ Li_2CO_3 → ____ $MgCO_3$ + ____ $LiCl$ _____

10) ____ C_6H_{12} + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O _____

11) ____ Pb + ____ $FeSO_4$ → ____ $PbSO_4$ + ____ Fe _____

12) ____ $CaCO_3$ → ____ CaO + ____ CO_2 _____

13) ____ P_4 + ____ O_2 → ____ P_2O_3 _____

14) ____ $RbNO_3$ + ____ BeF_2 → ____ $Be(NO_3)_2$ + ____ RbF _____

15) ____ $AgNO_3$ + ____ Cu → ____ $Cu(NO_3)_2$ + ____ Ag _____

16) ____ C_3H_6O + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O _____

17) ____ C_5H_5 + ____ Fe → ____ $Fe(C_5H_5)_2$ _____

18) ____ $SeCl_6$ + ____ O_2 → ____ SeO_2 + ____ Cl_2 _____

19) ____ MgI_2 + ____ $Mn(SO_3)_2$ → ____ $MgSO_3$ + ____ MnI_4 _____

20) ____ O_3 → ____ O + ____ O_2 _____

21) ____ NO_2 → ____ O_2 + ____ N_2 _____