Name: _____ Block: ____

Another Balancing Equations Sheet!

1) ____ $AlBr_3$ + ____ K → ____ KBr + ____ Al

2) ____ FeO + ____ PdF_2 → ____ FeF_2 + ____ PdO

3) ____ P_4 + ____ Br_2 → ____ PBr_3

4) ____ LiCl + ____ Br_2 → ____ LiBr + ____ Cl_2

5) ____ $PbBr_2$ + ____ HCl → ____ HBr + ____ $PbCl_2$

6) ____ $CoBr_3$ + ____ $CaSO_4$ → ____ $CaBr_2$ + ____ $Co_2(SO_4)_3$

7) ____ Na_3P + ____ CaF_2 → ____ NaF + ____ Ca_3P_2

8) ____ Mn + ____ HI → ____ H_2 + ____ MnI_3

9) ____ Li_3PO_4 + ____ NaBr → ____ Na_3PO_4 + ____ LiBr

10) ____ CaF_2 + ____ Li_2SO_4 → ____ $CaSO_4$ + ____ LiF

11) ____ HBr + ____ $Mg(OH)_2$ → ____ $MgBr_2$ + ____ H_2O

12) ____ $LiNO_3$ + ____ $CaBr_2$ → ____ $Ca(NO_3)_2$ + ____ LiBr

13) ____ $AgNO_3$ + ____ Li → ____ $LiNO_3$ + ____ Ag

14) ____ $Si(OH)_4$ + ____ NaBr → ____ $SiBr_4$ + ____ NaOH

15) ____ NaCN + ____ $CuCO_3$ → ____ Na_2CO_3 + ____ $Cu(CN)_2$

16) ____ NH_3 + ____ H_2SO_4 → ____ $(NH_4)_2SO_4$

 For chemistry help, visit www.chemfiesta.com

Balancing Equations Worksheet

1) ____ Na_3PO_4 + ____ KOH → ____ NaOH + ____ K_3PO_4

2) ____ MgF_2 + ____ Li_2CO_3 → ____ $MgCO_3$ + ____ LiF

3) ____ P_4 + ____ O_2 → ____ P_2O_3

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

5) ____ $AgNO_3$ + ____ Cu → ____ $Cu(NO_3)_2$ + ____ Ag

6) ____ CF_4 + ____ Br_2 → ____ CBr_4 + ____ F_2

7) ____ HCN + ____ $CuSO_4$ → ____ H_2SO_4 + ____ $Cu(CN)_2$

8) ____ GaF_3 + ____ Cs → ____ CsF + ____ Ga

9) ____ BaS + ____ PtF_2 → ____ BaF_2 + ____ PtS

10) ____ N_2 + ____ H_2 → ____ NH_3

11) ____ NaF + ____ Br_2 → ____ NaBr + ____ F_2

12) ____ $Pb(OH)_2$ + ____ HCl → ____ H_2O + ____ $PbCl_2$

13) ____ $AlBr_3$ + ____ K_2SO_4 → ____ KBr + ____ $Al_2(SO_4)_3$

14) ____ CH_4 + ____ O_2 → ____ CO_2 + ____ H_2O

15) ____ Na_3PO_4 + ____ $CaCl_2$ → ____ NaCl + ____ $Ca_3(PO_4)_2$

16) ____ K + ____ Cl_2 → ____ KCl

17) ____ Al + ____ HCl → ____ H_2 + ____ $AlCl_3$

18) ____ N_2 + ____ F_2 → ____ NF_3

19) ____ SO_2 + ____ Li_2Se → ____ SSe_2 + ____ Li_2O

 For chemistry help, visit www.chemfiesta.com

Balancing Equations Worksheet – Answers

Note to students: It is acceptable to leave spaces blank when balancing equations – blank spaces are interpreted as containing the number "1".

1) **1** Na_3PO_4 + **3** KOH → **3** NaOH + **1** K_3PO_4

2) **1** MgF_2 + **1** Li_2CO_3 → **1** $MgCO_3$ + **2** LiF

3) **1** P_4 + **3** O_2 → **2** P_2O_3

4) **2** $RbNO_3$ + **1** BeF_2 → **1** $Be(NO_3)_2$ + **2** RbF

5) **2** $AgNO_3$ + **1** Cu → **1** $Cu(NO_3)_2$ + **2** Ag

6) **1** CF_4 + **2** Br_2 → **1** CBr_4 + **2** F_2

7) **2** HCN + **1** $CuSO_4$ → **1** H_2SO_4 + **1** $Cu(CN)_2$

8) **1** GaF_3 + **3** Cs → **3** CsF + **1** Ga

9) **1** BaS + **1** PtF_2 → **1** BaF_2 + **1** PtS

10) **1** N_2 + **3** H_2 → **2** NH_3

11) **2** NaF + **1** Br_2 → **2** NaBr + **1** F_2

12) **1** $Pb(OH)_2$ + **2** HCl → **2** H_2O + **1** $PbCl_2$

13) **2** $AlBr_3$ + **3** K_2SO_4 → **6** KBr + **1** $Al_2(SO_4)_3$

14) **1** CH_4 + **2** O_2 → **1** CO_2 + **2** H_2O

15) **2** Na_3PO_4 + **3** $CaCl_2$ → **6** NaCl + **1** $Ca_3(PO_4)_2$

16) **2** K + **1** Cl_2 → **2** KCl

17) **2** Al + **6** HCl → **3** H_2 + **2** $AlCl_3$

18) **1** N_2 + **3** F_2 → **2** NF_3

19) **1** SO_2 + **2** Li_2Se → **1** SSe_2 + **2** Li_2O

20) **2** NH_3 + **1** H_2SO_4 → **1** $(NH_4)_2SO_4$

Another Balancing Equations Sheet! – Answers

Balance these equations!

Note to students: Whenever balancing an equation, it is acceptable to leave spaces blank instead of writing "1' – in chemistry, they mean the same thing.

1) **1** $AlBr_3$ + **3** K → **3** KBr + **1** Al

2) **1** FeO + **1** PdF_2 → **1** FeF_2 + **1** PdO

3) **1** P_4 + **6** Br_2 → **4** PBr_3

4) **2** LiCl + **1** Br_2 → **2** LiBr + **1** Cl_2

5) **1** $PbBr_2$ + **2** HCl → **2** HBr + **1** $PbCl_2$

6) **2** $CoBr_3$ + **3** $CaSO_4$ → **3** $CaBr_2$ + **1** $Co_2(SO_4)_3$

7) **2** Na_3P + **3** CaF_2 → **6** NaF + **1** Ca_3P_2

8) **2** Mn + **6** HI → **3** H_2 + **2** MnI_3

9) **1** Li_3PO_4 + **3** NaBr → **1** Na_3PO_4 + **3** LiBr

10) **1** CaF_2 + **1** Li_2SO_4 → **1** $CaSO_4$ + **2** LiF

11) **2** HBr + **1** $Mg(OH)_2$ → **1** $MgBr_2$ + **2** H_2O

12) **2** $LiNO_3$ + **1** $CaBr_2$ → **1** $Ca(NO_3)_2$ + **2** LiBr

13) **1** $AgNO_3$ + **1** Li → **1** $LiNO_3$ + **1** Ag

14) **1** $Si(OH)_4$ + **4** NaBr → **1** $SiBr_4$ + **4** NaOH

15) **2** NaCN + **1** $CuCO_3$ → **1** Na_2CO_3 + **1** $Cu(CN)_2$

