Honors Chemistry

Name: _____ Date: _____ Mods: _____

## *Balancing Equations Worksheet #1*

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[redacted]

38. **4** $NH_3$ + **3** $O_2$ => **2** $N_2$ + **6** $H_2O$
39. **4** $FeS_2$ + **11** $O_2$ => **2** $Fe_2O_3$ + **8** $SO_2$
40. **5** C + **2** $SO_2$ => $CS_2$ + **4** CO
41. Fe + S --> FeS
42. **2** $KClO_3$ --> **2** KCl + **3** $O_2$
43. **4** Al + **3** $O_2$ --> **2** $Al_2O_3$

$O_3)_3$ + **6** $H_2O$

$N_2$

13. **4** Na + $O_2$ => **2** $Na_2O$
14. **2** $Al(OH)_3$ + **3** $H_2CO_3$ => $Al_2(C$
15. **16** Al + **3** $S_8$ => **8** $Al_2S_3$
16. **6** Cs + $N_2$ => **2** $Cs_3N$
17. Mg + $Cl_2$ => $MgCl_2$
18. **10** Rb + **2** $RbNO_3$ => **6** $Rb_2O$ +