BALANCING EQUATIONS: FORMULAS GIVEN Practice Sheet #1

Balance the following equations:

1. $Al + N_2 \rightarrow AlN$
2. $Fe + O_2 \rightarrow Fe_3O_4$
3. $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
4. $NH_4NO_3 \rightarrow N_2O + H_2O$
5. $KI + Cl_2 \rightarrow KCl + I_2$
6. $Pb(NO_3)_2 + HCl \rightarrow PbCl_2 + HNO_3$
7. $BaO_2 \rightarrow BaO + O_2$
8. $Al + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2$
9. $CH_4 + Cl_2 \rightarrow CHCl_3 + HCl$
10. $MgCl_2 + NaOH \rightarrow Mg(OH)_2 + NaCl$
11. $AgNO_3 + CuCl_2 \rightarrow AgCl + Cu(NO_3)_2$
12. $ZnS + O_2 \rightarrow ZnO + SO_2$
13. $Na + H_2O \rightarrow H_2 + NaOH$
14. $BaCl_2 + (NH_4)_2CO_3 \rightarrow BaCO_3 + NH_4Cl$
15. $C_6H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
16. $Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$
17. $Fe + FeCl_3 \rightarrow FeCl_2$
18. $Ba(OH)_2 + AlCl_3 \rightarrow Al(OH)_3 + BaCl_2$
19. $H_2C_2O_4 + KOH \rightarrow K_2C_2O_4 + H_2O$
20. $C_2H_2Cl_4 + Ca(OH)_2 \rightarrow C_2HCl_3 + CaCl_2 + H_2O$
21. $(NH_4)_2Cr_2O_7 \rightarrow N_2 + Cr_2O_3 + H_2O$
22. $Zn_3Sb_2 + H_2O \rightarrow Zn(OH)_2 + SbH_3$
23. $HClO_4 + P_4O_{10} \rightarrow H_3PO_4 + Cl_2O_7$
24. $C_6H_5Cl + SiCl_4 + Na \rightarrow (C_6H_5)_4Si + NaCl$
25. $Sb_2S_3 + HCl \rightarrow H_3SbCl_6 + H_2S$
26. $IBr + NH_3 \rightarrow NI_3 + NH_4Br$
27. $KrF_2 + H_2O \rightarrow Kr + O_2 + HF$
28. $Na_2CO_3 + C + N_2 \rightarrow NaCN + CO$
29. $K_4Fe(CN)_6 + H_2SO_4 + H_2O \rightarrow K_2SO_4 + FeSO_4 + (NH_4)_2SO_4 + CO$