BALANCING REVIEW

Balance the following chemical equations.

1. ___$C_{10}H_{20(s)}$ + ___$O_{2(g)}$ → ___$CO_{2(g)}$ + ___$H_2O_{(g)}$
2. ___$Al(OH)_{3(s)}$ + ___$HCl_{(aq)}$ → ___$AlCl_{3(aq)}$ + ___$H_2O_{(g)}$
3. ___$C_4H_{8(g)}$ + ___$O_{2(g)}$ → ___$CO_{2(g)}$ + ___$H_2O_{(g)}$
4. ___$C_{(s)}$ + ___$O_{2(g)}$ → ___$CO_{(g)}$
5. ___$C_5H_{12(l)}$ + ___$O_{2(g)}$ → ___$CO_{2(g)}$ + ___$H_2O_{(l)}$
6. ___$Li_{(s)}$ + ___$AlBr_{3(aq)}$ → ___$LiBr_{(aq)}$ + ___$Al_{(s)}$
7. ___$C_2H_{6(g)}$ + ___$O_{2(g)}$ → ___$CO_{2(g)}$ + ___$H_2O_{(g)}$
8. ___$NH_4OH_{(aq)}$ + ___$H_3PO_{4(aq)}$ → ___$(NH_4)_3PO_{4(aq)}$ + ___$H_2O_{(l)}$
9. ___$Li_{(s)}$ + ___$P_{4(s)}$ → ___$Li_3P_{(s)}$
10. ___$CH_{4(g)}$ + ___$O_{2(g)}$ → ___$CO_{2(g)}$ + ___$H_2O_{(g)}$
11. ___$Al(OH)_{3(s)}$ + ___$H_2SO_{3(aq)}$ → ___$Al_2(SO_3)_{3(s)}$ + ___$H_2O_{(l)}$
12. ___$K_{(s)}$ + ___$Cl_{2(g)}$ → ___$KCl_{(s)}$
13. ___$Na_{(s)}$ + ___$S_{8(s)}$ → ___$Na_2S_{(s)}$
14. ___$H_3PO_{4(aq)}$ + ___$Mg(OH)_{2(aq)}$ → ___$Mg_3(PO_4)_{2(s)}$ + ___$H_2O_{(l)}$
15. ___$NH_{3(g)}$ + ___$HCl_{(g)}$ → ___$NH_4Cl_{(s)}$
16. ___$Na_{(s)}$ + ___$H_2O_{(l)}$ → ___$NaOH_{(aq)}$ + ___$H_{2(g)}$
17. ___$Ca(NO_3)_{2(aq)}$ + ___$Na_3PO_{4(aq)}$ → ___$Ca_3(PO_4)_{2(s)}$ + ___$NaNO_{3(aq)}$
18. ___$P_{4(s)}$ + ___$F_{2(g)}$ → ___$PF_{3(l)}$
19. ___$FeS_{2(s)}$ + ___$O_{2(g)}$ → ___$Fe_2O_{3(s)}$ + ___$SO_{2(g)}$
20. ___$Cu_{(s)}$ + ___$HNO_{3(aq)}$ → ___$Cu(NO_3)_{2(aq)}$ + ___$NO_{2(g)}$ + ___$H_2O_{(l)}$