What Type of Reaction is it?

Instructions: Balance the following equations and indicate the type of reaction.

1. $Li_2O + H_2O \rightarrow LiOH$
2. $CaC_2 + H_2O \rightarrow C_2H_2 + Ca(OH)_2$
3. $Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 + H_2O$
4. $BaO + H_2O \rightarrow Ba(OH)_2$
5. $Ca + AlCl_3 \rightarrow CaCl_2 + Al$
6. $Fe_2O_3 + C \rightarrow CO + Fe$
7. $Si + S_8 \rightarrow Si_2S_4$
8. $SiC + Cl_2 \rightarrow SiCl_4 + C$
7. $Au_2S_3 + H_2 \rightarrow Au + H_2S$
8. $SrBr_2 + (NH_4)_2CO_3 \rightarrow SrCO_3 + NH_4Br$
9. $C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
10. $Ca(ClO_3)_2 \rightarrow CaCl_2 + O_2$
11. $C_2H_5OH + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
12. $Xe + F_2 \rightarrow XeF_6$
13. $NH_4NO_3 \rightarrow N_2O + H_2O$
14. $Au_2O_3 \rightarrow Au + O_2$
15. $Fe_3O_4 + H_2 \rightarrow Fe + H_2O$
16. $C_6H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
17. $C_2H_5OH + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
18. $BaCl_2 + Al_2(SO_4)_3 \rightarrow BaSO_4 + AlCl_3$
19. $Fe_2(C_2O_4)_3 \rightarrow FeC_2O_4 + CO_2$
20. $Fe_2(SO_4)_3 + KOH \rightarrow K_2SO_4 + Fe(OH)_3$

21. $Al_2(SO_4)_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow Al(OH)_3 + CaSO_4$

22. $Fe + H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + H_2$

23. $Mg + N_2 \rightarrow Mg_3N_2$

24. $Al + FeO \rightarrow Al_2O_3 + Fe$

25. $N_2 + O_2 \rightarrow N_2O$

26. $S_8 + O_2 \rightarrow SO_3$

27. $Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$

28. $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$

29. $C_7H_6O_2 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

30. $H_2O_2 \rightarrow H_2O + O_2$