Balancing Practice Sheet 22

51. $Li_2O + H_2O \longrightarrow LiOH$
52. $CaCl_2 + H_2O \longrightarrow Ca(OH)_2 + CaCl(OH)_2$
53. $Ba(OH)_2 \longrightarrow Ba_2O_2 + H_2O$
54. $Pb(NO_3)_2 \longrightarrow PbO + NO_2 + O_2$
55. $Ba + H_2O \longrightarrow Ba(OH)_2$
56. $Ca + AlCl_3 \longrightarrow CaCl_2 + Al$
57. $NH_3 + HCl \longrightarrow N_2 + H_2O$
58. $H_3PO_4 \longrightarrow H_4P_2O_7 + PPO_4$
59. $Fe_2O_3 + C \longrightarrow CO + Fe$
60. $Fe + O_2 \longrightarrow Fe_2O_3 + NO_2$
61. $NH_3 + O_2 \longrightarrow NO + H_2O$
62. $Ni + N_2 \longrightarrow Ni_3N_2$
63. $Hg_2(NO_3) \longrightarrow Hg_2 + Hg(O) + NO_2$
64. $NH^+ + O_2 \longrightarrow NH_3^- + O$
65. $CuCl_2 + H_2O \longrightarrow CuO_2 + AgCl(OH)_2$
66. $Cr_2O_3 + HCl \longrightarrow CrOCl_3 + H_2O$
67. $Ag_2S + KCN \longrightarrow K_2Ag_2(CN)_3 + K_2S$
68. $Ca_3N_2 + H_2 \longrightarrow Ca_3 + NH_3$
69. $CO_2 + H_2O \longrightarrow HCO_3 + HCO_3$
70. $KCl_3 + CO_2 \longrightarrow K_2CO_3 + Cl_2$
71. $Mg(NH_4)_2PO_4 \longrightarrow Mg_2P_2O_7 + NH_3 + H_2O$
72. $MnCl_2 + HCl \longrightarrow MnCl_3 + H_2O + Cl_2$
73. $Pb + Na + C_2H_5Cl \longrightarrow (Pb_4C_2)(C_2)_4 + NaCl$
74. $Ca(OH)_2 + H_3PO_4 \longrightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$
75. $Zn + NaOH + H_2O \longrightarrow Na_2Zn(OH)_4 + H_2$
76. $H_2O + P_4O_6 \longrightarrow H_3PO_3$
77. $Mg(OH)_2 + HCl \longrightarrow MgCl_2 + H_2O$
78. $Al + O_2 \longrightarrow Al_2O_3$
79. $Cu + HNO_3 \longrightarrow Cu(NO_3)_2 + NO_2 + H_2O$
80. $Cr(OH)_3 + Br_2 + KOH \longrightarrow K_2CrO_4 + KBr + H_2O$
81. $Cr_2O_3 \longrightarrow Cr$
82. $Al_2O_3 + HCl \longrightarrow AlCl_3 + H_2O$
83. $Cr(OH)_3 + KOH \longrightarrow K_3CrO_3 + H_2O$
84. $BiCl_3 + H_2O \longrightarrow BiOCl + HCl$
85. $Cr_2(SO_4)_3 \longrightarrow Cr_2O_3 + SO_2 + O_2$
86. $Na_2CrO_4 + BaCl_2 \longrightarrow BaCrO_4 + NaCl$
87. $Na_2B_4O_7 \longrightarrow Na_2O + B_2O_3$
88. $Fe_2(SO_4)_3(aq) \longrightarrow Fe_2O_3 + SO_3$
89. $Cu_2P_2 + H_2O \longrightarrow Cu_3(OH)_2 + PH_3$
90. $Na + Na_2O \longrightarrow Na_{10}Na_2O_3$