Atom Inventory HW: Balancing Chemical Equations

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. $Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbO + NO_2 + NO_2$
5. $BaO + H_2O \rightarrow Ba(OH)_2$
6. $Ca + AlCl_3 \rightarrow CaCl_2 + Al$
7. $NH_3 + NO \rightarrow N_2 + H_2O$
8. $H_3PO_3 \rightarrow H_3PO_4 + PH_3$
9. $Fe_2O_3 + C \rightarrow CO + Fe$
10. $FeS + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$
11. $NH_3 + O_2 \rightarrow NO + H_2O$
12. $Si + S_8 \rightarrow Si_2S_4$
13. $Hg_2CO_3 \rightarrow Hg + HgO + CO_2$
14. $SiC + Cl_2 \rightarrow SiCl_4 + C$
15. $Al_4C_3 + H_2O \rightarrow CH_4 + Al(OH)_3$
16. $V_2O_5 + HCl \rightarrow VOCl_3 + H_2O$
17. $Ag_2S + KCN \rightarrow KAg(CN)_2 + K_2S$
18. $Au_2S_3 + H_2 \rightarrow Au + H_2S$
19. $ClO_2 + H_2O \rightarrow HClO_2 + HClO_3$
20. $KO_2 + CO_2 \rightarrow K_2CO_3 + O_2$