Balancing Equations Homework

___ $As_{(s)}$ + ___ $O_{2\ (g)}$ → ___ $As_4O_{6\ (s)}$

___ H_2O_2 → ___ $H_2O_{(\ell)}$ + ___ $O_{2\ (g)}$

___ XeF_6 + ___ $H_2O_{(\ell)}$ → ___ $XeO_{3\ (s)}$ + ___ $HF_{(aq)}$

___ $ClO_{2\ (g)}$ + ___ $O_{3\ (g)}$ → ___ $Cl_2O_{6\ (g)}$ + ___ $O_{2\ (g)}$

___ $AlCl_{3\ (s)}$ + ___ $H_2O_{(\ell)}$ → ___$Al(OH)_{3\ (s)}$ + ___ $HCl_{(aq)}$

___ $C_3H_{8\ (g)}$ + ___ $O_{2\ (g)}$ → ___ $CO_{2\ (g)}$ + ___ $H_2O_{(\ell)}$

___ $P_2O_{5\ (s)}$ + ___ $H_2O_{(\ell)}$ → ___ $H_3PO_{4\ (aq)}$

___ $PbCO_{3\ (s)}$ → ___ $PbO_{(s)}$ + ___ $CO_{2\ (g)}$

___ $N_{2\ (g)}$ + ___ $H_{2\ (g)}$ → ___ $NH_{3\ (g)}$

___ $NH_4NO_{3\ (s)}$ → ___ $N_2O_{(g)}$ + ___ $H_2O_{(\ell)}$

___ $Na_2SiO_{3\ (s)}$ + ___ $HF_{(aq)}$ → ___ $H_2SiF_{6\ (aq)}$ + ___ $NaF_{(aq)}$ + ___ $H_2O_{(\ell)}$

___ $Ba(NO_3)_{2\ (aq)}$ + ___ $Al_2(SO_4)_{3\ (aq)}$ → ___ $BaSO_{4\ (s)}$ + ___ $Al(NO_3)_{3\ (aq)}$

___ $Zn(OH)_{2\ (aq)}$ + ___ $H_3PO_{4\ (aq)}$ → ___ $Zn_3(PO_4)_{2\ (aq)}$ + ___ $H_2O_{(\ell)}$

___ $MnO_{2\ (s)}$ + ___ $HCl_{(aq)}$ → ___ $MnCl_{2\ (aq)}$ + ___ Cl_2 + ___ $H_2O_{(\ell)}$

___ $WO_{3\ (s)}$ + ___ $H_{2\ (g)}$ → ___ $W_{(s)}$ + ___ $H_2O_{(\ell)}$