Balancing Equations Homework Key

$4\ As_{(s)} + 3\ O_{2\ (g)} \rightarrow As_4O_{6\ (s)}$

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

$XeF_6 + 3\ H_2O_{(\ell)} \rightarrow XeO_{3\ (s)} + 6\ HF_{(aq)}$

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

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

$C_3H_{8\ (g)} + 5\ O_{2\ (g)} \rightarrow 3\ CO_{2\ (g)} + 4\ H_2O_{(\ell)}$

$P_2O_{5\ (s)} + 3\ H_2O_{(\ell)} \rightarrow 2\ H_3PO_{4\ (aq)}$

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

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

$NH_4NO_{3\ (s)} \rightarrow N_2O_{(g)} + 2\ H_2O_{(\ell)}$

$Na_2SiO_{3\ (s)} + 8\ HF_{(aq)} \rightarrow H_2SiF_{6\ (aq)} + 2\ NaF_{(aq)} + 3\ H_2O_{(\ell)}$

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

$3\ Zn(OH)_{2\ (aq)} + 2\ H_3PO_{4\ (aq)} \rightarrow Zn_3(PO_4)_{2\ (aq)} + 6\ H_2O_{(\ell)}$

$MnO_{2\ (s)} + 4\ HCl_{(aq)} \rightarrow MnCl_{2\ (aq)} + Cl_2 + 2\ H_2O_{(\ell)}$

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