Balancing Reactions Practice – KEY

$2\ H_2O + O_2 \rightarrow 2\ H_2O$
$3\ C + Fe_2O_3 \rightarrow 2\ Fe + 3\ CO$
$H_2SO_4 + 2\ NaOH \rightarrow 2\ H_2O + Na_2SO_4$
$Al_2(CO_3)_3 \rightarrow Al_2O_3 + 3\ CO_2$
$2\ NH_4I + Cl_2 \rightarrow 2\ NH_4Cl + I_2$
$H_2 + Br_2 \rightarrow 2\ HBr$
$4\ Al + 3\ C \rightarrow Al_4C_3$
$Ba(ClO_3)_2 \rightarrow BaCl_2 + 3\ O_2$
$CrCl_3 + 3\ AgNO_3 \rightarrow Cr(NO_3)_3 + 3\ AgCl$
$2\ H_2O_2 \rightarrow 2\ H_2O + O_2$
$2\ MnO_2 + CO \rightarrow Mn_2O_3 + CO_2$
$Mg_3N_2 + 6\ H_2O \rightarrow 3\ Mg(OH)_2 + 2\ NH_3$
$4\ C_3H_5(NO_3)_3 \rightarrow 12\ CO_2 + 10\ H_2O + 6\ N_2 + O_2$
$4\ FeS + 7\ O_2 \rightarrow 2\ Fe_2O_3 + 4\ SO_2$
$2\ Cu(NO_3)_2 \rightarrow 2\ CuO + 4\ NO_2 + O_2$
$3\ NO_2 + H_2O \rightarrow 2\ HNO_3 + NO$
$2\ Al + 3\ H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3\ H_2$
$4\ HCN + 5\ O_2 \rightarrow 2\ N_2 + 4\ CO_2 + 2\ H_2O$
$2\ B_5H_9 + 12\ O_2 \rightarrow 5\ B_2O_3 + 9\ H_2O$
$2\ SO_2 + O_2 \rightarrow 2\ SO_3$
$4\ Al + 3\ MnO_2 \rightarrow 3\ Mn + 2\ Al_2O_3$
$2\ Na + 2\ H_2O \rightarrow 2\ NaOH + H_2$
$2\ AgNO_3 + Ni \rightarrow Ni(NO_3)_2 + 2\ Ag$
$Bi_2S_3 + 6\ HCl \rightarrow 2\ BiCl_3 + 3\ H_2S$
$2\ PbO_2 \rightarrow 2\ PbO + O_2$
$2\ LiAlH_4 \rightarrow 2\ LiH + 2\ Al + 3\ H_2$
$2\ KI + Br_2 \rightarrow 2\ KBr + I_2$
$2\ K_3PO_4 + 3\ BaCl_2 \rightarrow 6\ KCl + Ba_3(PO_4)_2$
$2\ H_2O \rightarrow 2\ H_2 + O_2$
$HC_2H_3O_2 + KOH \rightarrow KC_2H_3O_2 + H_2O$
$2\ P + 3\ I_2 \rightarrow 2\ PI_3$
$2\ Al + 3\ CuSO_4 \rightarrow 3\ Cu + Al_2(SO_4)_3$
$(NH_4)_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow 2\ NH_4Cl + BaSO_4$
$SF_4 + 2\ H_2O \rightarrow SO_2 + 4\ HF$
$Cr_2(CO_3)_3 \rightarrow Cr_2O_3 + 3\ CO_2$
$2\ Cu + S \rightarrow Cu_2S$
$2\ H_3PO_4 + 3\ Ca(OH)_2 \rightarrow 6\ H_2O + Ca_3(PO_4)_2$
$2\ Ag_2O \rightarrow 4\ Ag + O_2$
$FeCl_3 + 3\ NaOH \rightarrow Fe(OH)_3 + 3\ NaCl$
$Ni_3(PO_4)_2 + 3\ H_2SO_4 \rightarrow 2\ H_3PO_4 + 3\ NiSO_4$
$ZnCO_3 + 2\ HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2O + CO_2$
$3\ AgNO_3 + AlCl_3 \rightarrow 3\ AgCl + Al(NO_3)_3$
$H_2 + I_2 \rightarrow 2\ HI$
$CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
$FeCl_2 + 2\ NaOH \rightarrow Fe(OH)_2 + 2\ NaCl$
$Ca + 2\ H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$
$2\ Bi(NO_3)_3 + 3\ H_2S \rightarrow Bi_2S_3 + 6\ HNO_3$
$2\ NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$
$H_3PO_4 + 3\ KOH \rightarrow K_3PO_4 + 3\ H_2O$
$2\ Al(ClO_3)_3 \rightarrow 9\ O_2 + 2\ AlCl_3$