Balancing Equations

(answers on reverse side)

$C_{12}H_{22}O_{11} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ (1)

$C + H_2SO_4 \rightarrow CO_2 + H_2O + SO_2$ (2)

$CH_4 + NH_3 + H_2O \rightarrow C_2H_5NO_2 + H_2$ (3)

$NO \rightarrow N_2O + NO_2$ (4)

$Ca_3(PO_4)_2 + Na_2CO_3 \rightarrow CaCO_3 + Na_3PO_4$ (5)

$Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow NaCl + BaSO_4$ (6)

$CO_2 + H_2O \rightarrow C_6H_{12}O_6 + O_2$ (7)

$Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbO + NO_2 + O_2$ (8)

$NH_3 + N_2O \rightarrow N_2 + H_2O$ (9)

$HNO_2 \rightarrow HNO_3 + NO + H_2O$ (algebraic method) (10)

$Zn + HNO_3 + NO \rightarrow Zn(NO_3)_2 + NH_3$ (algebraic method) (11)

$SF_6 + HI \rightarrow H_2S + HF + I_2$ (12)

$N_2O_5 + H_2O \rightarrow HNO_3$ (13)

$N_2H_4 + NO_2 \rightarrow N_2 + H_2O$ (14)

$NO_2 + H_2O \rightarrow HNO_3 + NO$ (15)

$HNO_3 + Cu \rightarrow Cu(NO_3)_2 + H_2O + NO_2$ (16)

$Fe_2O_3 + H_2 \rightarrow Fe + FeO + H_2O$ (17)

$H_2S + SO_2 \rightarrow S + H_2O$ (18)

$NH_4NO_3 + C_{12}H_{26} \rightarrow CO_2 + H_2O + N_2$ (algebraic method) (19)

$C_8H_{14}N_4O_5 + H_2O \rightarrow C_2H_5NO_2$ (20)