$C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$

$C_3H_8 + 3\frac{1}{2}O_2 \rightarrow 3CO + 4H_2O$ or $2C_3H_8 + 7O_2 \rightarrow 6CO + 8H_2O$

$C_3H_8 + 2O_2 \rightarrow 3C + 4H_2O$

$C_8H_{18} + 12\frac{1}{2}O_2 \rightarrow 8CO_2 + 9H_2O$ or $2C_8H_{18} + 25O_2 \rightarrow 16CO_2 + 18H_2O$

$C_8H_{18} + 8\frac{1}{2}O_2 \rightarrow 8CO + 9H_2O$ or $2C_8H_{18} + 17O_2 \rightarrow 16CO + 18H_2O$

$C_8H_{18} + 4\frac{1}{2}O_2 \rightarrow 8C + 9H_2O$ or $2C_8H_{18} + 9O_2 \rightarrow 16CO + 18H_2O$