$Fe(NO_3)_3$ | 1 HIERRO
3 NITRÓGENOS
9 OXÍGENOS

$CH_3-(CH_2)_8-CONH_2$ | 10 CARBONOS
21 HIDRÓGENOS
1 OXÍGENO
1 NITRÓGENO

$$2Fe + \frac{3}{2}O_2 \rightarrow Fe_2O_3$$

$$4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$$

SUBÍNDICE (ÁTOMOS EN UNA MOLÉCULA)

COEFICIENTES (NÚMERO DE MOLÉCULAS)

$$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$$

$$H_2 + \frac{1}{2}O_2 \rightarrow H_2O$$

$$C_5H_{12} + 8O_2 \rightarrow 5CO_2 + 6H_2O$$

$8O_2$: 16

$5CO_2 + 6H_2O$: $10 + 6$ = 16

$$C_7H_{16} + 11O_2 \rightarrow 7CO_2 + 8H_2O$$

$11O_2$: 22

$7CO_2 + 8H_2O$: $14 + 8$ = 22

$$2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow \underbrace{8CO_2}_{16} + \underbrace{10H_2O}_{10} \quad \underbrace{\qquad\qquad}_{26}$$

$$C_4H_{10} + \frac{13}{2}O_2 \rightarrow \underbrace{4CO_2}_{8} + \underbrace{5H_2O}_{5} \quad \underbrace{\qquad\qquad}_{13}$$

$$C_6H_{14} + \frac{19}{2}O_2 \rightarrow \underbrace{6CO_2}_{12} + \underbrace{7H_2O}_{7} \quad (12 + 7 = 19)$$

$$2C_6H_{14} + 19O_2 \rightarrow 12CO_2 + 14H_2O$$

$$C_6H_{14} + \frac{19}{3}O_3 \rightarrow 6CO_2 + 7H_2O$$

$$3C_6H_{14} + 19O_3 \rightarrow 18CO_2 + 21H_2O$$

$$CH_3-(CH_2)_3-CH_2OH + \frac{15}{2}O_2 \rightarrow 5CO_2 + 6H_2O$$

$$1 + 15 = 16 \qquad 10 + 6 = 16$$

$$CH_3-(CH_2)_{10}-COOH + 17O_2 \rightarrow 12CO_2 + 12H_2O$$

$$2 + 34 = 36 \qquad 24 + 12 = 36$$