Solución

$CaCO_3$

Ca = 40 x 1 = 40

+

CO = 59 x 3 = 177

211 uma

$Fe(NO_3)_3$

Fe = 56 x 1 = 55

N = 14 x 3 = 42 + + = 242 uma

O = 16 x 9 = 144

HCl

$H = 1 \times 1 = 1$

$Cl = 1 \times 35 = 35$

36 uma

$Al(OH)_3$

$Al = 27 \times 1 = 27$

$O = 16 \times 3 = 48$

$H = 1 \times 3 = 3$

78 uma

HNO_3

$H = 1 \times 1 = 1$

$N = 14 \times 1 = 14$

$O = 16 \times 3 = 48$

63 uma

H_2SO_4

$H = 1 \times 2 = 2$

$S = 32 \times 1 = 32$

$O = 16 \times 4 = 64$

98 uma

$C_6H_{12}O_6$

C = 12 x 6 = 72

H = 1 x 12 = 12

O = 16 x 6 = 96

180 uma

NaOH

Na = 23 x 1 = 23

O = 16 x 1 = 16

H = 1 x 1 = 1

40 uma

MgO

Mg = 24 x 1 = 24

O = 16 x 1 = 16

40 uma

$CuSO_4$

Cu = 63 x 1 = 63
S = 32 x 1 = 32
O = 16 x 4 = 64
159 uma

NH_3

N = 14 x 1 = 14
H = 1 x 3 = 3
17 uma

C_6H_{14}

C = 12 x 6 = 72
H = 1 x 14 = 14
86 uma

C_2H_2

C = 2 x 2 = 4
H = 1 x 2 = 2
6 uma

CO_2

$CO = 59 \times 2 = 118$ uma

Fe_2O_2

$Fe = 56 \times 2 = 112$

$O = 16 \times 2 = 32$

144 uma