1 Calcula la masa molecular de las siguientes moléculas.

a) $CaCO_3$

$Ca = 40.08$
$C = 10.9$
$O_3 = 16 \cdot 3$
$M = 98.98$

b) $Fe(NO_3)_3$

$Fe = 55.84$
$N_3 = 14 \cdot 3$
$O_{3 \cdot 3} = 16 \cdot 6$
$M = 166.14$

c) HCl

$H = 1$
$Cl = 35.4$
$M. 36.4$

d) $Al(OH)_3$

$Al = 26.98$
$O_3 = 16 \cdot 3$
$H_3 = 1$
$M = 75.98$

e) HNO_3

$H = 1$
$N = 14$
$O_3 = 16 \cdot 3$
$M = 63$

f) H_2SO_4

$H_2 = 2$
$S = 32$
$O_4 = 16 \cdot 4$
$M = 98$

g) $C_6H_{12}O_6$

$C_6 = 10.9 \cdot 6$
$H_{12} = 12$
$O_6 = 6 \cdot 16$
$M. 173.4$

h) $NaOH$

$Na = 23$
$O = 16$
$H = 1$
$M = 40$

i) MgO

$Mg = 24$
$O = 16$
$M = 40$

j) $CuSO_4$

$Cu = 63$
$S = 32$
$O_4 = 16 \cdot 4$
$M = 159$