



1 Para el sulfato de cobre CuSO_4 . (Masas Cu: 63, 55; S: 32, 01; O: 16, 0)
Determine:

a) Masa molecular.
 $\text{Cu} = 63 \times 1 = 63$
 $\text{S} = 32 \times 1 = 32$
 $\text{O} = 16 \times 4 = 64$
159 uma

b) Masa molar
 $\text{Cu} = 63 \times 1 = 63$
 $\text{O} = 16 \times 4 = 64$
 $\text{S} = 32 \times 1 = 32$
159 gm/mol

Para el fenol $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}$ (Masas C: 12, 0; H: 1, 0; O: 16, 0) Determine:

a) Masa molecular.

b) Masa molar

Para el nitrato de calcio $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ (Masas Ca: 40, 08; N: 14, 0; O: 16, 0) Determine:

a) Masa molecular.
 $\text{Ca} = 40 \times 1 = 40$
 $\text{N} = 14 \times 2 = 28$
 $\text{O} = 16 \times 6 = 96$
164 uma

a) Masa molar
 $\text{Ca} = 40 \times 1$
 $\text{N} = 14 \times 2$
 $\text{O} = 16 \times 6$
164 gm/mol

Para la acetona $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$. Determinar:

a) Cuántos átomos de hidrógeno (H) hay en una molécula de acetona.

b) Cuántos átomos hay en una molécula de acetona.