

# TALLER

**Mol** = es la unidad para medir cantidad de sustancias la cual contiene tantas partículas elementales como átomo de carbono hay en  $12 \text{ g}$  de carbono -12

**Avogadro** = es una sustancia es igual a  $6.022 \times 10^{23}$  unidades de esa sustancia (tal como átomo, moléculas o iones el número)

# Moléculas

Cuando 2 o más átomos iguales o diferentes se unen entre sí formando un agrupación estable dan lugar a una molécula. Cuando dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno se unen forman el agua.

## Masa Molecular:

suma de las masas de todos los átomos de la molécula con base en una escala en la escala las masas atómicas del hidrógeno, el carbono, el nitrógeno

## EJERCICIOS.

↳ Peso molecular del ácido  
HCl

$$1F \cdot 1,00794 = 1,00794$$

$$Cl = 1 \cdot 35,064 = 35,064$$

$$PM = 36,0719 \text{ g/mol}$$

↳ NaCl

$$Na = 1 \cdot 22,989 = 22,989$$

$$Cl = 1 \cdot 35,064 = 35,064$$

$$PM = 206,086296 \text{ g/mol}$$

↳ NaOH

$$Na = 1 \cdot 22,989 = 22,989$$

$$O = 1 \cdot 16,000 = 16,000$$

$$H = 1 \cdot 1,00794 = 1,00794$$

$$PM = 39,9969 \text{ g/mol}$$

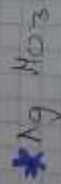


$$H = 2 \cdot 1,008 \text{ g}$$

$$S = 1 \cdot 32,064 \text{ g}$$

$$O = 4 \cdot 16,000 \text{ g}$$

$$P_M = 98,064 \text{ g/mol}$$



$$Mg = 1 \cdot 24,305 \text{ g}$$

$$N = 2 \cdot 14,0067 = 28,0134 \text{ g}$$

$$O = 6 \cdot 16,000 = 96,000 \text{ g}$$

$$P_M = 148,319 \text{ g/mol}$$



$$K = 39,098 \text{ g}$$

$$N = 14,0067 \text{ g}$$

$$O = 3 \cdot 16,000 = 48,000 \text{ g}$$

$$P_M = 101,105 \text{ g/mol}$$