

que es?

Es el conjunto de reglas que permiten predecir o calcular las cantidades de sustancias químicas que intervienen y que se forman en una reacción química.

-mol = Unidad de medida que indica la cantidad de sustancia.

-Número de avogadro: En química se denomina número de avogadro o constan. de avogadro al número de partículas constituyentes.

Scribe

- **molécula**: agrupación definida y ordenada de átomos que constituye la posición más pequeña de una sustancia pura.

- **masa molecular**: suma de las masas atómicas atómicas de todos los átomos de una molécula por ejemplo para calcular.

**Ejemplo**: la masa molecular del agua la fórmula química es  $H_2O$ : dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno la masa atómica del hidrógeno es 1 una.

$$\begin{array}{r} 2H \\ 1O \end{array} \quad \begin{array}{r} H_2O \quad 2 \\ 2(1) = \underline{16} \\ 1(16) = 18 \text{ g/mol} \end{array}$$

5)

Solución

HCl

$$H = 1 \times 1 = 1$$

$$Cl = 35 \times 1 = 35$$

$$\hline 36 \text{ g/mol}$$

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

$$H = 1 \times 2 = 2$$

$$S = 32 \times 1 = 32$$

$$O = 16 \times 4 = \hline 64 \text{ g/mol}$$

NaCl

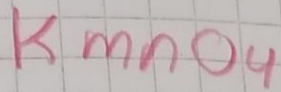
$$\begin{array}{r} \text{Na} = 23 \times 1 = 23 \\ \text{Cl} = 35 \times 1 = 35 \\ \hline 58 \text{ g/mol} \end{array}$$

 $\text{AgNO}_3$ 

$$\begin{array}{r} \text{Ag} = 108 \times 1 = 108 \\ \text{N} = 14 \times 1 = 14 \\ \text{O} = 16 \times 3 = 48 \\ \hline 170 \text{ g/mol} \end{array}$$

NaOH

$$\begin{array}{r} \text{Na} = 23 \times 1 = 23 \\ \text{O} = 16 \times 1 = 16 \\ \text{H} = 1 \times 1 = 1 \\ \hline 40 \text{ g/mol} \end{array}$$



$$K = 39 \times 1 = 39$$

$$Mn = 55 \times 1 = 55$$

$$O = 16 \times 4 = 64$$

---

$$158$$

g/mol