

MASA

Masa atómica:

La unidad de masa atómica (**uma**) es la doceava parte de la masa del Carbono 12 y equivale a $1,66 \cdot 10^{-24}$ grs.

1 gramo = $6,023 \cdot 10^{23}$ **uma's** (N° de Avogadro)

Atomo-Gramo = $6,023 \cdot 10^{23}$ veces la masa atómica = N° de gramos que indica la masa atómica.

Molécula-Gramo = $6,023 \cdot 10^{23}$ veces la masa molecular = N° de gramos que indica la masa de un mol. = **Mol**.

Mol: Es ($6,023 \cdot 10^{23}$) el N° de Avogadro de las unidades químicas que se consideren. Cantidad de un compuesto – o elemento – igual a su peso molecular – o atómico – expresado en gramos.

Isótopos: Son átomos de un mismo elemento pero con distinta masa.

El peso atómico de una mezcla de **isótopos** se obtiene:

$$P = m_1 \cdot \% \text{abundancia}_1 + m_2 \cdot \% \text{abundancia}_2 + m_3 \cdot \% \text{abundancia}_3 + \dots$$

Masa Equivalente :

Se llama masa equivalente del ácido a la que proporciona el H^+ de la reacción unidad ; se llama masa equivalente de la base a la masa que proporciona el OH^- de la reacción unidad.

Ejem. :

