

EL MOL

LA MASA ATÓMICA Y MOLECULAR

- . La masa atómica de un átomo indica la masa de ese átomo comparada con la doceava parte de un átomo de ^{12}C .
- Átomos con distintas masas atómicas se llaman isótopos.
- En la tabla periódica aparece la media ponderada de las masas de todos los isótopos de un átomo.
- La masa molecula es la suma de las masas atómicas de los atomos que conforman la molécula.

EL MOL

- . El mol es la unidad de cantidad de materia.
- Un mol son $6,022 \cdot 10^{23}$ unidades de algo (normalmente átomos o moléculas).
- La masa de un mol (en gramos) es igual a la masa atómica de los átomos o las moléculas que lo componen.

$$n = m / M_A$$

VOLUMEN DE AVOGADRO

- En condiciones normales (1 atm y 273,15 K) 1 mol de cualquier gas ocupa un volumen de 22,4 L.
- El número de partículas en un mol es el número de moles multiplicado por el número de Avogadro ($6,022 \cdot 10^{23}$).

$$V=n \cdot V_A$$

$$N=n \cdot N_A$$