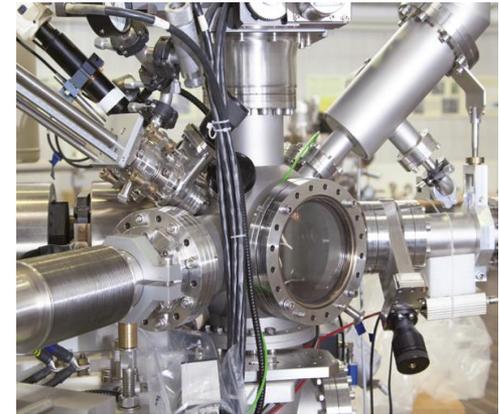


La **unidad de masa atómica** es la doceava parte de la masa de un átomo de C-12 (^{12}C).

La **masa atómica relativa** es la masa de un átomo medida en relación con la doceava parte del átomo de C-12 y es una magnitud adimensional.

Un **espectrómetro de masas** es un aparato que permite medir la masa de un átomo en comparación con la doceava parte del átomo de C-12.



La masa atómica relativa de un elemento se calcula como la masa media ponderada de sus isótopos.

$$\text{masa atómica relativa} = \frac{\% \text{ isótopo 1}}{100} \cdot m_1 + \frac{\% \text{ isótopo 2}}{100} \cdot m_2 + \frac{\% \text{ isótopo 3}}{100} \cdot m_3 \dots$$