



Conceptualmente, **masa atómica** es la **masa de un átomo**, y la masa de un átomo en particular es la suma de las masas de sus protones y neutrones.

Los átomos son muy pequeños y no es posible pesar un solo átomo, pero existen métodos experimentales para determinar la masa de un átomo en relación con la de otro.

Cuando en la Tabla Periódica se indica un valor para la **masa atómica**, hay que entender que se trata de la **masa atómica relativa** (A o m.a.r.) de los elementos, ya que ese valor de masa se obtiene al comparar la masa de cada elemento con una unidad de referencia. La unidad de referencia es la **u.m.a.** (símbolo habitual "**u**"), que quiere decir Unidad de Masa Atómica.

Por acuerdo científico, se ha definido que **su valor es igual a la 1/12 (doceava) parte de la masa del isótopo 12 del átomo de Carbono** y su valor se corresponde aproximadamente con la masa de un protón (o un átomo) de hidrógeno.

Cuando se muestra un **valor** (un número) como **masa atómica** de un elemento, ese número está **indicando cuántas veces la masa de un átomo de ese elemento es mayor que la unidad de masa atómica.**