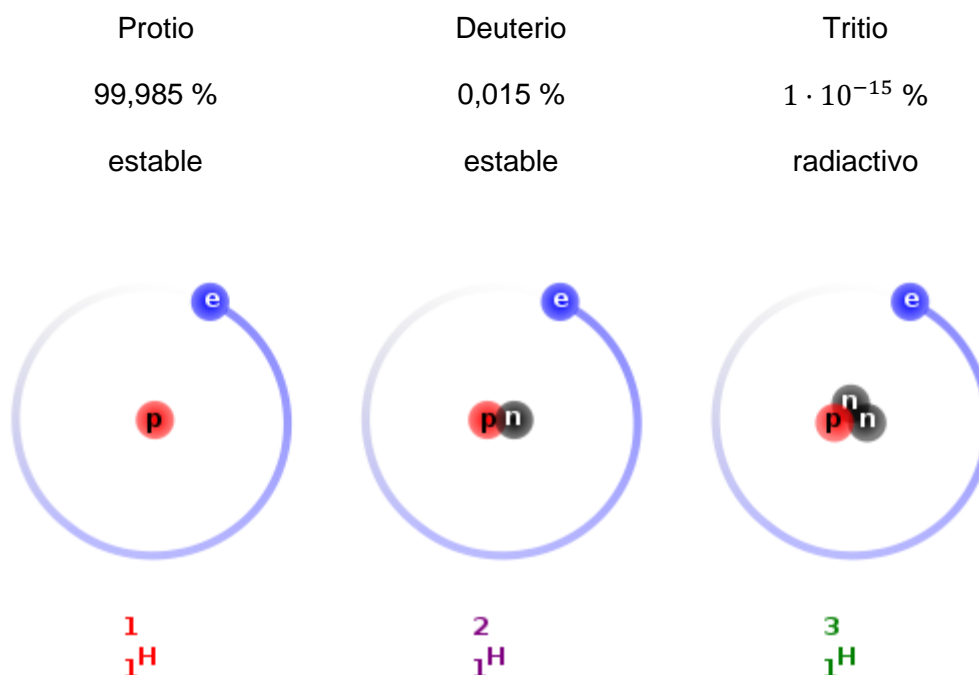


Isótopos:

Un isótopo es un átomo que tiene el mismo número de protones pero distinto número de neutrones. Los isótopos son átomos de un mismo elemento, ya que lo que determina las características químicas de los átomos es el número de protones.

Por ejemplo, en el caso del hidrógeno existen tres isótopos:

**Masas atómicas:**

La masa atómica es la masa de un átomo, expresada en unidades de masa atómica, de símbolo “u”.

Son las partículas subatómicas las que confieren de masa a un átomo, más concretamente los protones y neutrones, ya que la masa de los electrones es tan pequeña que se puede considerar despreciable.

Ocurre que en la naturaleza para un átomo tenemos varios isótopos, por lo que cuando hablamos de la masa de un átomo deberíamos hablar de masa atómica promedio, y dar un valor promedio de la masa de todos sus isótopos. La masa atómica promedio se puede calcular con la siguiente ecuación:

$$\text{Masa atómica promedio} = \frac{\% A \cdot (\text{masa atómica de } A) + \% B \cdot (\text{masa atómica de } B) + \dots}{100}$$

La suma de los porcentajes de todos los isótopos es 100.

La Tabla Periódica actual recoge las masas atómicas promedio de todos los elementos químicos, y como la mayoría de estos elementos tienen más de un isótopo, estos valores raramente son un número entero. Por ejemplo, la masa atómica del cloro es 35,45 u, un valor que se encuentra entre 35 y 36.