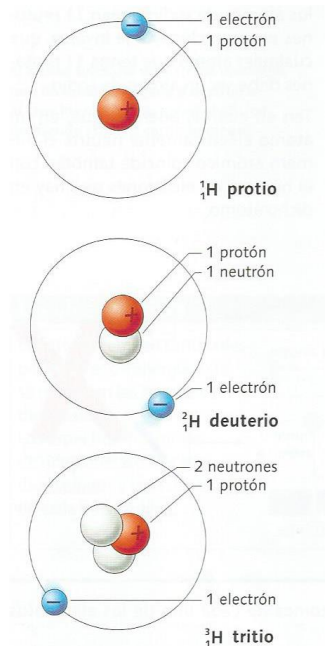


ISÓTOPOS

Los isótopos son átomos de un mismo elemento que tienen igual **número atómico**, pero distinto **número másico**. Es decir que tienen el mismo número de protones, pero diferente número de neutrones.

Isótopos del hidrógeno:

El elemento hidrógeno, cuyo número atómico es 1 (es decir, que posee un protón en el núcleo), tiene tres isótopos en cuyos núcleos existen 0, 1 y 2 neutrones, respectivamente.



Los isótopos del hidrógeno son los únicos que tienen nombre propio. Así el isótopo ${}^1_1\text{H}$ se conoce con el nombre de **protio** o simplemente hidrógeno y se simboliza con H . El isótopo ${}^2_1\text{H}$ se denomina **deuterio** y se le asigna el símbolo D y el isótopo ${}^3_1\text{H}$ es conocido como **tritio**, cuyo símbolo es T .