

Los isótopos del átomo de hidrógeno

En estado natural, los elementos químicos son una mezcla, en determinada proporción, de varios isótopos. En una muestra de hidrógeno están presentes dos isótopos, ya que el tercero es radiactivo y se desintegra. El más abundante es el isótopo que posee tan solo un protón en el núcleo, siendo mucho menor la proporción de deuterio (formado por un protón y un neutrón) presente en el hidrógeno natural. Por su parte, el tritio (formado por un protón y dos neutrones) es radiactivo y no forma parte del hidrógeno natural. Se obtiene en los procesos nucleares que se producen en los aceleradores de partículas.

Actividades relacionadas con el vídeo *Los isótopos del átomo de hidrógeno*

1. Dibuja, de manera esquemática, la distribución espacial de protones, neutrones y electrones que corresponden a un átomo en estado fundamental de helio-8.
2. Dibuja la distribución espacial de protones, neutrones y electrones que corresponde a un átomo en estado fundamental de carbono-14.
3. Indica el número de protones, neutrones y electrones de los siguientes isótopos:

