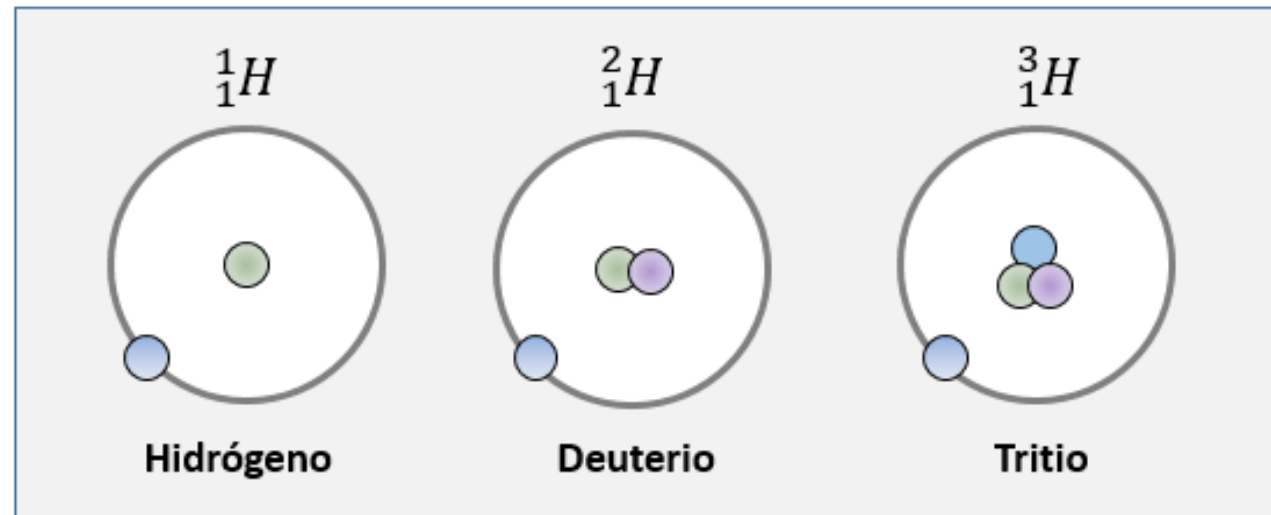


ISÓTOPOS

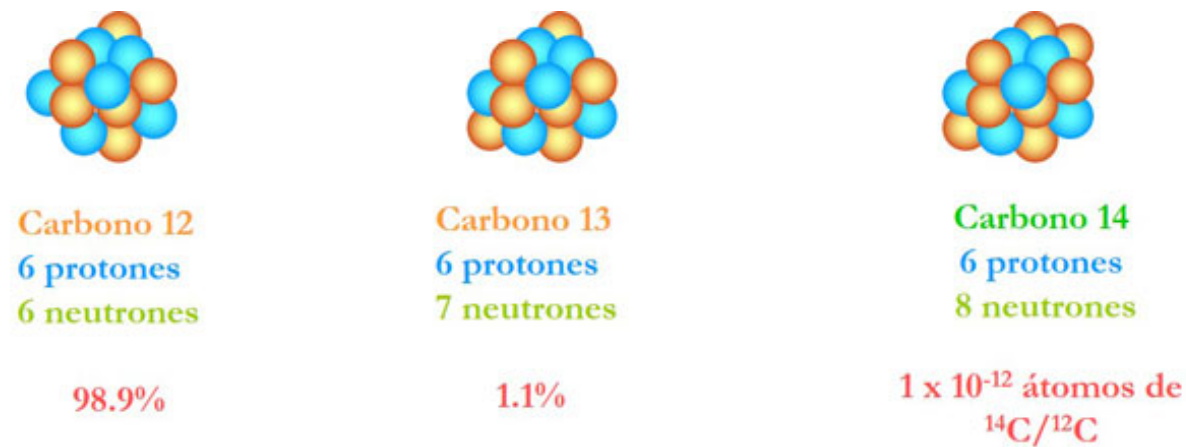
Los isótopos son átomos del mismo elemento con igual número atómico y diferente número de masa (A) debido a diferente número de neutrones. Aunque un elemento tenga isótopos, todos sus átomos se comportan de la misma manera, debido a que el comportamiento químico o de conducción eléctrica lo define el número de electrones y en este caso en todos los isótopos el número de electrones es igual.

Ejemplos de elementos que presentan isótopos:

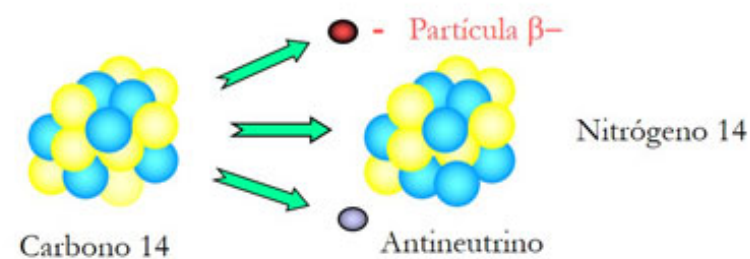
Hidrógeno:

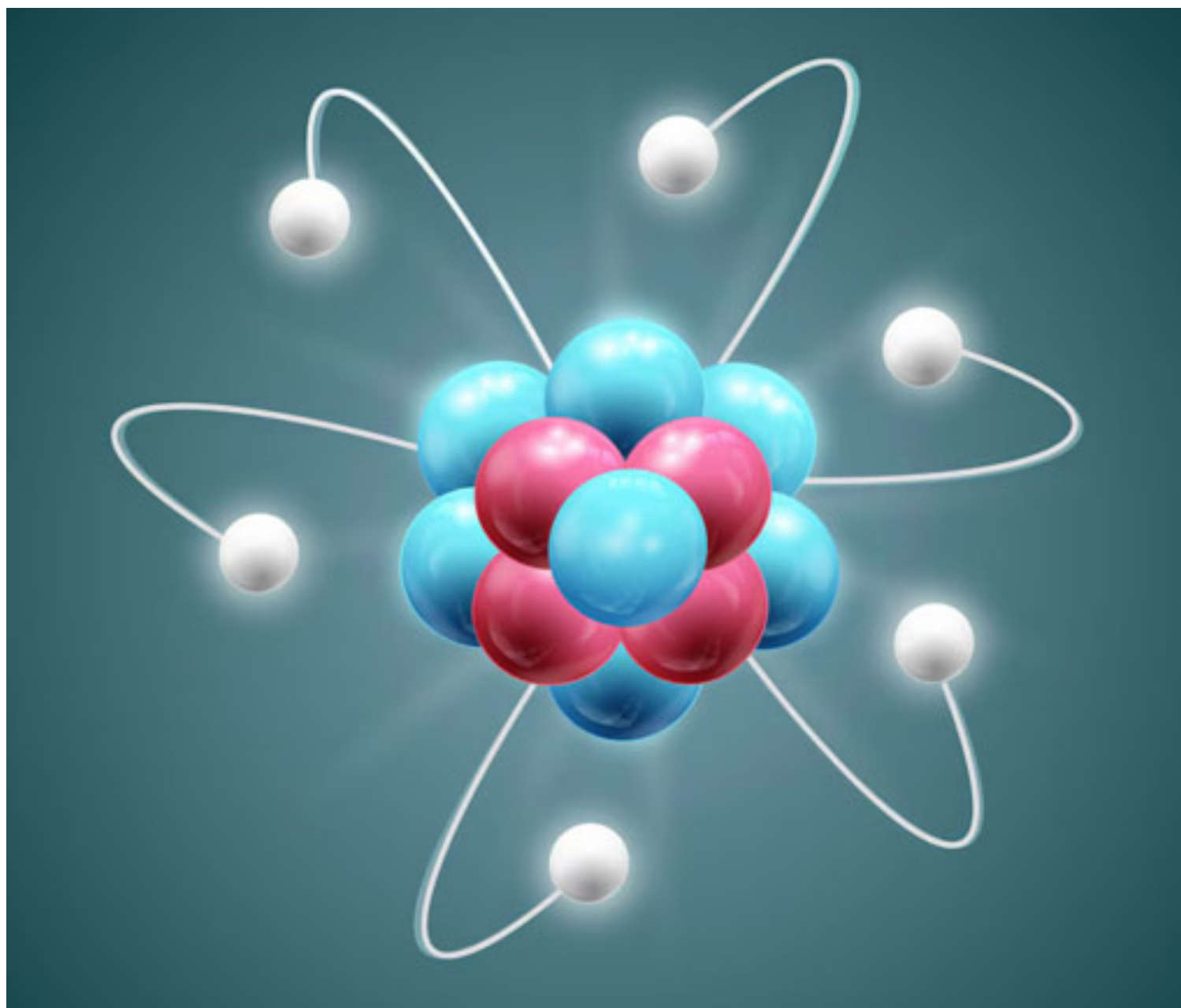


Carbono:



El *Radiocarbono* decae emitiendo partículas beta.





Referencia:
Ocampo, G. A. (2004) Fundamentos de química. México. Publicaciones culturales