

Isótopo	Reacción de desintegración	$t_{1/2}$
Uranio-238	${}_{92}^{238}\text{U} \rightarrow {}_{90}^{234}\text{Th} + \frac{4}{2}\alpha$	$4,5 \cdot 10^9$ años
Uranio-235	${}_{92}^{235}\text{U} \rightarrow {}_{90}^{231}\text{Th} + \frac{4}{2}\alpha$	$7,1 \cdot 10^8$ años
Carbono-14	${}_{6}^{14}\text{C} \rightarrow {}_{7}^{14}\text{N} + {}_{-1}^0\beta$	5730 años
Radio-226	${}_{88}^{226}\text{Ra} \rightarrow {}_{86}^{222}\text{Rn} + \frac{4}{2}\alpha$	1620 años
Tritio	${}_{1}^3\text{H} \rightarrow {}_{2}^3\text{He} + {}_{-1}^0\beta$	12,3 años
Molibdeno-99	${}_{42}^{99}\text{Mo} \rightarrow {}_{43}^{99}\text{Tc} + {}_{-1}^0\beta$	66 días
Yodo-131	${}_{53}^{131}\text{I} \rightarrow {}_{54}^{131}\text{Xe} + {}_{-1}^0\beta$	8,05 días
Polonio-214	${}_{84}^{214}\text{Po} \rightarrow {}_{82}^{210}\text{Pb} + \frac{4}{2}\alpha$	$1,6 \cdot 10^{-4}$ s