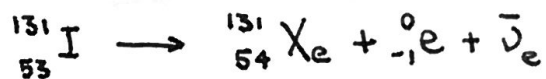Dades : $T_{1/2}\left(^{131}_{53}I\right) = 13{,}2\,h$

(a) Fracció de iode al cap 24,0 h

$$\frac{N}{N_0} = e^{-\frac{\ln 2}{T_{1/2}}t} = e^{-\frac{\ln 2}{13,2}\cdot 24} = 0{.}28 = 28\%$$

(b)

$$^{131}_{53}I \longrightarrow {}^{131}_{54}Xe + {}^{0}_{-1}e + \bar{\nu}_e$$

En aquest procés s'emet un electró (partícula beta)