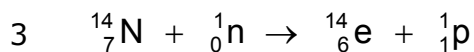
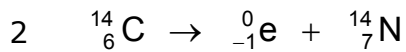


Koolstof-14-methode

- 1 Er is verschil in
- aantal neutronen
 - massa
 - halveringstijd

Het aantal protonen en elektronen is voor deze drie isotopen gelijk.



- 4 Van het aantal ${}^{14}_6\text{C}$ -kernen is dus nog $\frac{1}{4}$ deel over, er zijn dan twee halveringstijden overheen gegaan.

De schedel is $2 \cdot t_{\frac{1}{2}} = 2 \cdot 5730 = 11.460$ jaar oud.

- 5 Er is dan nog een fractie $(\frac{1}{2})^{10} = \frac{1}{1024}$ over, ofwel 0,098%