

Løsningsforslag, BIT 390 – Energifysikk høsten 2011

Oppgavesett 8 til 20/10 2011

OPPGAVE 24:

a) Vi har definisjonen $\exp(-T_{1/2}/\tau) = 1/2$ og $\lambda = 1/\tau$, så:

$$\begin{aligned} \tau &= \frac{T_{1/2}}{\ln 2} = 6.43 \cdot 10^9 \text{ yr}, & \lambda &= \frac{1}{\tau} = 1.55 \cdot 10^{-10} \text{ yr}^{-1} & {}^{238}\text{U} \\ &= 1.02 \cdot 10^9 \text{ yr}, & \lambda &= \frac{1}{\tau} = 9.85 \cdot 10^{-10} \text{ yr}^{-1} & {}^{235}\text{U} \end{aligned}$$

[Det var feil halveringstid for ${}^{235}\text{U}$ i den opprinnelige versjonen av oppgaven].

b) For begge isotopene gjelder $N^i(t) = N_0^i \exp(-\lambda_i t)$. Med $t = 4.56 \cdot 10^9$ år [også her var det en trykkfeil i første versjon av oppgaven] får vi:

$$\frac{N_0^{235}}{N_0^{238}} = \frac{N^{235}(t)}{N^{238}(t)} e^{(\lambda_{235} - \lambda_{238})t} = \frac{0.72}{99.7} e^{(9.85 \cdot 10^{-10} - 1.55 \cdot 10^{-10}) \cdot 4.56 \cdot 10^9} = 0.38.$$

Dette gir den relative andelen av de to isotopene ved solsystemets dannelse som:

$$\begin{aligned} x_0^{238} &= \frac{N_0^{238}}{N_0^{238} + N_0^{235}} = \frac{1}{1 + N_0^{235}/N_0^{238}} = 0.72 = 72\%, \\ x_0^{235} &= 1 - x_0^{238} = 0.28 = 28\%. \end{aligned}$$

OPPGAVE 25:

- a) Karbon har ladningstallet $Z = 6$ og isotopen ${}^{14}\text{C}$ har $A = 14$, så nøytrontallet er $N = A - Z = 8$. Siden både Z og N er like tall, er $\delta = -a_5 = -33.5 \text{ MeV}/c^2$ (se læreboken).
- b) Fra lign. (4.1) i læreboken, med koeffisienter fra (4.2) og δ som ovenfor, finner vi (her brukes symbolet M_C for lærebokens M_N , for å kunne bruke M_N for massen til ${}^{14}\text{N}$ nedenfor):

$$\begin{aligned} M_C &= M(A, Z) \\ &= Zm_p + Nm_n + \frac{1}{c^2} \left[-a_1 A + a_2 A^{\frac{2}{3}} + a_3 \frac{(Z - N)^2}{A} + a_4 \frac{Z(Z - 1)}{A^{\frac{1}{3}}} + \frac{\delta}{A^{\frac{3}{4}}} \right] = 13039.2 \frac{\text{MeV}}{c^2}. \end{aligned}$$

c) Bindingsenergien per nukleon er:

$$B(A, Z) = \frac{Zm_p + Nm_n - M_C}{A} c^2 = 7.64 \text{ MeV}.$$

d) Hvis vi legger til massen for $Z = 6$ elektroner, finner vi:

$$M = M_C + 6m_e = 13042.3 \frac{\text{MeV}}{c^2}.$$

e)

$$\Delta = M - 14u = 1.4 \frac{\text{MeV}}{c^2}.$$

Vi ser at den semiempiriske masseformelen underestimerer massen til ${}^{14}\text{C}$ signifikant.

- f) Nitrogen har ladningen $z = 7$, mens A er uforandret, så $N = Z - A = 7$. Siden både Z og N er odde, er $\delta = +a_5 = 33.5 \text{ MeV}$.
- g) På samme måte som i b) ovenfor finner vi:

$$M_N = M(A, Z) \\ = Zm_p + Nm_n + \frac{1}{c^2} \left[-a_1 A + a_2 A^{\frac{2}{3}} + a_3 \frac{(Z - N)^2}{A} + a_4 \frac{Z(Z - 1)}{A^{\frac{1}{3}}} + \frac{\delta}{A^{\frac{3}{4}}} \right] = 13\,042.3 \frac{\text{MeV}}{c^2}.$$

- h) Vi ser at

$$Q = (M_C - M_N - m_e)c^2 = -3.8 \text{ MeV} < 0!$$

(vi kan neglisjere nøytrinoets hvilemasse). Med massene beregnet fra den semiempiriske masseformelen er prosessen altså ikke mulig: ^{14}C er stabil. I virkeligheten er $Q = 0.156 \text{ MeV}$.

- i) Q er den tilgjengelige kinetiske energien til elektron og nøytrino til sammen. Dette blir da elektronets maksimale kinetiske energi, den minimale er $T_e = 0$ når nøytrinoet tar med seg all energien.

OPPGAVE 26:

- a) Siden intensiteten i strålingen faller med kvadratet av avstanden, er solkonstanten ved Pluto:

$$S_P = \left(\frac{a_J}{a_P} \right)^2 S = \frac{S}{31.9^2} = 1.34 \frac{\text{W}}{\text{m}^2},$$

hvor a_J er avstanden fra Solen til Pluto og $a_J = 1 \text{ au}$.

- b)

$$\tau = \frac{T_{\frac{1}{2}}}{\ln 2} = 126.5, \text{ år}, \\ \lambda = \frac{1}{\tau} = 0.0791 \text{ år}^{-1} = 2.51 \cdot 10^{-10} \text{ s}^{-1}.$$

- c) Av lign. (4.15a) i forelesningsnotatene for 12.10 2010 har vi, med $\mu = A \text{ kg/kmol} = 238 \text{ kg/kmol}$:

$$\dot{Q} = \lambda Q N = \frac{Q m N_A}{\tau \mu} = 568 \text{ W}.$$

Den elektriske effekten blir da $P_e = \eta \dot{Q} = 39.8 \text{ W}$.