Atom og Kjernefysikk del 2

Energi-masse-loven

Hvileenergien til et legeme med masse m er: $E = mc^2$

Totalenergien i et isolert system er bevart.

$$\Delta E = \Delta m c^2 \Rightarrow \Delta m = \frac{\Delta E}{c^2}$$
 (+spinn osv.)

frigitt energi t mas

* massesvinn i kjernereaksjon

$$EKS$$
. $\stackrel{238}{92}U \rightarrow Th + {}^{4}He$

Utsending av d-partikket

massesvinn: $m_s = \Delta m = 0,0046u$ reaksjonsenergi: $E_r = m_s \cdot c^2 = 0,0046 \cdot 1,66 \cdot 10 \text{ kg} \cdot (3,00-10 \frac{8}{5})$ $= 6,9 \cdot 10^{13} \text{ J}$

Forholdet mellom
U og Pb avsløren
Jordskorpas alder

206

82

Bly

Uran

Fusjon og fisjon

A

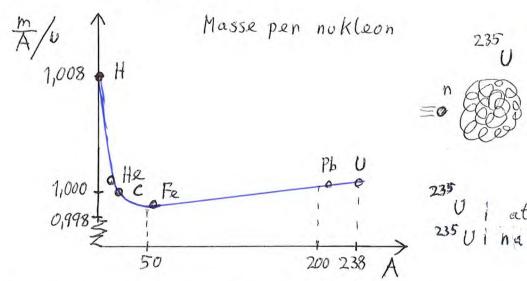
Sammensmelting av

små atomkjerner

eks: 4H > 2He + energi

(under høy temperatur)

isola



235 U atom kraftverk; 2-3% 235 U i naturen : 1%

Kjedereaksjon

Regneeksempel: Er=2,8·10¹¹7 frigis nån én ²³⁵U-kjerne fisjonerer.

a) Hvor mange slike kjernen må fisjonere for at ei 40 W glødelampe skal (yse i 8 minotter?

 $E = P \cdot t = n \cdot E_r \Rightarrow n = \frac{Pt}{E_r} = \frac{40\frac{2}{5} \cdot 80 \cdot 603}{2,8 \cdot 10^{11}} = \frac{6,9 \cdot 10^{14}}{2}$

b) Hvor lenge Kan læmpa lyse på 1,0 gram 235U ?

$$N = \frac{M}{m_0} = \frac{1.0 \cdot 10^3 \, \text{kg}}{2.35 \cdot 1.66 \cdot 10^{27} \, \text{kg}} = 2.563 \cdot 10^{21}$$

$$P \cdot t = N \cdot E_r$$

 $t = \frac{N \cdot E_r}{P} = \frac{2,563 \cdot 10^{\frac{21}{5}} \cdot 2,8 \cdot 10^{\frac{11}{5}}}{40 \cdot \frac{1}{5}} = 1,794 \cdot 10s = \frac{572r}{40 \cdot \frac{1}{5}}$

