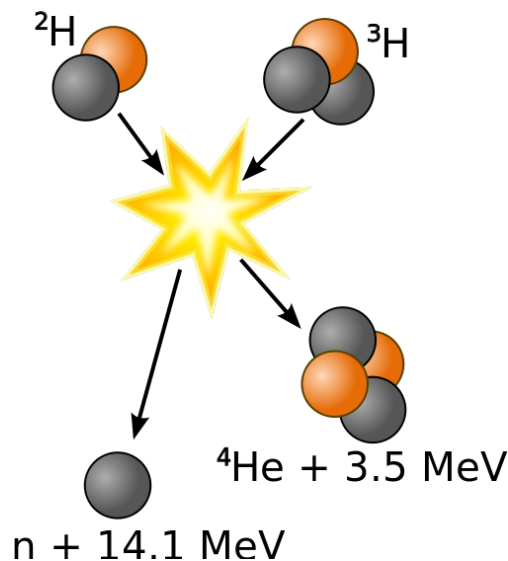


- Leichte Kerne verschmelzen zu schwereren Kernen.
- Exotherme (energiefreisetzende) Fusion nur bis Eisen  $^{58}\text{Fe}$ .
- Massendifferenz  $\Delta m$  wird als Energie  $E = \Delta mc^2$  freigesetzt.  
(Falls Kernmasse nach Fusion  $<$  Summe der Kernmassen vor Fusion)
- Wirkungsquerschnitt (Reaktionswahrscheinlichkeit) nur ausreichend groß bei hohen Energien - Coulombbarriere!  
Ab  $\sim 10^{-15}\text{m}$  überwiegt die starke Wechselwirkung.

**Fusion Deuterium/Tritium:**  $^2\text{H} + ^3\text{H} \rightarrow ^4\text{He} + \text{n} + 17,6\text{MeV}$



Bildquelle: Wikipedia

Welche Energie wird bei der Fusion einer Masse von 1g frei?

(1g Deuterium/Tritium Gemisch) Hinweis:  $1u \approx 1,66 \cdot 10^{-27}\text{kg}$

Gib die Energie in kWh an!

Berechne den Massendefekt  $\Delta m$  und überprüfe  $E = \Delta mc^2 \approx 17,6\text{MeV}$