- Per formare dell'acqua, vengono usati $m_1 = 2.0$ kg di idrogeno e m_2 = 16,0 kg di ossigeno. Il processo di formazione libera circa 2.0×10^8 J di energia.
 - Calcola la quantità di massa perduta nella produzione dell'acqua.

$$[2,2 \times 10^{-9} \,\mathrm{kg}]$$

$$\Delta m = \Delta E = \frac{2,0 \times 10^8 \text{ J}}{(3,0 \times 10^8 \frac{\text{m}}{\text{s}})^2} = 0,222... \times 10^{-8} \text{ Key} \simeq 2,2 \times 10^{-9} \text{ Key}$$

- Considera una particella di massa $m = 1.0 \times 10^{-26}$ kg, in quiete nel sistema di riferimento del laboratorio, che decade e si divide in due parti uguali, ognuna di massa 0,45m.
 - ▶ Calcola l'energia emessa nel decadimento.

 $[9,0 \times 10^{-11}]$

$$\Delta E = \Delta m c^{2} = (1 - 2 \times 0.45) m c^{2} = 0.10 (1.0 \times 10^{-26} kg) (3.0 \times 10^{8} m)^{2} = 0.30 \times 10^{-10} J \simeq (3.0 \times 10^{-11} J)$$

- Un oggetto di alluminio di massa m = 3.0 kg viene riscaldato da 20 °C a 570 °C. Il calore specifico dell'alluminio è $c_s = 0.90 \text{ kJ} / (\text{kg} \cdot \text{K}).$
 - ► Calcola la variazione percentuale della massa dell'oggetto. La risposta varia se varia la massa dell'oggetto?

$$[5,5 \times 10^{-10} \,\%]$$

$$\Delta E = C_s m \Delta T$$

$$\Delta E = \Delta m C^2$$

