



**Albert Einstein**  
**autor de la Teoría de la Relatividad**

## **LA MASA RELATIVISTA**

En el LHC, haces de protones, o de iones más pesados, son acelerados por medio de campos electromagnéticos a través de túneles como el de la figura, a lo largo de un recorrido total de 27 km. Después se provocan choques entre los haces, lo que producirá nuevas partículas que nuestros científicos podrán investigar.

En este aparato, los protones alcanzarán energías de 7 TeV. Nos plantearemos las siguientes cuestiones:

- a) ¿Qué masa y velocidad posee un protón con esta energía?
- b) Si este protón, choca con un núcleo de plomo-208 en reposo y es absorbido por él ¿qué velocidad adquiere la partícula resultante?
- c) ¿Qué cantidad de energía se ha perdido en el choque?
- d) Suponiendo que esta energía se emite en forma de un haz de fotones de radiación gamma extrema de  $10^{-14}$  m de longitud de onda por término medio, ¿cuántos fotones se emiten?

DATOS de partida:

$$1 \text{ TeV} = 10^{12} \text{ eV} = 1,6 \cdot 10^{-7} \text{ J}$$

$$\text{Masa del protón en reposo: } 1,67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

$$\text{Masa del núcleo de plomo-208 en reposo: } 3,45 \cdot 10^{-25} \text{ kg}$$

$$\text{Constante de Planck: } h = 6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$$

$$\text{Velocidad de la luz: } c = 299.759.458 \text{ m/s} \implies 3 \cdot 10^8 \text{ m/s}$$

## SOLUCIÓN

a) Masa y velocidad del protón:

Recordemos que la masa del protón es  $m = \gamma \cdot m_0$  donde  $m_0$  es la masa del protón

en reposo y el coeficiente relativista  $\gamma$  vale:  $\gamma = \frac{1}{\sqrt{1 - \frac{v^2}{c^2}}}$  donde  $v$  y  $c$  son

respectivamente las velocidades de la partícula y de la luz.

La energía del protón es  $E = m \cdot c^2 = \gamma \cdot m_0 \cdot c^2$ . La energía recibida en el LHC es energía cinética, que no es toda la energía anterior, ya que hay que restar la energía del protón en reposo:  $E_c = m \cdot c^2 - m_0 \cdot c^2 = (\gamma - 1) \cdot m_0 c^2$ .

La energía cinética adquirida es  $E_c = 7 \text{ TeV} = 7 \cdot 1,6 \cdot 10^{-7} = 1,12 \cdot 10^{-6} \text{ J}$

Comenzaremos por calcular  $\gamma$ :

$$\gamma = \frac{E_c}{m_0 \cdot c^2} + 1 = 7452,76$$

De forma que la masa del protón:  $m = \gamma \cdot m_0 = 1,24 \cdot 10^{-23} \text{ kg}$  (bastante mayor que la masa en reposo del núcleo de plomo).

La velocidad se puede despejar a partir de gamma:

$$v = c \cdot \sqrt{1 - \frac{1}{\gamma^2}} = c \cdot 0,999999991 = 299.759.455,3 \text{ km/s}$$

b) En los choques se conserva el momento lineal, de modo que:

Momento lineal antes de la colisión:  $P_{\text{protón}} = \gamma_p \cdot m_0 \cdot v_p$

Momento lineal después de la colisión:  $P_{\text{conjunto}} = \gamma_c \cdot m_{\text{conjunto}} \cdot v_c$

Donde la masa en reposo del conjunto es:  $1,67 \cdot 10^{-27} + 3,45 \cdot 10^{-25} = 3,4667 \cdot 10^{-25} \text{ kg}$

Igualando:  $\gamma_p \cdot m_0 \cdot v_p = \gamma_c \cdot m_{\text{conjunto}} \cdot v_c$

Dividiendo en los dos lados por la masa del protón:

$\gamma_p \cdot v_p = \gamma_c \cdot 207,6 \cdot v_c$  Sustituyendo el valor de  $\gamma_c$  en función de la velocidad:

$$\gamma_p \cdot v_p = \frac{207,6 \cdot v_c}{\sqrt{1 - \frac{v_c^2}{c^2}}} \text{ Elevando al cuadrado, despejando } v_c \text{ y sustituyendo los}$$

valores ya conocidos obtenemos:  $v_c = 0,99961226 \cdot c = 299.643.229 \text{ km/s}$

c) La cantidad de energía cinética antes del choque es de  $7 \text{ TeV} = 1,12 \cdot 10^{-6} \text{ J}$

Después del choque es  $E_c = (\gamma_c - 1) \cdot m_0 \cdot c^2$ . Hallamos el valor de  $\gamma_c$  con su definición, sustituimos valores y obtenemos una energía:

$E_c = 1,084 \cdot 10^{-6} \text{ J} = 6,773 \text{ TeV}$  de forma que la energía perdida es:

$$\Delta E = 6,767 - 7 = -0,233 \text{ TeV} = -3,728 \cdot 10^{-8} \text{ J}$$

d) La energía perdida se reparte entre dos fotones iguales (nótese que al viajar en todas las direcciones no alteran el momento lineal del núcleo).

Como la energía de un fotón vale  $E = h \cdot f$  donde  $f$  es la frecuencia y  $h$  es la constante de Planck, en función de la longitud de onda:

$E = h \cdot c / \lambda$  siendo  $\lambda$  la longitud de onda. Sustituyendo datos, la energía de cada fotón es:  $E = 1,99 \cdot 10^{-11} \text{ J}$  y el número de fotones será:

$N = 3,728 \cdot 10^{-8} / 1,99 \cdot 10^{-11} \approx \mathbf{1870 \text{ fotones}}$ . (número redondeado, ya que la energía de cada fotón era un valor medio).