
Se me ocurre por el momento la siguiente demostración, que probablemente sea correcta.

En primer lugar, les dejo como ejercicio simple demostrar que la eficiencia de un refrigerador de Carnot es

$$\epsilon_c = \frac{T_L}{T_H - T_L},$$

donde llamamos como siempre T_H a la temperatura caliente y T_L a la fría. Del mismo modo, el calor que sale de la fuente caliente es Q_H , y el que entra a la fuente fría es Q_L .

Veamos primero una máquina Térmica. La desigualdad de Clausius dice que

$$\frac{Q_H}{T_H} + \frac{Q_L}{T_L} \leq 0,$$

y la igualdad sólo se da en el caso reversible.

Recuerden cuando pusimos en práctica la desigualdad de Clausius, con un ejemplo simple de dos fuentes térmicas: la desigualdad se escribió haciendo positivo al calor que sale de la fuente térmica y negativo el que entra en ella. O sea, que estamos haciendo

$$\frac{|Q_H|}{T_H} - \frac{|Q_L|}{T_L} \leq 0,$$

o lo que es equivalente:

$$\frac{|Q_H|}{T_H} \leq \frac{|Q_L|}{T_L}.$$

Ahora conservemos la misma nomenclatura, y simplemente demos vuelta las flechas. Esto quiere decir que de la fuente fría **sale** un calor $|Q_L|$ y **entra** un calor $|Q_H|$ a la fuente fría.

En este caso, todos los signos se dan vuelta (prueben con el mismo ejemplo que di en clase) y nos queda

$$\frac{|Q_H|}{T_H} \geq \frac{|Q_L|}{T_L},$$

que es lo mismo que decir

$$\frac{|Q_H|}{|Q_L|} \geq \frac{T_H}{T_L}.$$

Ahora calculamos la eficiencia de un refrigerador:

$$\begin{aligned} \epsilon &= \frac{|Q_L|}{W} = \frac{|Q_L|}{|Q_H| - |Q_L|} = \frac{1}{\frac{|Q_H|}{|Q_L|} - 1} \\ &\leq \frac{1}{\frac{T_H}{T_L} - 1} = \frac{T_L}{T_H - T_L} = \epsilon_c. \end{aligned}$$

-
- $\epsilon = \epsilon_c$: \rightarrow Máquina reversible
 - $\epsilon < \epsilon_c$: \rightarrow Máquina irreversible
 - $\epsilon > \epsilon_c$: \rightarrow Máquina que no existe