

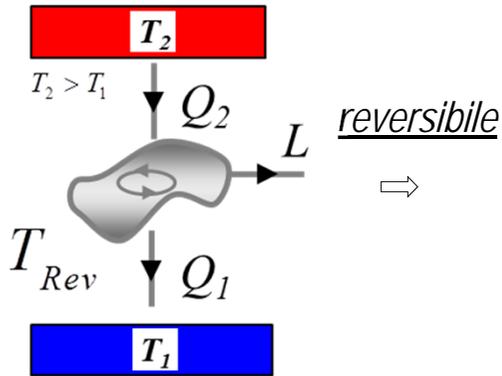
Trasformazioni cicliche reversibili ed irreversibili

se una trasformazione e' reversible → esiste
 una trasformazione inversa e basta invertire
 i flussi di calore e lavoro per riportare
 sistema ed ambiente nello stato iniziale

se la trasformazione e' irreversible → non esiste
 una trasformazione inversa che semplicemente
invertendo i flussi di calore e lavoro riporti
 sistema ed ambiente nello stato iniziale

Tr_{Rev} : reversible

(macchina termica)



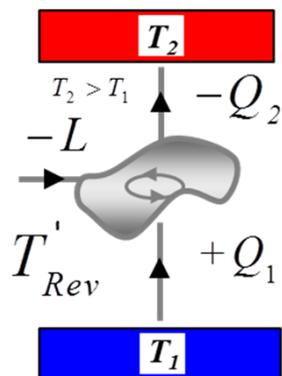
$$+ Q_2$$

$$- Q_1$$

$$+ L$$

Tr'_{Rev}

(macchina frigorifera)

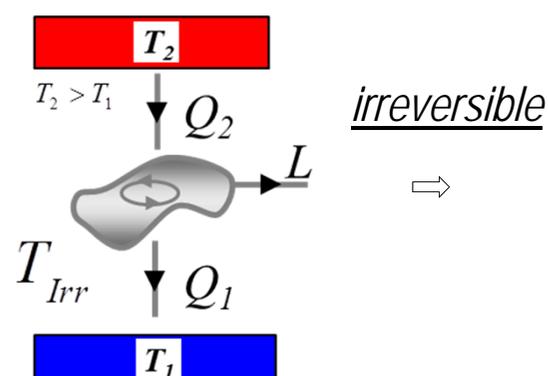


$$- Q_2$$

$$+ Q_1$$

$$- L$$

Tr_{Irr} : irreversible

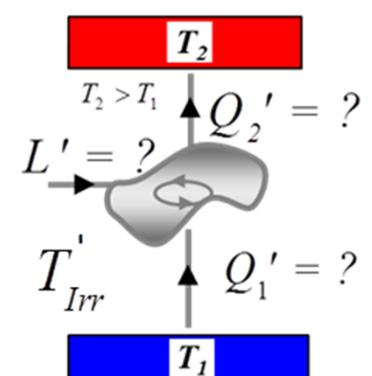


$$+ Q_2$$

$$- Q_1$$

$$+ L$$

Tr'_{Irr}



$$Q'_2 = ?$$

$$Q'_1 = ?$$

$$L' = ?$$

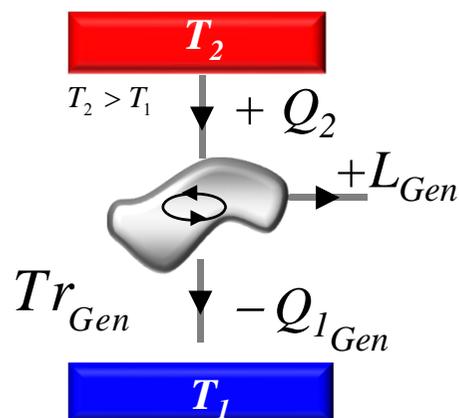
Teorema di Carnot

siano date due trasformazioni *cicliche*:

- la prima Tr_{Gen} e' una trasformazione generica reversibile o irreversibile
- la seconda e' una trasformazione reversibile Tr_{Rev} che opera *a parita' di calore* Q_2 sottratto dal serbatoio a temperatura superiore T_2

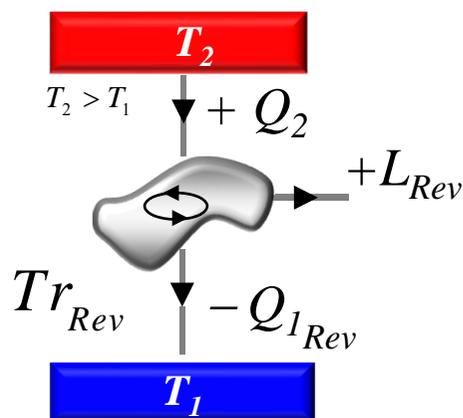
dato che Tr_{Rev} è *reversibile* esistera' una trasformazione ciclica Tr'_{Rev} che invertendo i flussi di lavoro e calore riporterà sistema ed ambiente nello stato iniziale

Tr_{Gen} : generica



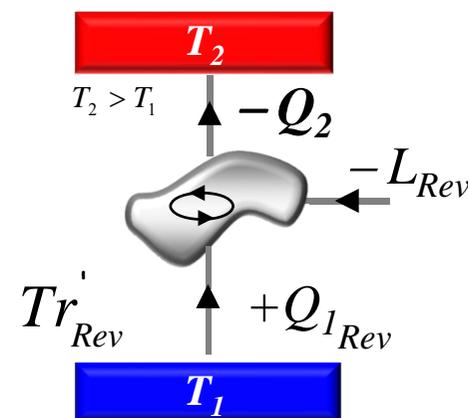
$$\frac{+Q_2 - Q_{1Gen} + L_{Gen}}{Q_2} \quad \eta_{Gen} = \frac{L_{Gen}}{Q_2}$$

Tr_{Rev} : reversible



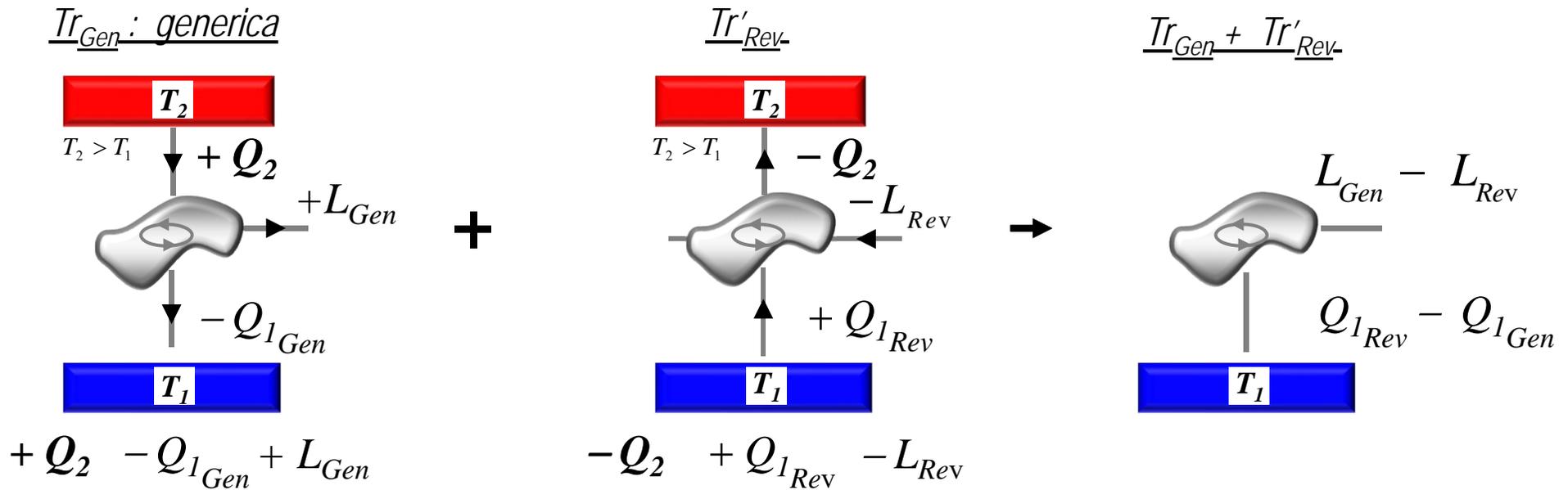
$$\frac{+Q_2 - Q_{1Rev} + L_{Rev}}{Q_2} \quad \eta_{Rev} = \frac{L_{Rev}}{Q_2}$$

Tr'_{Rev} : reversible



$$\frac{-Q_2 + Q_{1Rev} - L_{Rev}}{Q_2}$$

possiamo unire la trasformazione generica Tr_{Gen} con la trasformazione reversibile inversa Tr'_{Rev}



$Tr_{Gen} + Tr'_{Rev}$ costituisce una trasformazione ciclica che scambia calore con una sola sorgente di calore \rightarrow affinché sia soddisfatto il secondo principio nell'enunciato di Kelvin Plank

si deve avere $L_{Gen} - L_{Rev} \leq 0$ per cui $L_{Gen} \leq L_{Rev}$ ma

$$\eta_{Gen} = \frac{L_{Gen}}{Q_2} \quad \text{e} \quad \eta_{Rev} = \frac{L_{Rev}}{Q_2} \quad \rightarrow \quad \frac{L_{Gen}}{Q_2} \leq \frac{L_{Rev}}{Q_2} \quad \rightarrow \quad \boxed{\eta_{Gen} \leq \eta_{Rev}}$$

➤ il rendimento di una qualsiasi trasformazione *ciclica* è sempre minore o uguale a quello di una *trasformazione ciclica reversibile* (**teorema di Carnot**)

date le trasformazioni cicliche reversibili \mathbf{Tr}_1 e \mathbf{Tr}_2 con rendimenti η_1 e η_2
ragionando come in precedenza possiamo indifferentemente assumere che

\mathbf{Tr}_1 sia la trasformazione
ciclica *generica* e \mathbf{Tr}_2 sia la
trasformazione ciclica *reversibile*,
dato che in generale $\eta \leq \eta_{Rev}$
si deve avere $\eta_1 \leq \eta_2$

\mathbf{Tr}_2 sia la trasformazione
ciclica *generica* e \mathbf{Tr}_1 sia la
trasformazione ciclica *reversibile*,
dato che in generale $\eta \leq \eta_{Rev}$
si deve avere $\eta_2 \leq \eta_1$

l'unica possibilita' è che \mathbf{Tr}_1 e \mathbf{Tr}_2
abbiano lo *stesso* rendimento



➤ *le trasformazioni cicliche reversibili
hanno tutte lo stesso rendimento*

visto che le trasformazioni cicliche reversibili hanno tutte lo stesso rendimento e dato che per una generica trasformazione ciclica si ha $\eta \leq \eta_R$ ne consegue che *le trasformazioni cicliche irreversibili hanno sempre un rendimento inferiore alle trasformazioni cicliche reversibili*

in conclusione il *teorema di Carnot* afferma che :

1) tutte le trasformazioni *cicliche reversibili* hanno lo stesso rendimento

2) il rendimento di una qualsiasi trasformazione *ciclica irreversibile* che operi tra due sorgenti di calore poste a due determinate temperature è sempre inferiore a quello di una trasformazione *ciclica reversibile* che operi con due sorgenti di calore poste alle stesse temperature

Backup Slides