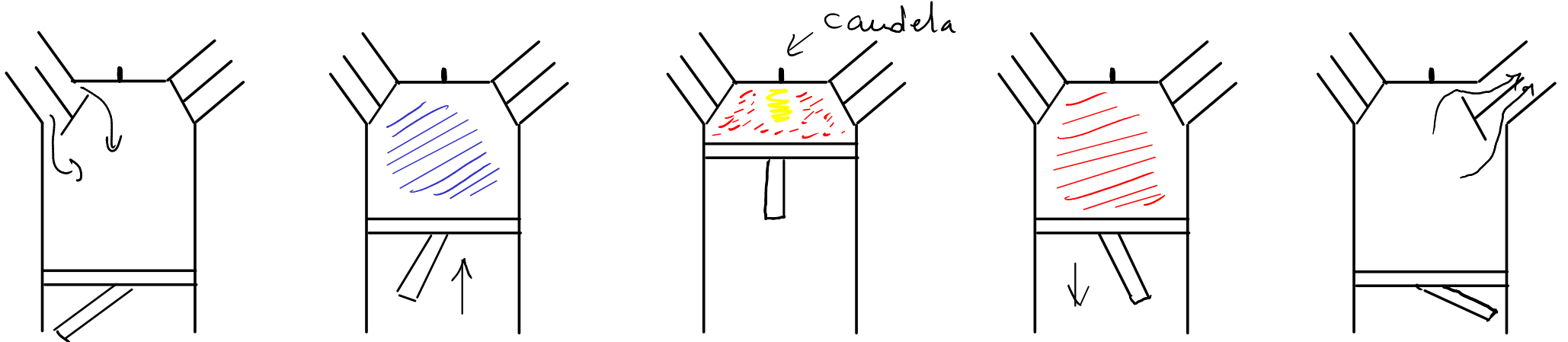
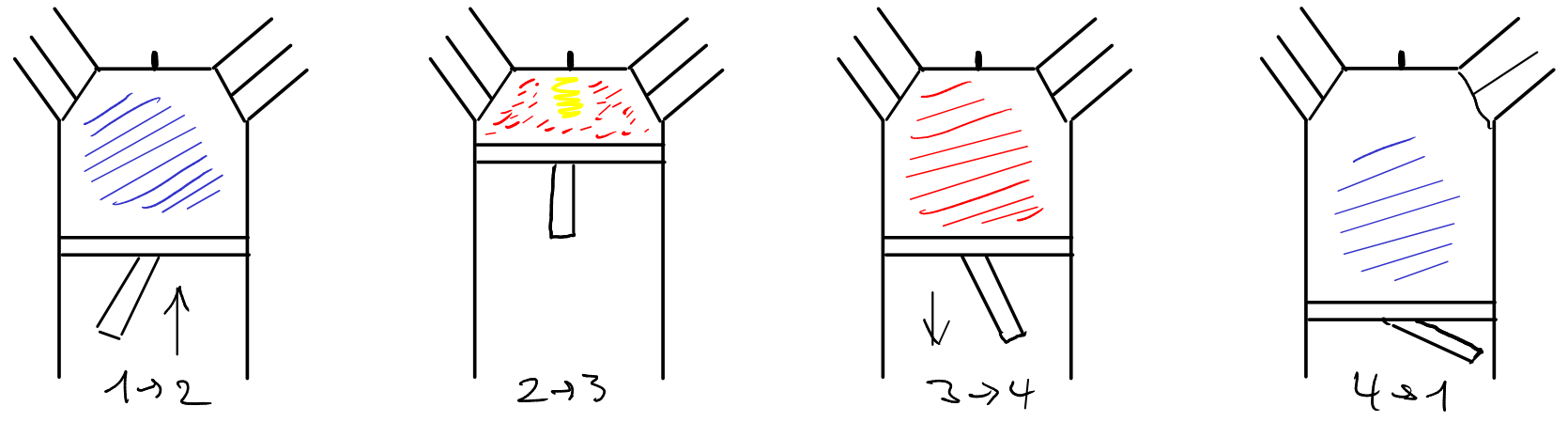


Motore a combustione a 2 tempi : ciclo di Otto

Sostanza : miscela aria + carburante ; Combustione dovuta alle scintille delle candele



0 → 1 aspirazione
1 → 2 compressione
2 → 3 combustione
3 → 4 espansione
4 → 0 scarico



1 → 2
2 → 3
3 → 4
4 → 1

Modello:

- sistema chiuso (una quantità fissa di gas)
- gas perfetto diatomico $\gamma = C_p/C_v = 7/4 = 1.4 \rightarrow C_v = \text{cost}$
- trasf. quasi-statiche

$$\left[\begin{array}{l} C_p = C_v + nR \quad \text{Meyer} \\ \gamma = 1 + \frac{nR}{C_v} \Rightarrow C_v = \frac{nR}{\gamma - 1} \end{array} \right.$$

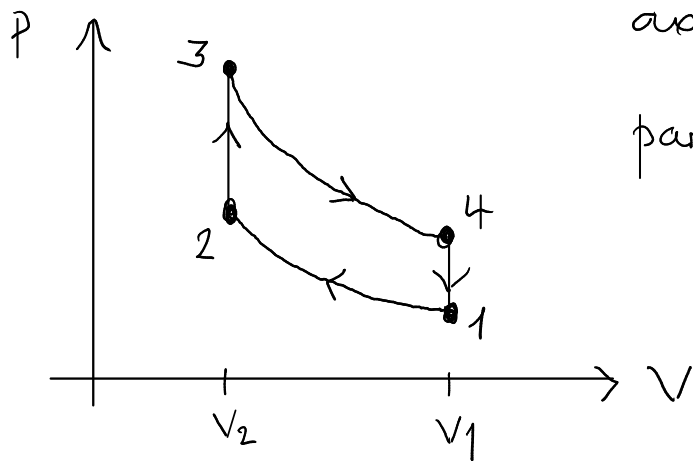
1 \rightarrow 2 : compressione adiabatica ($\delta Q = 0$)

2 \rightarrow 3 : riscaldamento isocoro ($V = \text{cost}$) \rightarrow scintilla + combustione $Q_c > 0$

3 \rightarrow 4 : espansione adiabatica ($\delta Q = 0$)

4 \rightarrow 1 : raffreddamento isocoro ($V = \text{cost}$)

\rightarrow ciclo di Otto $P \sim \frac{T}{V}$



adiab. g.p. QS : $PV^\gamma = \text{cost} \Rightarrow P \sim \frac{1}{V^\gamma} \Rightarrow TV^{\gamma-1} = \text{cost}$

parametro cruciale : tasso di compressione $x = \frac{V_1}{V_2}$

1 \rightarrow 2 : $T_1 \rightarrow T_2 = ?$ 2 \rightarrow 3 : $Q_c \Leftrightarrow \Delta T ?$

1 \rightarrow 2 : $T_1 V_1^{\gamma-1} = T_2 V_2^{\gamma-1} \Rightarrow T_2 = T_1 x^{\gamma-1}$

2 \rightarrow 3 : $Q_c = \int_{T_2}^{T_3} C_v dT = C_v (T_3 - T_2) = Q_{23}$

$$3 \rightarrow 4 : T_3 V_3^{\gamma-1} = T_4 V_4^{\gamma-1} \Rightarrow T_4 = T_3 \left(\frac{V_3}{V_4} \right)^{\gamma-1} = T_3 x^{1-\gamma}$$

$$4 \rightarrow 1 : Q_f = \int_{T_4}^{T_1} C_v dT = C_v (T_1 - T_4) = Q_{41}$$

Efficienza : motore $e = -\frac{W}{Q_c} = \frac{Q_c + Q_f}{Q_c} = 1 + \frac{Q_f}{Q_c} = 1 + \frac{C_v (T_1 - T_4)}{C_v (T_3 - T_2)} =$

$$\Delta U = W + Q_c + Q_f = 0$$

$$e = 1 + \frac{T_2 x^{1-\gamma} - T_3 x^{1-\gamma}}{T_3 - T_2} = 1 + x^{1-\gamma} \frac{T_2 - T_3}{T_3 - T_2} = 1 - x^{1-\gamma} = 1 - \frac{1}{x^{\gamma-1}} \quad \begin{matrix} \gamma-1 > 0 \\ = 0.4 \end{matrix}$$

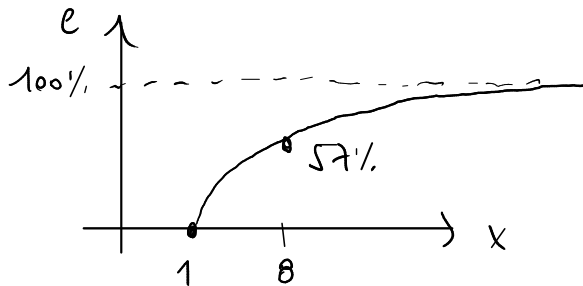
$$x \rightarrow 1 \Rightarrow e \rightarrow 0$$

$$x \rightarrow \infty \Rightarrow e \rightarrow 1$$

$$x = 8 \Rightarrow e \approx 57\%$$

→ Diesel

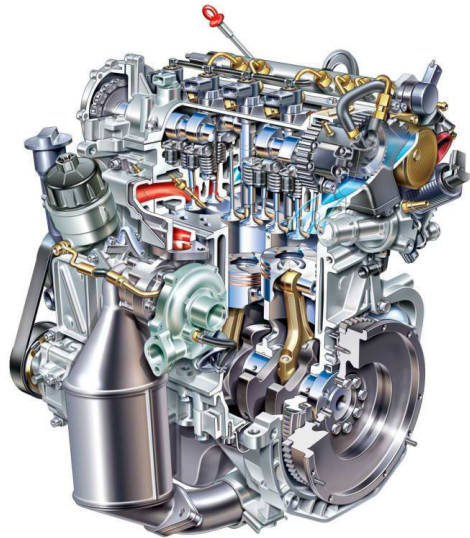
→ additivi (Pb...)



MOTORI



Macchina a vapore



Motore a combustione

FRIGORIFERI



Condensatore



Frigorifero



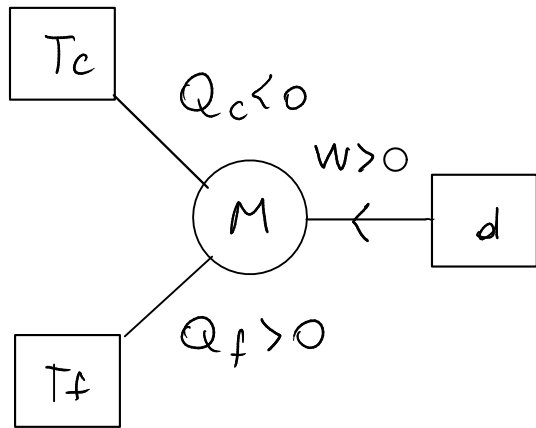
Pompa di calore



- ricevo W
- ricevo Q_f (soltraggo alla sorgente fredda \rightarrow interno frigo)
- cedo Q_c (all'ambiente esterno)

~~~~  
sostanza

**Efficienza** :  $e \equiv \frac{\text{utile}}{\text{speso}} = \frac{Q_f}{W}$       $T_f \rightarrow T_c \Rightarrow e \rightarrow \infty$



Su un ciclo :

$$\begin{cases} W + Q_c + Q_f = 0 \Rightarrow W = -Q_c - Q_f & (\text{I pr. per M}) \\ \frac{Q_c}{T_c} + \frac{Q_f}{T_f} \leq 0 & (\text{dis. Clausius II pr. isolato}) \end{cases}$$

frigorifero

$$e = -\frac{Q_f}{Q_c + Q_f} = -\frac{1}{1 + \frac{Q_c}{Q_f}} \leq \frac{1}{\frac{T_c}{T_f} - 1} = e_{\max}$$

$$\frac{Q_c}{T_c} \leq -\frac{Q_f}{T_f} \rightarrow \frac{Q_c}{Q_f} \leq -\frac{T_c}{T_f}$$

↑  
reversibile

$$\text{Es: } \left. \begin{array}{l} T_f = -5^\circ\text{C} = 268\text{K} \\ T_c = 50^\circ\text{C} = 327\text{K} \end{array} \right\} \rightarrow e_{\max} = \underline{4.8}$$

$$\frac{Q_c}{Q_f} \leq - \frac{T_c}{T_f}$$

$$\rightarrow \frac{|Q_c|}{Q_f} \leq - \frac{T_c}{T_f}$$

$$-3 \leq -2$$

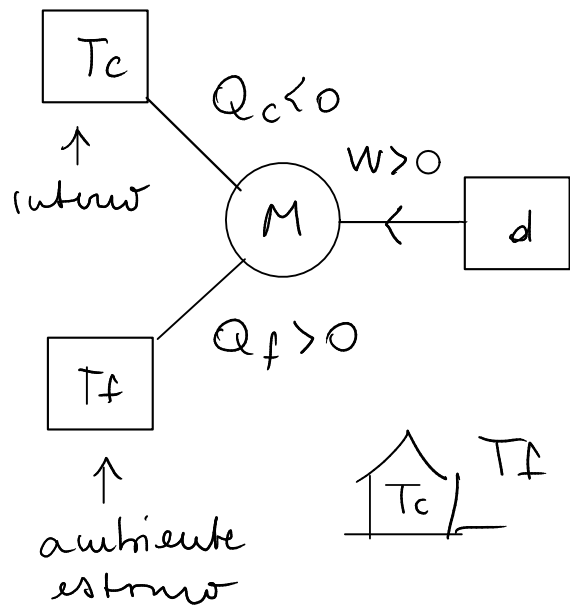
$$3 \geq 2$$

$$|Q_c| \geq \frac{T_c}{T_f} Q_f \Rightarrow$$

riscaldamento l'esterno  
più di quanto  
raffredda l'interno

## Pompe di calore

efficienza:  $e = \frac{\text{utile}}{\text{spesa}} = \frac{-Q_c}{W} \leq \frac{1}{1 - \frac{T_c}{T_f}} = e_{\max}$



Es: frigo,  $P = 200 \text{ W}$  potenza,  $T_f = -5^\circ \text{C}$ ,  $T_c = 50^\circ \text{C}$

Ghiaccio prodotto per unità di tempo e partire da  $\text{H}_2\text{O}$  a  $0^\circ \text{C}$ ?

Durata di un ciclo:  $\Delta t$  - Trasf. reversibili -

$$e = \frac{1}{1 - \frac{T_c}{T_f}} = 4,8$$

calore latente solidificazione

$$L = 320 \text{ J/g}$$

$$\boxed{D} \left\{ \begin{array}{l} e = \frac{Q_f}{W} \Rightarrow Q_f = eW = eP\Delta t \\ Q = \Delta m \cdot L \end{array} \right\} Q = Q_f$$

← ghiaccio prodotto per unità di tempo

$$eP\Delta t = \Delta m L \Rightarrow \frac{\Delta m}{\Delta t} = \frac{eP}{L} = \frac{4.8 \times 200 \text{ J/s}}{320 \text{ J/g}} = 3 \frac{\text{g}}{\text{s}}$$

$$L + c\Delta T$$