

Lezione 08 - Cicli termodinamici a vapore

Corso di Fisica Tecnica a.a. 2019-2020

*Prof. Gaël R. Guédon*Dipartimento di Energia, Politecnico di Milano

L08: Introduzione

Obiettivi della lezione

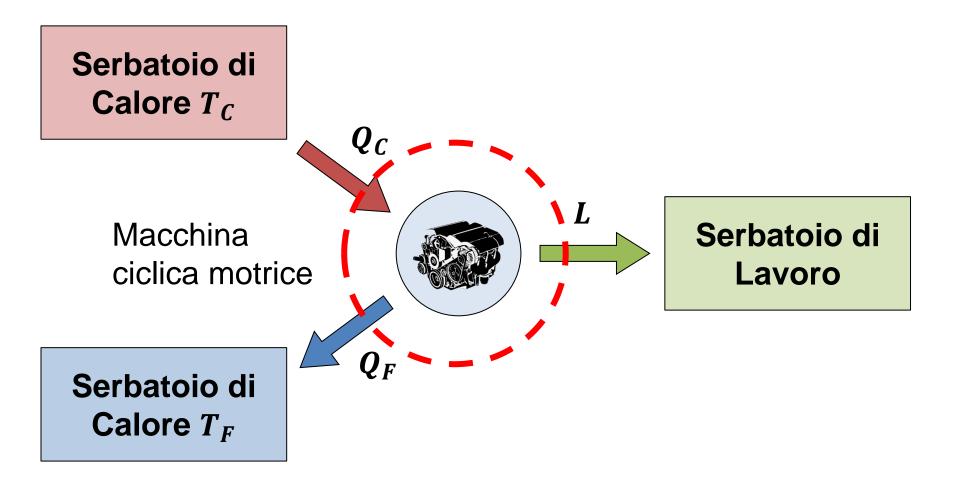
- > Definire le caratteristiche di un buon fluido di lavoro
- > Analizzare il ciclo Rankine
- Analizzare il ciclo frigorifero a vapore

I cicli termodinamici a vapore

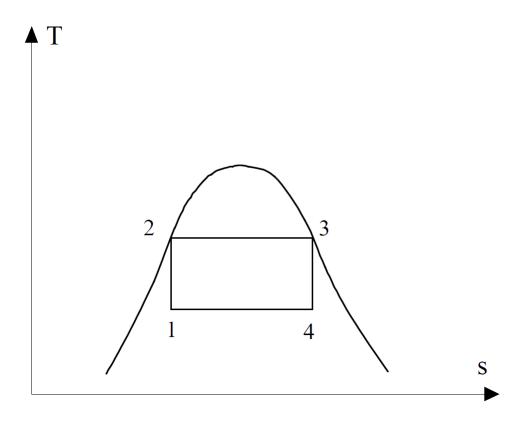
Ciclo di Carnot

Ciclo Rankine

Ciclo frigorifero a vapore



Ciclo di Carnot a vapore



Vantaggi:

- trasformazione isobara nel bifase è anche isoterma (riduzione irreversibilità)
- transizione di fase aumenta notevolmente la quantità di energia specifica scambiata lungo le isoterme (compattezza impianto)

Svantaggi:

- compressione (1-2) di un bifase è difficile da realizzare e soggetto a molte irreversibilità
- > espansione (3-4) conveniente se $x_4 > 0.9$

Caratteristiche fluido di lavoro in cicli a vapore

- > Elevata massa volumica
- > Elevata entalpia di transizione di fase
- Ridurre, a parità di potenza, la portata di fluido e quindi le dimensioni (e costo) dell'impianto
- Elevata temperatura critica Al punto critico l'entalpia di evaporazione è nulla
- ➤ Temperatura del punto triplo inferiore alla temperatura minima del ciclo
 ► Evitare la presenza di una fase solida
- > Fluido non corrosivo --- Ridurre costi materiali e allungare ciclo di vita
- Fluido non tossico Ridurre rischi ambientali

Caratteristiche fluido di lavoro in cicli a vapore

- > Fluido chimicamente stabile --- Aumentare sicurezza impianto
- Facilmente reperibile e di basso costo
- ightharpoonup Elevata pendenza nel piano T-s della curva limite superiore \longrightarrow Vapore in uscita turbina con elevato titolo
- Pressione di condensazione superiore alla pressione atmosferica

Evitare infiltrazioni di gas incondensabili e conseguente necessità di apparecchiature atte al mantenimento dell'opportuno grado di vuoto (la temperatura al condensatore deve essere vicina a quella del serbatoi di calore inferiore per avere una limitazione delle irreversibilità)

Caratteristiche fluido di lavoro in cicli a vapore

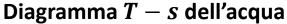
Nessun fluido possiede tutte le proprietà citate.

- > Ciclo motore: l'acqua possiede le principali proprietà
- Ciclo inverso (frigorifero): funzione delle temperatura delle sorgenti
 - Ammoniaca NH₃ → Tossico
 - Clorofluorocarburi (CFC o freon) → Dannosi per l'ozono (R11, R12)
 - Clorofluoroidrocarburi (HCFC)
 - Fluoroidrocarburi (HFC)

Meno dannosi per l'ozono, conosciuti principalmente dal loro nome commerciale (R22, R123, **R134a**, etc.)

L08: Cicli Termodinamici a Vapore

Caratteristica	Acqua	r134a
Elevata massa volumica Elevata entalpia di transizione di fase	$ ho_l = \sim 1000 \ kg/m^3$ $ ho_v = \sim 0.6 \ kg/m^3$ $h_{lvt} = \sim 2500 \ kJ/kg$	$\rho_l = \sim 1300 \ kg/m^3$ $\rho_v = \sim 14 \ kg/m^3$ $h_{lvt} = \sim 200 \ kJ/kg$
Elevata temperatura critica	$T_{cr} = 373.946 ^{\circ}C$	$T_{cr} = 101.06 ^{\circ}C$
Temperatura del punto triplo inferiore alla temperatura minima del ciclo	$T_{triplo} = 0.01 ^{\circ}C$	$T_{triplo} = -103.30 ^{\circ}C$
Fluido non corrosivo	OK	ОК
Fluido non tossico	OK	Asfissiante
Fluido chimicamente stabile	SI	Non infiammabile in condizioni normali
Facilmente reperibile e di basso costo	SI	Prodotto sintetico
Elevata pendenza nel piano $T-s$ della curva limite superiore	NO	SI
Pressione di condensazione superiore alla pressione atmosferica	NO	SI



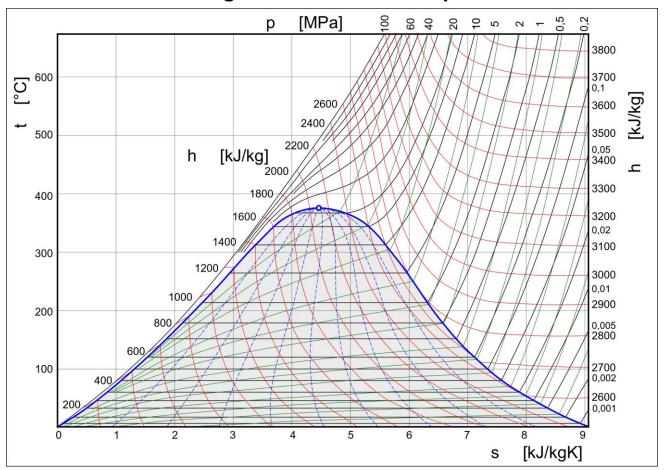
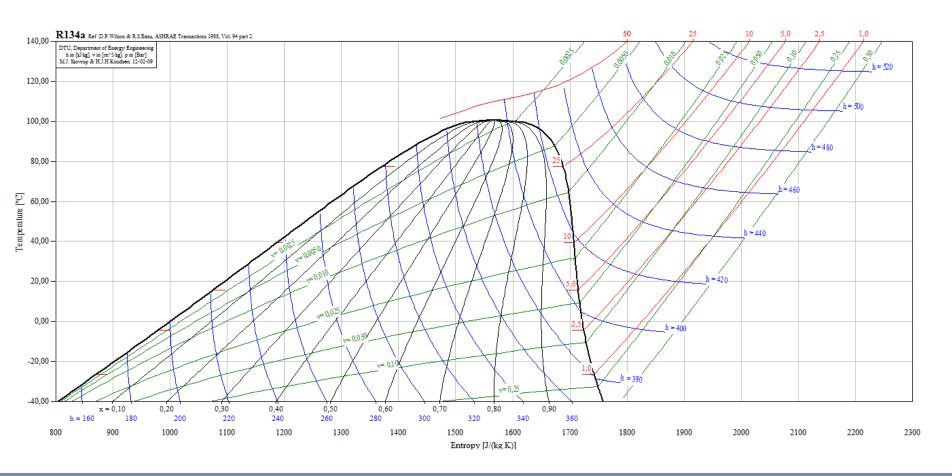
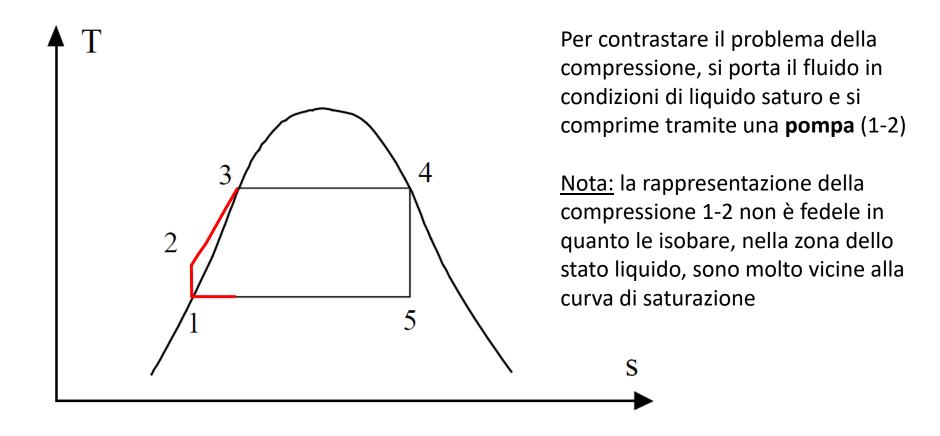


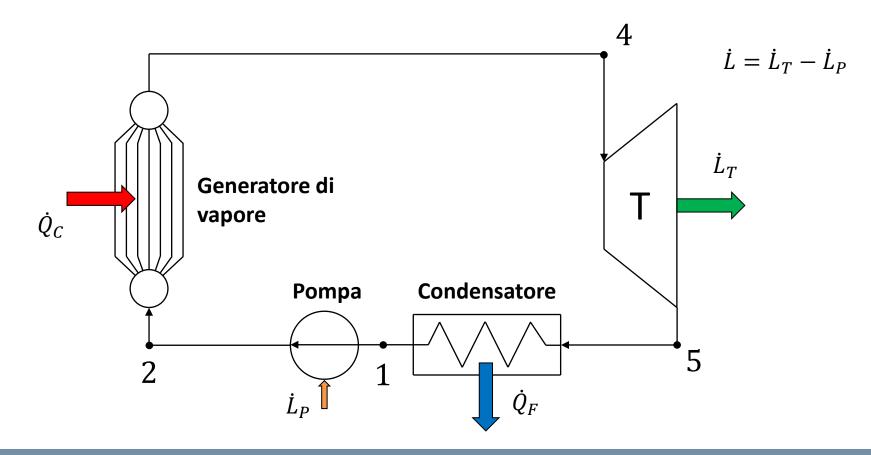
Diagramma T-s del fluido organico r134a



Ciclo Rankine semplice (a vapore saturo)

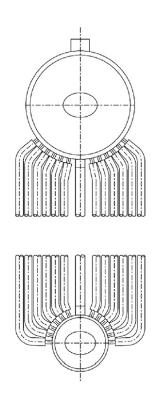


Ciclo Rankine semplice (a vapore saturo)

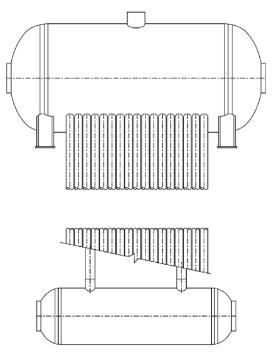


Fascio tubiero alettato





Corpo cilindrico superiore



Corpo cilindrico inferiore

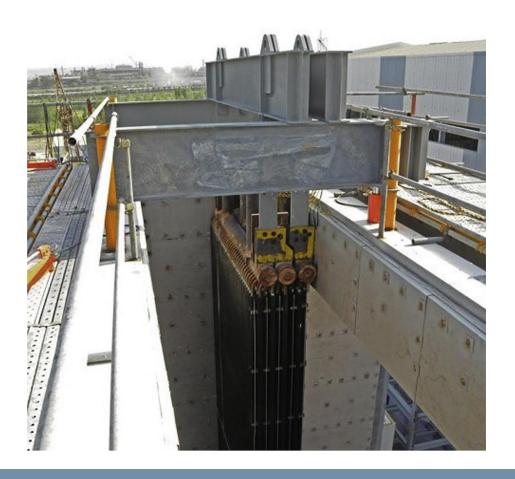
Source: Nooter Eriksen Inc.



Source: Nooter Eriksen Inc.



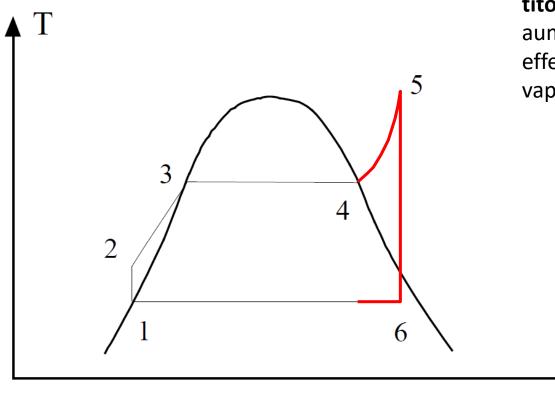






Source: Nooter Eriksen Inc.

Ciclo Rankine

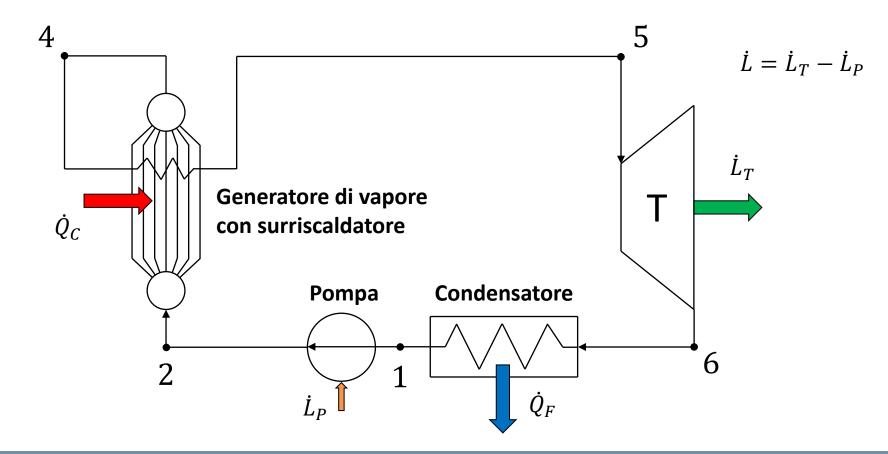


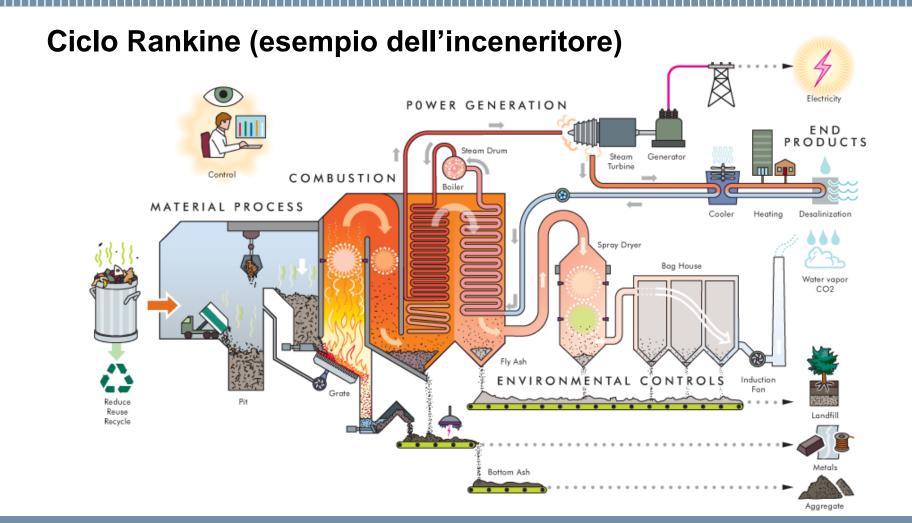
Per contrastare il problema del **titolo in uscita turbina**, ed aumentare il rendimento, si effettua il **surriscaldamento** del vapore (4-5)

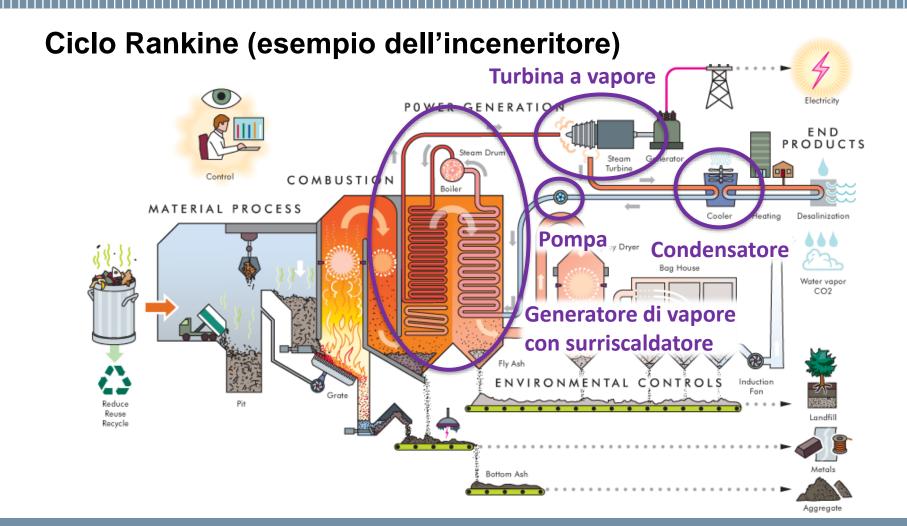
$$\eta=1-rac{\dot{Q}_F}{\dot{Q}_C}$$

$$\eta = 1 - \frac{h_6 - h_1}{h_5 - h_2}$$

Ciclo Rankine



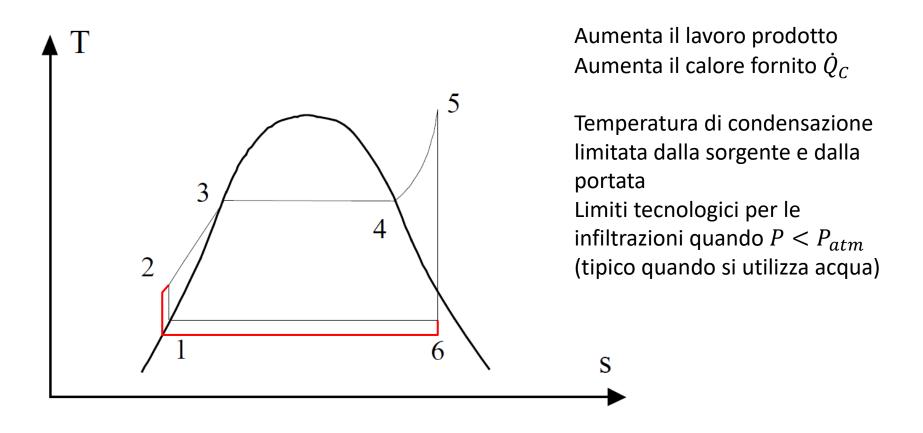




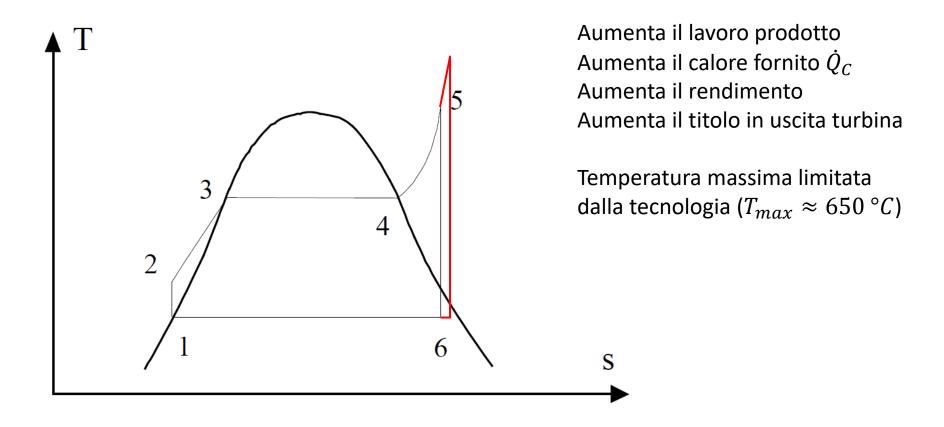
Soluzioni per migliorare il rendimento del ciclo Rankine

- > Riduzione della pressione di condensazione
- > Aumento della temperatura finale di surriscaldamento
- > Aumento della pressione di vaporizzazione
- Surriscaldamenti ripetuti
- Rigenerazione

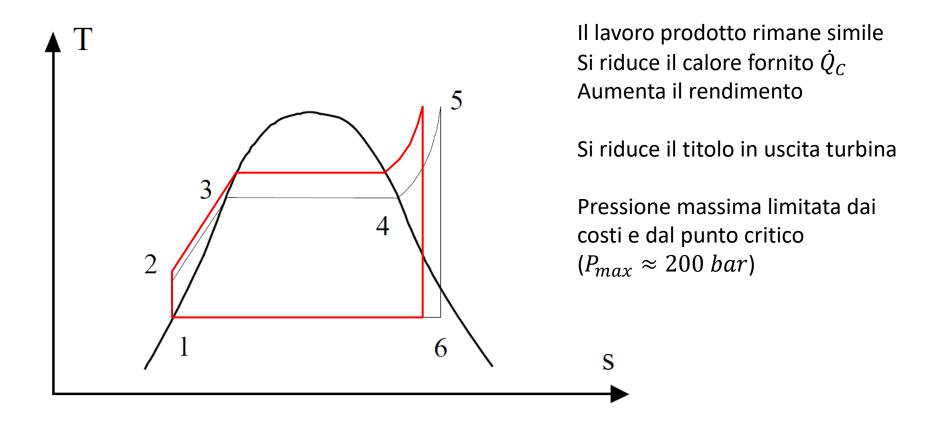
Riduzione della pressione di condensazione



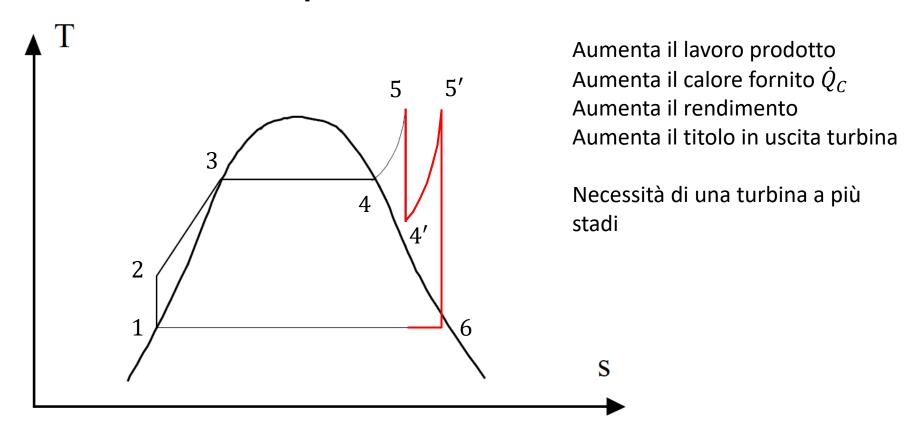
Aumento della temperatura finale di surriscaldamento



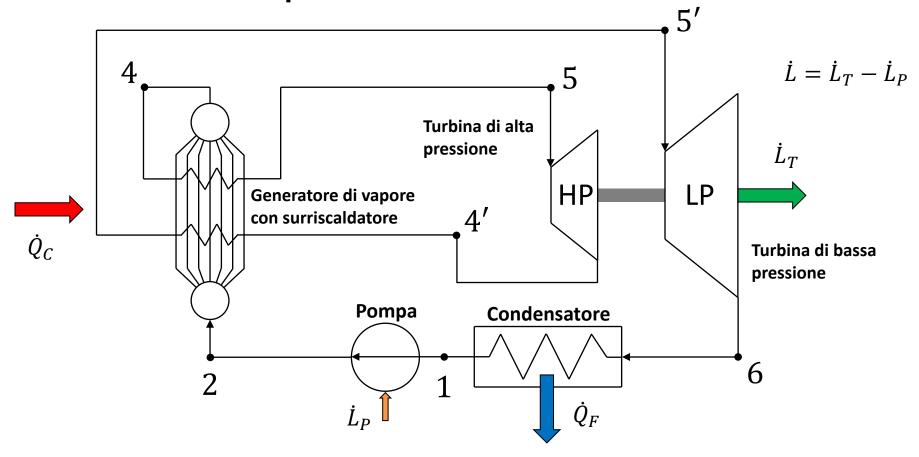
Aumento della pressione di vaporizzazione

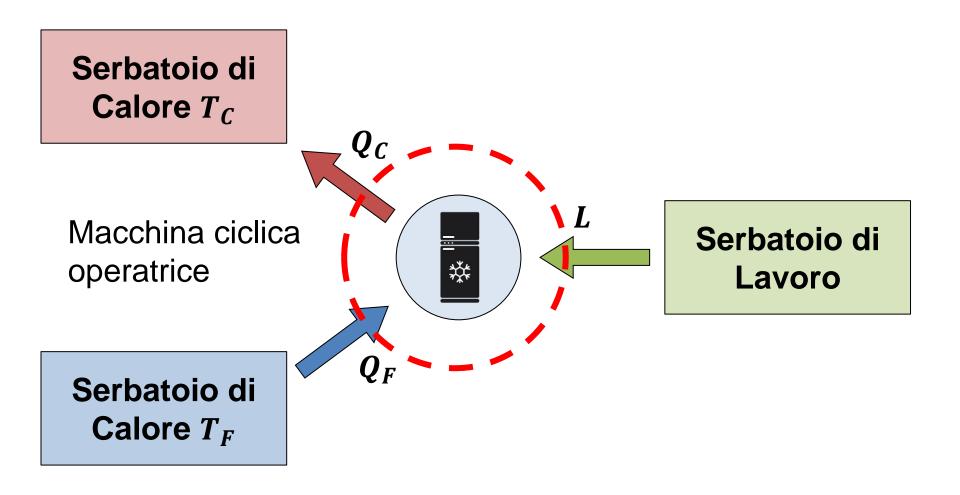


Surriscaldamenti ripetuti (detto anche ciclo Rankine con risurriscaldamento)

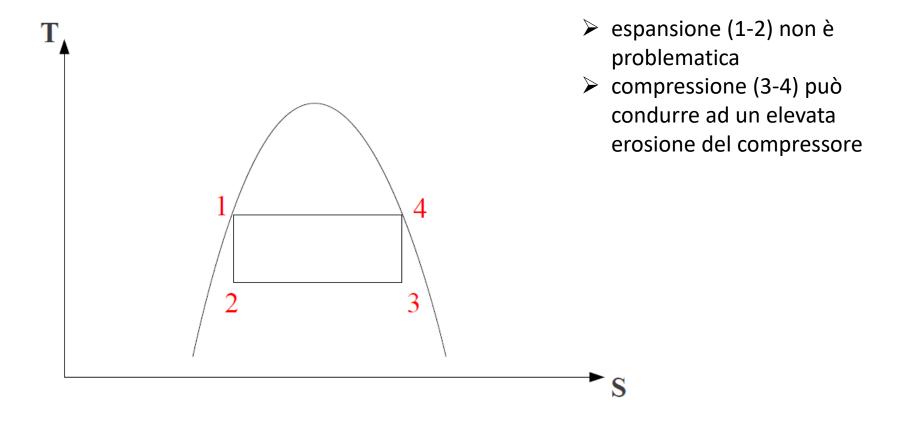


Surriscaldamenti ripetuti

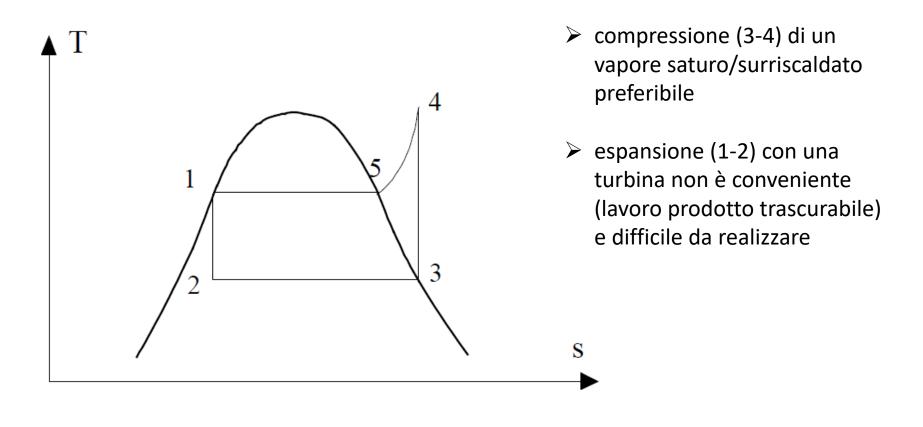




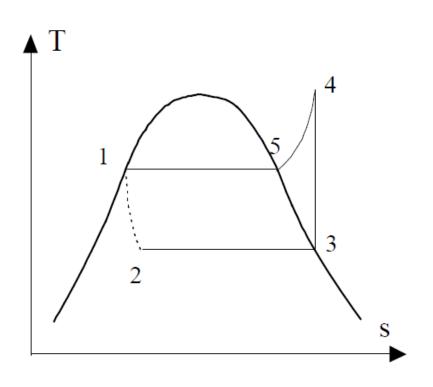
Ciclo di Carnot inverso a vapore



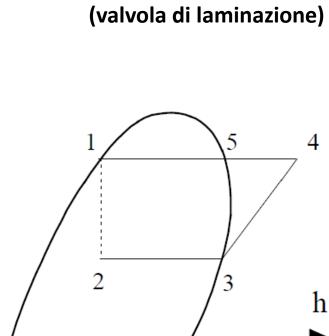
Ciclo frigorifero a vapore teorico



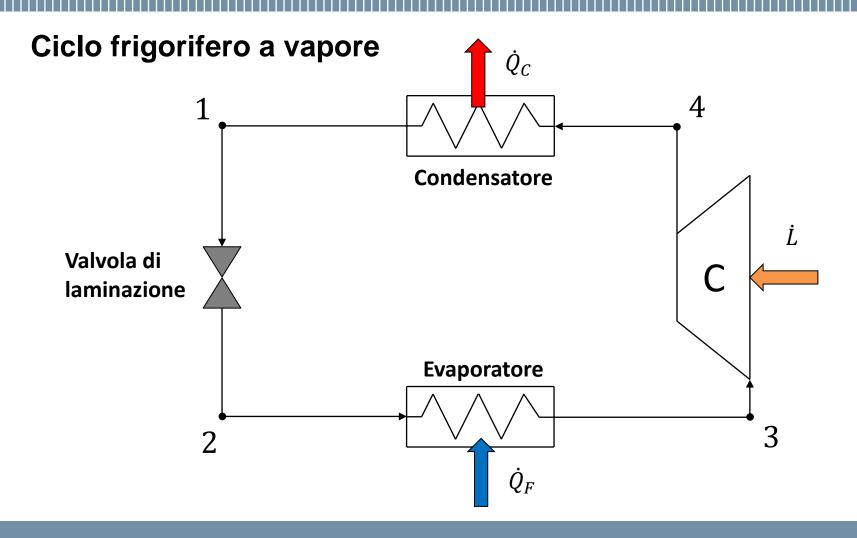
Ciclo frigorifero a vapore



 espansione (1-2) isoentropica sostituita da un espansione adiabatica isoentalpica (valvola di laminazione)



▲ P



Ciclo frigorifero a vapore

