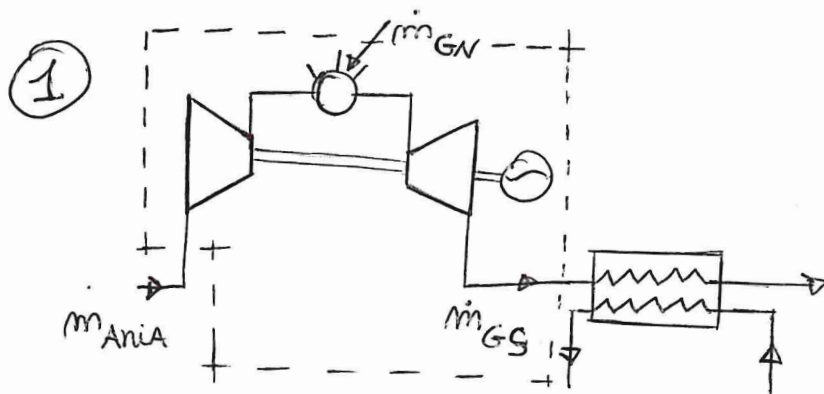


ESSE 21/02/2018



- POTENZA ELETTRICA DELLA TURBINA A GAS

$$P_{EL} = \dot{Q}_{IN} \cdot \eta_{TG}$$

- POTENZA MASSICA DEI GAS DI SERVIZIO (BILANCIO DI MASSA) VALORI DI CONTROLLO TRATTEGGIATO

$$\dot{m}_{GS} = \dot{m}_{ARIA} + \dot{m}_{GN}$$

- NEL PIANO T-S LA GENERAZIONE DI VAPORE È RAPPRESENTATA DA UN SEGUESTO ORIZZONTALE (LIQUIDO SATURO → VAPORE SATURO)

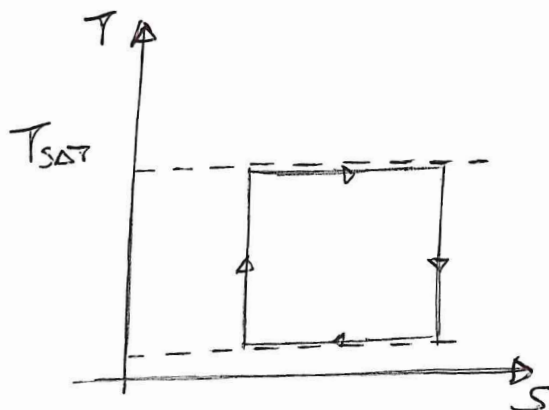
- POTENZA DI VAPORE PRODOTTO (BILANCIO ENERGETICO PER LO SCAMBIO DI CALORE)

$$\dot{m}_{VAP} (\underbrace{h_{VS} - h_{LS}}_{\text{VALORI LETTI DAL DIAGRAMMA T-S}}) = \dot{m}_{GS} (\underbrace{h_{GS, HOT} - h_{GS, COLD}}_{\Delta h_{GS}})$$

$$\Delta h_{GS} = \left[aT + \frac{b}{2} T^2 \right]_{T_{COLD}}^{T_{HOT}}$$

$$\dot{m}_{VAP} = \frac{\dot{m}_{GS} \Delta h_{GS}}{\Delta h_{EV}}$$

- POTENZA ELETTRICA PRODOTTA DA UN CICLO RANKINE SATURO CHE UTILIZZA IL VAPORE PRODOTTO COME SORGETTO TERMICO E η_{II} ASSEGNATO



CICLO REVERSIBILE OPERANTE TRA T_{SAT} E T_{AMB}

↓
Ciclo di Carnot

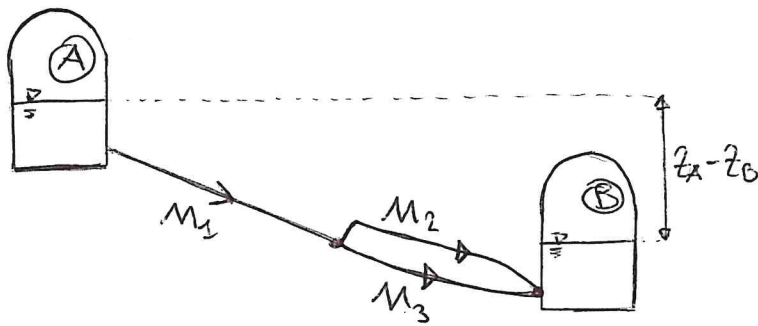
$$\eta_{CARNOT} = 1 - \frac{T_{AMB}}{T_{SAT}}$$

$$\eta_{RANKINE SATURO} = \eta_{CARNOT} \cdot \eta_{II}$$

$$P_{RANKINE SATURO} = (\dot{m}_{VAP} \Delta h_{EV}) \cdot \eta_{RANKINE SATURO}$$

②

2



$P_A, P_B, \overline{D}, z_A, z_B$

- M_2 e M_3 sono 2 tubi identici in parallelo $\dot{m}_{M_1} = 2 \dot{m}_{M_2}$

- Bilancio di energia tra il serbatoio A e il serbatoio B

$$\frac{P_A}{\rho} + g z_A = \frac{P_B}{\rho} + g z_B + K_{TOT} \quad (V_A = V_B = 0 \text{ m/s})$$

Calcolo perdite massiche

$$K_{TOT} = \left(\frac{P_A - P_B}{\rho} \right) + g(z_A - z_B) = f \left(\frac{L_{M_1}}{D_{M_1}} \frac{V_{M_1}^2}{2} + \frac{L_{M_2}}{D_{M_2}} \frac{V_{M_2}^2}{2} \right)$$

$$\dot{m}_{M_1} = \rho V_{M_1} \frac{\pi D_{M_1}^2}{4} \Rightarrow V_{M_1} = \frac{\dot{m}_{M_1}}{\rho} \frac{4}{\pi D_{M_1}^2}$$

$$V_{M_2} = \frac{\dot{m}_{M_2}}{2 \rho} \frac{4}{\pi D_{M_2}^2} \quad \frac{V_{M_1}}{V_{M_2}} = \frac{\frac{\dot{m}_{M_1}}{\rho} \frac{4}{\pi D_{M_1}^2}}{\frac{\dot{m}_{M_2}}{2 \rho} \frac{4}{\pi D_{M_2}^2}} = 2 \frac{D_{M_2}^2}{D_{M_1}^2}$$

$$K_{TOT} = f \left(\frac{L_{M_1}}{D_{M_1}} \frac{V_{M_1}^2}{2} + \frac{L_{M_2}}{D_{M_2}} \left(\frac{4 D_{M_2}^4}{D_{M_1}^4} \right)^{-1} \frac{V_{M_1}^2}{2} \right)$$



$$V_{M_1} = \sqrt{\frac{2 K_{TOT}}{f} \left/ \left(\frac{L_{M_1}}{D_{M_1}} + \frac{L_{M_2}}{D_{M_2}} \left(\frac{4 D_{M_2}^4}{D_{M_1}^4} \right)^{-1} \right) \right.}$$

$$V_{M_2} = V_{M_1} / \left(2 \frac{D_{M_2}^2}{D_{M_1}^2} \right)$$

$$\dot{m}_1 = \rho V_{M_1} \frac{\pi D_{M_1}^2}{4}$$

$$\dot{m}_2 = \frac{\dot{m}_1}{2}$$

- REGIME DI MOTO

$$Re_{m1} = \frac{\rho V_{m1} D_{m1}}{\mu} < 2300$$

$$Re_{m2} = \frac{\rho V_{m2} D_{m2}}{\mu} < 2300$$

IN TUTTI I CONDOTTI IL REGIME È LAMINARE

μ

$$\mu = \eta \cdot \rho$$

③ POTENZA GENERATA $\dot{Q} = \dot{q} \left[\frac{W}{m^3} \right] \cdot \pi r_1^2 \cdot H$

- RESISTENZA TERMICA DELLA PARETE DI ACCIAIO

$$r_2 = r_1 + \text{SPESORE}$$

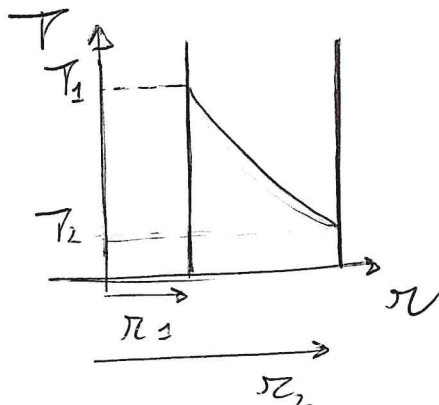
$$R = \frac{\ln\left(\frac{r_2}{r_1}\right)}{2\pi K_{\text{ACCIAIO}} \cdot H} \left[\frac{K}{W} \right]$$

- TEMPERATURA SULLA SUPERFICIE ESTERNA DELLO STRATO DI ACCIAIO

$$\Delta T_{\text{ACCIAIO}} = R \dot{Q} [K] \quad T_2 = T_1 - \Delta T$$

- PROFILLO DI TEMPERATURA NELLO STRATO DI ACCIAIO

$$T(r) = T_1 - \dot{Q} \frac{\ln\left(\frac{r}{r_1}\right)}{2\pi K_{\text{ACCIAIO}}} \quad \left(\text{PROFILLO LOGARITMICO} \right)$$



- CALCOLO EFFICIENZA

$$S_{\text{ALTE}} = N_{\text{ALTE}} 2\pi \left((r_2 + L)^2 - r_2^2 \right)$$

$$S_{non\ ALUTRIA} = 2 \cdot \pi \cdot r_2 \cdot H - 2 \cdot N_{ALUTRIE} \cdot \pi \cdot r_2 \cdot S_{PESORE\ ALUTRIE}$$

$$\dot{Q} = h S_{non\ ALUTRIA} (T_2 - T_{\infty}) + \eta S_{ALUTRIA} h (T_2 - T_{\infty})$$

$$\eta = \frac{\dot{Q} - h S_{non\ ALUTRIA} (T_2 - T_{\infty})}{(T_2 - T_{\infty}) h S_{ALUTRIA}} \rightarrow \text{EFFICIENZA ALUTRIA}$$

④ • POTENZA RICAMBIATA DA A

$$\dot{m} = \rho \left[\frac{kg}{m^3} \right] \dot{V} \left[\frac{m^3}{s} \right] = \underbrace{\left(\frac{R^* T}{P} \right)^{-1}}_{\text{ANALISI GAS IDEALE}} \dot{V}$$

$$R^* = \frac{R}{MM}$$

$$\left(\frac{T_{2,15}}{T_1} \right) = \beta_{TOT}^{\Theta}$$

$$\Theta = \frac{\gamma - 1}{\gamma}$$

$$C_p = \frac{\gamma}{2} R^* \quad (\text{ANALISI GAS IDEALE BISTABILE})$$

$$C_v = \frac{5}{2} R^*$$

$$l_A = C_p (T_{2,15} - T_1) = \frac{\gamma}{2} R^* (\beta_{TOT}^{\Theta} - 1) T_1$$

$$\dot{P}_A = \dot{m} l_A$$

• CALCOLO RIPARTIZIONE DEL RAPPORTO DI COMPRESSIONE NEL CASO B

$$\beta_{TOT} = \beta_1 \beta_2$$

$$l_{C1B} = C_p T_1 (\beta_1^{\Theta} - 1)$$

$$l_{C2B} = C_p T_1 (\beta_2^{\Theta} - 1) \quad (T_{3B} = T_1)$$

$$l_B = l_{C1B} + l_{C2B} = C_p T_1 (\beta_1^{\Theta} + \beta_2^{\Theta} - 2) =$$

④

$$= C_p T_1 \left(\beta_1^\theta + \frac{\beta_{TOT}^\theta}{\beta_1^\theta} - 2 \right)$$

$$\frac{\partial l_B}{\partial \beta_1} = C_p T_1 \left(\theta \beta_1^{\theta-1} + \beta_{TOT}^\theta (-\theta) \beta_1^{-\theta-1} \right) = 0$$

$$\theta \beta_1^{\theta-1} - \theta \beta_{TOT}^\theta \beta_1^{-\theta-1} = 0 \Rightarrow \beta_1^{\theta-1} - \beta_{TOT}^\theta \beta_1^{-\theta-1} = 0$$

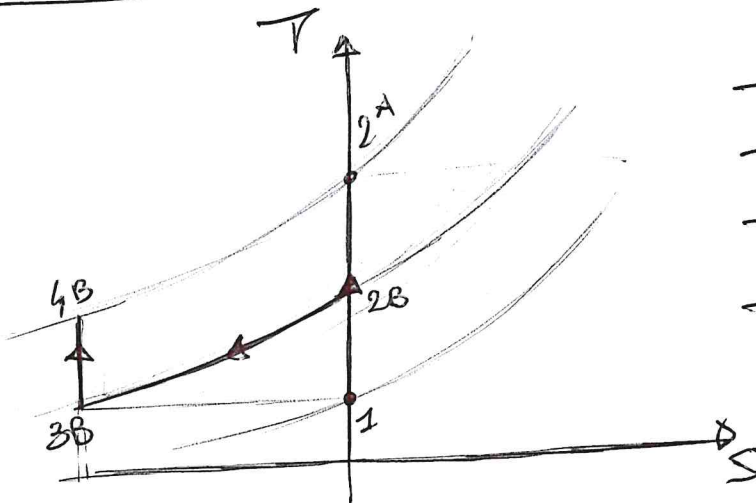
$$\Rightarrow \beta_1^\theta = \beta_{TOT}^\theta \beta_1^{-\theta} \Rightarrow \beta_1 = \sqrt{\beta_{TOT}} \quad (\beta_1 = \beta_2)$$

• LA POTENZA MINIMA SI HA PER UN RAPPARTIZIONE DEL RAPPORTO DI COMPRESSIONE TOTALE UGUALE TRA I DUE STADI

— POTENZA TERMICA CEDUTA ALL'AMBIENTE

$$\dot{Q} = \dot{m} \frac{\gamma}{2} R^* (T_{2B} - T_{3B}) = \dot{m} \frac{\gamma}{2} R^* (T_1 \beta_1^\theta - T_1)$$

— RAPPRESENTAZIONE LE 2 COMPRESSIONI (A) (B) SU UN PIANO T-S



$$S_1 = S_{2A} = 0 \text{ J/K} = S_{2B}$$

$$T_{2A} = T_1 \beta_{TOT}^\theta$$

$$T_{2B} = T_1 \beta_1^\theta$$

$$T_{3B} = T_1$$

$$T_{4B} = T_{3B} \beta_2^\theta$$

$$S_{3B} = S_{2B} - R^* \frac{\gamma}{2} \ln \frac{T_{2B}}{T_{3B}}$$

$$S_{4B} = S_{3B}$$

