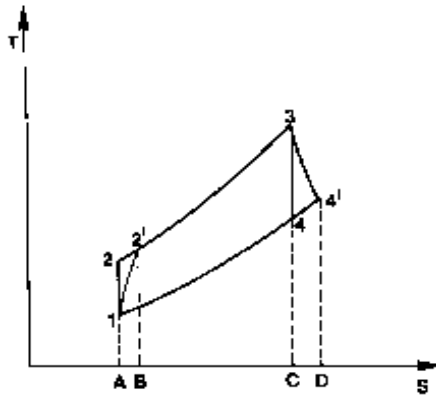


RENDIMENTO DEL CICLO JOULE IN SEDE REALE



In sede reale continuiamo a considerare il gas come se non fosse alterato chimicamente dato il notevole eccesso d'aria. Per quanto riguarda i calori specifici a pressione e a volume costante facciamo notare che in questa sede commettiamo un errore considerando i valori medi costanti ma lo facciamo per semplificare i calcoli. In sede reale bisognerebbe considerare le perdite di carico lungo l'isobara 2-3, nel caso del ciclo chiuso ma dato che sono di qualche % (6% per impianti di bassa tecnologia) possiamo trascurarle.

Posto η_l il rendimento limite, η_r il rendimento reale, η_i il rendimento interno abbiamo:

$$h_i = \frac{h_r}{h_l} \quad h_l = \frac{L}{Q_1} \quad h_r = \frac{L_r}{Q_{1r}} \quad h_i = \frac{Q_1}{Q_{1r}} \frac{L_r}{L}$$

l'ultimo prodotto presenta contributi diversi per cui analizziamoli singolarmente

$$q = \frac{Q_1}{Q_{1r}} = \frac{c_p(T_3 - T_2)}{c_p(T_3 - T_2')} = \frac{\frac{T_3}{T_1} - \frac{T_2}{T_1}}{\frac{T_3}{T_1} - \frac{T_2'}{T_1}} = \frac{\hat{o} - b^e}{\hat{o} - \frac{T_2'}{T_1}}$$

abbiamo semplificato i c_p perchè il range di temperature è uguale diviso per T_1 ed ora ci calcoliamo il rapporto T_2'/T_1

$$h_c = \frac{L_c}{L_{cr}} = \frac{c_p(T_2 - T_1)}{c_p(T_2' - T_1)} = \frac{\frac{T_2}{T_1} - 1}{\frac{T_2'}{T_1} - 1} = \frac{b^e - 1}{\frac{T_2'}{T_1} - 1} \Rightarrow \frac{T_2'}{T_1} = \frac{b^e - 1}{h_c} + 1$$

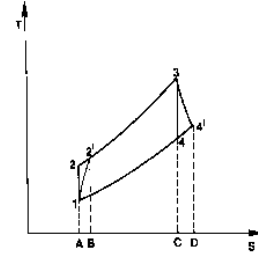
da cui si ottiene per il primo termine

$$q = \frac{Q_1}{Q_{1r}} = \frac{t - b^e}{t - \frac{b^e - 1}{h_c} - 1}$$

$q > 1$ perché procedendo la compressione reale ad entropia crescente il punto 2' del ciclo si trova a destra del punto 2, pertanto la quantità di calore Q_1 limite (rappresentata dall'area A23C) è sempre maggiore (circa 1,03-1,05) della quantità di calore Q_{1r} (rappresentata dall'area B2'3C)

Invece per il secondo termine si ha

$$\begin{aligned}
 L_r &= L_{C_r} - L_{T_r} \\
 L &= L_C - L_T \\
 h_C &= \frac{L_C}{L_{C_r}} \Rightarrow L_{C_r} = \frac{L_C}{h_C} \\
 h_T &= \frac{L_{T_r}}{L_T} \Rightarrow L_{T_r} = h_T L_T
 \end{aligned}$$



$$\begin{aligned}
 L = \frac{L_r}{L} &= \frac{L_{T_r} - L_{C_r}}{L_T - L_C} = \frac{\zeta_T L_T - \frac{L_C}{\zeta_C}}{L_T - L_C} = \frac{\zeta_C \zeta_T L_T - L_C}{\zeta_C (L_T - L_C)} = \frac{1}{\zeta_C} \frac{\zeta_C \zeta_T - \frac{L_C}{L_T} + 1 - 1}{1 - \frac{L_C}{L_T}} \\
 L &= \frac{1}{\zeta_C} \left[1 - \frac{1 - \zeta_C \zeta_T}{1 - \frac{L_C}{L_T}} \right]
 \end{aligned}$$

anche qui determiniamo separatamente L_C/L_T e sostituendolo si ha

$$\begin{aligned}
 \frac{L_C}{L_T} &= \frac{c_p(T_2 - T_1)}{c_p(T_3 - T_4)} = \frac{\frac{T_2}{T_1} - 1}{\frac{T_3}{T_1} - \frac{T_4}{T_1}} = \frac{b^e - 1}{\hat{o} - \frac{\hat{o}}{b^e}} = \frac{b^e - 1}{\frac{\hat{o} \cdot b^e - \hat{o}}{b^e}} = \frac{b^e(b^e - 1)}{\hat{o}(b^e - 1)} = \frac{b^e}{\hat{o}} \\
 L &= \frac{1}{\zeta_C} \left[1 - \frac{1 - \zeta_C \zeta_T}{1 - \frac{b^e}{\hat{o}}} \right]
 \end{aligned}$$

Sostituendo nella formula di partenza abbiamo

$$h_{\text{int}} = \frac{t - b^e}{t - \frac{b^e - 1}{h_c} - 1} \frac{1}{h_c} \left[1 - \frac{1 - h_c h_T}{1 - \frac{b^e}{t}} \right]$$

tenendo conto del rendimento in sede ideale-limite otteniamo

$$h_r = h_{\text{int}} h_\ell = \frac{t - b^e}{t - \frac{b^e - 1}{h_c} - 1} \frac{1}{h_c} \left[1 - \frac{1 - h_c h_T}{1 - \frac{b^e}{t}} \right] \left(1 - \frac{1}{b^e} \right)$$