

كتاب

أمثلة محلولة ومسائل إضافية في التوربينات الغازية

Solved Examples and Additional Problems in Gas Turbines



❖❖❖❖ - ❖❖❖❖ - ❖❖❖❖ - ❖❖❖❖



تأليف: أسامة محمد المرضي سليمان خيال

Osama Mohammed Elmardi Suleiman Khayal

أستاذ مساعد، قسم الميكانيكا، كلية الهندسة والتكنولوجيا، جامعة وادي النيل

عطبرة، السودان

ديسمبر 2016 م

أمثلة محلولة ومسائل إضافية في التوربينات الغازية

Solved Examples and Additional Problems in Gas Turbines

تأليف: أسامة محمد المرضي سليمان

Osama Mohammed Elmardi Suleiman

**أستاذ مساعد، قسم الميكانيكا، كلية الهندسة والتقنية، جامعة وادي النيل
عطبرة، السودان**

ديسمبر 2016م

شكر وعرفان

الشكر والعرفان لله والتبريات والصلوات على رسوله وخادمه محمد صلى الله عليه وسلم وعلى آله وصحبه وجميع من تبعه إلى يوم القيمة.

لذكرى كُلٌّ من أمي الغالية خضرة درار طه، وأبي العزيز محمد المرضي سليمان، وخالتى الحبيبة زعفران درار طه وأمي التي لم تلدني نعمات إبراهيم سليمان الذين تعلمت منهم القيمة العظيمة للعمل واحترام الوقت وترتيبه وتذليله.

إلى زوجتي الأولى نوال عباس عبد المجيد وبناتي الثلاث رؤى، روان وآية تقديرًا لحبهم وصبرهم ومثابرتهم في توفير الراحة والسكون خاصةً عندما تتعدد وتتشابك الأمور.

إلى زوجتي الثانية لمياء عبد الله علي فزارى التي مثل حبها وتضرعها إلى الله الزخم الذي دفعني للمسير في طريق البحث والمعرفة الشائك.

يُودُّ الكاتب أن يتقدم بالشكر أجزله لكل من ساهم بجهده وفكره ووقفته في إخراج هذا الكتاب بالصورة المطلوبة ويخص بذلك الزملاء الأساتذة بقسم الهندسة الميكانيكية بجامعة وادي النيل، وأيضاً الأخوة الأساتذة بقسم الهندسة الميكانيكية بجامعة البحر الأحمر وجامعة السودان للعلوم والتكنولوجيا.

الشكر والتقدير والعرفان للبروفيسور محمود يس عثمان الذي ساهم بقدر كبير في مراجعة وإعادة مراجعة محتويات الكتاب.

أهدى هذا الكتاب بصفة أساسية لطلاب دبلوم وبكالوريوس الهندسة في جميع التخصصات خاصة طلاب قسم الهندسة الميكانيكية حيث يستعرض هذا الكتاب نظرية علم وتقنولوجيا التوربينات الغازية مشفوًعاً ببعض المسائل والأمثلة المحلولة.

وأُعبر عن شكري وامتناني إلى المهندس بكري على بكري بمركز الرسالة للدراسات الإحصائية بمدينة عطبرة الذي أنفق العديد من الساعات في طباعة، مراجعة وإعادة طباعة هذا الكتاب أكثر من مرة.

أخيرًا، أرجو من الله سبحانه وتعالى أن يتقبل هذا العمل المتواضع والذي آمل أن يكون ذوفائدة للقارئ.

مقدمة

الحمد لله والصلوة والسلام على رسوله محمد صلى الله عليه وسلم وبعد:

إنَّ مؤلِّف هذا الكتاب إيماناً منه بالدور العظيم والمقدَّر للأستاذ الجامعي في إثراء حركة التأليف والتعريف والترجمة يأمل أن يفي هذا الكتاب بمتطلبات برامج البكالوريوس والدبلوم العام والمتوسط لطلاب وفنيي الهندسة الميكانيكية وهندسة الإنتاج أو التصنيع.

يتَّفقُ هذا الكتاب لغويًّا مع القاموس الهندي الموحد السوداني، ويُعد الكتاب مرجعاً في مجاله حيث يمكن أن يستفيد منه الطالب والمهندس والباحث ويعتبر الكتاب مقتبساً من مذكرات مؤلفه في تدريسه لهذا المقرر لفترة لا تقل عن عشرون عاماً.

يهدف هذا الكتاب لتأكيد أهمية استخدام التوربينات الغازية في حياتنا المعاصرة في تطبيقات هندسية عديدة من بينها توليد الطاقة الكهربائية، الطائرات النفاثة وفي العديد من المنشآت الهندسية.

يشتمل هذا الكتاب على خمسة فصول حيث يستعرض الفصل الأول الدورة الأساسية للتوربينة الغازية من حيث مكوناتها والمخطط البياني لدرجة الحرارة ضد القصور الحراري.

يشتمل الفصل الثاني على العديد من الأمثلة المحلولة المرتبطة بالدورة الأساسية للتوربينة الغازية مع بيان المخطط الوظيفي ومخطط تفاوت القصور الحراري مع درجة الحرارة.

يتناول الفصل الثالث تعديلات الدورة الأساسية للتوربين الغازي التي تشتمل على إضافة مبردٍ بيني heater or second (intercooler) لتبريد الهواء بين مرحلتي الضاغط، سخان او غرفة احتراق ثانية (heat exchanger) لزيادة الحرارة المكتسبة في الدورة، ومبادل حراري (combustion chamber) للاستفادة من طاقة المحتوى الحراري العالية المغادرة للتوربين.

يشتمل الفصل الرابع على مثال شامل يتطرق لجميع تعديلات الدورة الأساسية للتوربين الغازي.

أما الفصل الخامس فيستعرض العديد من المسائل الإضافية في التوربينات الغازية.

إنَّ الكاتب يأمل أن يُسَاهم هذا الجهد المتواضع في إثراء المكتبة الجامعية داخل السودان وخارجها في هذا المجال من المعرفة ويأمل من القارئ بضرورة إرسال تغذية راجعة إن كانت هناك ثمة أخطاء حتى يستطيع الكاتب تصويبها في الطبعة التالية للكتاب.

اللهم لا سهل إلا ما جعلته سهلاً

وأنت تجعل الحزن إذا شئت سهلاً

والله ولي التوفيق

المؤلف

أساميَّة محمد المرضي سليمان

قسم الهندسة الميكانيكية

كلية الهندسة والتكنولوجيا

جامعة واي النيل

ديسمبر 2016 م

المحتويات

رقم الصفحة	الموضوع
iii	شكر وعرفان
iv	مقدمة
vi	المحتويات
	الفصل الأول: دراسة نظرية عن التوربينة الغازية
1	1.1 مدخل
1	1.2 الدورة العملية للتوربينة الغازية
	الفصل الثاني: أمثلة محلولة في التوربينات الغازية (الجزء الأول)
6	أمثلة محلولة في الدورة الأساسية للتوربينة الغازية
6	2.1 مثال (1) حساب قدرة الخرج بالكيلو واط لمولد كهربائي معشق مع توربينة غازية
8	2.2 مثال (2) حساب الكفاءة الحرارية ونسبة الشغل للتوربينة غازية
10	2.3 مثال (3) حساب الضغط، درجة الحرارة للغازات الداخلة إلى توربينة القدرة، صافي القدرة المتولدة من الوحدة، معدل السريان، نسبة الشغل، والكفاءة الحرارية للوحدة
	الفصل الثالث: تعديلات الدورة الأساسية للتوربينة الغازية
16	3.1 مدخل
18	3.2 التبريد البيني لمرحلتي الضاغط
21	3.3 إعادة التسخين بين مرحلتي التوربين
23	3.4 المبادل الحراري لرفع درجة حرارة الهواء الداخل إلى غرفة الاحتراق

الفصل الرابع: أمثلة محلولة في التوربينات الغازية (الجزء الثاني)

- 28 4.1 مثال (1) حساب الكفاءة الحرارية، نسبة الشغل للمحطة وسريان الكتلة بتجاهل فقد الضغط
- 33 4.2 مثال (2) حساب كفاءة الدورة، نسبة الشغل ونسبة الضغط الإجمالية الجديدة للانضغاط
- ## **الفصل الخامس: مسائل إضافية في التوربينات الغازية**
- 36 5.1 مسألة(1) إيجاد الكفاءة الحرارية ونسبة الشغل لتوربينة غازية بتجاهل التغييرات في طاقة الحركة وفقد الضغط في غرفة الاحتراق
- 36 5.2 مسألة(2) إيجاد الكفاءة الحرارية وقدرة العمود لتوربينة غازية بتجاهل تغييرات طاقة الحركة وفقد الضغط في الاحتراق
- 37 5.3 مسألة(3) إيجاد الكفاءة الحرارية التي يتم الحصول عليها عندما يتم تركيب مبادل حراري
- 37 5.4 مسألة(4) إيجاد قدرة الخرج بالكيلو واط، الكفاءة الحرارية، معدل سريان ماء التبريد المطلوب للمبردات البينية والنسبة الحرارية للمبادل الحراري بتجاهل فقدانات الضغط وتغييرات طاقة السرعة
- 38 5.5 مسألة(5) إيجاد قدرة الخرج بالكيلو واط والكفاءة الحرارية الإجمالية للمحطة
- 39 5.6 مسألة(6) إيجاد الكفاءة الحرارية الإجمالية، القدرة المنتجة، واستهلاك الوقود النوعي بتجاهل فقدانات الضغط والتغييرات في طاقة الحركة
- 39 5.7 مسألة(7) إيجاد قدرة الخرج النوعية والكفاءة الحرارية بتجاهل فقد الضغط في غرفة الاحتراق
- 40 5.8 مسألة(8) قدرة الخرج النوعية والكفاءة الحرارية عندما لا يتم تجاهل فقد الضغط
- 40 5.9 مسألة (9): إيجاد معدل سريان الهواء، نسبة الشغل، درجة حرارة الهواء المدخل إلى غرفة الاحتراق الأولى، والكفاءة الإجمالية للدورة

5.10 مسألة (10): إيجاد معدل سريان كتلة الهواء المدخل إلى الضاغط، درجة حرارة الهواء

41

المدخلة إلى غرفة الاحتراق، والكافاءة الإجمالية للدورة

42

5.11 مسألة (11): إيجاد الكفاءة الإجمالية لدورة مغلقة لتوربين غازي

الكتب والمراجع

44

الكتب والمراجع العربية

45

الكتب والمراجع الإنجليزية

الفصل الأول

دراسة نظرية عن التوربينات الغازية

(Theoretical Study on Gas Turbines)

: (Introduction) 1.1 مدخل

تستخدم التوربينات الغازية عموماً في أيامنا الحاضرة في مجال صناعة الطائرات، ويرجع الفضل لاختراع أول مركب نفاث للعالم (Sir Frank Whittle) قبيل اندلاع الحرب العالمية الثانية (1939-1945)، حيث تطورت صناعة وحدة التوربينة الغازية بصورة سريعة ومذهلة. تستخدم وحدات التوربينات الغازية الضخمة في توليد القدرة الكهربائية وفي محركات الدفع البحري ولكن دائماً ما يكون استخدام محركات الزيت والتوربينات البخارية (steam turbines) أكثر تكراراً في مثل هذه المجالات.

نقص الكفاءة في إجراءات الانضغاط والتمدد يكون أكبر في الوحدات التورбинية الصغيرة (small turbine units) ولذلك من الضروري استخدام مبادل حراري (heat exchanger) لتحسين الكفاءة الحرارية للتوربينات الغازية حتى تستطيع منافسة محركات الزيت الصغيرة والمحركات البترولية من الناحية الفنية و الاقتصادية.

التوربينة الغازية لـ (Halz Warth) والتي تم بناؤها سنة 1905م تعمل باحتراق ثابت الحجم، وهذا يتطلب استخدام صمامات وبالتالي تشغيل متقطع للمحطة.

استخدام احتراق ثابت الضغط مع ضاغط دوار يتم إدارته بواسطة توربينة دوارة مركبة في عمود مشترك يعطى توافقاً مثالياً لسريان كتلة مستقر في مدى تشغيل واسع.

: (The Practical Gas Turbine Cycle) 1.2 الدورة العملية للتوربينة الغازية

وحدة التوربينة الغازية الأساسية الأكثر استخداماً هي تلك التي تعمل بدورة مفتوحة الحلقة وت تكون من ضاغط دوار وتوربينة مركبة في عمود مشترك كما هو واضح في الشكل التخطيطي أدناه (شكل

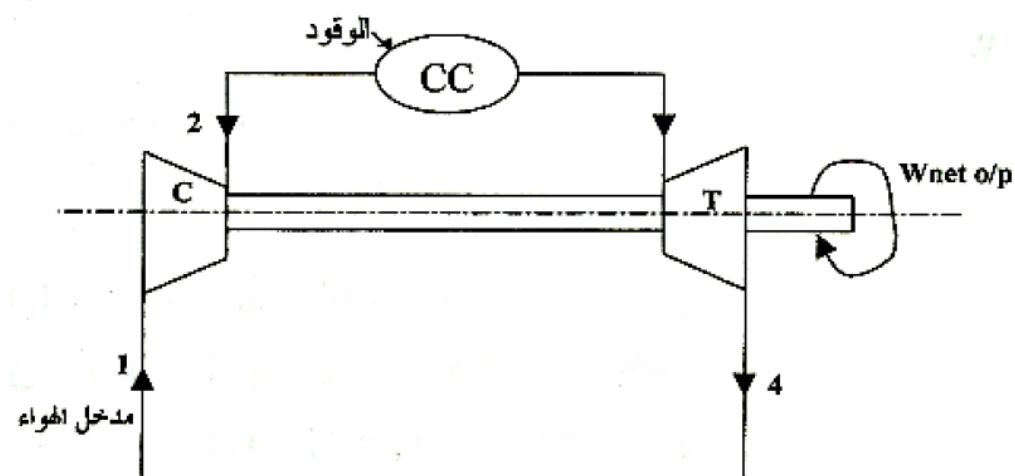
رقم (1.1)). يتم سحب الهواء إلى الضاغط C وبعد الانضغاط يُمرر إلى غرفة الاحتراق CC. يتم إمداد الطاقة في غرفة الاحتراق برش الوقود في جدول من الهواء، ونتيجة لذلك تتمدد الغازات الساخنة الناتجة خلال التوربينة T، إلى الهواء الجوى (atmosphere). ولتحقيق صافى شغل خرج من الوحدة، يجب أن يكون شغل الخرج الإجمالي الناتج من التوربينة أكبر من الشغل المطلوب لتشغيل الضاغط وتجاوز القدر الميكانيكي في الإدارة.

يمكن استخدام إما ضاغط طرد مركزي أو ضاغط سريان محوري، حيث يكون إجراء الانضغاط لا انعكاسي ولكنه تقريباً أدبياتي (كاضم للحرارة) (adiabatic process) وبالمثل فإنَّ إجراء التمدد في التوربينة يكون لا انعكاسياً ولكنه كاضم للحرارة .

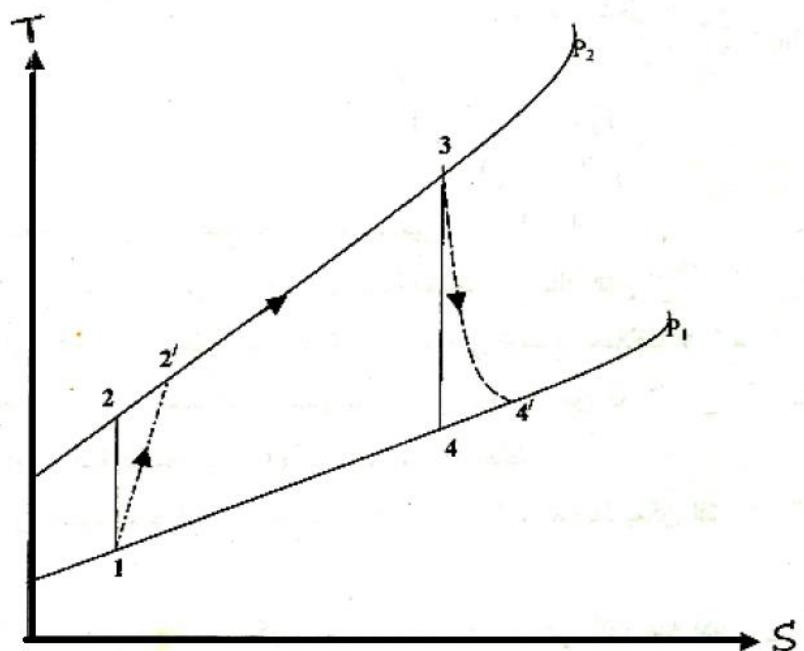
نتيجة لهذه اللا انعكاسية (irreversibility) فإننا نحتاج لشغل أكبر لإجراء الانضغاط لنسبة ضغط معطاة، ولشغل ناتج أقل لإجراء التمدد. لتحسين تصميم الضاغط والتوربينة يجب بقدر الإمكان قطع أو تقليل اللا انعكاسية التي تُبطئ تطوير وحدة التوربينة الغازية.

لا يمكن مقارنة التوربينة الغازية مفتوحة الحلقة مباشرة مع دورة الضغط الثابت المثالي فالدوره الفعلية تشمل على تفاعل كيميائي في غرفة الاحتراق يتسبب في نواتج ذات درجة حرارة عالية متباعدة كيميائياً عن المواد المتفاعلة. أيضاً لا يكون هنالك تبادل للطاقة مع البيئة المحيطة أثناء الاحتراق ونتيجة لذلك فسيكون هناك انخفاض تدريجي في الطاقة الكيميائية مع زيادة مقابلة في المحتوى الحراري لمائع التشغيل.

سوف لن يتم تناول تفاعل الاحتراق بالتفصيل في هذا المنعطف وسيتم تبسيطه بافتراض أن الطاقة الكيميائية المتحررة من الاحتراق تساوى انتقال الحرارة عند ضغط ثابت لمائع التشغيل ثابت متوسط الحرارة النوعية. هذا التقارب البسيط يسمح بمقارنة الإجراء الفعلى مع المثالي وبإمكانه تمثيله في مخطط S-T كما موضح في الشكل رقم (1.2) أدناه.



شكل (1.1) دورة وحدة توربينة غازية أساسية



شكل (1.2) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري

لدوره وحدة توربينة غازية أساسية (T-S)

. الخط '1-2 يُمثل انضغاطاً لا انعكاسيّاً كاظم للحرارة (irreversible adiabatic compression)

. الخط '3-2 يُمثل إمداد حراري ثابت للضغط في غرفة الاحتراق (heat supply at constant pressure)

. الخط '3-4 يُمثل تمدد لا انعكاسي كاظم للحرارة (irreversible adiabatic expansion)

الإجراء 2-1 يُمثل انضغاط مثالي ثابت القصور الحراري بين الضغوط P_1 و P_2 . (isentropic compression)

وبالمثل فإن الأجراء 3-4 يُمثل تمدد مثالي ثابت القصور الحراري بين الضغوط P_1 و P_2 . (isentropic expansion)

سيتم افتراض أن التغير في طاقة الحركة في النقاط المختلفة للدورة صغير جداً بحيث يمكن تجاهله مقارنة بتغير المحتوى الحراري كما هو واضح في المعادلة أدناه:

$$h_1 + \frac{C_1^2}{2} + Z_1 g + Q = h_2 + \frac{C_2^2}{2} + Z_2 g + W$$

بتطبيق معادلة طاقة السريان للحالة المستقرة (Steady State Flow Energy Equation) أو (S.S.F.E.E) لكل جزء من الدورة لكل Kg نحصل على:

$$h_1 + Q = h_2 + W$$

والمحتوى الحراري النوعي، h ، والمحتوى الحراري المكتسبة، Q ،

بالتالي،

للضغط: $W_{i/p} = h'_2 - h_1 = c_p(T'_2 - T_1)$

لغرفة الاحتراق: $Q_{supp} = c_p(T_3 - T'_2)$

للتوربين: $W_{o/p} = c_p(T_3 - T'_4)$

بالتالي،

صافي شغل الخرج $W_{o/p} = c_p(T_3 - T'_4) - c_p(T'_2 - T_1)$

$$\eta_{th} = \frac{\text{صافي شغل الخرج}}{\text{حرارة المكتسبة}} = \frac{W_{o/p}}{Q_{supp}}$$

$$= \frac{c_p(T_3 - T'_4) - c_p(T'_2 - T_1)}{c_p(T_3 - T'_2)}$$

تتغير سعة الحرارة النوعية لغاز حقيقي بتغير درجة الحرارة. في الدورة المفتوحة، فإن الحرارة النوعية للغازات في غرفة الاحتراق وفي التوربينة تختلف عن تلك التي في الضاغط وذلك لأنّه تمت إضافة وقود وحدث تغير كيميائي. يمكن استخدام المنحنيات التي توضح اختلاف الحرارة النوعية c_p مع درجة الحرارة، T ونسبة الهواء إلى الوقود، ويمكن إيجاد القيمة المتوسطة L_c . من المعتمد في تطبيقات التوربينات الغازية افتراض القيم المتوسطة الثابتة L_c و γ لإجراء الانضغاط.

لإجراء الاحتراق يمكن استخدام المخططات المناسبة، للحساب البسيط يمكن افتراض القيمة المتوسطة L_c . في التوربينة الغازية مفتوحة الحلقة يكون سريان كثرة الغازات في التوربينة أكبر من ذلك في الضاغط وذلك نتيجة لتوارد كثرة الوقود المحترق مع الهواء المسحوب. يمكن تجاهل كثرة الوقود وذلك لأنّ النسب المستخدمة للهواء إلى الوقود كبيرة. أيضاً يتم في حالات كثيرة استنزاف هواء من الضاغط لأغراض التبريد، حيث يستخدم الهواء المستنزف لمنع تجمُّد الوقود وفي تكييف الكابينة في حالة طائرات عند ارتفاع عالٍ. هذه الكمية من الهواء المستنزف تكون مساوية تقريباً لكمية الوقود التي يتم حقنها في غرفة الاحتراق. يتم تعريف كفاءة ثابت القصور الحراري للضاغط كنسبة شغل الدخل المطلوب في الانضغاط ثابت القصور الحراري (i.e. الشغل المثالى) بين p_1 , p_2 والشغل الفعلي المطلوب.

بتجاهل التغير في الحركة،

$$\eta_{isen,C} = \frac{c_p(T_2 - T_1)}{c_p(T'_2 - T_1)} = \frac{T_2 - T_1}{T'_2 - T_1}$$

وبالمثل يمكن تعريف كفاءة ثابت القصور الحراري للتوربين كنسبة شغل الخرج الفعلي إلى شغل الخرج ثابت القصور الحراري بين p_2 و p_1 .

بتجاهل التغير في طاقة الحركة،

$$\eta_{isen,T} = \frac{c_p(T_3 - T'_4)}{c_p(T_3 - T_4)} = \frac{T_3 - T'_4}{T_3 - T_4}$$

الفصل الثاني

أمثلة محلولة في التوربينات الغازية (الجزء الأول)

Solved Examples in Gas Turbines (part one)

أمثلة محلولة في الدورة الأساسية للتوربينة الغازية:

(Solved Examples in Basic Cycle of the Gas Turbine)

2.1 مثال(1): حساب قدرة الخرج بالكيلو واط لمولڈ كهربائي معشق مع توربينة غازية

وحدة توربينية غازية لها نسبة ضغط مقدارها $1/6$ ودرجة حرارة قصوى قدرها 600°C تكون كفاءة ثابتة

القصور الحراري للضاغط والتوربينة هي على الترتيب 0.82 و 0.85، أحسب قدرة الخرج بالكيلو واط

لمولڈ كهربائي معشق مع التوربينة عندما يدخل الهواء إلى الضاغط عند 15°C بمعدل سريان مقداره

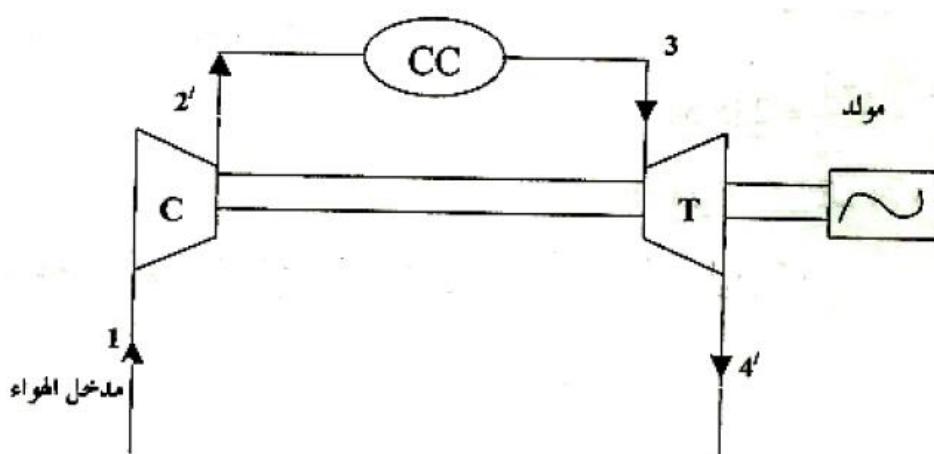
1.333 kJ/kg و $c_p = 1.005 \text{ kJ/kgK}$ و $c_p = 1.11$ و $\gamma = 1.4$ لإجراء الانضغاط، وخذ $K = 15 \text{ Kg/s}$

$= \gamma$ لإجراء التمدد.

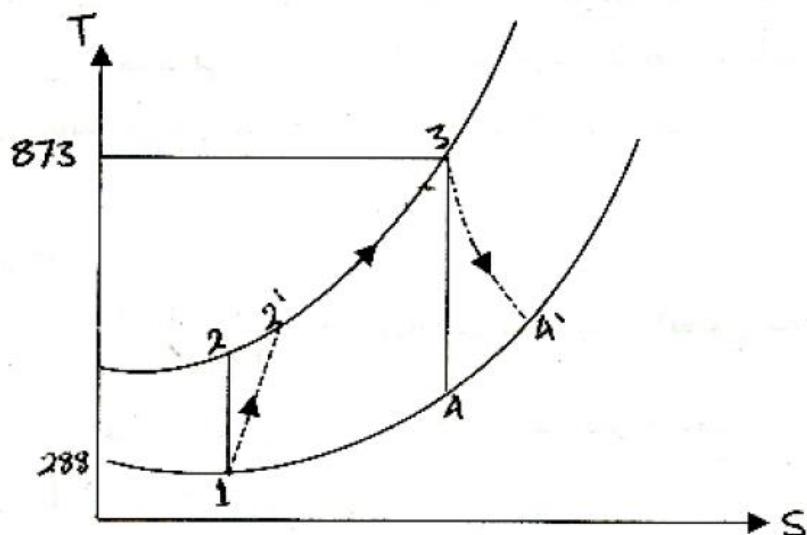
الحل:

الشكلان (2.1) و (2.2) يوضحان المخطط الوظيفي للدورة الأساسية للتوربينة الغازية ومخطط درجة

الحرارة ضد القصور الحراري (T-S) للتوربينة الغازية.



شكل (2.1) المخطط الوظيفي للدورة الأساسية للتوربينة الغازية



شكل (2.2) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري للتوربينة الغازية

لحساب صافي شغل الخرج، من الضروري حساب درجات الحرارة T'_2 و T'_4 . لحساب T'_2 يجب في البداية حساب T_2 وبعدها استخدام معادلة كفاءة ثابت القصور الحراري.

$$\frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{(\gamma-1)/\gamma}$$

للإجراء ثابت القصور الحراري للضغط:

$$\therefore T_2 = T_1 \times \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{(\gamma-1)/\gamma}$$

$$= 288 \times 6^{0.4/1.4} = 288 \times 1.67 = \underline{\underline{481 \text{K}}}$$

$$\eta_{isen,C} = \frac{T_2 - T_1}{T'_2 - T_1} = \frac{481 - 288}{T'_2 - 288} = \underline{\underline{0.82}}$$

$$T'_2 - 288 = \frac{193}{0.82} = \underline{\underline{235.5 \text{K}}}$$

$$\therefore T'_2 = 288 + 235.5 = \underline{\underline{523.5 \text{K}}}$$

بالمثل، بالنسبة للتوربينة، للإجراء ثابت القصور الحراري:

$$\frac{T_3}{T_4} = \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{(\gamma-1)/\gamma}$$

$$\therefore T_4 = \frac{T_3}{\left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{(\gamma-1)/\gamma}} = \frac{873}{6^{0.333/1.333}} = \frac{873}{1.564} = 558 \text{ K}$$

$$\eta_{\text{isen,T}} = \frac{T_3 - T'_4}{T_3 - T_4} = \frac{873 - 268}{873 - 558} = 0.85$$

$$873 - T'_4 = 315 \times 0.85 = 268 \text{ k}$$

$$\therefore T'_4 = 873 - 268 = 605 \text{ K}$$

$$W_{i/p} = c_{p_g}(T'_2 - T_1) = 1.005 (523.5 - 288)$$

$$= 1.005 \times 235.5 = 236.2 \text{ kJ/kg}$$

يعطى شغل الخرج للتوربين كالتالي:

$$W_{o/p} = c_{p_g}(T_3 - T'_4) = 1.11(873 - 605) = 1.11 \times 268 = 297.5 \text{ kJ/kg}$$

$$W_{net\ o/p} = W_{o/p} - W_{i/p} = 297.5 - 236.2 = 61.3 \text{ kJ/kg}$$

$$P = W_{net\ o/p} \times \dot{m} = 61.3 \times 15 = 920 \text{ kJ/s} = 920 \text{ kW}$$

2.2 مثال (2): حساب الكفاءة الحرارية ونسبة الشغل لتوربينة غازية

أحسب الكفاءة الحرارية ونسبة الشغل للمحطة في المثال (1)، بافتراض أن c_p لإجراء الاحتراق تساوي

$$1.11 \text{ kJ / Kg K}$$

الحل:

$$\eta_{th} = \frac{W_{net\ o/p}}{\frac{\text{الحرارة}}{\text{المكتسبة}}} \text{ ، الكفاءة الحرارية}$$

$$Q_{supp} = c_{p_g}(T_3 - T'_2) = 1.11(873 - 523.5) = 1.11 \times 349.5 = 388 \text{ kJ/kg}$$

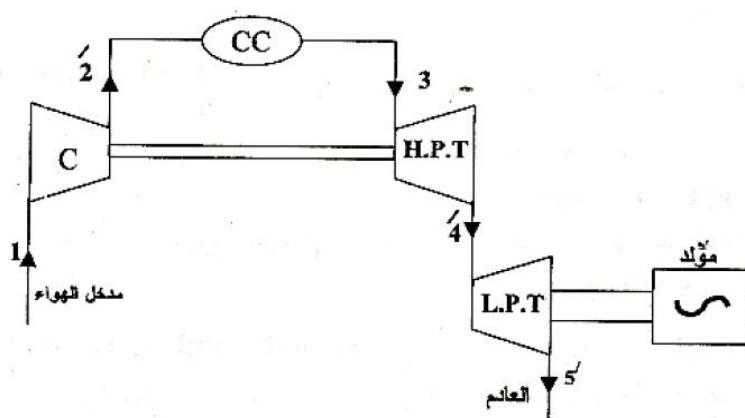
$$\therefore \eta_{th} = \frac{61.3}{388} = 0.158 \text{ أو } 15.8\%$$

من تعريف الشغل،

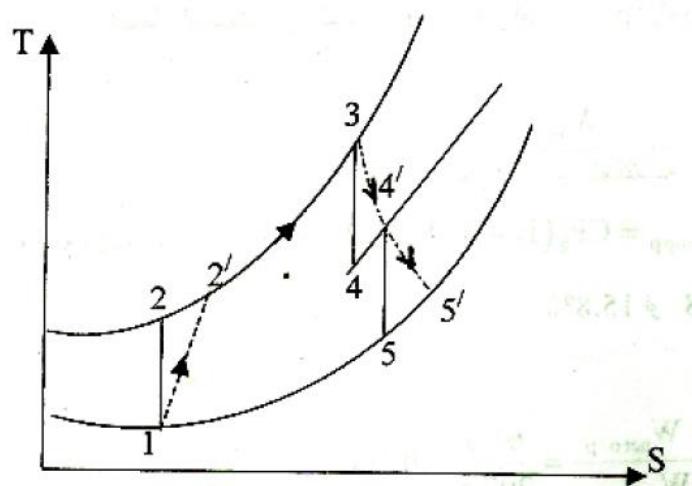
$$WR = \frac{W_{\text{net o/p}}}{W_{\text{gross o/p}}} = \frac{61.3}{297.5} = 0.206$$

في المثالين (1) و (2) تم ترتيب التوربينة لإدارة الضاغط ولتوليد صافي قدرة خرج. في بعض الأحيان من الملائم استخدام توربينتين منفصلتين، إحداها تُدير الضاغط والأخرى تُعطي قدرة الخرج. التوربينة الأولى أو التوربينة ذات الضغط العالي تسمى بتوربينة الضاغط، بينما التوربينة الثانية أو التوربينة ذات الضغط المنخفض تسمى بتوربينة القدرة.

يتم توضيح الترتيبة ومخطط (T-S) في الشكل رقم (2.3) و (2.4) على الترتيب.



شكل (2.3) مخطط وظيفي لتوربينتان منفصلتان إحداها تُدير الضاغط والأخرى تُدير المولد



شكل (2.4) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري لتوربينتان منفصلتان إحداها تُدير الضاغط والأخرى تُدير المولد

افتراض أن لكل توربينة كفاءة ثابت قصور حراري خاص بها، وتجاهل التغير في طاقة السرعة،

شغل الدخل إلى الضاغط = شغل الخرج من توربينة الضغط العالي

$$c_{P_g}(T_3 - T'_4) = c_{P_a}(T'_2 - T_1)$$

حيث c_{P_g} = سعة الحرارة النوعية بثبوت الضغط للغازات في التوربينة.

c_{P_a} = سعة الحرارة النوعية بثبوت الضغط للهواء في الضاغط.

عليه، فإنَّ صافي شغل الخرج يعطى بتوربينة الضغط المنخفض كالتالي:

$$\text{i.e. } W_{\text{net o/p}} = C_{P_g}(T'_4 - T'_5)$$

2.3 مثال(3): حساب الضغط، درجة الحرارة للغازات الداخلة إلى توربينة القدرة، صافي القدرة المتولدة

من الوحدة، معدل السريان، نسبة الشغل، والكافأة الحرارية للوحدة

وحدة توربينة غازية تأخذ الهواء عند 17°C و 1.01bar ونسبة ضغط $1/8$. يُدار الضاغط بواسطة توربينة

ضغط عالي وتُدير توربينة الضغط المنخفض عمود قدرة منفصل. تكون كفاءات ثابت القصور الحراري

للضاغط، وتوربينة الضغط العالي وتوربينة الضغط المنخفض هي 0.8 ، 0.85 و 0.83 ، على الترتيب.

احسب الضغط ودرجة الحرارة للغازات الداخلة لتوربينة القدرة، صافي القدرة المتولدة للوحدة لكل kg/s من

معدل السريان، نسبة الشغل والكافأة الحرارية للوحدة. تكون درجة الحرارة القصوى في الدورة هي

650°C . لإجراء الانضغاط خذ $K_p = 1.005 \text{ kJ/kg}$ و $c_p = 1.005 \text{ kJ/kg}$ و $\gamma = 1.4$. ولإجراء الاحتراق، ولإجراء التمدد

خذ $K_p = 1.15 \text{ kJ/kg}$ و $c_p = 1.333$ و $\gamma = 1.333$. تجاهل كتلة الوقود.

الحل:

تكون الوحدة كما موضحة في الأشكال (2.3) و (2.4) أعلاه.

لإجراء ثابت القصور الحراري في الانضغاط:

$$\frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{(\gamma-1)/\gamma}$$

$$\text{i.e. } T_2 = \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{(\gamma-1)/\gamma} \quad T_1 = 8^{0.4/1.4} \times 290 = 525 \text{ K}$$

$$\text{، كفاءة ثابت القصور الحراري للضغط} \quad \eta_{\text{isen}}, C = \frac{T_2 - T_1}{T'_2 - T_1} = \frac{525 - 290}{T'_2 - 290} = 0.8$$

$$\therefore T'_2 - 290 = \frac{235}{0.8}$$

$$\text{i.e. } T'_2 = 290 + 494 = 584 \text{ K}$$

$$= \text{شغل الدخل للضغط} = C_{P_a} (T'_2 - T_1) = 1.005 (584 - 290)$$

$$= 1.005 \times 294 = 295.5 \text{ kJ/kg}$$

والآن، فإن شغل الخرج من توربينة الضغط العالي (H.P.T) يجب أن يكون كافياً لإدارة الضاغط.

$$(H.P.T) = \text{شغل الخرج من توربينة الضغط العالي} = C_{P_g} (T_3 - T'_4) = 295.5 \text{ kJ/kg}$$

$$\therefore T_3 - T'_4 = \frac{295.5}{1.15} = 257 \text{ K}$$

$$\therefore T'_4 = T_3 - 257 = 923 - 257 = 666 \text{ K}$$

$$\eta_{\text{H.P.T}} = \frac{T_3 - T'_4}{T_3 - T_4} = \frac{923 - 666}{923 - T_4} = 0.85$$

$$923 - T_4 = \frac{257}{0.85} = 302.5 \text{ K}$$

$$\therefore T_4 = 923 - 302.5 = 620.5 \text{ K}$$

لإجراء ثابت القصور الحراري في التوربينة:

$$\frac{T_3}{T_4} = \left(\frac{P_3}{P_4} \right)^{(\gamma-1)/\gamma}$$

$$\frac{P_3}{P_4} = \left(\frac{T_3}{T_4} \right)^{\gamma/(\gamma-1)} = \left(\frac{923}{620.5} \right)^{1.333/0.333} = 1.488^4 = 4.9 \quad \text{أو}$$

$$\therefore P_4 = \frac{P_3}{4.9} = \frac{8 \times 1.01}{4.9} = 1.651 \text{ bar}$$

عليه، فإنَّ الضغط ودرجة الحرارة عند مدخل توربينة الضغط المنخفض (L.P.T) هي 1.65 ibar و $(t'_4 = 666 - 273 = 393^\circ\text{C}$ i.e.) 393°C

لإيجاد قدرة الخرج من الضروري حساب T'_5 ،

نسبة الضغط P_4 / P_5 يمكن إيجادها كالتالي ،

$$\frac{P_4}{P_5} = \frac{P_4}{P_3} \times \frac{P_3}{P_5}$$

بما أنَّ :

$$P_3 = P_2$$

$$P_5 = P_1$$

و

فإنَّ المعادلة عاليه يمكن كتابتها كالتالي ،

$$\frac{P_4}{P_5} = \frac{P_4}{P_3} \times \frac{P_2}{P_1}$$

$$\therefore \frac{P_4}{P_5} = \frac{1}{4.9} \times 8 = \frac{8}{4.9} = 1.63$$

$$\frac{T'_4}{T_5} = \left(\frac{P_4}{P_5} \right)^{(\gamma-1)/\gamma} = 1.63^{0.333/1.333} = \underline{1.131},$$

$$\therefore \frac{T'_4}{T_5} = 1.131, \therefore T_5 = \frac{T'_4}{1.131} = \frac{666}{1.131} = \underline{588\text{K}}$$

$$\eta_{\text{isen}}, \text{LPT} = \frac{T'_4 - T'_5}{T'_4 - T_5} = \underline{0.83}$$

$$T'_4 - T'_5 = 0.83(666 - 588) = 0.83 \times 78 = \underline{64.8\text{K}}$$

شغل الخرج من توربينة الضغط المنخفض ،

$$W_{o/p}(\text{LPT}) = C_{P_g}(T'_4 - T'_5) = 1.15 \times 64.8 = \underline{\underline{74.5\text{k j/kg}}}$$

$$= \text{صافي قدرة الخرج} = 74.5 \times 1 = \underline{\underline{74.5\text{kw}}}$$

$$WR = \frac{W_{net\ o/p}}{W_{gross\ o/p}} = \frac{74.5}{74.5 + 295.5} = \frac{74.5}{370} = \underline{\underline{0.201}}$$

، نسبة الشغل

$$Q_{supp} = C_{P_g} (T_3 - T'_2) = 1.15(923 - 584)$$

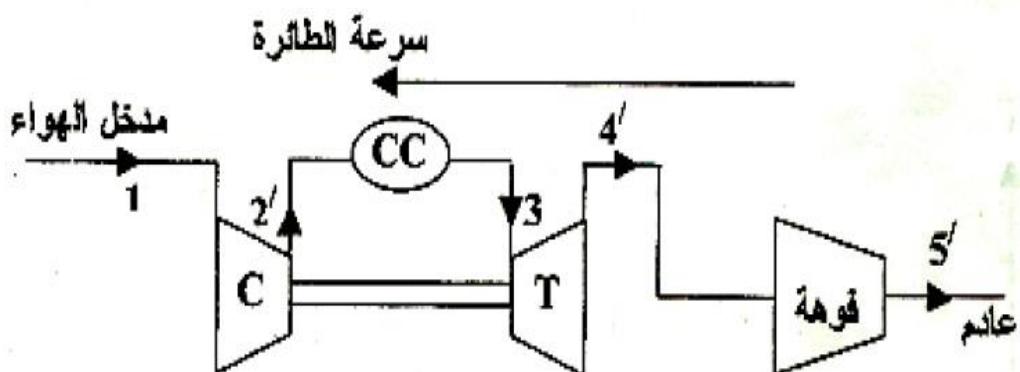
$$= 1.15 \times 339 = \underline{\underline{390\ kJ/kg}}$$

$$\eta_{th} = \frac{W_{net\ o/p}}{Q_{supp}} = \frac{74.5}{390} = \underline{\underline{0.191\%}} \text{ أو } \underline{\underline{19.1\%}}$$

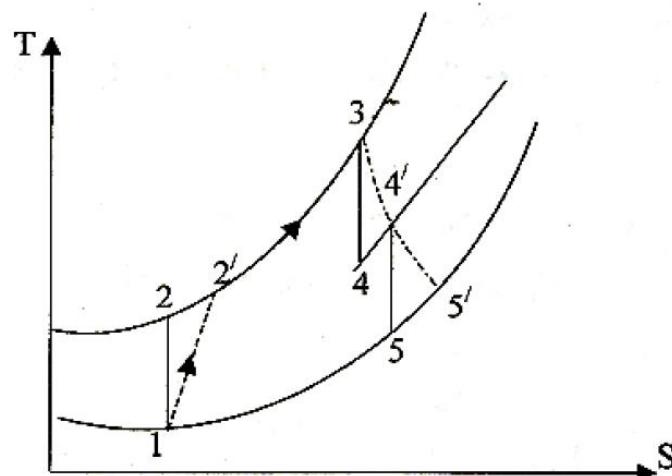
في المحركات النفاثة (Jet engines) فإن فوهة الدفع تحل محل توربينة الضغط المنخفض كما هو واضح تخطيطياً في الشكل رقم (2.5). يتم توضيح الدورة على مخطط T-S في الشكل رقم (2.6)، والذي يلاحظ أنه متطابق مع الشكل (2.4). تستمد الطائرة قدرتها بالدفع الرد فعلى ل النفث الغازات المغادرة للفوهة، ويتم الحصول على هذه السرعة العالية للنفث على حساب هبوط المحتوى الحراري من '4 إلى '5 . وتولد التوربينة شغل يكفي فقط لإدارة الصناعت وتجاوز الفقدان الميكانيكي. في محرك الدفع التوربيني، تدور التوربينة الصناعية وأيضا اللولب الهوائي (propeller shaft) أو عمود الدفع (air screw)، كما موضح في الأشكال (2.7) و (2.8). يعطي صافي شغل الخرج المتاح لإدارة عمود الدفع بـ،

$$W_{net} = C_p (T_3 - T'_4) - C_p (T'_2 - T_1)$$

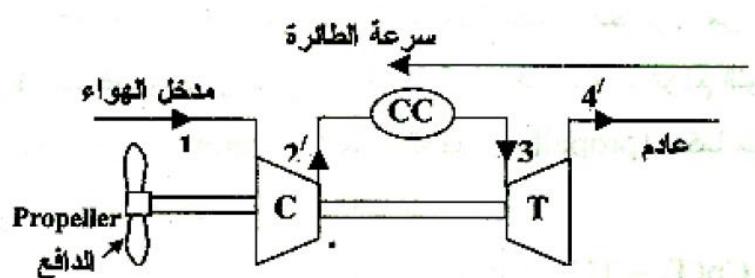
صافي الشغل (بتجاهل الفقدان الميكانيكي).



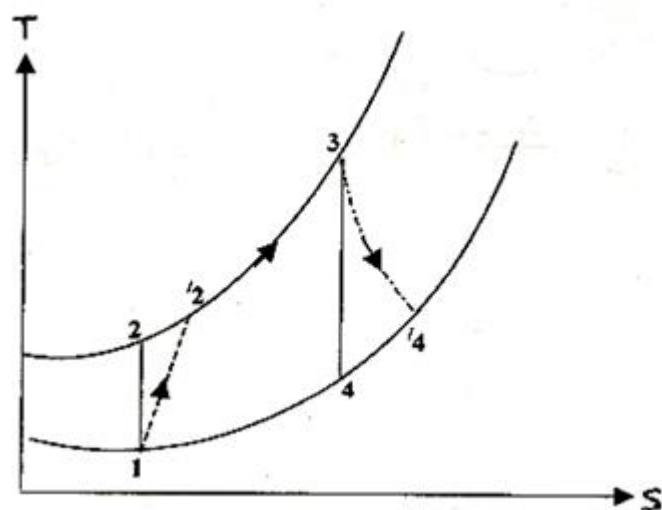
شكل (2.5) فوهة الدفع تحل محل توربينة الضغط المنخفض في طائرة نفاثة



شكل (2.6) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري لطائرة نفاثة



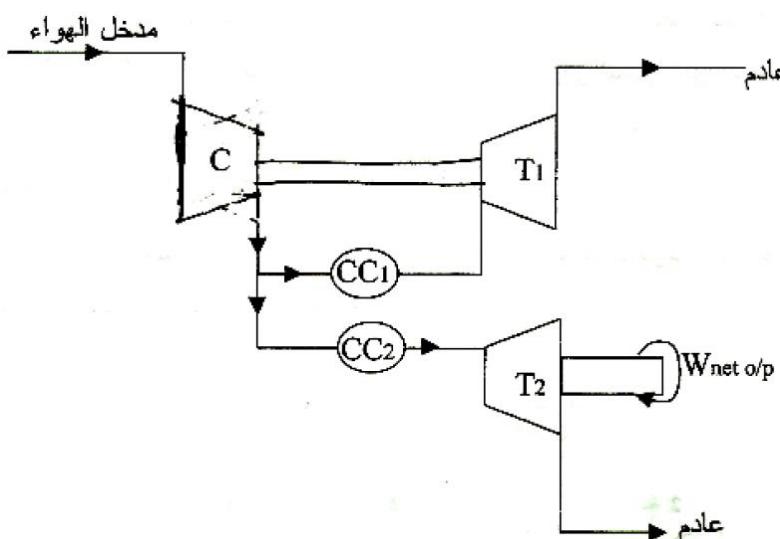
شكل(2.7) محرك دفع توربيني لطائرة تدير فيه التوربينة الضاغط وعمود الدفع



شكل (2.8) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري لمحرك دفع توربيني

عملياً فإن هنالك دفع نفاثي صغير يتم إنتاجه في طائرات الدفع التوربيني. في بعض الوحدات الصناعية ووحدات التوربينة الغازية البحرية، فإن سريان الهواء ينحضر إلى جدولين بعد اكتمال إجراء الانضغاط.

يُمرر بعض الهواء إلى غرفة الاحتراق التي تمد الغازات الساخنة إلى التوربينة التي تدير الضاغط، بينما يُمرر باقي الهواء إلى غرفة الاحتراق الثانية ومنها إلى توربينة القدرة. يتم توضيح المنظومة مخططةً في الشكل رقم (2.9) أدناه. وتسمى هذه المنظومة بوحدة السريان المتوازي (parallel flow unit).



شكل (2.9) وحدة السريان المتوازي

في هذه المنظومة فإن كل توربينة تمدد الغازات التي تستقبلها خلال نسبة الضغط الكاملة (full pressure ratio). بما أن توربينات السريان المتوازي ليست شائعة، عليه، فإننا لن نغوص في تفاصيلها.

الفصل الثالث

تعديلات الدورة الأساسية للتوربينة الغازية

Modifications to the Basic Cycle of the Gas Turbine

: (Introduction) 3.1 مدخل

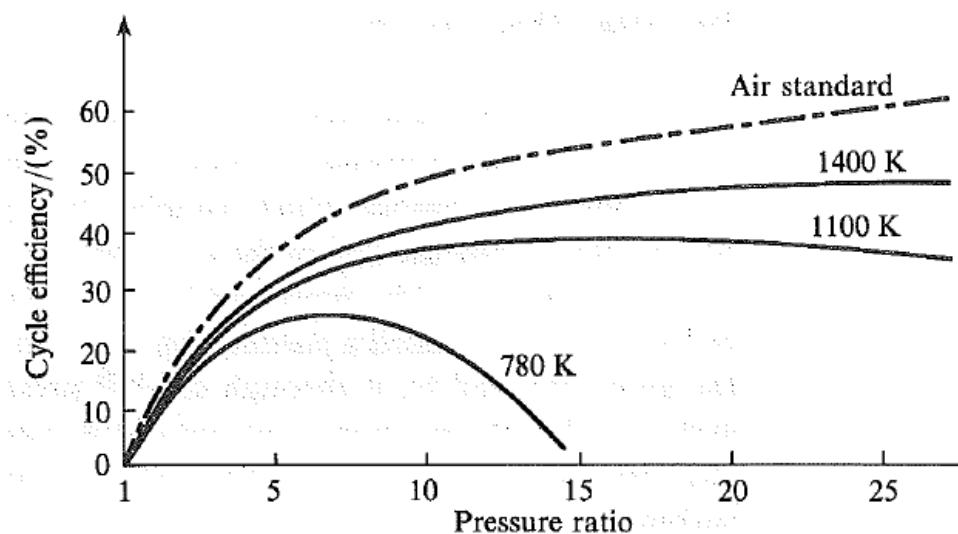
يتضمن الأمثلة (1)، (2) و (3) في الفصل الثاني أنَّ نسبة الشغل وكفاءة الدورة للدورة الأساسية للتوربينة الغازية تكون صغيرة جدًا. يمكن تحسين نسبة الشغل وكفاءة الدورة بزيادة كفاءات ثابت القصور الحراري (isentropic efficiencies) للضاغط والتوربينة بإعادة تصميم وتصنيع ريش كلٌ من الضاغط والتوربينة.

في دورة عملية بلا انعكاسيات في إجراءات الانضغاط والتمدد تعتمد كفاءة الدورة على درجات حرارة الدورة القصوى وأيضاً على نسبة الضغط. لقيمة ثابتة لكفاءات ثابت القصور الحراري للضاغط والتوربينة يمكن رسم كفاءة الدورة ضد نسبة الضغط لقيمة متباعدة لدرجة حرارة قصوى. هذا يتم توضيحه في الشكل (3.1)، لدورة تكون فيها كفاءة ثابت القصور الحراري مساوية لـ 0.89 ، وتكون كفاءة ثابت القصور الحراري للتوربينة مساوية لـ 0.92 ، ودرجة حرارة دخول الهواء 20°C . يتم توضيح الكفاءة الحرارية للدورة المعيارية المثالية للهواء بخطوط سلسلية.

يتم إعطاء كفاءة دورة الضغط الثابت المثالية بالمعادلة:

$$\eta = 1 - \left(\frac{1}{r_p} \right)^{(\gamma-1)/\gamma}$$

حيث r_p هي نسبة الضغط وتكون مستقلة عن درجة الحرارة العظمى في الدورة.
يُلاحظ من الشكل (3.1) أدنى أنه عند أي درجة حرارة قصوى في الدورة هنالك قيمة لنسبة الضغط تُعطي أقصى كفاءة في الدورة.

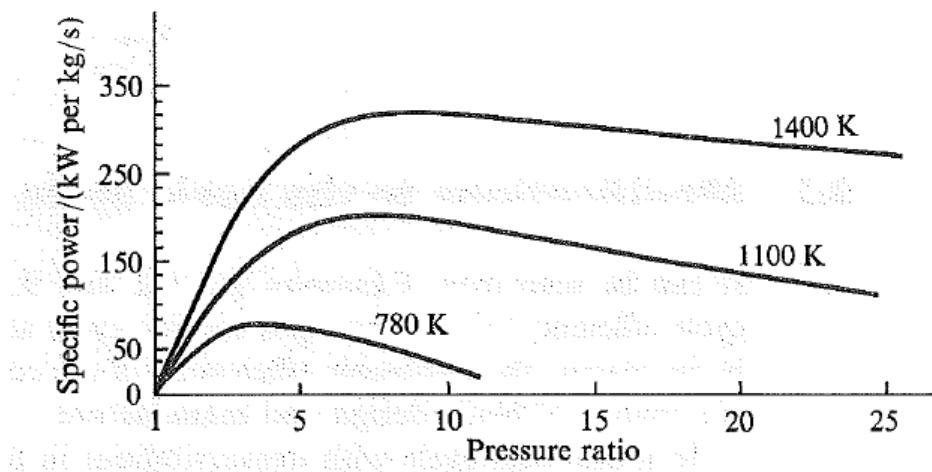


شكل (3.1) كفاءة دورة التوربينة الغازية ضد نسبة الضغط لدرجات حرارة عظمى متباينة في الدورة

من الأهمية بمكان استخدام نسبة شغل أكبر ما يمكن. هناك العديد من الأساليب التي يمكن استخدامها لزيادة نسبة الشغل مثل التبريد البيني بين مراحل الضاغط، وإعادة التسخين بين مراحل التوربين والتي سيتم مناقشتها في هذا الفصل.

بينما يزيد التبريد البيني وإعادة التسخين نسبة الشغل فإنهما يُخفضان كفاءة الدورة، ولكن عندما يتم استخدامهما بالاقتران مع مبادل حراري فإنَّ كلَّ من التبريد البيني وإعادة التسخين يساهم في زيادة كلَّ من نسبة الشغل وكفاءة الدورة.

صافي شغل الخرج يعتمد أيضاً على نسبة الضغط وعلى درجة الحرارة القصوى في الدورة، ويتم توضيح منحنيات خرج القدرة النوعية ضد نسبة الضغط للعديد من درجات الحرارة العظمى في الشكل (3.2) أدناه. تكون كفاءات ثابت القصور الحراري للضاغط والتوربينة، ودرجة حرارة دخول الهواء هي نفسها كتلك المستخدمة في اشتقاق المنحنيات في الشكل (3.1). يلاحظ أنَّ كفاءة الدورة تصل إلى قيمتها القصوى عند قيمة مختلفة لنسبة الضغط من تلك لشغل الخرج. عليه، يجب أن يكون هناك توافقاً في اختيار نسبة الضغط.



شكل (3.2) القدرة النوعية ضد نسبة الضغط لدرجات حرارة عظمى في الدورة

تكون درجة الحرارة العظمى في الدورة محدودة باعتبارات ميتالورجية (i.e. معدنية). وتكون ريشة التوربينة تحت إجهاد ميكانيكي كبير وعليه فإنَّ درجة حرارة مادة الريشة يجب أن تحفظ عند قيمة تشغيلية آمنة. يمكن رفع درجة حرارة الغازات المدخلة إلى التوربينة في حال توفر وسيلة لتبريد الريشة. في الطائرات حيث يكون العمر التشغيلي للمحرك أقصر يتم عادة استخدام درجات حرارة عظمى أكبر من تلك التي يتم استخدامها في وحدات توربين الغاز الصناعي والبحري. وبالتالي سيتم استخدام سبائك غالية الثمن وتبريد للريشة للسماح بدخول غازات عند درجات حرارة عظمى (i.e. أكبر من K 1600) إلى ريشة التوربينة.

3.2 التبريد البيني بين مرحلتي الضاغط (Inter-cooling between Compressor Stages)

عندما يتم أداء الانضغاط في مرحلتين بمبرد بيني بين المراحل، وبالتالي ينخفض شغل الدخل لنسبة ضغط وسريان كتلة معطيان. اعتبر نظاماً كما موضح في الشكل (3.3)، ويتم توضيح مخطط T-S للوحدة في الشكل رقم (3.4). تكون إجراءات الدورة الفعلية هي '2-1 في ضاغط الضغط المنخفض، '3-2 في المبرد البيني، '4-3 في ضاغط الضغط العالي، '5-4 في غرفة الاحتراق، '6-5 في التوربين. تكون الدورة المثالية لهذه الترتيبية هي 6-5-4-3-2-1، يتم توضيح إجراء الانضغاط بدون تبريد بيني كـ 'A'-1 في الحالة الفعلية وكـ A-1 في الحالة المثالية ثابتة القصور الحراري.

يعطى شغل الدخل بتبريد بياني بالمعادلة التالية:

$$= c_{p_a} (T'_2 - T_1) + c_{p_a} (T'_4 - T_3)$$

ويُعطى شغل الدخل بدون تبريد بياني بالمعادلة التالية:

$$c_{p_a} (T'_A - T_1)$$

$$= c_{p_a} (T'_2 - T_1) + c_{p_a} (T'_A - T_2)$$

بمقارنة هذه المعادلة مع المعادلة السابقة، يمكن ملاحظة أن شغل الدخل بتبريد بياني يكون أقلً من شغل

الدخل بدون تبريد بياني، عندما $c_{p_a} (T'_A - T_3) < c_{p_a} (T'_4 - T_2)$. هذا يكون كذلك إذا تم

افتراض أن الكفاءات ثابتة القصور الحراري للضاغطين اللذين يستغلان بانفصال، تكون كل منهما متساوية

لكفاءة ثابتة القصور الحراري لضاغط مفرد يكون مطلوباً إذا لم يتم استخدام تبريد بياني. وبالتالي،

$(T'_4 - T_3) < (T'_A - T_2)$ بما أن خطوط الضغط تتبع من اليسار إلى اليمين على مخطط درجة الحرارة

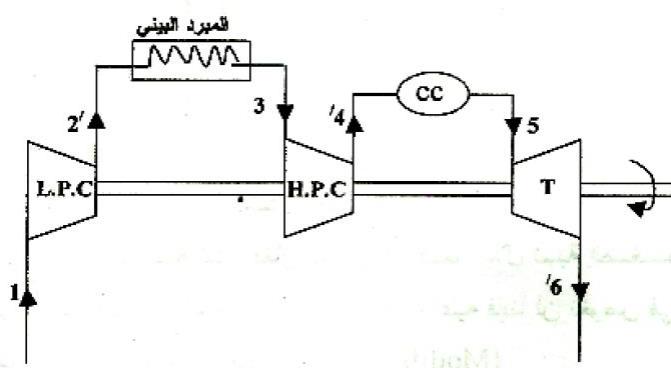
ضد القصور الحراري $(T - S)$.

يمكن توضيح أن الضغط البياني الأفضل هو ذلك الذي يعطي نسب ضغط متساوية في كل مرحلة للانضغاط،

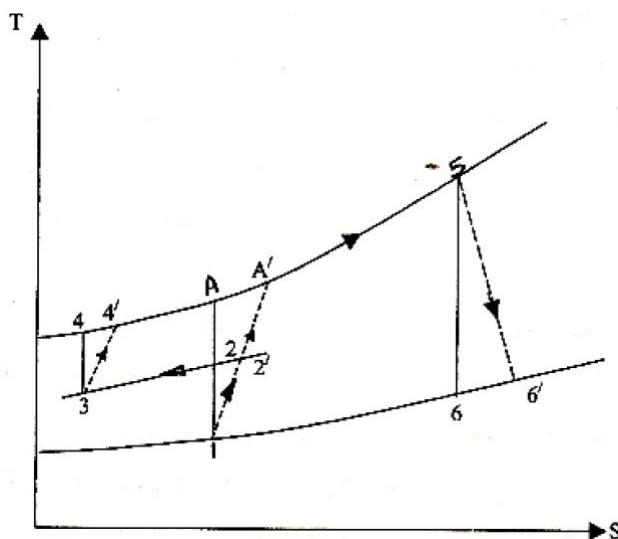
بالرجوع للشكل (3.4) هذا يعني أن، وبالناتي يكون شغل الدخل المطلوب أدنى مما يمكن

عندما تكون نسبة الضغط في كل مرحلة هي نفسها، وعندما يتم تبريد درجة حرارة الهواء في المبرد البياني

إلى القيمة عند مدخل الوحدة (i.e. الشكل (3.4)).



شكل (3.3) المخطط الوظيفي لدورة توربينة غازية بمبرد بياني



شكل (3.4) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري (T - S) لتوربينة غازية بمبرد بيني

$$\frac{\text{صافي شغل الخرج}}{\text{إجمالي شغل الخرج}} = \frac{\text{نسبة الشغل}}{\text{شعل التمدد - شغل الانضغاط}} = \frac{\text{شعل التمدد}}{\text{شعل التمدد + شغل الانضغاط}}$$

يتبع ذلك أنه عندما يتم خفض شغل الدخل فان نسبة الشغل ستزيد. على أي حال، بالرجوع للشكل رقم (3.4)، فإن الحرارة المكتسبة في غرفة الاحتراق عندما يتم استخدام تبريد بيني في الدورة يعطى بالمعادلة

التالية:

$$c_{p_g} (T_5 - T'_4) = \text{الحرارة المكتسبة بتبريد بيني}$$

بينما تعطى الحرارة المكتسبة عندما لا يتم استخدام تبريد بيني عند نفس درجة الحرارة القصوى في الدورة

T_5 بالمعادلة التالية:

$$c_{p_g} (T_5 - T'_A) = \text{الحرارة المكتسبة بدون تبريد بيني}$$

بال التالي فإن الحرارة المكتسبة عندما يتم استخدام تبريد بياني تكون أكبر من تلك بدون استخدام تبريد بياني.

بالرغم من زيادة صافي شغل الخرج بالتبديد البياني وُجِد عموماً أن الزيادة في الحرارة المكتسبة تتسبّب في

$$\text{نقصان الكفاءة الحرارية بما أن الكفاءة الحرارية تساوى} \frac{\text{صافي شغل الخرج}}{\text{الحرارة المكتسبة}} \cdot \left(\frac{W_{\text{net o/p}}}{Q_{\text{supplied}}} \right) \text{ i.e.}$$

3.3 إعادة التسخين بين مرحلتي التوربين (Reheat between Turbine Stages)

كما ذكر سابقاً، فإن إجراء التمدد يتم أداوه تكراراً في مرحلتي توربين منفصلتين، توربين الضغط العالي الذي يدير الصناعي وتوربين الضغط المنخفض الذي يعطي خرج القدرة المستفادة. يمكن زيادة شغل الخرج لتوربينة الضغط المنخفض برفع درجة الحرارة عند مدخل هذه المرحلة. هذا يمكن عمله بوضع غرفة احتراق ثانية (second combustion chamber) بين مرحلتي التوربين لكي يتم تسخين الغازات المغادرة لتوربينة الضغط العالي. يتم توضيح المنظومة تخطيطياً في الشكل رقم (3.5)، ويتم تمثيل الدورة على مخطط T-S في الشكل (3.6). يُمثّل الخط 'A'-4' التمدد في توربينة الضغط المنخفض إذا لم يتم استخدام إعادة التسخين.

كما موضح سابقاً، فإن شغل الخرج لتوربينة الضغط العالي يجب أن يكون بالضبط مساوياً لشغل الدخل المطلوب للصناعي (بتجاهل الفقدان الميكانيكي).

$$\text{i.e. } c_{p_a} (T'_2 - T_1) = c_{p_g} (T_3 - T'_4)$$

صافي شغل الخرج، الذي هو شغل الخرج لتوربينة الضغط المنخفض، يعطى بالمعادلة التالية:

$$c_{p_g} (T_5 - T'_6) = \text{صافي شغل الخرج}$$

إذا لم يتم استخدام إعادة التسخين، بالتالي يعطي شغل توربينة الضغط المنخفض بالمعادلة التالية :

$$c_{p_g} (T'_4 - T'_A) = \text{صافي شغل الخرج بدون إعادة تسخين}$$

بما أن خطوط الضغط تبتعد من اليسار إلى اليمين على مخطط T-S، يمكن ملاحظة إن فرق درجة الحرارة ($T_5 - T'_6$)، يكون دائمًا أكبر من ($T'_4 - T_A'$). هذا يعني أن إجراء إعادة التسخين عادة ما يزيد صافي شغل الخرج.

أيضاً ،

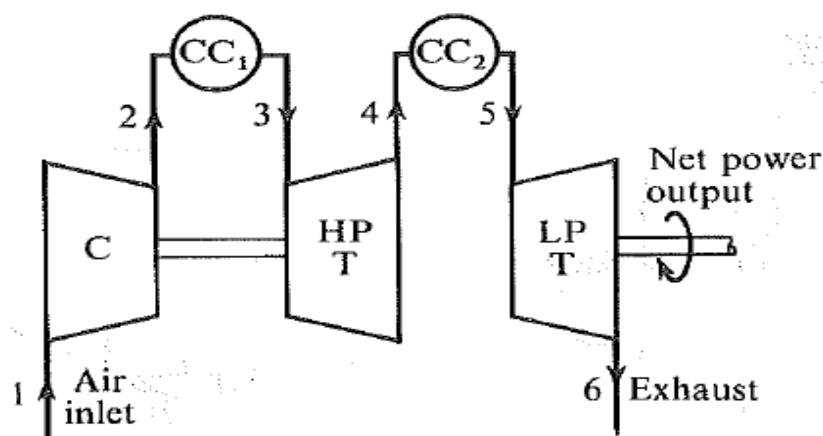
$$\text{نسبة الشغل} = \frac{\text{شغل الانضغاط}}{\text{شغل التمدد}}$$

$$\text{نسبة الشغل} = 1 - \frac{\text{شغل الانضغاط}}{\text{شغل التمدد}}$$

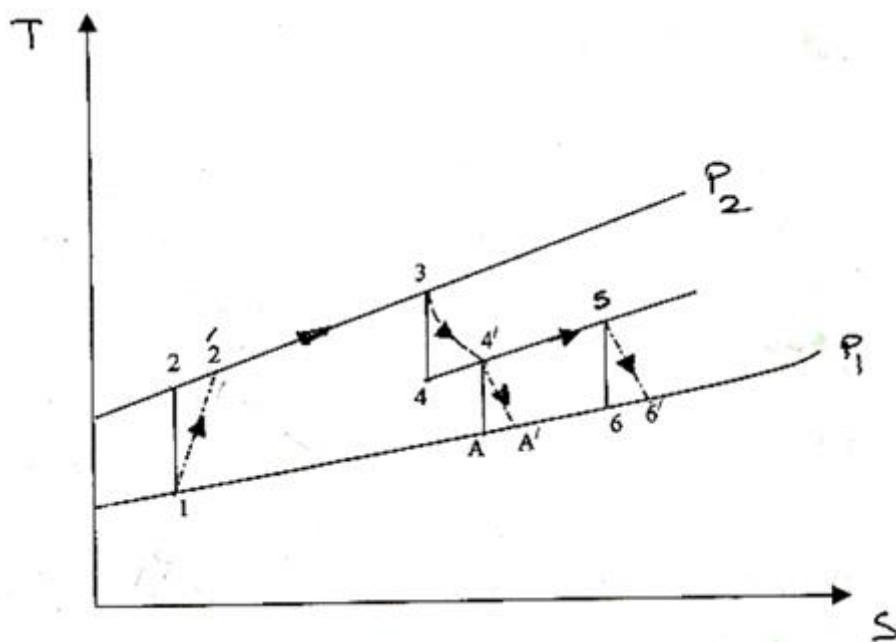
عليه، عندما يتم زيادة شغل التمدد وعدم تغيير شغل الانضغاط (i.e. بمعنى جعل قيمته ثابتة)، فإن نسبة الشغل ستزيد. بالرغم من أن صافي الشغل سيزداد بإعادة التسخين، أيضاً ستزداد الحرارة المكتسبة، وتكون المحصلة النهائية هي خفض الكفاءة الحرارية للمنظومة.

$$\text{الحرارة المكتسبة} = c_{p_g} (T_3 - T'_2) + c_{p_g} (T_5 - T'_4)$$

على أي حال، فإن درجة حرارة العادم للغازات المغادرة للتوربينة الضغط المنخفض تكون أكبر عندما يتم استخدام إعادة التسخين (i.e. T'_6 عندما يتم مقارنتها بـ T_A')، ويمكن استخدام مبادل حراري للاستفادة من غازات عادم التوربينة.



شكل (3.5) المخطط الوظيفي لدورة توربينة غازية باستخدام إعادة التسخين



شكل (3.6) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري (T-S) لتوربينة إعادة التسخين

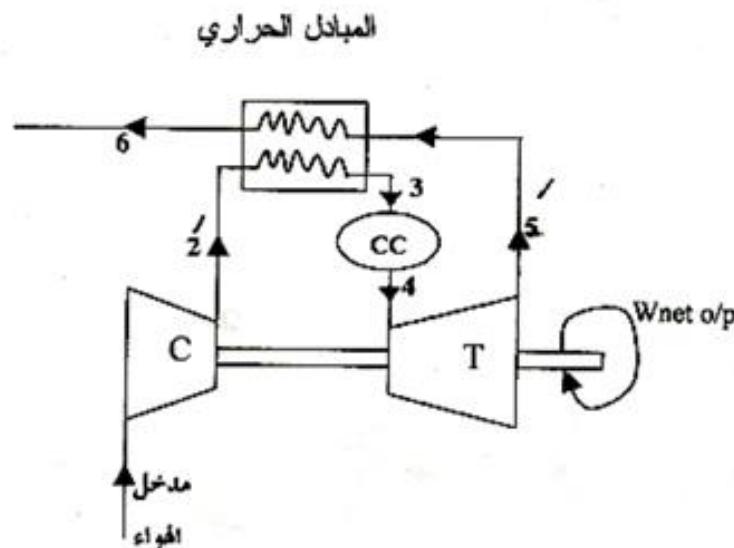
3.4 المبادل الحراري لرفع درجة حرارة الهواء الداخل إلى غرفة الاحتراق (Heat Exchanger)

ما تزال غازات العادم المغادرة للتوربينة عند نهاية التمدد عند درجة حرارة عالية، وبالتالي

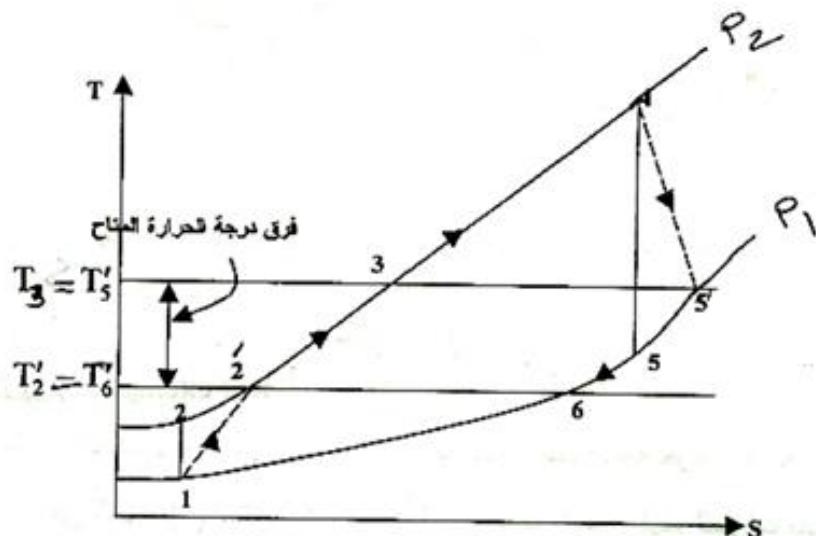
محتوى حراري عالي (high enthalpy). إذا تم السماح لهذه الغازات بالمرور إلى الجو، وبالتالي فإنَّ هذا يمثلُ فقداً للطاقة المتاحة. بعض هذه الطاقة يمكن استرجاعها بتمرير الغازات من التوربينة خلال مبادل حراري، حيث يتم استخدام الحرارة المنتقلة من الغازات لتسخين الهواء المغادر للضاغط . يتم توضيح الوحدة البسيطة بإضافة مبادل حراري مخططيًا في الشكل (3.7) ، ويتم تمثيل الدورة على مخطط T-S في

الشكل (3.8) . في المبادل الحراري المثالي سيتم تسخين الهواء من T'_2 إلى $T'_3 = T'_5$ ، وسيتم تبريد الغازات من T'_5 إلى $T'_6 = T_6$. يتم توضيح هذه الحالة المثالية في الشكل رقم (3.8). عملياً يكون هذا مستحيلاً بما أنه يتطلب فرق درجة حرارة كبير عند جميع النقاط في المبادل الحراري لكي يتم تجاوز المقاومة لانقال الحرارة. بالرجوع للشكل رقم (3.9)، يكون فرق درجة الحرارة المطلوب بين الغازات والهواء الداخل إلى المبادل الحراري هو $(T'_2 - T_6)$ ، ويكون فرق درجة الحرارة المطلوب بين الغازات

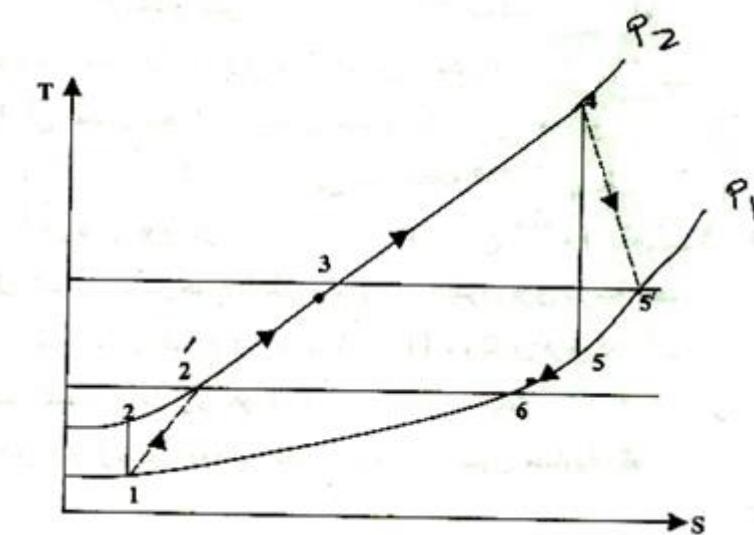
والهواء المغادر للمبادل الحراري هو $(T_5' - T_3')$. إذا لم يكن هنالك فقد حرارة من المبادل الحراري إلى الجو، فإنَّ الحرارة التي تعطى لها الغازات يجب أن تكون متساوية بالضبط للحرارة المأخوذة بالهواء.



شكل (3.7) المخطط الوظيفي لدورة توربينة غازية باستخدام مبادل حراري



شكل (3.8) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري (T-S) لتوربينة غازية باستخدام مبادل حراري



شكل (3.9) الجدوى الفنية لاستخدام مبادل حراري من عدمه

$$\text{i.e. } \dot{m}_a c_{p_a} (T_3 - T'_2) = \dot{m}_g c_{p_g} (T'_5 - T_6)$$

يكون افتراض عدم فقدان حراري من المبادل الحراري مضبوط بكفاية في معظم الحالات العملية. عليه تكون المعادلة عالية صحيحة مهما كانت قيم درجات الحرارة T_3 و T_6 .

يتم تعريف فاعلية المبادل الحراري (heat exchanger effectiveness) التي تسمح بفرق درجة حرارة أقصى ضروري لانتقال الحرارة كنسبة الحرارة التي يستقبلها الهواء إلى الحرارة القصوى الممكنة التي يمكن انتقالها من الغازات في المبادل الحراري.

$$\text{الفاعلية} := \frac{\text{الحرارة التي يستقبلها الهواء}}{\text{الحرارة القصوى الممكنة التي يمكن انتقالها من الغازات في المبادل الحراري}}$$

$$\epsilon, \text{ الفاعلية} := \frac{\dot{m}_a c_{p_a} (T_3 - T'_2)}{\dot{m}_g c_{p_g} (T'_5 - T'_2)} \rightarrow (3.1)$$

هناك طريقة أكثر ملائمة لتقدير الأداء لمبادل حراري وهي استخدام نسبة حرارية، يتم تعريفها كنسبة ارتفاع درجة حرارة الهواء إلى فرق درجة الحرارة الأقصى المتاح.

$$TR, \text{ النسبة الحرارية (thermal ratio)} = \frac{\text{ارتفاع درجة حرارة الهواء}}{\text{فرق درجة الحرارة الأقصى المتاح}}$$

$$i.e. TR = \frac{T_3 - T'_2}{T'_5 - T'_2} \rightarrow (3.2)$$

بمقارنة المعادلتين (3.1) و (3.2) يمكن ملاحظة أن النسبة الحرارية تكون مساوية للفاعلية عندما يكون

$$\text{المقدار } \dot{m}_g c_{p_g} \text{ مساوياً للمقدار } \dot{m}_a c_{p_a}.$$

عندما يتم استخدام مبادل حراري تتحفظ الحرارة التي يتم إمدادها في غرفة الاحتراق، بافتراض أن درجة الحرارة القصوى في الدورة لا تتغير.

لا يتغير صافى شغل الخرج وبالتالي تزيد الكفاءة الحرارية.

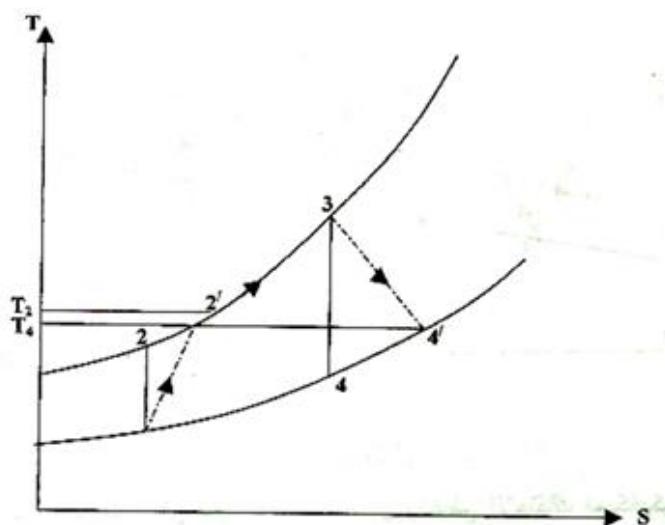
بالرجوع للشكل رقم (3.10):

$$c_{p_g} (T_4 - T'_2) = \text{الحرارة المكتسبة بالوقود (بدون مبادل حراري)}.$$

$$c_{p_g} (T_4 - T_3) = \text{الحرارة المكتسبة بالوقود (بمبادل حراري)}.$$

يمكن فقط استخدام مبادل حراري إذا كان هنالك فرق درجة حرارة كبير كافٍ بين الغازات المغادرة للتوربينة، والهواء المغادر للضاغط . كمثال، في الدورة الموضحة في الشكل (3.10) لا يمكن استخدام مبادل حراري لأنَّ درجة حرارة غازات العادم T'_4 تكون أقلَّ من درجة حرارة الهواء المغادرة للضاغط ، T'_2 . عملياً، بما أنَّ درجة حرارة الغاز يمكن أن تكون أكبر من درجة حرارة الهواء للضاغط ، لا يكون هنالك فرق درجة حرارة كبير بكافية لبيرر التكلفة الرأسمالية الإضافية والصيانة التابعة المطلوبة لمبادل حراري. أيضاً، عندما يكون فرق درجة الحرارة صغيراً في مبادل حراري ، يجب زيادة مساحة أسطح المبادل الحراري لكي يتم انجاز قيمة عالية معقولة للنسبة الحرارية. في التوربينات الغازية للطائرة ، حيث تكون نسبة القدرة/الوزن أكثر أهمية من النسبة الحرارية أو العمر الطويل، لا يتم استخدام مبادل حراري، ويتم الحصول على قدرة إضافية باستخدام نسب ضغط أعلى، درجات حرارة قصوى وبإعادة التسخين. لوحدات توربينة غاز صغيرة (e.g. لوحدات الضخ أو للسيارات) يجب تصميم مبادل حراري مكتنز (compact heat exchanger) قبل أن تأمل مثل هذه الوحدات في أن تصبح منافساً اقتصادياً

لمحركات الاحتراق الداخلي التقليدية ذات القدرة المكافئة. يتم عادة استخدام مبادل حراري في وحدات توربين الغاز الضخم للدفع البحري أو القدرة الصناعية.



شكل (3.10) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري للمحطة حيث لا يمكن استخدام مبادل حراري

الفصل الرابع

أمثلة محلولة في التوربينات الغازية (الجزء الثاني)

Solved Examples in Gas Turbines (Part Two)

4.1 مثال(1): حساب الكفاءة الحرارية، نسبة الشغل لمحطة وسريان الكتلة بتجاهل فقد الضغط

وحدة توليد توربينة غازية ذات قدرة مقدارها 5000 kw تعمل بمرحلتين من الضواغط بتبريد بيني بين المراحل، تكون نسبة الضغط متساوية لـ $9/1$. يتم استخدام توربينة ذات ضغط عالي لإدارة الضواغط، وتوربينة ذات ضغط منخفض لإدارة المولد. تكون درجة حرارة الغازات عند مدخل توربينة الضغط العالي هي 650°C ، ويتم إعادة تسخين الغازات إلى 650°C بعد التمدد في التوربينة الأولى. يتم تمرير غازات العادم المغادر لتوربينة الضغط المنخفض خلال مبادل حراري لتسخين الهواء المغادر لضاغط مرحلة الضغط العالي. للضواغط نسب ضغط متساوية ويكون التبريد البيني كاملاً بين المراحل. تكون درجة حرارة الهواء المدخلة للوحدة متساوية لـ 15°C وتكون كفاءة ثابت القصور الحراري لكل مرحلة ضاغط هي 0.8، وكفاءة ثابت القصور الحراري لكل مرحلة توربينة هي 0.85. تكون النسبة الحرارية للمبادل الحراري متساوية لـ 75%. يمكن افتراض كفاءة ميكانيكية مقدارها 98% لكل من عمود القدرة ولعمود توربينة الضاغط. متاجهلاً جميع فقودات الضغط والتغيرات في طاقة الحركة، احسب الكفاءة الحرارية ونسبة الشغل لمحطة، وسريان الكتلة بالـ kg/s . للهواء خذ $c_p = 1.005 \text{ kj / kg K}$ و $\gamma = 1.4$ ، وللغازات في غرفة الاحتراق وفي التوربينات والمبادل الحراري خذ $c_p = 1.15 \text{ kj / kg K}$ و $\gamma = 1.333$. تجاهل كتلة الوقود .

الحل:

يتم توضيح المحطة تخطيطياً في الشكل (4.1) ، ويتم تمثيلها على مخطط T-S في الشكل (4.2). بما أنَّ

نسبة الضغط وكفاءة ثابت القصور الحراري لكل ضاغط هي نفسها، وبالتالي فإن الشغل المطلوب لكل ضاغط

$$\cdot T'_2 = T'_4 \quad T_1 = T_3 \quad i.e. \quad T'_4 = T_2$$

من المعادلة،

$$\frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{(\gamma-1)/\gamma} \quad \text{و} \quad \frac{P_2}{P_1} = \sqrt{9} = 3$$

$$\therefore T_2 = 288 \times 3^{0.4/1.4} = \underline{\underline{394 \text{ K}}}$$

بالتالي من المعادلة،

كفاءة ثابت القصور الحراري لضاغط الضغط المنخفض،

$$\eta_{isen, L.P.C} = \frac{T_2 - T}{T'_2 - T'_1} = 0.8$$

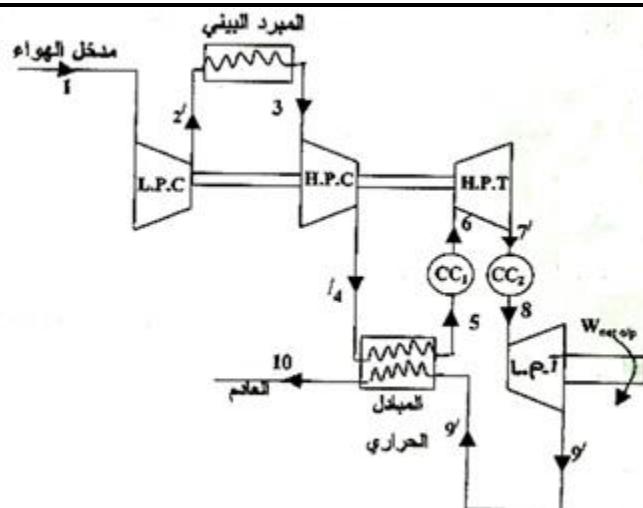
$$\therefore T'_2 - T_1 = \frac{394 - 288}{0.8} = \frac{106}{0.8} = \underline{\underline{132.5 \text{ K}}}$$

$$i.e. \quad T'_2 = 288 + 132.5 = \underline{\underline{420.5 \text{ K}}}$$

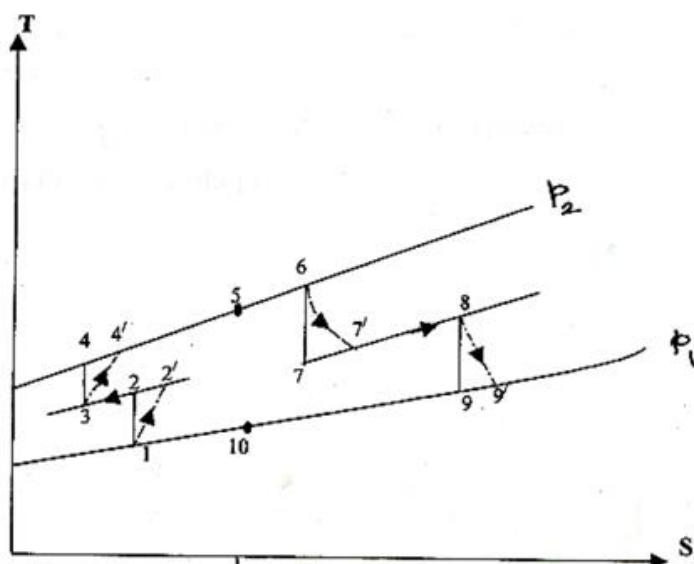
أيضاً،

$$\text{شغل الدخل لكل مرحلة ضاغط} = c_{p_a} (T'_2 - T_1)$$

$$= 1.005 \times 132.5 = \underline{\underline{133.1 \text{ kJ/kg}}}$$



شكل (4.1) المخطط الوظيفي للمحطة في المثال (1)



شكل (4.2) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري (T-S) للمحطة في المثال (1)

مطلوب من توربينة الضغط العالي إدارة كل الضاغطين وتخفي الاحتكاك الميكانيكي.

$$\text{i.e. } \frac{2 \times 133.1}{0.89} = \text{شغل خرج توربينة الضغط العالي} = 272 \text{ kJ/kg}$$

$$\therefore c_{p_g} (T_6 - T'_7) = 272$$

$$\text{i.e. } 1.15(923 - T'_7) = 272$$

$$\therefore 923 - T'_7 = \frac{272}{1.15} = \underline{236.5 \text{ K}}$$

$$\text{i.e. } T'_7 = 923 - 236.5 = \underline{686.5 \text{ K}}$$

من المعادلة،

$$\eta_{isen, H.P.T} = \frac{T_6 - T'_7}{T_6 - T_7} = 0.85$$

$$\therefore T_6 - T_7 = \frac{236.5}{0.85} = \underline{278\text{ K}}$$

$$\text{i.e. } T_7 = 923 - 278 = \underline{645\text{ K}}$$

بالتالي باستخدام المعادلة،

$$\frac{P_6}{P_7} = \left(\frac{T_6}{T_7} \right)^{\gamma / (\gamma - 1)} = \left(\frac{923}{645} \right)^{1.333 / 0.333} = \underline{4.19}$$

بالتالي،

$$\frac{P_8}{P_9} = \frac{9}{4.19} = 2.147$$

مستخدماً المعادلة ،

$$\frac{T_8}{T_9} = \left(\frac{P_8}{P_9} \right)^{(\gamma - 1) / \gamma} = 2.147^{0.333 / 1.333} = \underline{1.211}$$

$$\therefore T_9 = \frac{923}{1.211} = \underline{762.6\text{ K}}$$

بالتالي مستخدماً المعادلة،

$$\eta_{isen, L.P.T} = \frac{T_8 - T'_9}{T_8 - T_9} = 0.85$$

$$\therefore T_8 - T'_9 = 0.85 \times (923 - 762.6) = 0.85 \times 160.4 = \underline{136.3\text{ K}}$$

$$\text{i.e. } T'_9 = 923 - 136.3 = \underline{786.7\text{ K}}$$

عليه،

$$= c_{p_g} (T_8 - T'_9) \times 0.98$$

$$= 1.15 \times 136.3 \times 0.98 = 153.7 \text{ kJ/kg}$$

من المعادلة (3.2) ،

$$TR = \frac{T_5 - T'_4}{T'_9 - T'_4} = 0.75$$

النسبة الحرارية للمبادل الحراري

$$\text{i.e. } T_5 - 420.5 = 0.75(786.7 - 420.5) = 0.75 \times 366.2 = 274.7 \text{ K}$$

$$\therefore T_5 = 420.5 + 274.7 = 695.5 \text{ K}$$

الآن ،

$$\text{الحرارة المكتسبة} = c_{p_g}(T_6 - T_5) + c_{p_g}(T_8 - T'_7)$$

$$= 1.15(923 - 695.2) + 1.15(923 - 686.5)$$

$$\text{i.e. } \text{الحرارة المكتسبة} = 1.15(227.8 + 236.5) = 534 \text{ kJ/kg}$$

بالتالي من المعادلة ،

$$\eta_{th} = \frac{W}{Q} = \frac{153.7}{534} = 0.288 \text{ أو } 28.8\%$$

الكفاءة الحرارية

شغل توربينة الضغط المنخفض + شغل توربينة الضغط العالي = إجمالي الشغل للمحطة

$$\text{i.e. } W_{gross} = 272 + \frac{153.7}{0.98} = 429 \text{ kJ/kg}$$

الشغل الإجمالي

عليه ،

$$WR = \frac{\text{صافي شغل الخرج}}{\text{إجمالي شغل الخرج}} = \frac{135.7}{429} = 0.358$$

يكون الخرج الكهربائي 5000 kw . اجعل سريان الكتلة يكون $\dot{m} \text{ kg/s}$ وبالتالي ،

$$5000 = \dot{m} \times 135.7$$

$$\text{i.e. } \dot{m} = \frac{5000}{135.7} \text{ ، } \dot{m} = 32.6 \text{ kg/s}$$

$$\text{i.e. } \dot{m} = 32.6 \text{ kg/s}$$

في هذا المثال تم تجاهل جميع فسادات الضغط. في وحدة توربين غاز فعليه هنالك فسادات للضغط نتيجة للاحتكاك والاضطراب أو التشويش في المبرد البيني، في جانب الهواء للمبادل الحراري، في كلا غرفتي الاحتراق، وفي جانب الغاز للمبادل الحراري، وفي ماسورة العادم. يقود معدل انتقال الحرارة العالي إلى زيادة واضحة في السرعة في ماسورة ذات مقطع عرضي ثابت تقريباً مما يتسبب في فقد إضافي للضغط بالإضافة لذلك الناتج عن الاحتكاك وأضطراب الماء.

4.2 مثال (2): حساب كفاءة الدورة، نسبة الشغل ونسبة الضغط الإجمالية الجديدة للانضغاط باعتبار فقد الضغط

للتوربين الغازي في المثال (1) أعد حساب كفاءة الدورة ونسبة الشغل، بأخذ فسادات الضغط التالية في الاعتبار:

$$\text{جانب الهواء للمبادل الحراري} = 0.3 \text{ bar}$$

$$\text{جانب الغاز للمبادل الحراري وناسورة العادم} = 0.05 \text{ bar}$$

$$\text{المبرد البيني} = 0.15 \text{ bar}$$

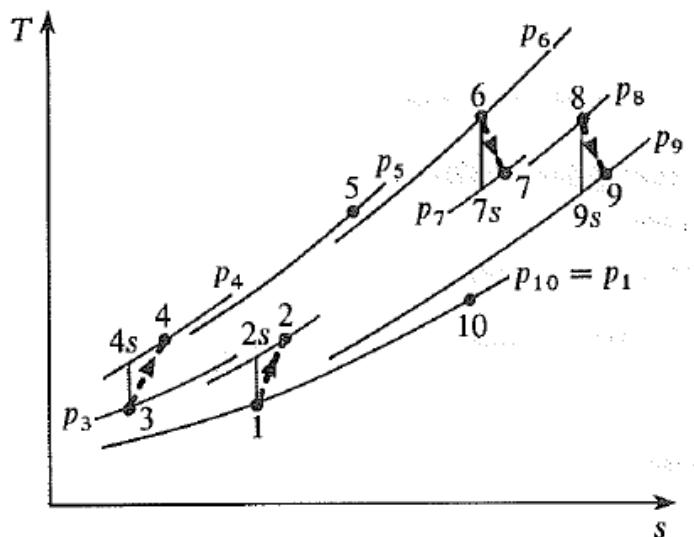
$$\text{كل واحدة من غرف الاحتراق} = 0.2 \text{ bar}$$

خذ الضغط السائد كـ 1.01 bar ، نسبة الضغط لكل ضاغط 3:1 كما تم حسابها سابقاً، وأوجد نسبة الضغط الإجمالية الجديدة للانضغاط. اعتبر جميع البيانات الأخرى ثابتة.

الحل:

بالرجوع لمخطط S – T الموضح في الشكل (4.3) أدناه، كما سابقاً:

$$T_2 = 288(3)^{0.286} = 394 \text{ K}$$



(T - S) شكل (4.3) مخطط درجة الحرارة ضد القصور الحراري

(2) الذي يوضح فقوسات الضغط للمثال

وباستخدام كفاءة ثابت القصور الحراري،

$$T'_2 = 420.5 \text{ K} = T_4$$

أيضاً، كما موضح سابقاً،

شغل الخرج لكل مرحلة ضاغط

الضغط عند مدخل ضاغط الضغط العالي، $P_3 = 3 \times 1.01 - 0.15 = 2.88 \text{ bar}$ ، يتم الآن اعطاؤه بـوعند المخرج من ضاغط الضغط العالي، $P_4 = 2.88 \times 3 = 8.64 \text{ bar}$ ، يعطى بـ . وبالتالي فإنَّ نسبةالضغط الإجمالية الجديدة تعطى بـ $\frac{8.64}{1.01} = 8.555$ مقارنة بـ 9 سابقاً. الضغط عند مدخلتوربين الضغط العالي، $P_6 = 8.64 - 0.3 - 0.2 = 8.14 \text{ bar}$. يكون الآن مساوياً لـشغل الخرج للتوربين الضغط العالي يتم اعطاؤه كما سبقاً بـ $272 \text{ kJ/kg} = 2 \times 133.1 / 0.98$ ،وبالتالي فإنَّ درجات الحرارة T_7 و $T_7 = P_6 / P_7 = 4.19$ هي نفسها كما سبقاً وعليه فإنَّ النسبة وهيأيضاً نفس القيم السابقة، i.e. $P_7 = P_6 / 4.19 = 8.14 / 4.19 = 1.943 \text{ bar}$

$$P_8 = (P_7 - 0.2) = 1.743 \text{ bar}$$

عليه،

$$P_{10} = P_1 = 1.01 \text{ bar}$$

الآن،

$$P_9 = 1.01 + 0.05 = 1.06 \text{ bar}$$

وبالتالي،

$$P_8 / P_9 = 1.743 / 1.06 = 1.644$$

$$T_9 = T_8 / (1.644)^{0.333/1.333} = 923 / 1.132 = 815.4 \text{ K} \quad \text{عليه،}$$

$$T'_9 = 923 - (923 - 815.4) \times 0.85 = 831.5 \text{ K} \quad \text{وبالتالي،}$$

$$c_{p_g}(T_8 - T'_9) = 1.15(923 - 831.5) = 105.2 \text{ kJ/kg} \quad \text{عليه،}$$

من بعد مستخدماً المعادلة أدناه للنسبة الحرارية للمبادل الحراري كما سابقاً، نحصل على،

$$T_5 = 420.5 + 0.75 (831.5 - 420.5) = 728.8 \text{ K}$$

$$c_{p_g}(T_6 - T_5) + c_{p_g}(T_8 - T'_7) \quad \text{من بعد،}$$

$$= 1.15(923 - 728.8) + 1.15(923 - 686.5) = 495.3 \text{ kJ/kg}$$

عليه، فإنَّ كفاءة الدورة تُعطى كالتالي:

$$\text{كفاءة الدورة} = 105.2 / 495.3 = \underline{\underline{21.2}} \text{ \%}$$

قارن هذه القيمة بالقيمة السابقة 28.8 % عندما يتم تجاهل فقدان الضغط.

إجمالي الشغل للمحطة يُعطى بـ :

$$(105.2 / 0.98) + 277 = 384.3 \text{ kJ/kg} = \text{إجمالي الشغل للمحطة}$$

عليه، فإنَّ نسبة الشغل تُعطى بـ :

$$105.2 / 384.3 = \underline{\underline{0.274}} = \text{نسبة الشغل}$$

قارن هذه القيمة بالقيمة السابقة 0.358 عندما يتم تجاهل فقدان الضغط.

الفصل الخامس

مسائل إضافية في التوربينات الغازية

Additional problems in Gas Turbines

ملحوظة: لجميع المسائل في هذا الفصل يمكن اخذ $C_p = 1.005 \text{ kJ/kgK}$ و $\gamma = 1.4$ لجميع إجراءات الانضغاط ، وكـ 1.333 kg/kgK و 15 kg/kgK لجميع إجراءات الاحتراق والتمدد.

5.1 مسألة (1): إيجاد الكفاءة الحرارية ونسبة الشغل لتوربينة غازية بتجاهل التغيرات في طاقة الحركة وقد الضغط في غرفة الاحتراق

توربينة غاز لها نسبة ضغط إجمالي مقداره $1/5$ ودرجة حرارة قصوى مقدارها 550°C . تدبر التوربينة الضاغط ومولداً كهربائياً، وتكون الكفاءة الميكانيكية للإدارة هي 97% . تكون درجة الحرارة السائدة هي 20°C وكفاءات ثابت القصور الحراري للضاغط والتوربينة هما 0.8 و 0.83 على الترتيب . احسب قدرة الخرج بالكيلو واط لسريان هواء مقداره 15 kg/s . احسب أيضا الكفاءة الحرارية ونسبة الشغل للتوربينة. تجاهل التغيرات في طاقة الحركة ، وقد الضغط في غرفة الاحتراق.

Ans. { 655 kw ; 12% ; 0.168}

5.2 مسألة (2): إيجاد الكفاءة الحرارية وقدرة العمود لتوربينة غازية بتجاهل تغيرات طاقة الحركة وقد الضغط في الاحتراق

في وحدة توربينة غاز بحرية تدبر توربينة مرحلة الضغط العالى الضاغط، وتدبر توربينة مرحلة الضغط المنخفض عمود الدفع خلال مجموعة ترسos مناسبة. تكون نسبة الضغط الإجمالي $4/1$ ، وتكون درجة الحرارة القصوى هي 650°C . كفاءات ثابت القصور الحراري للضاغط، توربينة الضغط العالى، وتوربينة الضغط المنخفض، هي 0.8 ، 0.83 ، 0.85 على الترتيب، وتكون الكفاءة الميكانيكية لكلا العمودين 98%. احسب الضغط بين مرحلتي التوربين عندما تكون حالات سحب الهواء هي 1.01 bar و 25°C

أحسب أيضاً الكفاءة الحرارية وقدرة العمود عندما يكون معدل سريان الكتلة 60 kg/s . تجاهل تغيرات طاقة الحركة ، فقد الضغط في الاحتراق.

Ans. {1.57 bar ; 14.9% ; 4560 kw}

5.3 مسألة (3): إيجاد الكفاءة الحرارية التي يتم الحصول عليها عندما يتم تركيب مبادل حراري للوحدة في المأسدة (2)، احسب الكفاءة الحرارية التي يتم الحصول عليها عندما يتم تركيب مبادل حراري. افترض نسبة حرارية مقدارها 0.75 .

Ans. {23.4%}

5.4 مسألة (4): إيجاد قدرة الخرج بالكيلو واط، الكفاءة الحرارية، معدل سريان ماء التبريد المطلوب للمبردات البينية والنسبة الحرارية للمبادل الحراري بتجاهل فقودات الضغط وتغيرات طاقة السرعة في محطة توليد بتوربينة غازية تكون نسبة الانضغاط الإجمالية 1/12، ويتم أداوها في ثلاثة مراحل بضغط مقدارها 2.5/1، 2.4/1، و 2/1 على الترتيب. تكون درجة حرارة الهواء المدخل إلى المحطة هي 25°C ويخفض التبريد البيني بين المراحل درجة الحرارة إلى 40°C . تدير توربينة الضغط العالي ضواغط مرحلتي الضغط العالي والضغط المتوسط؛ وتدير توربينة الضغط المنخفض ضاغط مرحلة الضغط المنخفض ومولد التيار المتناوب. يتم إمداد الغازات المغادر لتوربينة الضغط المنخفض خلال مبادل حراري يقوم بتسخين الهواء المغادر لضاغط مرحلة الضغط العالي. تكون درجة الحرارة عند مدخل توربينة الضغط العالي هي 650°C ، ويرفع إجراء إعادة التسخين بين مرحلتي التوربينين درجة الحرارة إلى 650°C . تغادر الغازات المبادل الحراري عند درجة حرارة مقدارها 200°C . كفاءة ثابت القصور الحراري لكل مرحلة ضاغط هي 0.83 ، وكفاءات ثابت القصور الحراري لتوربينات الضغط العالي والضغط المنخفض هي 0.85 و 0.88 على الترتيب. خذ الكفاءة الميكانيكية لكل عمود كـ 98%. تكون سريان كتلة الهواء مساوية لـ 140kg/s . احسب قدرة الخرج بالـ kW ، الكفاءة الحرارية، وسريان ماء التبريد المطلوب

للمبردات البينية عندما لا يجب أن يزيد الارتفاع في درجة حرارة الماء عن $30K$. تجاهل فقدان الضغط والتغيرات في طاقة السرعة ، وخذ سعة الحرارة النوعية للماء كـ 4.19 kJ/kgK . احسب أيضاً النسبة الحرارية للمبادل الحراري.

Ans. $\{25,300 \text{ kw} ; 33.7\% ; 223 \text{ kg/s} ; 0.825\}$

5.5 مسألة (5): إيجاد قدرة الخرج بالكيلو واط والكفاءة الحرارية الإجمالية للمحطة

في مجموعة توليد بتوربينة غاز يتم استخدام مرحلتي انضغاط بمبرد بيني بين المراحل. تدير توربينة الضغط العالي ضاغط الضغط العالي، وتدير توربينة الضغط المنخفض ضاغط الضغط المنخفض ومولد التيار المتناوب.

يتم إمداد العادم من توربينة الضغط المنخفض خلال مبادل حراري يقوم بنقل الحرارة للهواء المغادر لضاغط الضغط المنخفض. هناك غرفة احتراق لإعادة التسخين بين مرحلتي التوربينة تقوم برفع درجة حرارة الغاز إلى $600^\circ C$ ، التي هي أيضاً درجة حرارة الغاز عند مدخل توربينة الضغط العالي .

تكون نسبة الضغط الإجمالية متساوية لـ $1/10$ ، حيث يكون لكل ضاغط نفس نسبة الضغط ، وتكون درجة حرارة الهواء عند مدخل الوحدة متساوية لـ $20^\circ C$. بافتراض كفاءات ثابتة قصور حراري مقدارها 0.8

لكل مرحلتي الضاغط، و 0.85 لكلا مرحلتي التوربين، ويتم استخدام 2% من الشغل لكل توربينة في تجاوز الاحتكاك، احسب قدرة الخرج بالكيلو واط لسريان كتلة مقدارها 115 kg/s . يمكنأخذ النسبة الحرارية للمبادل الحراري كـ 0.7 ، ويكون التبريد البيني كاملاً بين مرحلتي الضاغط. تجاهل جميع الفقدانات في الضغط، وافتراض أن التغيرات في السرعة تكون صغيرة بحيث يتم تجاهلها . احسب أيضاً الكفاءة الحرارية الإجمالية للمحطة.

Ans. $\{14,460 \text{ kw} ; 25.7\%\}$

5.6 مسألة (6): إيجاد الكفاءة الحرارية الإجمالية، القدرة المنتجة، واستهلاك الوقود النوعي بتجاهل**فقدان الضغط والتغيرات في طاقة الحركة**

وحدة توربينة غاز لمحرك سيارة لديها ضاغطاً طرد مركزي موصلان على التوالي ليعطيا نسبة ضغط إجمالية مقدارها $1/6$. يتم إمرار الهواء المغادر لضاغط الضغط العالي خلال مبادل حراري قبل الدخول إلى غرفة الاحتراق. يتم التمدد في مرحلتي توربينتين، تُدبر المرحلة الأولى الضواحي، وتُدبر المرحلة الثانية السيارة خلال مجموعة تروس. تمرّر الغازات المغادرات لتوربينة الضغط المنخفض خلال مبادل حراري قبل استفادتها إلى الجو. تكون درجة حرارة مدخل توربينة الضغط العالي متساوية لـ 800°C ودرجة حرارة الهواء المدخل للوحدة متساوية لـ 15°C . كفاءة ثابت القصور الحراري للانضغاط هي 0.8 ، وتلك لكل توربينة هي 0.85 ؛ تكون الكفاءة الميكانيكية لكل عمود هي 98% . بتجاهل فقدان الضغط والتغيرات في طاقة الحركة ، احسب الكفاءة الحرارية الإجمالية والقدرة المنتجة عندما تكون سريان كتلة الهواء متساوية لـ 0.7 kg/s . يتم افتراض النسبة الحرارية للمبادل الحراري متساوية لـ 0.65 . احسب أيضاً استهلاك الوقود النوعي عندما تكون القيمة الحرارية للوقود المستخدم هي 42600 kj/kg وكفاءة الاحتراق % 97 .

Ans.{28.7 % ; 94.3kw ; 0.303 kg/kwh}

5.7 مسألة (7): إيجاد قدرة الخرج النوعية والكفاءة الحرارية بتجاهل فقد الضغط في غرفة الاحتراق

في محرك دفع توربيني (turbo-propeller engine) تكون نسبة الضغط للضاغط هي $1/6$ ودرجة الحرارة القصوى في الدورة هي 760°C . تكون كفاءات ثابت القصور الحراري للضاغط والتوربينة هي 0.85 و 0.88 على الترتيب ، والكفاءة الميكانيكية هي 90% . كفاءة نفق أو ماسورة السحب هي 0.9 . احسب قدرة الخرج النوعية بالـ kw لكل kg/s والكفاءة الحرارية عندما تسافر الطائرة بسرعة 725 km/h عند ارتفاع تكون عنده درجة الحرارة المحيطة متساوية لـ 7°C .

تجاهل فقد الضغط في غرفة الاحتراق ، وافتراض أن الغازات في التوربينة تتتمدد أسفل إلى الضغط الجوى ، وتغادر الطائرة عند سرعة مقدارها 725 km/h بالنسبة للطائرة.

Ans. { 166.7 kw per kg/s, 27.8% }

5.8 مسألة (8): قدرة الخرج النوعية والكفاءة الحرارية عندما لا يتم تجاهل فقد الضغط

يكون الفقد في الضغط الكلي في إجراء الاحتراق في المسالة (7) هو 3% من ضغط المدخل الكلي إلى الغرفة . احسب قدرة الخرج النوعية والكفاءة الحرارية عندما لا يتم تجاهل فقد الضغط .

Ans. { 164 kw per kg/s ; 27.3% }

5.9 مسألة (9): إيجاد معدل سريان الهواء، نسبة الشغل، درجة حرارة الهواء المدخل إلى غرفة الاحتراق**الأولى، والكفاءة الإجمالية للدورة**

في محطة توربين غازي يدخل الهواء الضاغط عند حالات جوية مقدارها 15°C و 1.0133 bar و يتم انضغاطه خلال نسبة ضغط مقدارها 10. يمرّر الهواء المغادر للضاغط خلال مبادل حراري قبل إدخاله إلى غرفة الاحتراق. تغادر الغازات الساخنة غرفة الاحتراق عند 800°C وتتمدد خلال توربين ضغط عالي يقوم بإدارة الضاغط. عندما تغادر الغازات توربين الضغط العالي يتم تمريرها خلال غرفة احتراق إعادة تسخين والتي بدورها ترفع درجة حرارة الغازات إلى 800°C قبل تمددّها خلال توربينة القدرة، ومن بعد إلى المبادل الحراري حيث تتساب بسريان مضاد أو متعاكس مع الهواء المغادر للضاغط. مستخدماً البيانات أدناه، ومتجاهلاً معدّل سريان كتلة الوقود وتغييرات السرعة خلال الدورة، احسب الآتي:

(i) معدّل سريان الهواء المطلوب لصافي قدرة خرج مقدارها 10Mw .

(ii) نسبة الشغل في الدورة.

(iii) درجة حرارة الهواء المدخلة إلى غرفة الاحتراق الأولى.

(iv) الكفاءة الإجمالية للدورة.

بيانات:

كفاءة ثابت القصور الحراري للضاغط = 80%.

كفاءات ثابت القصور الحراري لتوربين الضغط العالي ولتوربين القدرة = 87% و 85 % .

الكفاءة الميكانيكية للإدارة في توربين الضغط العالي / الضاغط = 92% .

الكفاءة الميكانيكية للإدارة في توربين القدرة = 94% .

النسبة الحرارية للمبادل الحراري = 0.75 .

هبوط الضغط على جانب الهواء في المبادل الحراري = 0.125 bar .

هبوط الضغط في غرفة الاحتراق الأولى = 0.100 bar .

هبوط الضغط في غرفة الاحتراق إعادة التسخين = 0.080 bar .

هبوط الضغط على جانب الغاز في المبادل الحراري = 0.100 bar .

Ans. { 91.0 kg/ s; 0.25 ; 611° C ; 18.9 % }

5.10 مسألة (10): إيجاد معدل سريان كتلة الهواء المدخل إلى الضاغط، درجة حرارة الهواء المدخلة إلى

غرفة الاحتراق والكفاءة الإجمالية للدورة

محطة توربين غاز مفتوح الدورة يستخدم لتوليد قدرة في مصفاة بترول. تُدير وحدة توربين الغاز مولداً يقوم

بدوره بإمداد محرك كهربائي بقدرة مقدارها kw 2400 . الكفاءة الإجمالية الميكانيكية والكهربائية هي

92%. بعض من غاز العادم من التوربين عند °C 530 يتم إمداده إلى فرن في المصفاة بمعدل سريان مقداره

2kg/s ، ما تبقى من غاز يتم تمريره بسريان متعاكس خلال مبادل حراري حيث يقوم بتسخين الهواء

المغادر للضاغط، ومن بعد يُمرر إلى الجو عند °C 400 . للضاغط نسبة ضغط مقدارها 8 ويكون الهواء عند

مدخل الضاغط عند bar 1.013 و °C 20 . هبوط الضغط في جانب الهواء للمبادل الحراري يساوي

0.16 bar ، وهبوط الضغط في غرفة الاحتراق يساوي 0.12 bar ، وهبوط الضغط في جانب الغاز للمبادل

الحراري يساوي 0.05 bar . كفاءات ثابت القصور الحراري للضاغط والتوربين هما على التوالي 0.85 و

0.92 . متاجهلاً لفقدان الحرارة في المبادل الحراري، ومعدل سريان كتلة الوقود، احسب:

(i) معدل سريان كتلة الهواء المدخل إلى الضاغط.

(ii) درجة حرارة الهواء المدخلة إلى غرفة الاحتراق.

(iii) الكفاءة الإجمالية للدورة.

$$\text{Ans.} \{ 10.82 \text{ kg/s} ; 421.0^\circ \text{ C} ; 34.2\% \}$$

5.11 مسألة (11): إيجاد الكفاءة الإجمالية لدورة مغلقة للتوربين غازي

محطة توربين غاز ذو دورة مغلقة تستخدم الهيليوم كمائع تشغيل يتم استخدامها في مبادل حراري تجاري. يتم انضغاط الهيليوم في مرحلتين بمبرد بيني بين المرحلتين. قبل تمريره خلال سخان حيث يتم تسخينه خارجياً بماء تبريد المفاعل، يتم تسخين الهيليوم ابتدائياً في مبادل حراري حيث يمرر بسريان متعاكش مع الهيليوم المغادر للتوربين. يتم تبريد الهيليوم المغادر للتوربين في المبادل الحراري قبل إمراهه خلال مبرد حيث يتم تبريده بماء تبريد إلى درجة حرارة المدخل المطلوبة إلى الضاغط، وبالتالي تكتمل الدورة. مستخدماً البيانات أدناه، احسب الكفاءة الإجمالية للدورة.

بيانات:

الضغط ودرجة الحرارة عند مدخل الضاغط الأول = 18 bar و 30° C .

نسبة الضغط لكل ضاغط = 2.

درجة حرارة الهيليوم المغادر للمبرد البيني = 30° C .

درجة حرارة الهيليوم المدخل إلى التوربين = 800° C .

كفاءة ثابت القصور الحراري لكل ضاغط = 0.83.

كفاءة ثابت القصور الحراري للتوربين = 0.86.

فاعلية المبادل الحراري = 0.8.

فقد الضغط كنسبة مئوية من الضغط المدخل إلى كلّ مكونة:

المبرد البيني والمبرد الخارجي = 1%.

كُلُّ جانِبٍ مِنَ الْمَبَادِلِ الْهَرَارِيِّ = 2% .

السخانُ الْخَارِجِيُّ = 3% .

خُذْ γ لـ الهيليوم مساوية لـ 1.666 .

Ans. {32.6% }

الكتب والمراجع

الكتب والمراجع العربية:

1. أسامي محمد المرضي سليمان خيال، "مذكرة محاضرات ديناميكا حرارية I"، جامعة وادي النيل، كلية الهندسة والتقنية، قسم الهندسة الميكانيكية، (1993م).
 2. أسامي محمد المرضي سليمان خيال، "مذكرة محاضرات التوربينات الغازية والبخارية"، جامعة وادي النيل، كلية الهندسة والتقنية، قسم الهندسة الميكانيكية، (1994م).
 3. بروفيسير/ الفاضل آدم عبد الله، "مذكرة محاضرات الديناميكا الحرارية وانتقال الحرارة"، جامعة وادي النيل، كلية الهندسة والتقنية، قسم الهندسة الميكانيكية، (1975م).
 4. بروفيسير/ صابر محمد صالح، "مذكرة محاضرات ديناميكا حرارية وانتقال حرارة وكتلة"، جامعة السودان للعلوم والتكنولوجيا، كلية الهندسة، قسم الهندسة الميكانيكية، (1980م).
 5. أسامي محمد المرضي سليمان خيال، "مذكرة محاضرات ديناميكا حرارية II"، جامعة وادي النيل، كلية الهندسة والتقنية، قسم الهندسة الميكانيكية، (1995م).
 6. عمار سند على عبادان، "كيفية عمل المحركات النفاثة في الطائرة"، اليمن، تعز، (2010م).
 7. مهندس صالح سعيد بولحليقة، "التوربينة الغازية"، .
- . www.e-kutub.com ، Email: zwuitina@yahoo.com
8. أسامي محمد المرضي سليمان خيال، " مذكرة محاضرات تعديلات الدورة الأساسية للتوربينة الغازية"، جامعة وادي النيل، كلية الهندسة والتقنية، قسم الهندسة الميكانيكية، (2000م).

مهندس صالح سعيد بولحليقة، "مكونات التوربينة الغازية"، محطة كهرباء الزويتينة الغازية- ليبيا، . www.e-kutub.com ، Email: zwuitina@yahoo.com

9. أحمد حسن أحمد، "دراسة أداء محطة بيجي الغازية الوحدة الأولى والثالثة"، مجلة تكريت للعلوم

الهندسية، المجلد 17، العدد 4، (2010)، الصفحات (45-55).

10. Osama Mohamed Almarsi Suleiman خيال، "مذكرة محاضرات محطات القدرة الحرارية"، جامعة

وادي النيل، كلية الهندسة والتكنولوجيا، قسم الهندسة الميكانيكية، (2002م).

11. Osama Mohamed Almarsi Suleiman خيال، "دراسة جدوی فنية واقتصادية لإنشاء محطة توليد

بتوربين غازي"، جامعة وادي النيل، كلية الهندسة والتكنولوجيا، قسم الهندسة الميكانيكية، (2005م).

الكتب والمراجع الإنجليزية:

1. Eastop and McConkey, "Applied Thermodynamics for Engineering Technologists", Longman Singapore Publishers LTD., Singapore (1994).
2. Rogers and Mayhew, "Engineering Thermodynamics Work and Heat Transfer", Longman Group Limited London and New York, Third Edition, (1980).
3. Claire M. Sores, "Gas Turbines in Simple Cycle and Combined Cycle Applications", P.E.; Fellow ASME; MBA, Email: Claisoar@aol.com, (2016).
4. V.Ganesan, "Gas Turbines", Tata McGraw-Hill Education, (2003).
5. H. Cohen, G.F.C. Rogers, H.I.H. Sara Vana Muttoo, "Gas Turbine Theory", 4th Edition, Longman Group Limited, Longman House, Burnt Mill, Harlow, Essex CM 20 2JE, England and Associated Companies throughout the World, (1996).
6. William W. Bathie, "Fundamentals of Gas Turbines", Second Edition, Library of Congress, ISBN: 0-471-31122-7, (1996).
7. Meherwan P. Boyce, "Gas Turbine Engineering Handbook", Fourth Edition, Elsevier Inc., (2011).

8. Claire Soares, "Gas Turbines", Second Edition, A Handbook of Air, Land and Sea Applications, ISBN: 978-0-12-410461-7, Elsevier Inc. (2014).
9. Bahman Zohuri, " Gas Turbine Working Principles", Springer Link,(2015).
10. Desmond E. Winterbone, "Advanced Thermodynamics for Engineers, John Wiley and Sons, New York, (1997).
11. P. K. Nay. "Power Plant Engineering" Tata McGraw- Hill Publishing Company Limited, New Delhi, (2006).
12. Black and Vetch, "Power Plant Engineering", Amazon Books, (2005).

نبذة عن المؤلف:



أسامة محمد المرضي سليمان ولد بمدينة عطبرة بالسودان في العام 1966م. حاز على دبلوم هندسة ميكانيكية من كلية الهندسة الميكانيكية - عطبرة في العام 1990م. تحصل أيضاً على درجة البكالوريوس في الهندسة الميكانيكية من جامعة السودان للعلوم والتكنولوجيا - الخرطوم في العام 1998م ، كما حاز على درجة الماجستير في تخصص ميكانيكا المواد من جامعة وادي النيل - عطبرة في العام 2003م . قام بالتدريس في العديد من الجامعات داخل السودان، بالإضافة لتأليفه لسبع كتب باللغة العربية ولأربع كتب باللغة الإنجليزية بالإضافة لثمانية ورقات علمية منشورة في دور نشر ومجلات عالمية إلى جانب إشرافه على أكثر من مائتي بحث تخرج لكل من طلاب الماجستير، الدبلوم العالي، البكالوريوس، والدبلوم العام. يشغل الآن وظيفة أستاذ مساعد بقسم الميكانيكا بكلية الهندسة والتكنولوجيا - جامعة وادي النيل. بالإضافة لعمله كمستشاري لبعض الورش الهندسية بالمنطقة الصناعية عطبرة. هذا بجانب عمله كمدير فني لمجموعة ورش الكمالى الهندسية لخراطة أعمدة المرافق واسطوانات السيارات والخراطة العامة وكبس خراطيش الهيدروليک.