

MEC1210 - Heures 28 à 33

- I) Introduction: définition et utilité de la thermodynamique
- II) Notions de base et définitions
- III) 1^{er} principe de la thermodynamique (systèmes fermés)
- IV) Propriétés des corps purs, simples et compressibles
- V) 1^{er} principe de la thermodynamique (systèmes ouverts)
- VI) 2^{ème} principe de la thermodynamique
- VII) Entropie

VIII) Cycles thermodynamiques communs

heure 28



- **Le cycle classique de Rankine**

- Les cycles de réfrigération

- Les cycles pour les moteurs à combustion interne (Otto, Diesel)

- Les cycles pour turbines à gaz (Brayton)

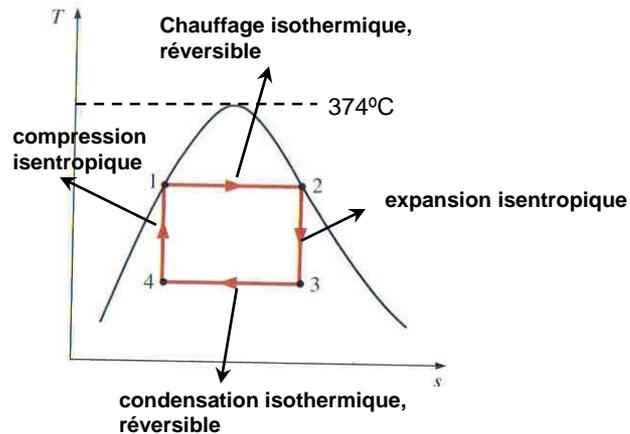
- IX) Mélanges non réactifs

VIII- Les Cycles Thermodynamiques Communs

1) Cycle de Rankine

Moteur thermique pour générer de la puissance, généralement de l'électricité. L'eau est le fluide actif car peu dispendieux, disponible et haute enthalpie de vaporisation

a) Le cycle Carnot à vapeur



Évolutions intérieurement réversibles, donc:

Aire sous courbe 1-2 = q_{in}

Aire sous courbe 3-4 = q_{out}

Travail net = $q_{in} - q_{out}$ = Aire net entre courbes 1-2 et 3-4

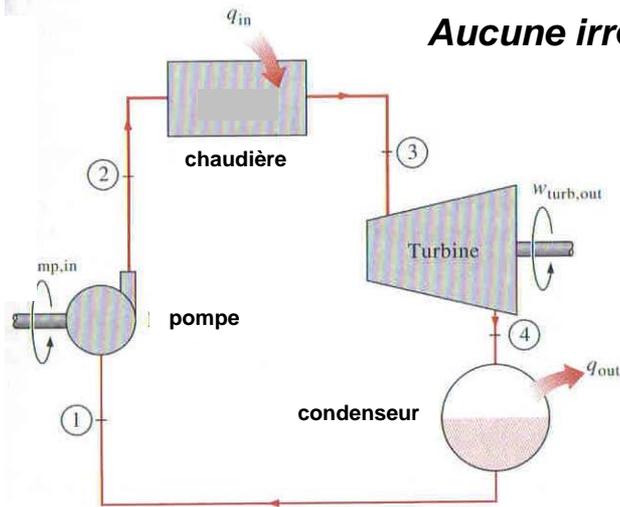
Révision: le cycle Carnot donne le meilleur rendement pour un cycle opérant entre deux réservoirs (T_L , T_H).

↓
Modèle idéal pour moteur thermique? Non!

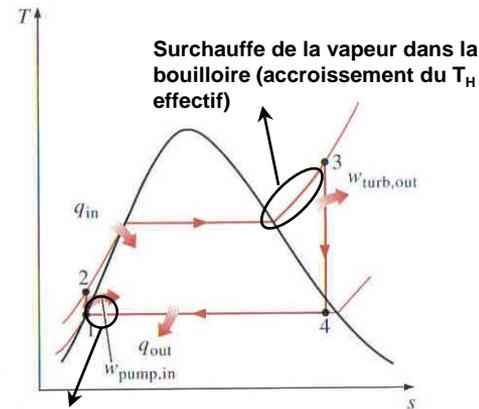
Raisons: - T_H limité ($< 374^\circ\text{C}$) donc rendement $\left(\eta_{th,rev} = 1 - \frac{T_L}{T_H}\right)$ limité

- titre (x) de l'eau à l'état 3 n'est pas assez grand (gouttelettes d'eau cause des dommages à la turbine)
- difficile de contrôler le titre final de la condensation (état 4)
- difficile de concevoir un compresseur pour deux phases (évolution 4-1)

b) Le cycle Rankine idéal



Aucune irréversibilité interne



Condensation totale jusqu'à liquide saturé

Évolution 1 → 2: compression isentropique du liquide saturé (pompe)

$$w_{in} = h_2 - h_1 \quad \text{si purement incompressible: } w_{in} = v(P_2 - P_1)$$

Évolution 2 → 3: addition de chaleur à pression constante (bouilloire)

$$q_{in} = h_3 - h_2$$

Évolution 3 → 4: expansion isentropique à un mélange saturé de titre (x) élevé (turbine)

$$w_{out} = h_3 - h_4$$

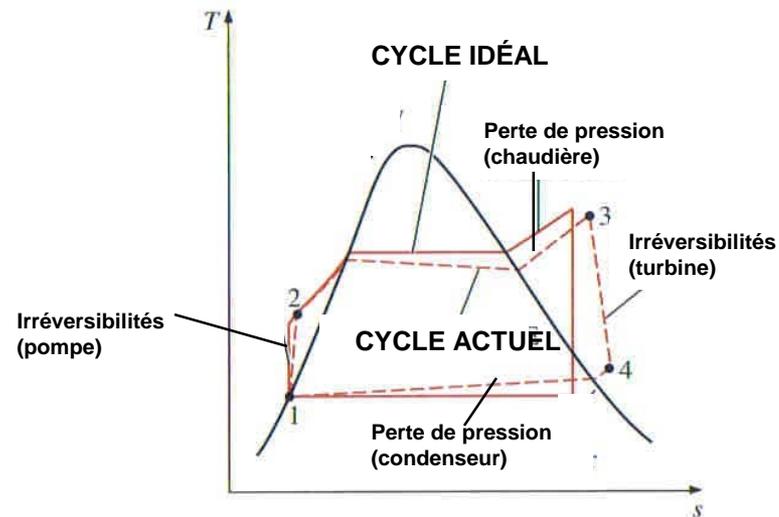
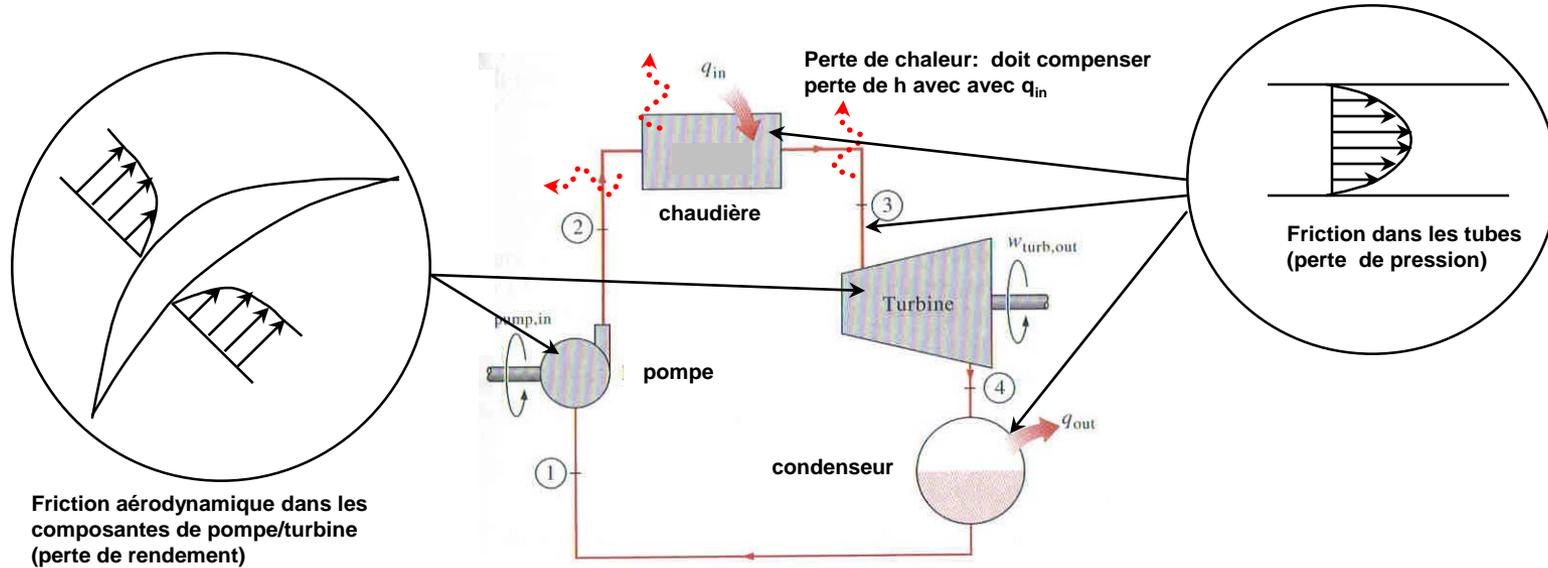
Évolution 4 → 1: rejet de chaleur à pression constante (condenseur)

$$q_{out} = h_4 - h_1$$

Rendement:
$$\eta_{th} = \frac{w_{net}}{q_{in}} = \frac{q_{out} - q_{in}}{q_{in}} = 1 - \frac{q_{out}}{q_{in}}$$

c) Le cycle Rankine actuel (non idéal)

Irréversibilités communes: friction fluïdique et perte de chaleur

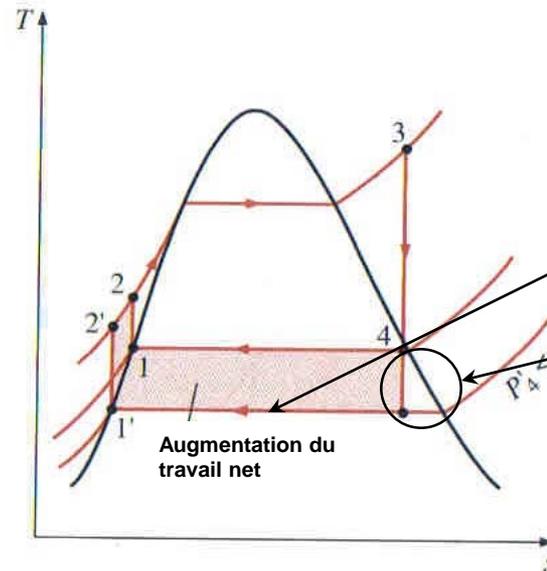


d) Stratégies d'accroissement de rendement du cycle Rankine

Il y a des limites dans la réduction des irréversibilités dans le système. Il existe cependant des stratégies pour augmenter le rendement du cycle Rankine au niveau de base (idéal):

$$\eta_{th,rev} = 1 - \frac{T_L}{T_H}$$

i) **diminuer la température (moyenne) de rejet de chaleur (T_L)**

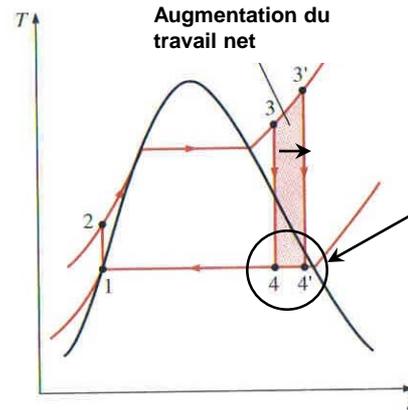


Désavantages:

- limite: T_L doit être plus haute que T du médium de refroidissement (ex. rivière)
- réduction du titre (x) de l'eau dans la turbine (dommage)

d) Stratégies d'accroissement de rendement du cycle Rankine (cont.)

ii) augmenter la température (moyenne) d'apport de chaleur (T_H) par surchauffement de la vapeur



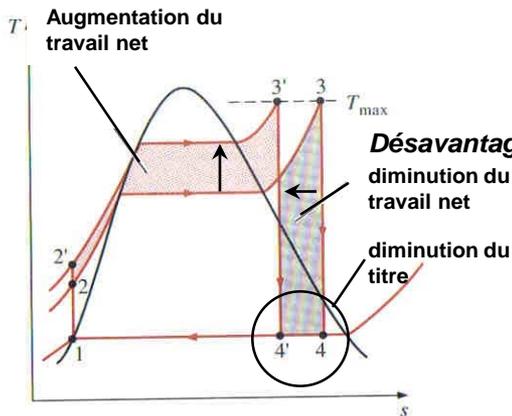
Désavantage:

- limite: résistance thermique des matériaux

Avantage:

- augmentation du titre (x) de l'eau dans la turbine

iii) augmenter la température (moyenne) d'apport de chaleur (T_H) par la pression de la chaudière

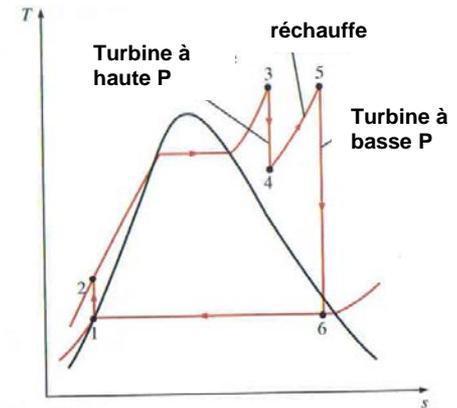
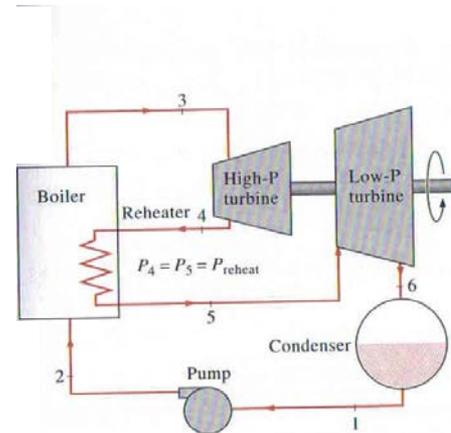


Désavantages:

diminution du travail net

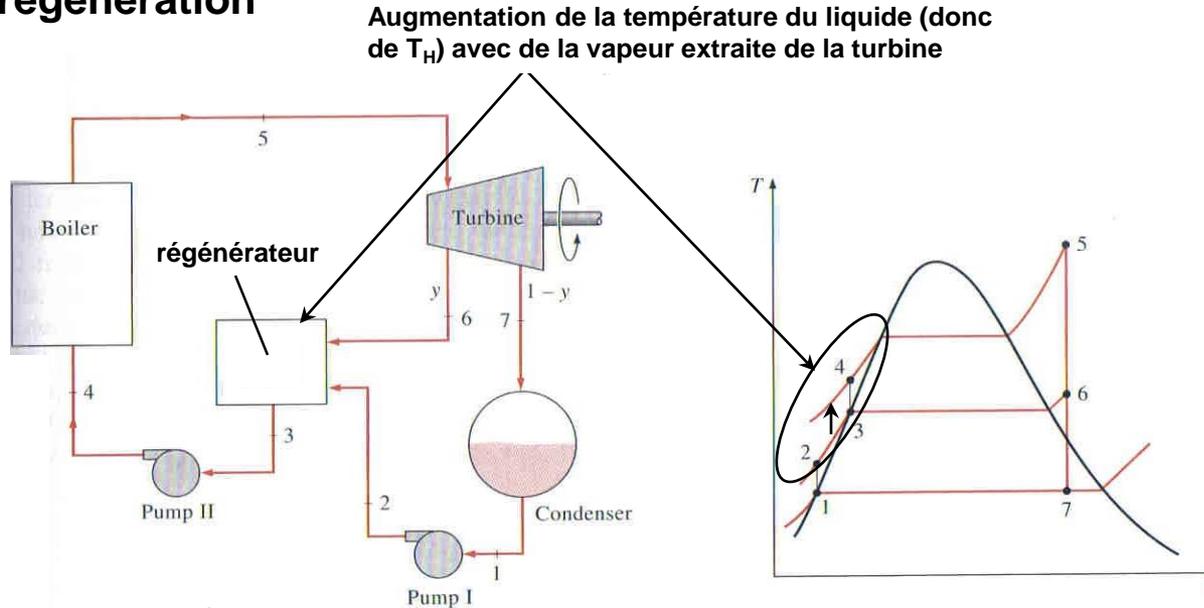
diminution du titre

→ Addition de réchauffe



d) Stratégies d'accroissement de rendement du cycle Rankine (cont.)

iv) augmenter la température (moyenne) d'apport de chaleur (T_H) par régénération



$$y \equiv \frac{\dot{m}_6}{\dot{m}_5}$$

$$q_{in} = h_5 - h_4$$

$$q_{out} = (1 - y)(h_7 - h_1)$$

$$w_{out} = (h_5 - h_6) + (1 - y)(h_6 - h_7)$$

$$w_{in} = (1 - y)(h_2 - h_1) + (h_4 - h_3)$$

exemple (à lire): CB&L ex. 10.5, p. 495 (p.486 dans 1^{ère} édition) (cycle Rankine régénératif idéal)

exemple 1 (en classe): cycle Rankine régénératif non idéal

Où on en est

- I) Introduction: définition et utilité de la thermodynamique
- II) Notions de base et définitions
- III) 1^{er} principe de la thermodynamique (systèmes fermés)
- IV) Propriétés des corps purs, simples et compressibles
- V) 1^{er} principe de la thermodynamique (systèmes ouverts)
- VI) 2^{ème} principe de la thermodynamique
- VII) Entropie

VIII) Cycles thermodynamiques communs

heure 29

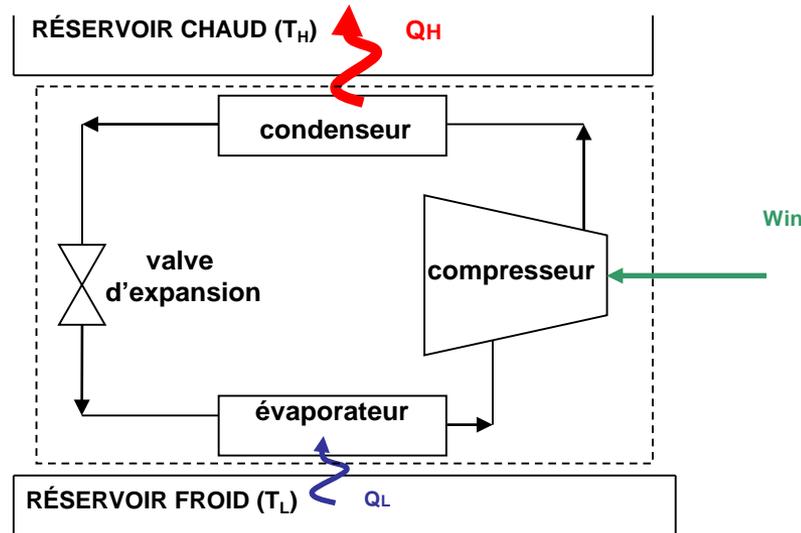


- *Le cycle classique de Rankine*
- **Les cycles de réfrigération**
- *Les cycles pour les moteurs à combustion interne (Otto, Diesel)*
- *Les cycles pour turbines à gaz (Brayton)*

- IX) Mélanges non réactifs

2) Cycle de réfrigération

Cycle pour transférer de la chaleur d'un réservoir froid à un réservoir chaud.



Même cycle pour deux applications différentes:

i) réfrigérateur: garde T_L (compartiments frigorifiques) constante

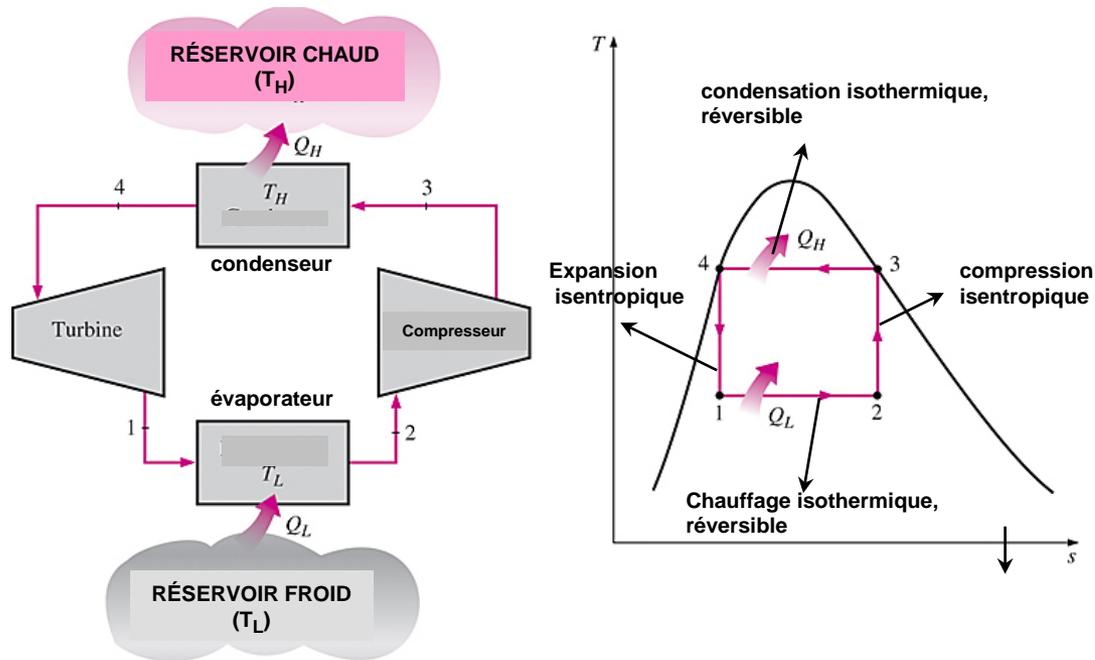
$$\text{COP}_R = \frac{\text{output désiré}}{\text{input}} = \frac{Q_L}{W_{\text{IN}}} = \frac{Q_L}{Q_H - Q_L} = \frac{1}{Q_H/Q_L - 1}.$$

ii) pompe thermique: garde T_H (habitat) constante

$$\text{COP}_{\text{PT}} = \frac{\text{output désiré}}{\text{input}} = \frac{Q_H}{W_{\text{IN}}} = \frac{Q_H}{Q_H - Q_L} = \frac{1}{1 - Q_L/Q_H}.$$

a) Le cycle Carnot (à vapeur) inversé

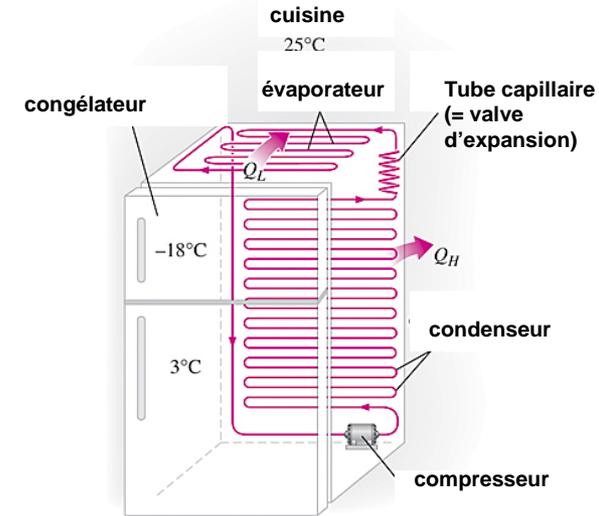
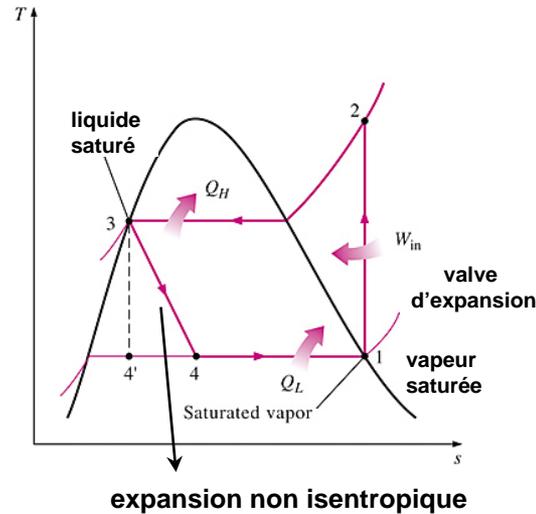
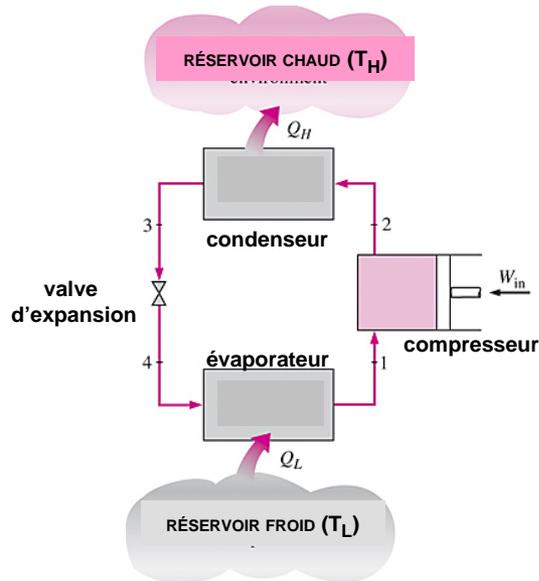
Les quatre évolutions réversibles du cycle de Carnot (moteur thermique) peuvent être inversées pour former le cycle de Carnot inversé, le cycle de réfrigération avec le meilleur COP.



Cependant, le cycle de Carnot inversé ne peut pas servir de modèle idéal pour un cycle de réfrigération car:

- expansion biphasique (évolution 4-1) endommagerait la turbine
- difficile de concevoir un compresseur pour deux phases (évolution 2-3)

b) Le cycle de réfrigération à vapeur idéal



Évolution 1 → 2: compression isentropique (compresseur)

$$w_{net,in} = h_2 - h_1$$

Évolution 2 → 3: rejet de chaleur à pression constante jusqu'au liquide saturé (condenseur)

$$q_H = h_2 - h_3$$

Évolution 3 → 4: expansion adiabatique, non-isentropique à un mélange saturé (valve d'expansion)

$$h_3 = h_4$$

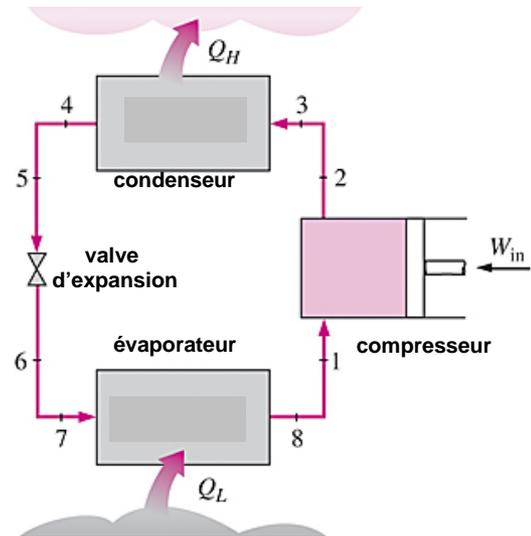
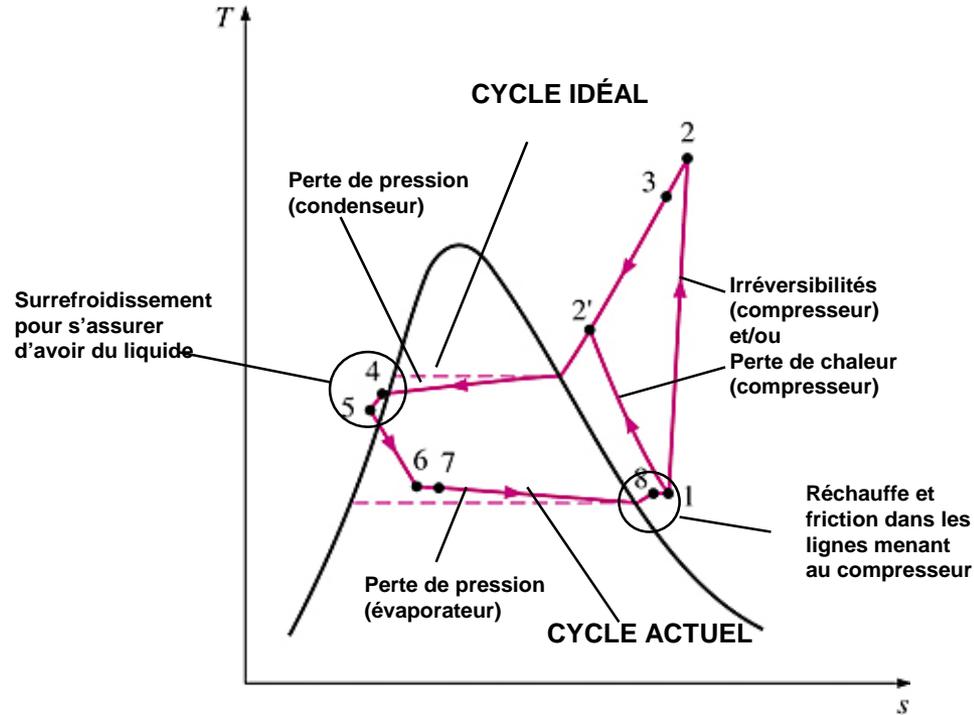
Évolution 4 → 1: absorption de chaleur à pression constante jusqu'à la vapeur saturée (évaporateur)

$$q_L = h_1 - h_4$$

Coefficients de performance: $COP_R = \frac{q_L}{w_{net,in}} = \frac{h_1 - h_4}{h_2 - h_1}$ $COP_{PT} = \frac{q_H}{w_{net,in}} = \frac{h_2 - h_3}{h_2 - h_1}$

c) Le cycle de réfrigération à vapeur actuel (non idéal)

Irréversibilités communes: friction fluïdique et perte de chaleur



exemple 2 (en classe): pompe thermique

Où on en est

- I) Introduction: définition et utilité de la thermodynamique
- II) Notions de base et définitions
- III) 1^{er} principe de la thermodynamique (systèmes fermés)
- IV) Propriétés des corps purs, simples et compressibles
- V) 1^{er} principe de la thermodynamique (systèmes ouverts)
- VI) 2^{ème} principe de la thermodynamique
- VII) Entropie

VIII) Cycles thermodynamiques communs

- *Le cycle classique de Rankine*

- *Les cycles de réfrigération*

heures 30,31  - **Les cycles pour les moteurs à combustion interne (Otto, Diesel)**

- *Les cycles pour turbines à gaz (Brayton)*

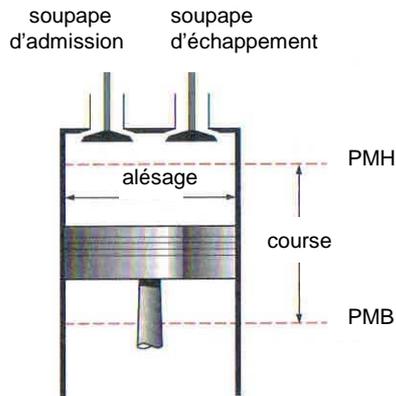
- IX) Mélanges non réactifs

3) Cycles de moteurs à combustion interne

a) Introduction

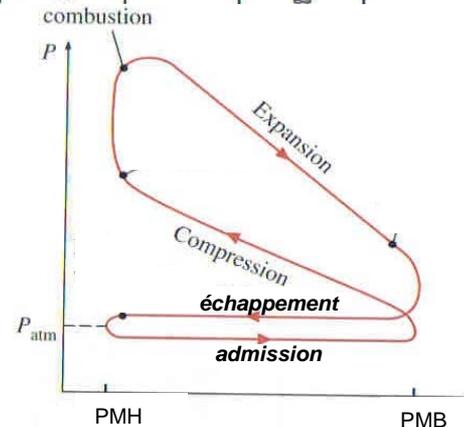
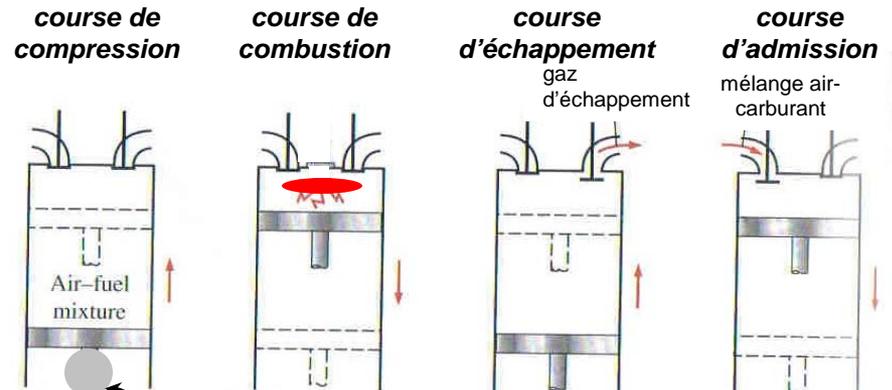
Moteur avec piston(s) et cylindre (s) pour générer de la puissance mécanique par combustion d'un carburant à l'intérieur des frontières du système. Cycles mécaniques et non-thermodynamiques, mais qui peuvent être modélisés avec des cycles thermodynamiques

Moteur à quatre temps (2 tours par cycle)



taux de compression: $r \equiv \frac{V_{PMB}}{V_{PMH}}$

Pression moyenne effective: $PME \equiv \frac{W_{out}}{(V_{PMB} - V_{PMH})}$

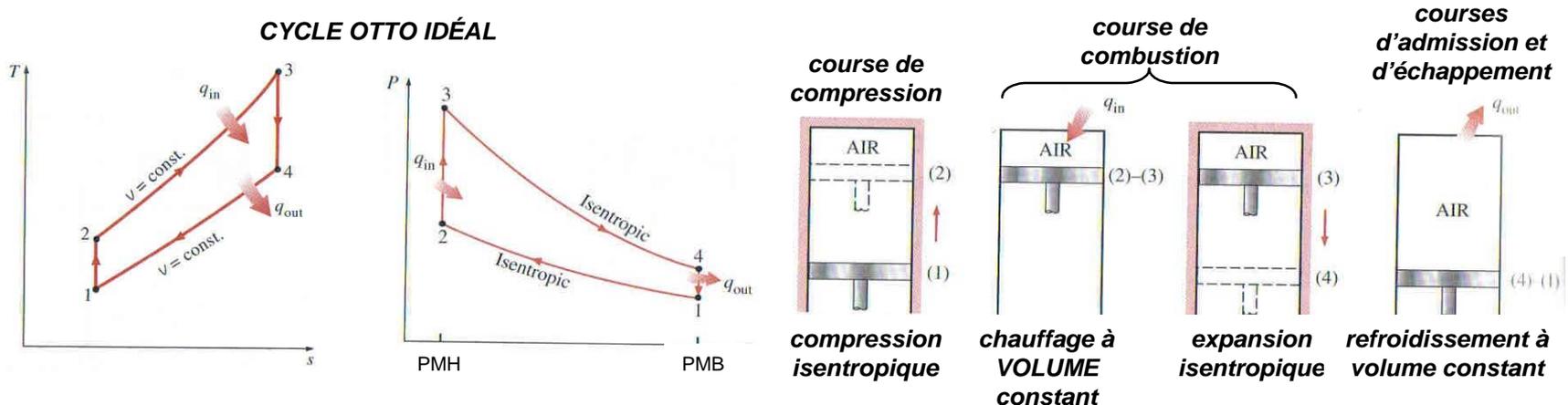


b) Suppositions pour modélisation thermodynamique

- suppositions d'air standard
 suppositions d'air froid standard
- i) fluide actif est de l'air (composé principalement d'azote, non réactif) agissant comme un gaz parfait
 - ii) toutes les évolutions du cycle modélisé sont intérieurement réversibles
 - iii) la combustion peut être remplacée par un transfert de chaleur d'une source externe
 - iv) l'échappement peut être remplacée par un rejet de chaleur ramenant le gaz à son état initial
 - v) les chaleurs massiques (C_p et C_v) de l'air sont constantes, aux valeurs à 25°C

c) Cycle Otto

Cycle thermodynamique idéalisé pour moteurs à allumage par étincelle.



c) Cycle Otto (cont.)

Bilan d'énergie pour système fermé (gaz dans cylindre) donne:

$$q_{in} = u_3 - u_2 = c_v(T_3 - T_2)$$

$$q_{out} = u_4 - u_1 = c_v(T_4 - T_1)$$

$$\eta_{th,Otto} = \frac{W_{net}}{q_{in}} = \frac{q_{in} - q_{out}}{q_{in}} = 1 - \frac{q_{out}}{q_{in}} = 1 - \frac{T_4 - T_1}{T_3 - T_2} = 1 - \frac{T_1(T_4/T_1 - 1)}{T_2(T_3/T_2 - 1)}$$

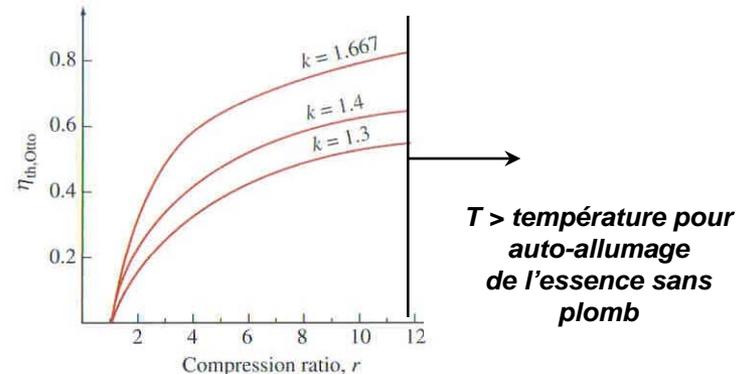
notons que 1-2 et 3-4 sont des évolutions isentropiques de gaz parfait
($Pv^k = const.$; $Tv^{k-1} = const$) et que $v_1=v_4$ et $v_2=v_3$:

$$\frac{T_1}{T_2} = \left(\frac{v_2}{v_1}\right)^{k-1} = \left(\frac{v_3}{v_4}\right)^{k-1} = \frac{T_4}{T_3}$$

mettant cette expression pour obtenir le rendement en terme du taux de compression ($r = v_1/v_2$) donne:

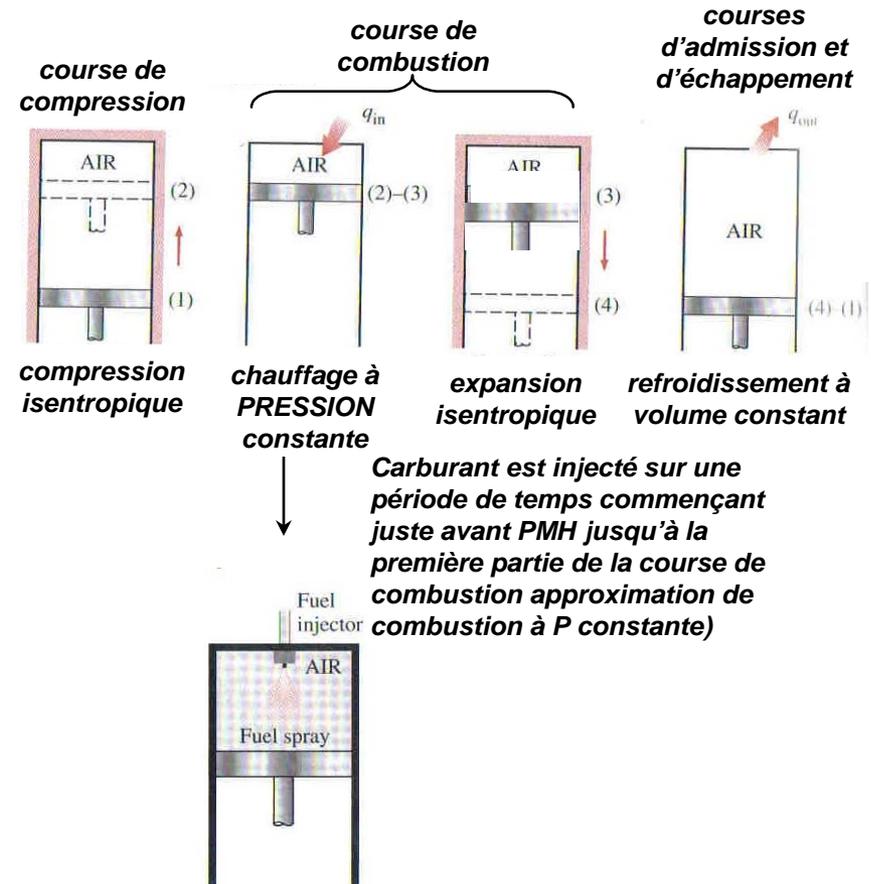
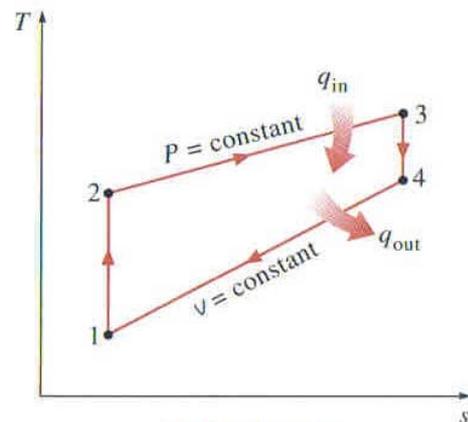
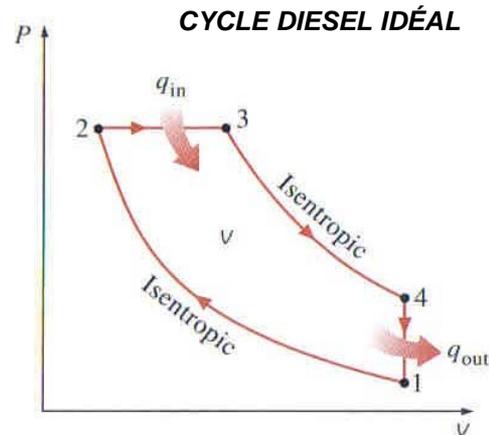
$$\eta_{th,Otto} = 1 - \frac{1}{r^{k-1}}$$

exemple (à lire): CB&L ex. 9.2, p.431
(p.422 dans 1^{ère} éd.)



d) Cycle Diesel

Cycle thermodynamique idéalisée pour moteurs à auto-allumage (par compression jusqu'au-dessus de la température d'auto-allumage du carburant)



d) Cycle Diesel (cont.)

Bilan d'énergie pour système fermé (gaz dans cylindre) donne:

$$q_{in} = w_{b,out} + u_3 - u_2 = P_2(v_3 - v_2) + u_3 - u_2 = h_3 - h_2 = c_p(T_3 - T_2)$$

$$q_{out} = u_4 - u_1 = c_v(T_4 - T_1)$$

$$\eta_{th,Diesel} = \frac{w_{net}}{q_{in}} = 1 - \frac{q_{out}}{q_{in}} = 1 - \frac{c_v(T_4 - T_1)}{c_p(T_3 - T_2)} = 1 - \frac{T_4 - T_1}{k(T_3 - T_2)} = 1 - \frac{T_1(T_4/T_1 - 1)}{kT_2(T_3/T_2 - 1)}$$

notons que 1-2 et 3-4 sont des évolutions isentropiques de gaz parfait
($Pv^k = const.$; $Tv^{k-1} = const$) et $v_1=v_4$ et $P_2=P_3$:

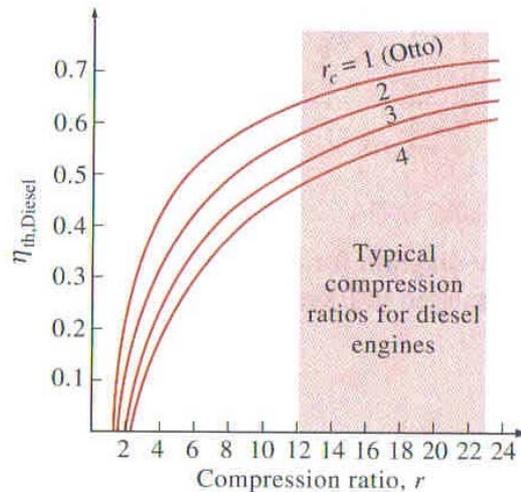
$$\frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{v_1}{v_2}\right)^{k-1}; \left(\frac{v_3}{v_4}\right)^{k-1} = \frac{T_4}{T_3}$$

mettant ces expressions pour obtenir le rendement en terme du taux de compression ($r = v_1/v_2$) et du **rapport d'injection** ($r_c = v_3/v_2$) donne:

$$\eta_{th,Diesel} = 1 - \frac{1}{r^{k-1}} \underbrace{\left[\frac{r_c^k - 1}{k(r_c - 1)} \right]}_{>1} \longrightarrow \eta_{th,Diesel} < \eta_{th,Otto}$$

mais $r_{diesel} > r_{Otto}$
 ↑
pour même r

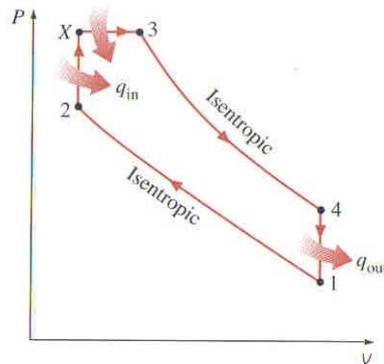
d) Cycle Diesel (cont.)



exemple 3 (en classe): cycle de Diesel

e) Cycle mixte

Combinaison des cycles Otto et Diesel pour une modélisation plus réaliste des moteurs à combustion interne, dont les cycles Otto et Diesel seraient des cas spéciaux du nouveau modèle



Où on en est

- I) Introduction: définition et utilité de la thermodynamique
- II) Notions de base et définitions
- III) 1^{er} principe de la thermodynamique (systèmes fermés)
- IV) Propriétés des corps purs, simples et compressibles
- V) 1^{er} principe de la thermodynamique (systèmes ouverts)
- VI) 2^{ème} principe de la thermodynamique
- VII) Entropie
- VIII) *Cycles thermodynamiques communs***
 - *Le cycle classique de Rankine*
 - *Les cycles de réfrigération*
 - *Les cycles pour les moteurs à combustion interne (Otto, Diesel)*
 - ***Les cycles pour turbines à gaz (Brayton)***
- IX) Mélanges non réactifs

heures 32,33

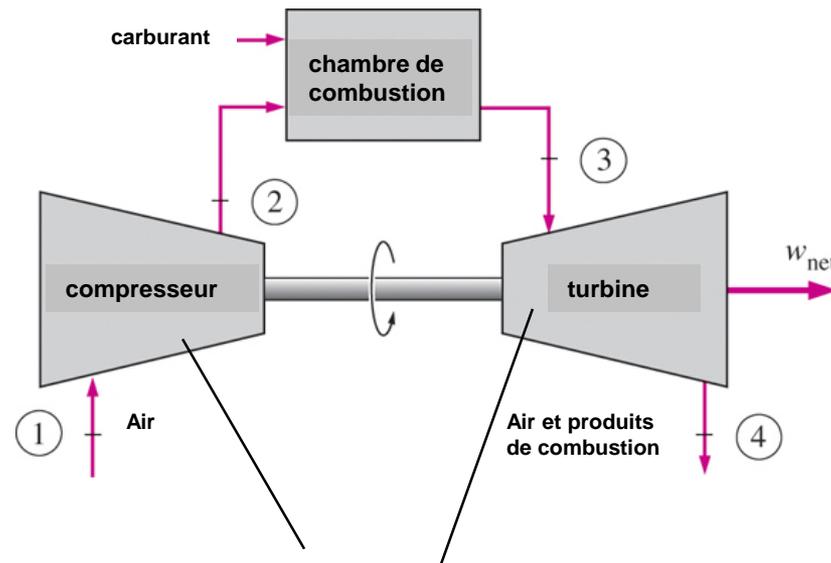


VIII) Les Cycles Thermodynamiques Communs (cont.)

3) Cycles pour turbines à gaz

a) Turbines à gaz

Moteur à combustion interne à écoulement continu avec haute densité de puissance (puissance générée par unité de poids du moteur) généralement utilisé en propulsion aéronautique et maritime et dans la génération d'énergie (électricité)

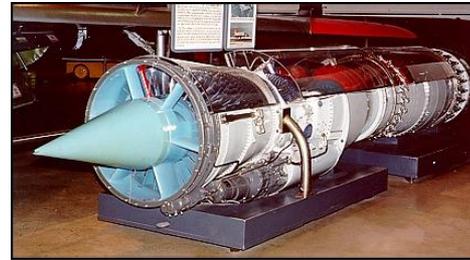
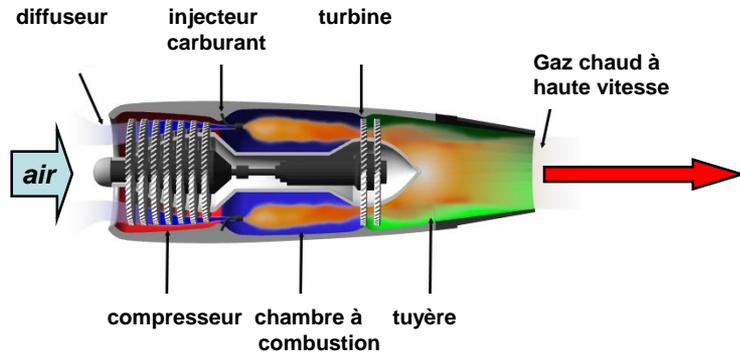


Turbomachines: type axial ou radial

a) Turbines à gaz (cont.)

Types de turbines à gaz et applications

i) Turboréacteur



Moteur J57 pour Boeing B52



- $W_{out,turbine} = W_{in,compresseur} \rightarrow W_{net,out} = 0$: l'énergie restante est convertie en énergie cinétique du gaz avec la tuyère, pour ainsi donner de la poussée (et donc du travail mécanique sur l'avion)

poussée (F): $F = (\dot{m}V)_{out} - (\dot{m}V)_{in}$

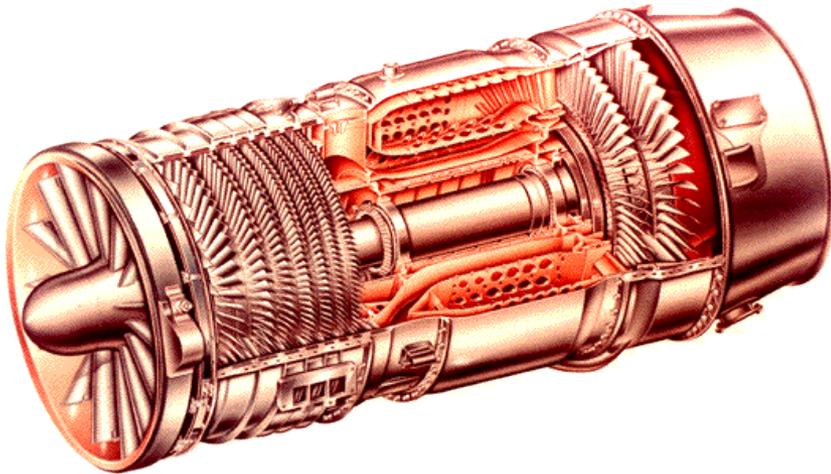
$$(\dot{m}_{gas,out} = \dot{m}_{air,in} + \dot{m}_{carburant} \rightarrow \dot{m}_{carburant} \ll \dot{m}_{air,in} \rightarrow \dot{m}_{gas,out} \cong \dot{m}_{air,in} = \dot{m}_{gas,out} \equiv \dot{m})$$

$$F \cong \dot{m}(V_{out} - V_{in})$$

puissance: $\dot{W}_{poussée} = F \cdot V_{avion}$

Turboréacteurs

General Electric J85

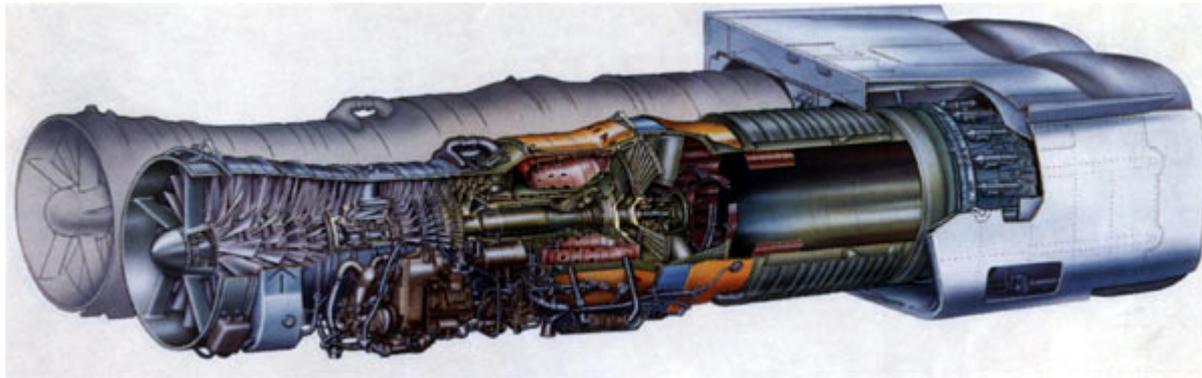
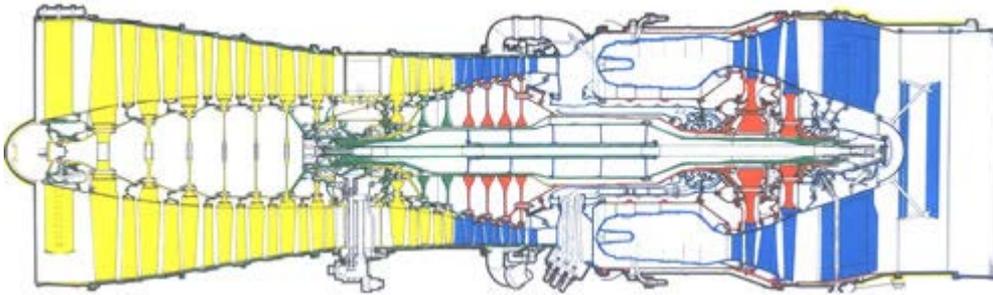


(équiptent la famille de chasseurs F-5)

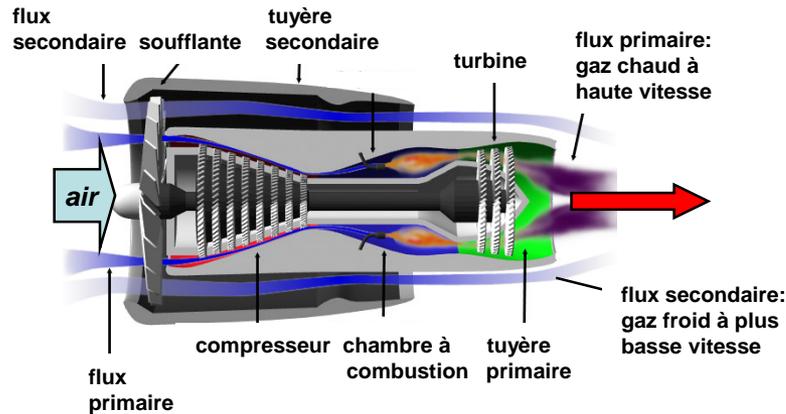


Turboréacteurs

**Rolls Royce-SNECMA Olympus
(équipent le concorde)**



ii) Turbosoufflante ou turboréacteur à double flux

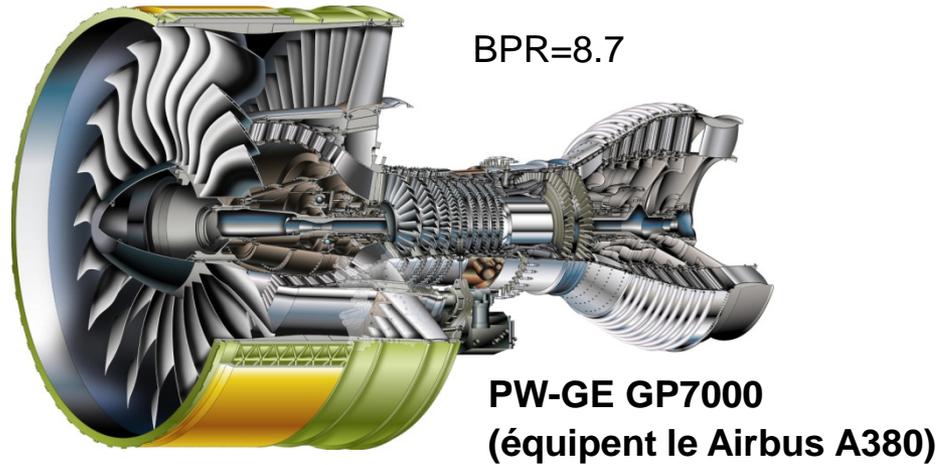


Moteur Pratt & Whitney Canada PW307 pour Dassault Falcon 7X

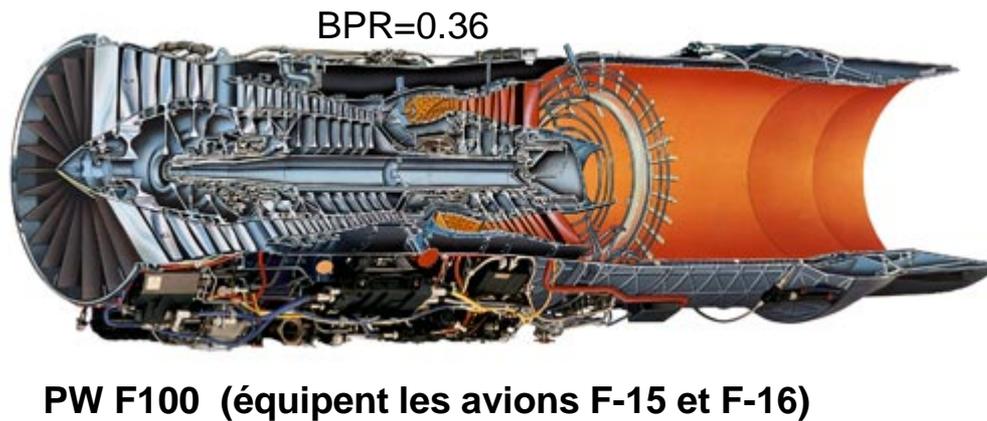
- équipe tous les avions à réaction modernes
- $W_{out,turbine} = W_{in,compresseur} + W_{in,soufflante}$, l'énergie restante est convertie en énergie cinétique du gaz des deux flux avec les tuyères, pour ainsi donner de la poussée
- Taux de dilution (BPR):
$$BPR = \frac{\dot{m}_{flux,secondaire}}{\dot{m}_{flux,primaire}}$$
- Avantages par rapport au turboréacteur:
 - Plus grande poussée pour la même puissance (plus de poussée de la part d'une large masse d'air à basse vitesse, qu'une petite masse d'air à haute vitesse) (poussée augmente avec BPR)
 - Moins bruyante: flux primaire est ralenti par mélange avec flux secondaire

Turbosoufflantes

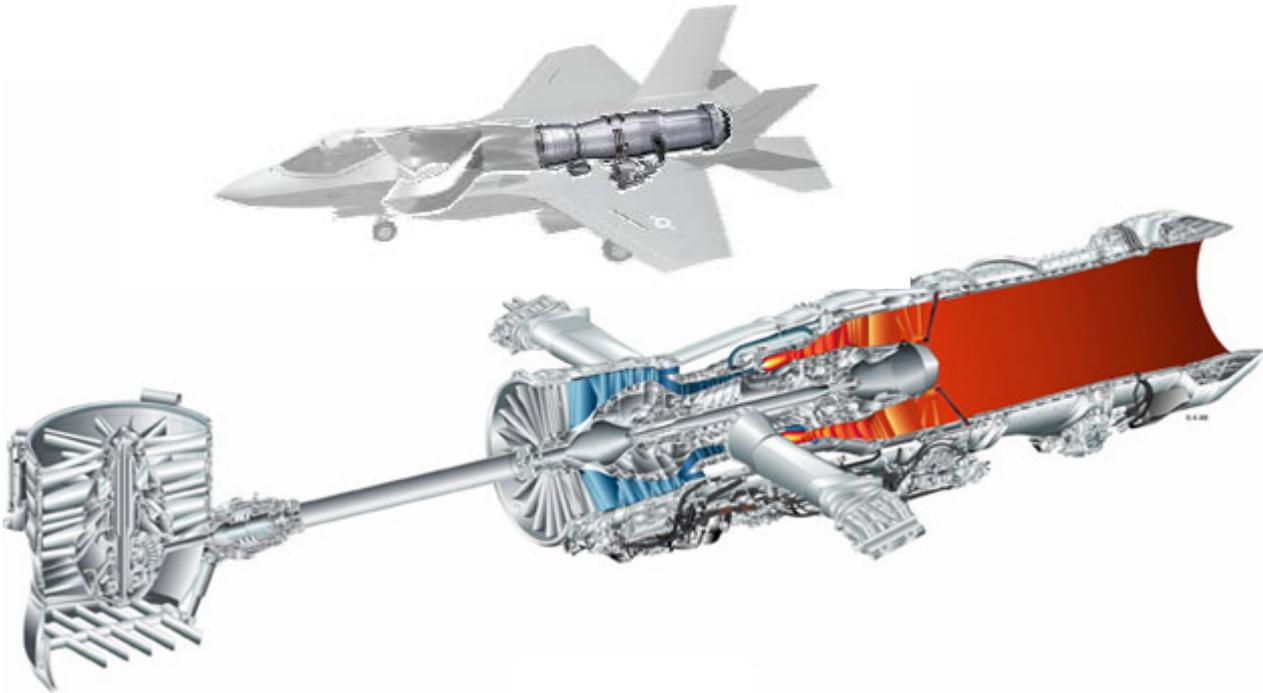
1) Aviation civile (BPR haut)



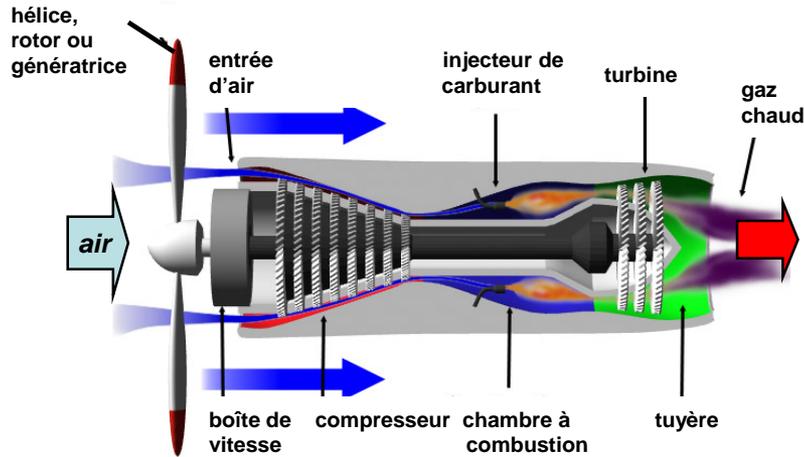
2) Aviation militaire de combat (BPR bas)



PW F135 (équiper les futurs avions F-35)



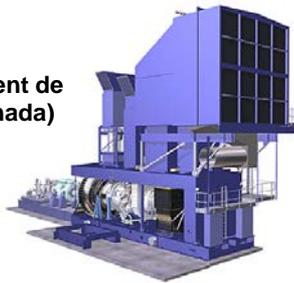
iii) Turbopropulseur et turbomoteur



Moteur Pratt & Whitney Canada PW100 pour Bombardier Dash8 (turbopropulseur) et bateau Skjold (turbomoteur)



Turbine à gaz Trent de Rolls Royce (Canada) pour génération d'électricité



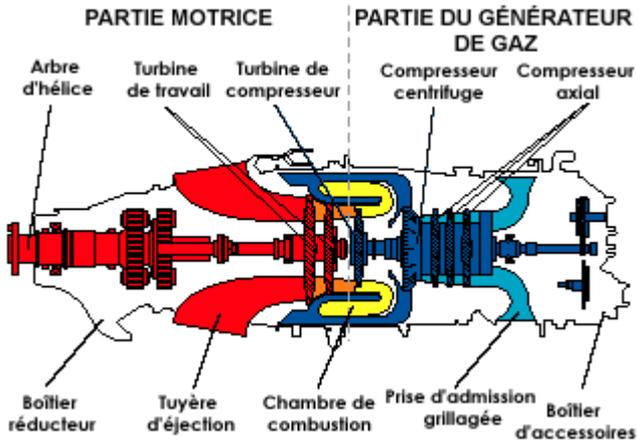
Moteur Pratt & Whitney Canada PW207 (turbomoteur) pour Bell 417



- $W_{out,turbine} = W_{in,compresseur} + W_{out,net}$, le travail mécanique net sortant sert à tourner à une hélice (turbopropulseur), un rotor (hélicoptère) (turbomoteur) ou une génératrice (turbine à gaz pour génération d'électricité). Très peu est convertie en énergie cinétique du gaz sortant
- Avantages par rapport au moteur à piston: densité de puissance beaucoup plus grande (moteur plus léger et petit pour la même puissance)
- Désavantages: perte de puissance avec altitude et préfère opération à vitesse constante

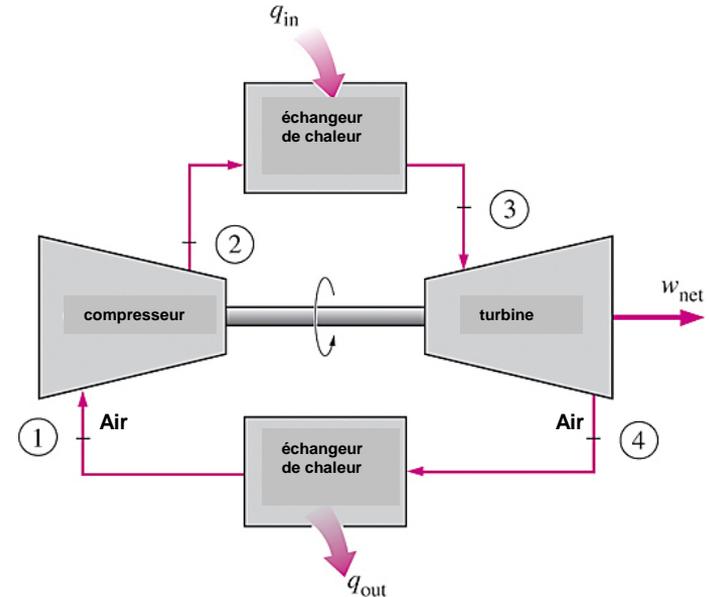
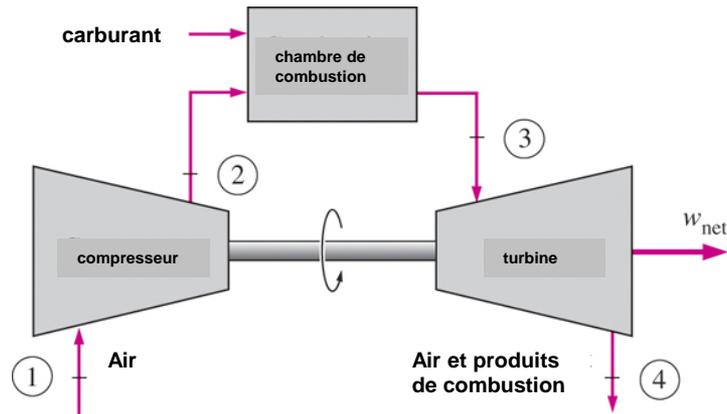
Turbopropulseurs

PWC PT6



b) Le cycle de Brayton

Bien que les turbines à gaz sont des cycles non thermodynamiques, on peut les modéliser avec le cycle thermodynamique idéalisé de Brayton



Turbine à gaz, turbomoteur (vitesse du gaz sortant de la turbine est négligeable)

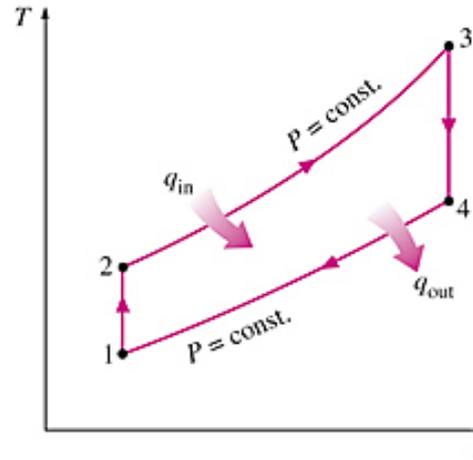
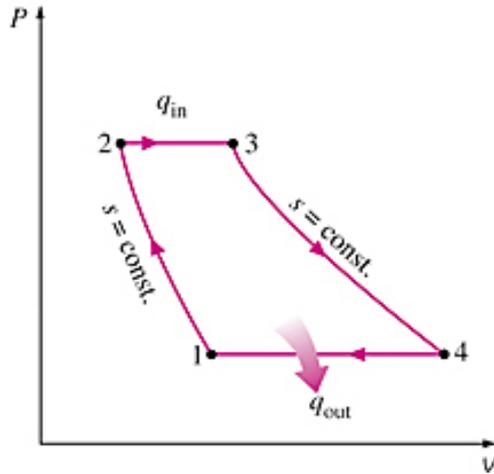
Suppositions pour modélisation thermodynamique (même que pour cycles Otto et Diesel)

- i) fluide actif est l'air, agissant comme un gaz parfait
- ii) évolutions sont intérieurement réversibles
- iii) combustion remplacée par transfert de chaleur d'une source externe
- iv) l'échappement remplacé par un rejet de chaleur ramenant le gaz à son état initial
- v) les chaleurs massiques (C_p et C_v) de l'air sont constantes, aux valeurs à 25°C

Suppositions
d'air standard

Suppositions
d'air froid
standard

b) Le cycle de Brayton (cont.)



Aucune irréversibilité interne

Évolution 1 → 2: compression isentropique de l'air (compresseur)

Évolution 2 → 3: addition de chaleur à pression constante (échangeur de chaleur)

Évolution 3 → 4: expansion isentropique *complète* (*vitesse de sortie négligeable*) de l'air (turbine)

Évolution 4 → 1: rejet de chaleur à pression constante (échangeur de chaleur)

Bilan d'énergie pour système ouvert sur les composants donne:

$$q_{in} = h_3 - h_2 = c_p (T_3 - T_2)$$

$$q_{out} = h_4 - h_1 = c_p (T_4 - T_1)$$

$$\eta_{th,Brayton} = \frac{W_{net}}{q_{in}} = 1 - \frac{q_{out}}{q_{in}} = 1 - \frac{c_p (T_4 - T_1)}{c_p (T_3 - T_2)} = 1 - \frac{T_4 - T_1}{T_3 - T_2} = 1 - \frac{T_1 (T_4 / T_1 - 1)}{T_2 (T_3 / T_2 - 1)}$$

b) Cycle de Brayton (cont.)

$$\eta_{th,Brayton} = 1 - \frac{T_1(T_4/T_1 - 1)}{T_2(T_3/T_2 - 1)}$$

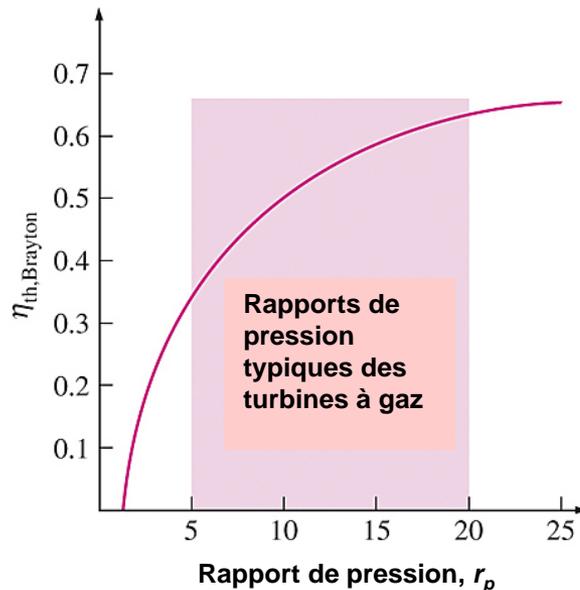
notons que 1-2 et 3-4 sont des évolutions isentropiques de gaz parfait

($Pv^k = const. \rightarrow \frac{T}{P^{\frac{k-1}{k}}} = const.$) et $P_2=P_3$ et $P_1=P_4$:

$$\frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{\frac{k-1}{k}} = \left(\frac{P_3}{P_4} \right)^{\frac{k-1}{k}} = \frac{T_3}{T_4}$$

mettant ces expressions pour obtenir le rendement en terme du rapport de pression ($r_p = P_2/P_1$) donne:

$$\eta_{th,Brayton} = 1 - \frac{1}{r_p^{\frac{k-1}{k}}}$$



b) Cycle de Brayton (cont.)

Notes:

- rendement du cycle Brayton augmente avec r_c et k
- travail du cycle Brayton en terme de r_c et le rapport de température maximal (T_3/T_1):

$$W_{net,Brayton} = q_{in} - q_{out} = c_p(T_3 - T_2) - c_p(T_4 - T_1) = c_p T_1 \left[\frac{T_3}{T_1} - \frac{T_2}{T_1} - \frac{T_4}{T_1} + 1 \right]$$

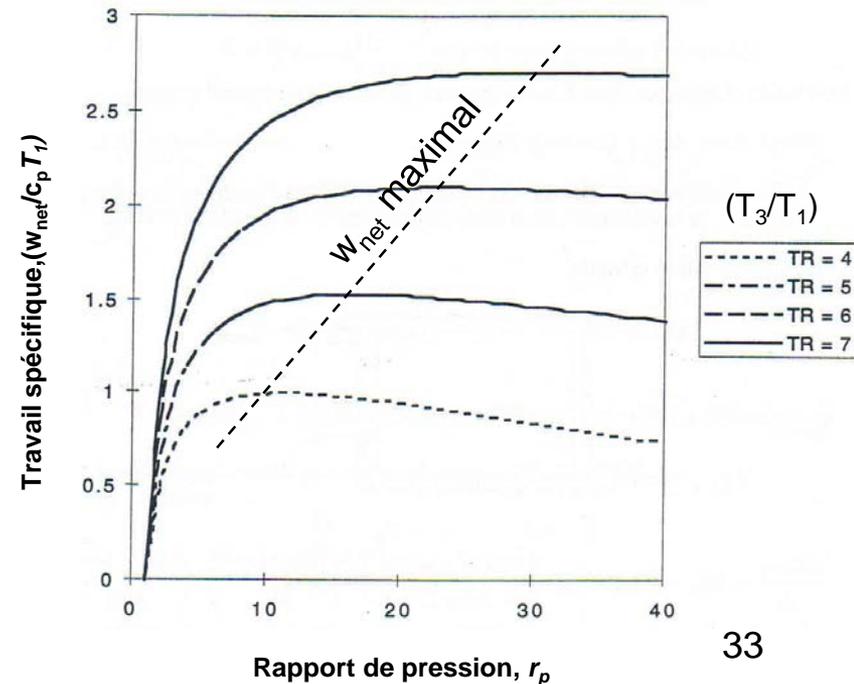
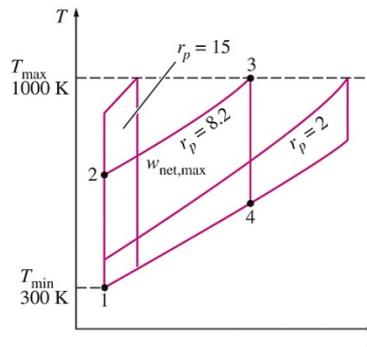
$$\Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{\frac{k-1}{k}} = \left(\frac{P_3}{P_4} \right)^{\frac{k-1}{k}} = \frac{T_3}{T_4}$$

$$W_{net,Brayton} = c_p T_1 \left[\frac{T_3}{T_1} - \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{\frac{k-1}{k}} - \frac{T_3}{T_2} + 1 \right] = c_p T_1 \left[\frac{T_3}{T_1} - \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{\frac{k-1}{k}} - \frac{T_3}{T_1} \frac{T_1}{T_2} + 1 \right]$$

$$W_{net,Brayton} = c_p T_1 \left[\frac{T_3}{T_1} - \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{\frac{k-1}{k}} - \frac{T_3}{T_1} \left(\frac{P_2}{P_1} \right)^{-\frac{k-1}{k}} + 1 \right]$$

$$W_{net,Brayton} = c_p T_1 \left[\left(\frac{T_3}{T_1} \right) - r_p^{\frac{k-1}{k}} - \left(\frac{T_3}{T_1} \right) r_p^{-\frac{(k-1)}{k}} + 1 \right]$$

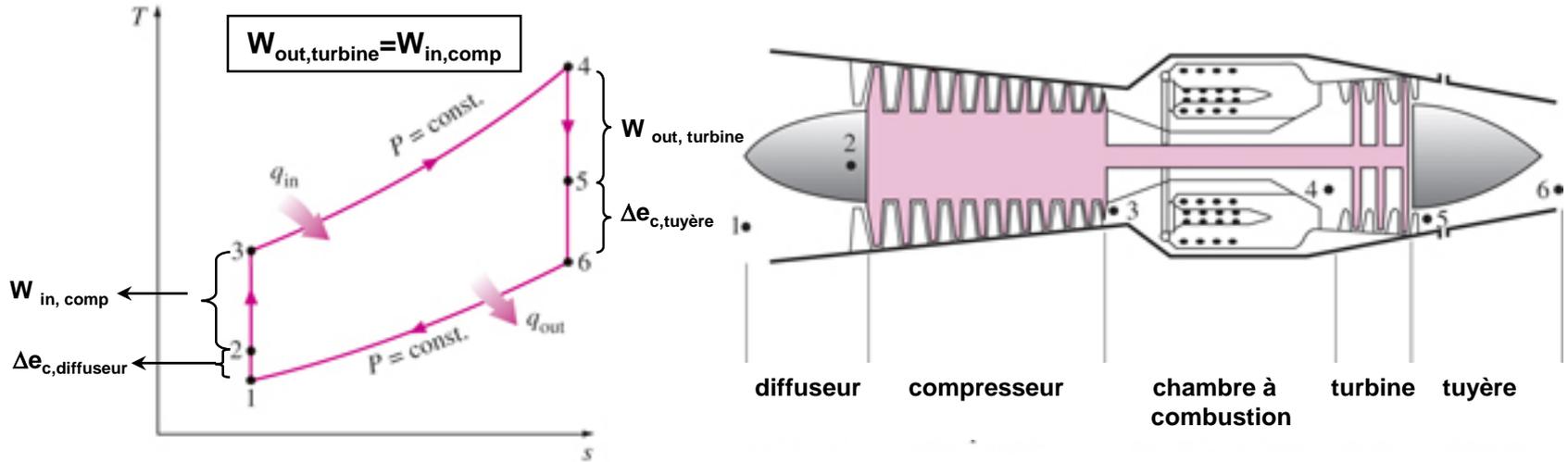
- $W_{net} \uparrow$ avec T_3/T_1
- pour un T_3/T_1 donné, il existe un r_c pour W_{net} maximal et ce r_c augmente avec T_3/T_1



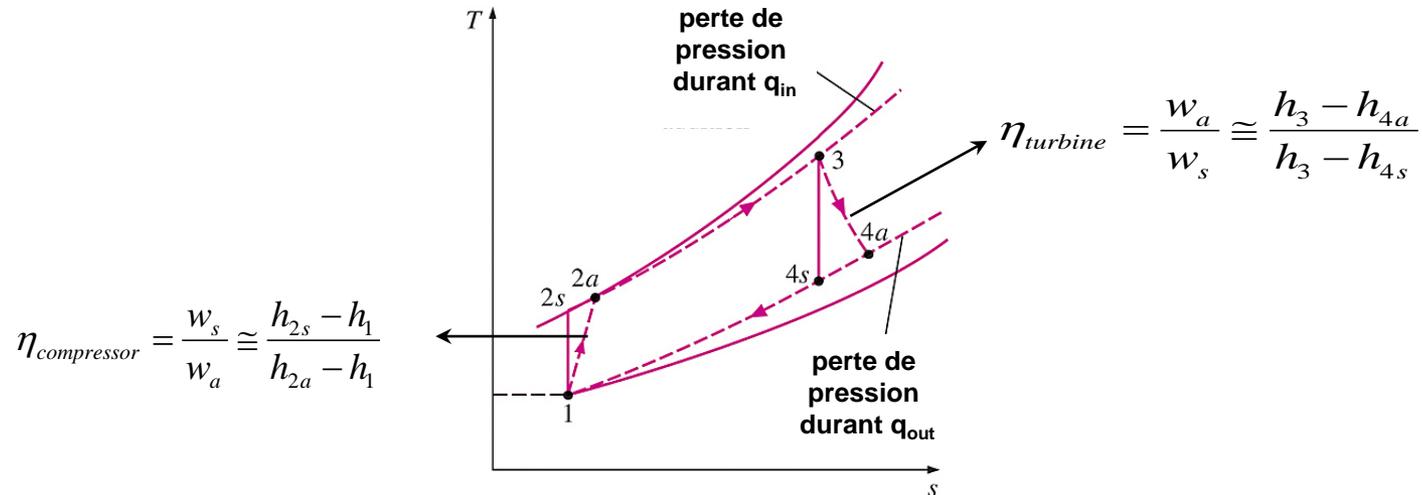
b) Cycle de Brayton (cont.)

Notes (cont.):

- cycle idéal pour turboréacteur (modification du cycle Brayton)



- effet des irréversibilités sur le cycle Brayton (cycle actuel)



b) Cycle de Brayton (cont.)

Notes (cont.):

- définition du rapport de travail:
$$r_{bw} = \frac{W_{compresseur}}{W_{turbine}} \cong \frac{h_2 - h_1}{h_3 - h_4}$$

beaucoup plus grand que pour cycle de Rankine car on comprime un gaz au lieu d'un liquide: $v_{gaz} \gg v_{liquide}$, donc le travail vdP du compresseur est plus grand

- stratégies pour augmenter le rendement des turbines à gaz:

- i) augmenter la température maximale (entrée de la turbine)
- ii) réduire les irréversibilités dans les composantes
- iii) modifier le cycle de Brayton (refroidissement intermédiaire, réchauffe, régénération)

en général,

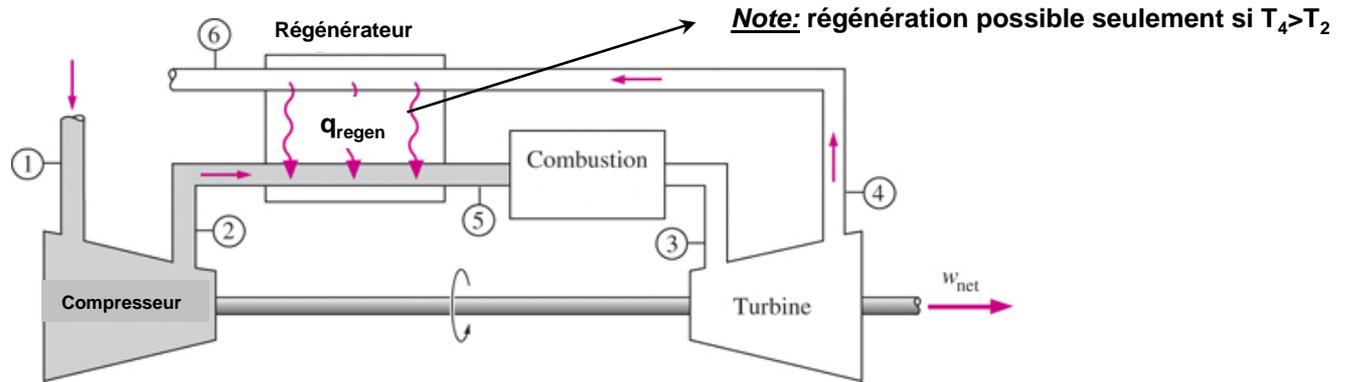
propulsion: on choisit (i) et (ii) car la minimisation du poids est une priorité

génération d'électricité: le poids est moins important que le rendement, on peut choisir (iii)

exemple (à lire): CB&L ex. 9.6, p.445 (p.434 dans 1^{ère} éd.)

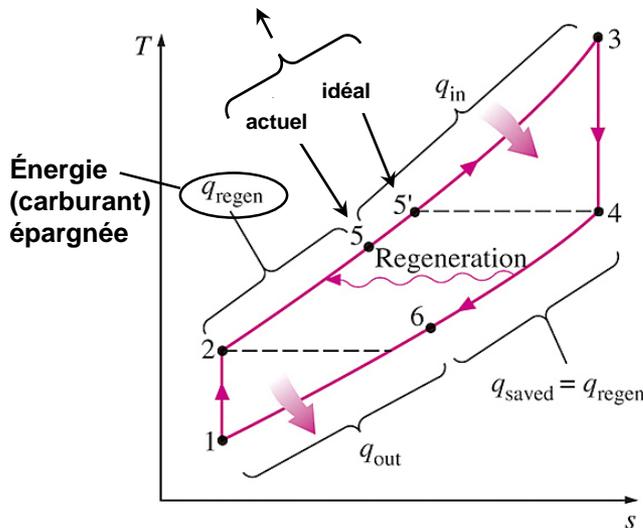
c) Cycle de Brayton avec régénération

Méthode d'augmentation du rendement du cycle Brayton en récupérant une partie de q_{out} par rechauffe du gaz sortant du compresseur avec le gaz chaud sortant de la turbine:



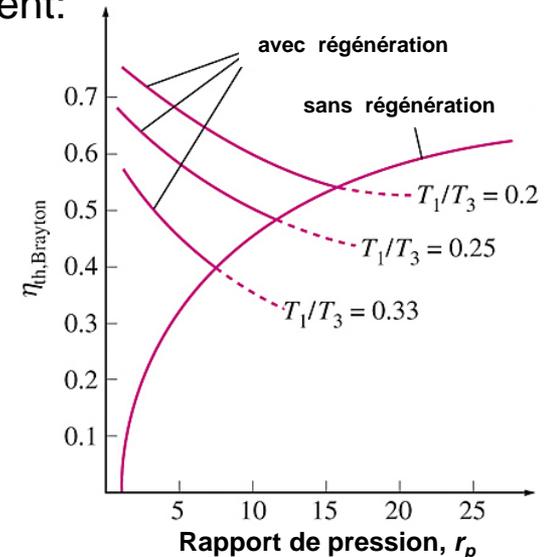
efficacité de régénération:

$$\varepsilon = \frac{q_{regen,act}}{q_{regen,max}} = \frac{h_5 - h_2}{h_4 - h_2}$$



Avec *suppositions d'air froid standard* et $\varepsilon = 1.0$, les bilans d'énergie donnent:

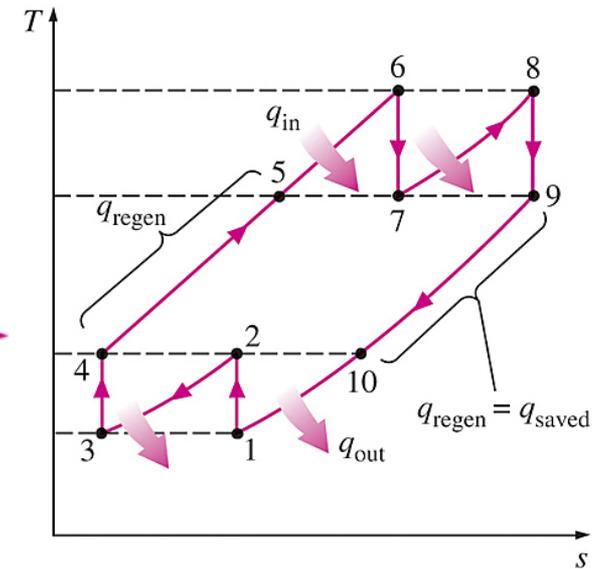
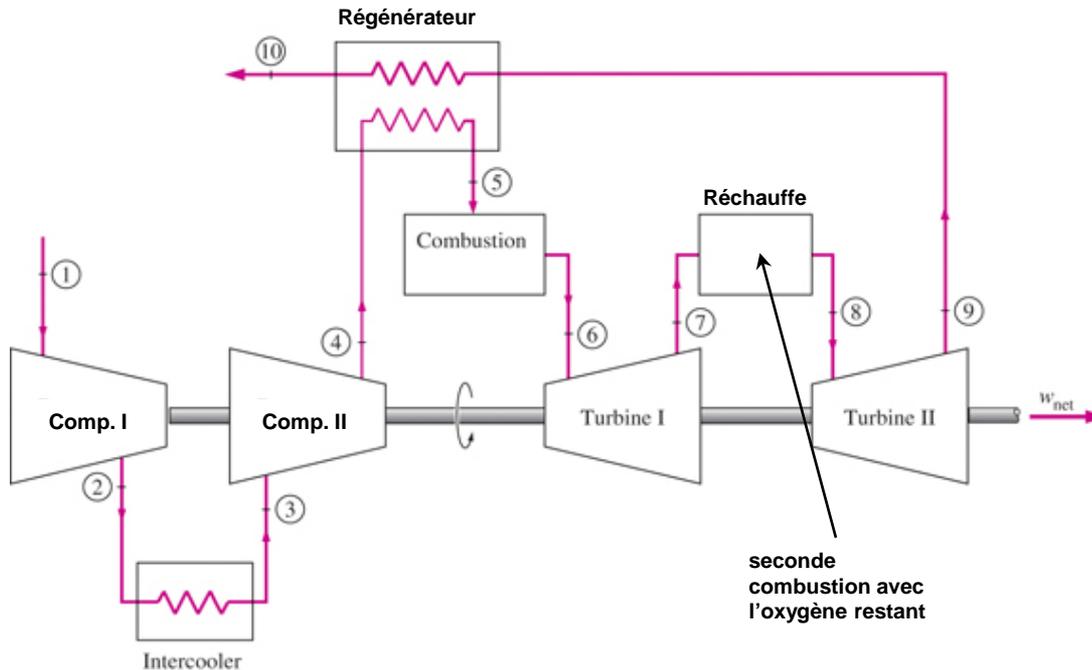
$$\eta_{th,regen} = 1 - \left(\frac{T_1}{T_3} \right) r_p^{\frac{k-1}{k}}$$



d) Cycle de Brayton avec refroidissement intermédiaire, réchauffe et régénération

Augmentation du rendement du cycle Brayton par:

- refroidissement du gaz dans le compresseur (minimiser v_{gaz} , donc le travail vdP du compresseur)
- réchauffe du gaz dans la turbine (maximiser v_{gaz} , donc le travail vdP de la turbine)
- régénération (récupération d'une partie de q_{out})



- Notes:
- sans régénération, rendement \downarrow au lieu de \uparrow car on doit transférer plus de chaleur (carburant) entre (4) et (6) pour compenser le refroidissement entre (2) et (3)
 - pour deux étapes de compression et d'expansion, performance optimale pour rapports de pression égaux entre les étapes

exemple 4 (en classe): Cycle Brayton avec régénération et réchauffe