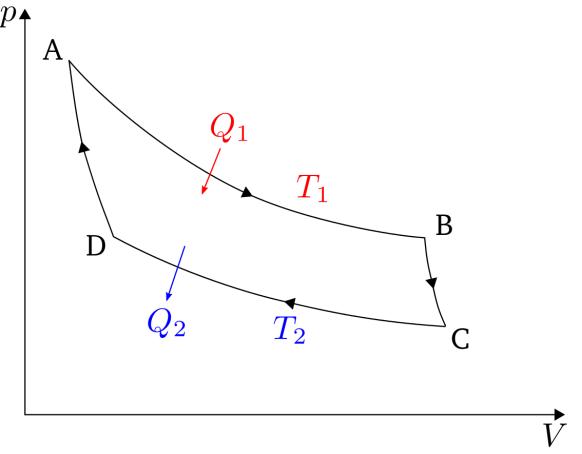
# LP 14 : Machines thermiques réelles

# Prérequis :

- 1<sup>er</sup> et 2<sup>nd</sup> principe appliqué à un système fermé
- 1<sup>er</sup> principe industriel pour un écoulement permanent
- Loi de Laplace :  $PV^{\gamma} = cst$
- Détente de Joule Thomson
- Notions de bases concernant les machines thermiques :
  - Définition d'une machine thermique
  - Cycle idéal de Carnot, théorème de Carnot
  - Lien entre le diagramme de Clapeyron et le travail reçu par le fluide
  - Définition d'un cycle moteur, récepteur, pompe à chaleur, machine frigorifique
  - Définition du rendement et efficacité
- Transitions de phases (liquide/gazeux):

# Introduction



# Cycle de Carnot (moteur) dans le diagramme de Clapeyron :

- AB : détente isotherme ;
- BC : détente adiabatique ;
- CD : compression isotherme ;
- DA: compression adiabatique.

- Rendement du moteur de Carnot :

$$\eta_c = 1 - \frac{T_F}{T_c} = \frac{T_c - T_F}{T_c}$$

- Théorème de Carnot :

$$\eta \leq \eta_c$$

# Introduction

#### Problématique de la leçon :

Le cycle de Carnot est une construction purement théorique.

Est-il réalisable en pratique ? Quelles sont ses limites ?

Quelles solutions techniques peuvent être apportées pour réaliser des **machines thermiques réelles** motrices ou réceptrices.

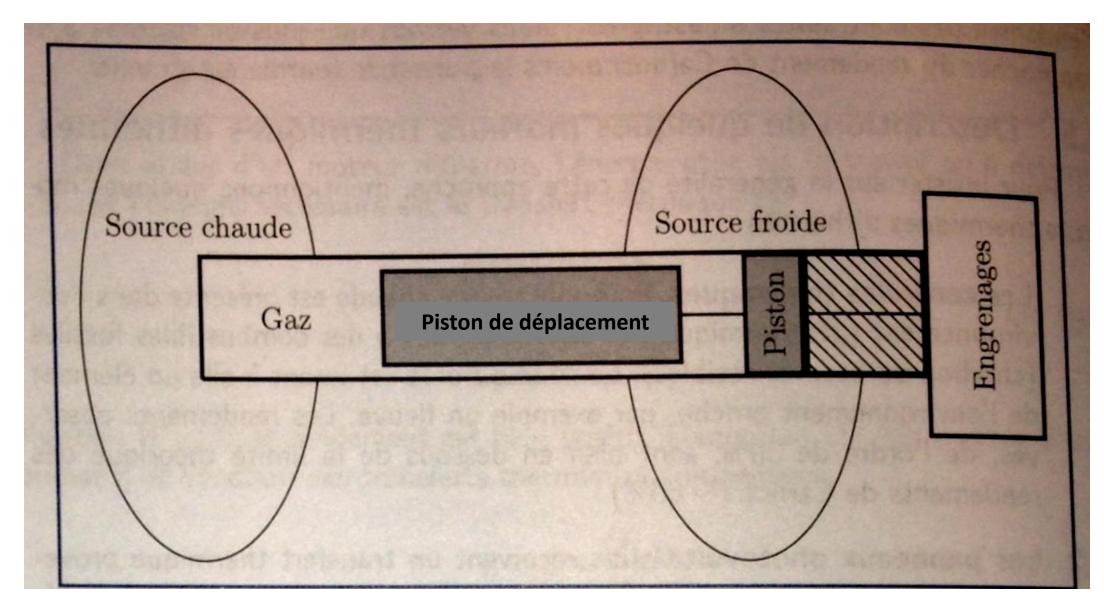
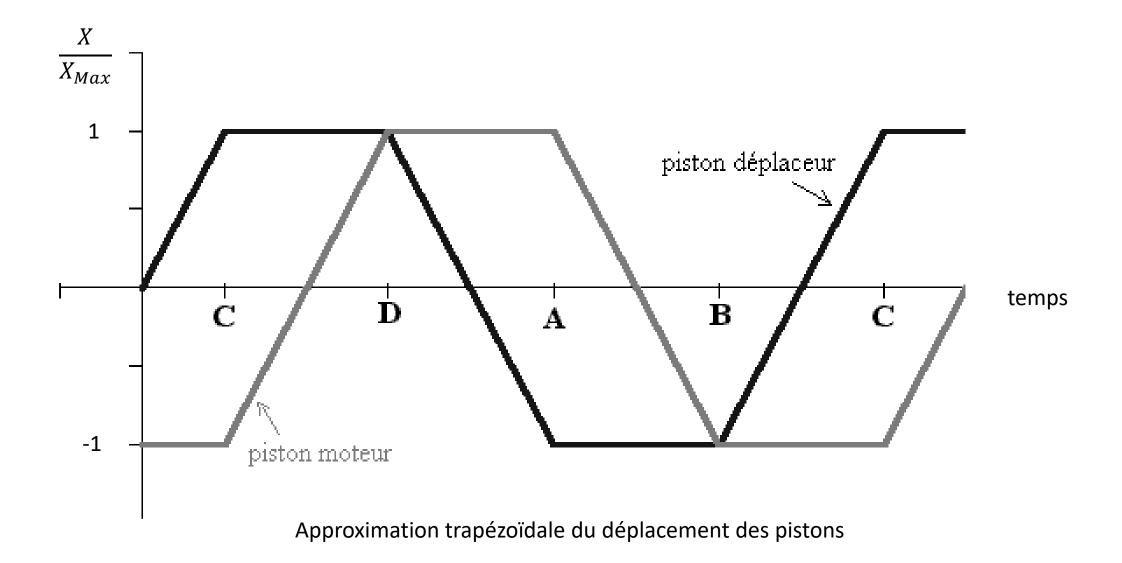
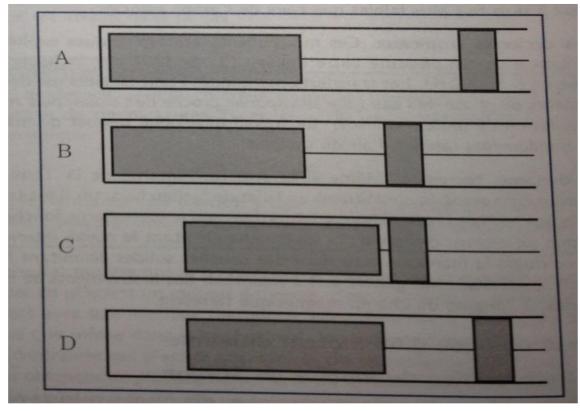


Schéma du moteur de Stirling





Différentes phases d'un cycle de Stirling

## Système $\Sigma$ : Gaz contenu dans le cylindre

 $A \rightarrow B$ : Compression isotherme (T = T<sub>f</sub>)

 $B \rightarrow C$ : Transformation isochore (V =  $V_m$ )

 $C \rightarrow D$ : Détente isotherme (T =  $T_c$ )

 $D \rightarrow A$ : Transformation isochore (V =  $V_M$ )

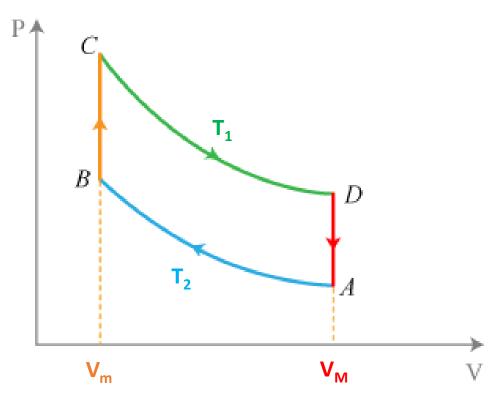
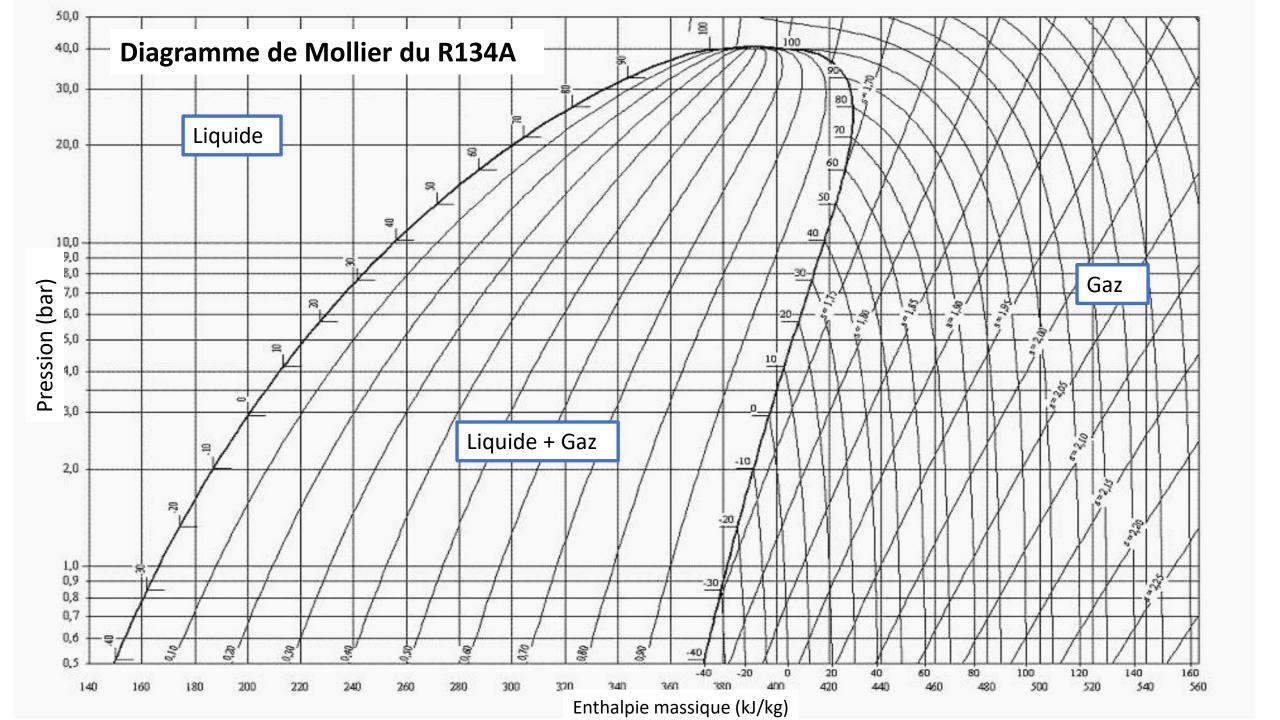
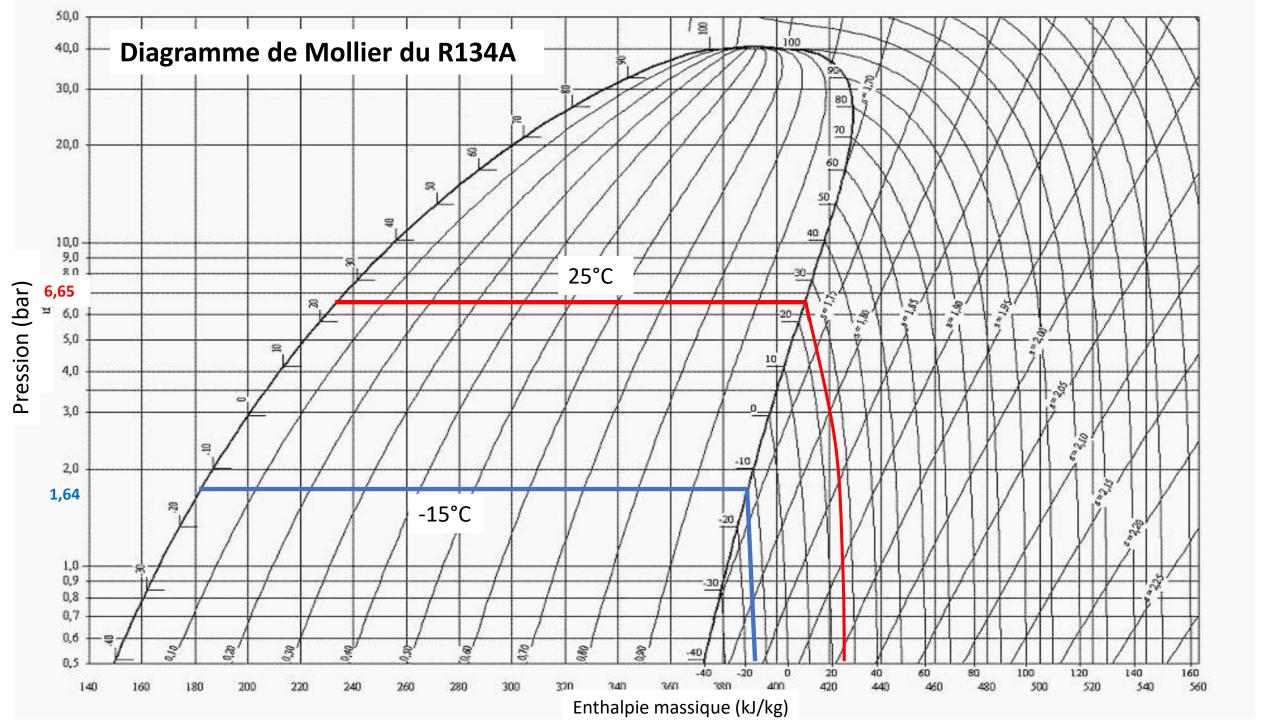
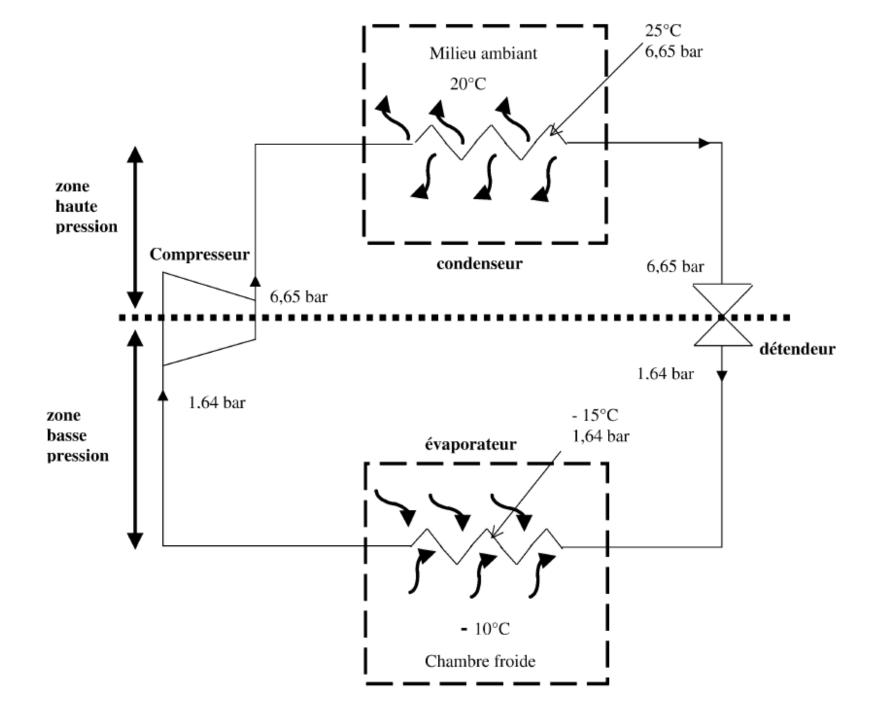
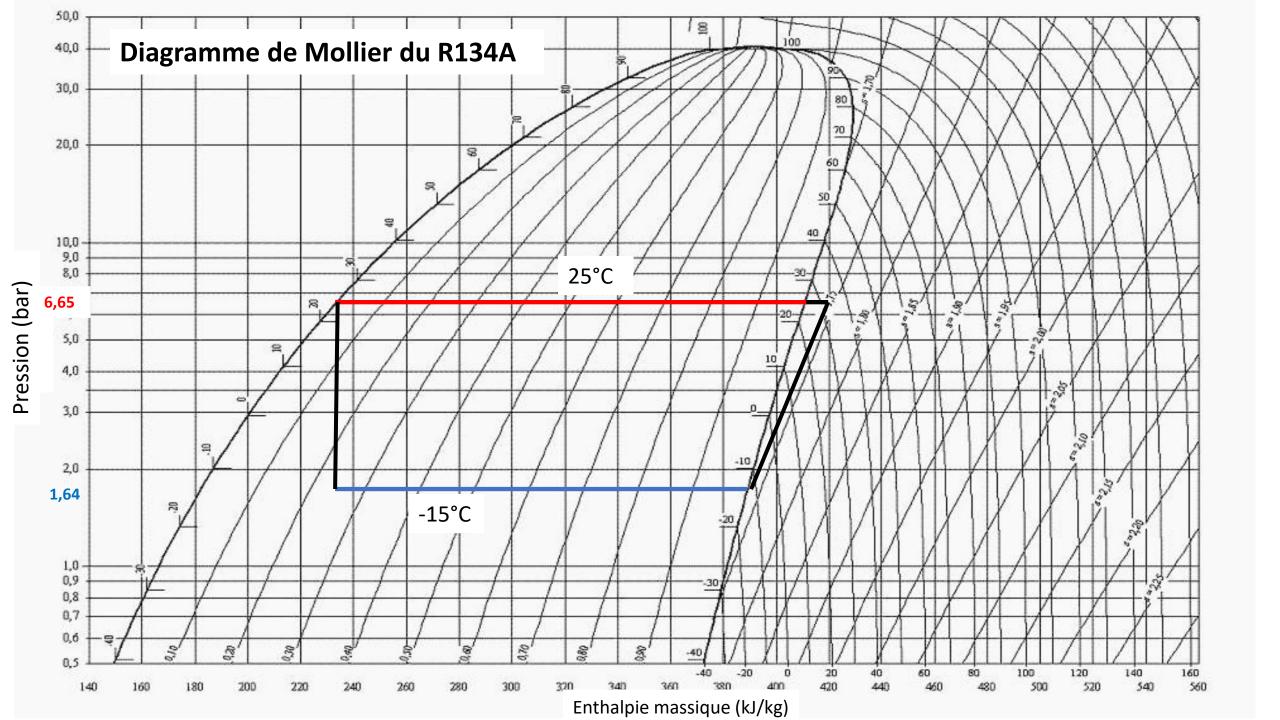


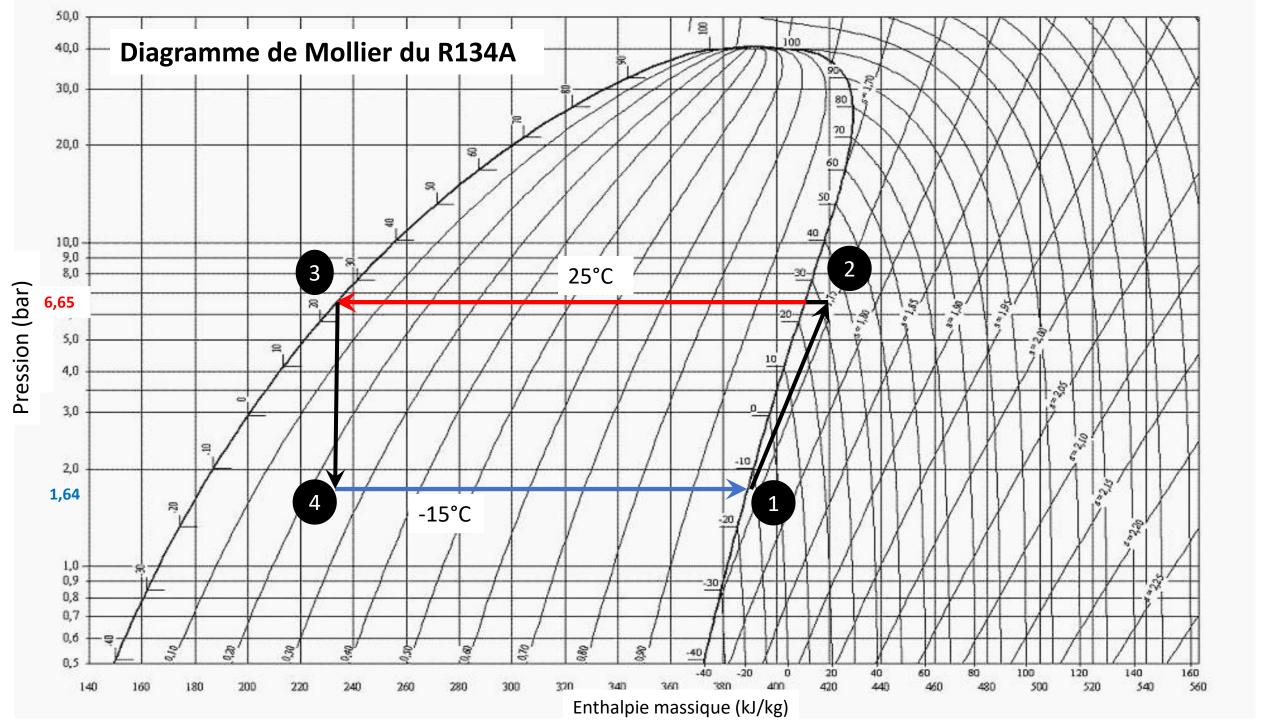
Diagramme de Clapeyron du cycle de Stirling

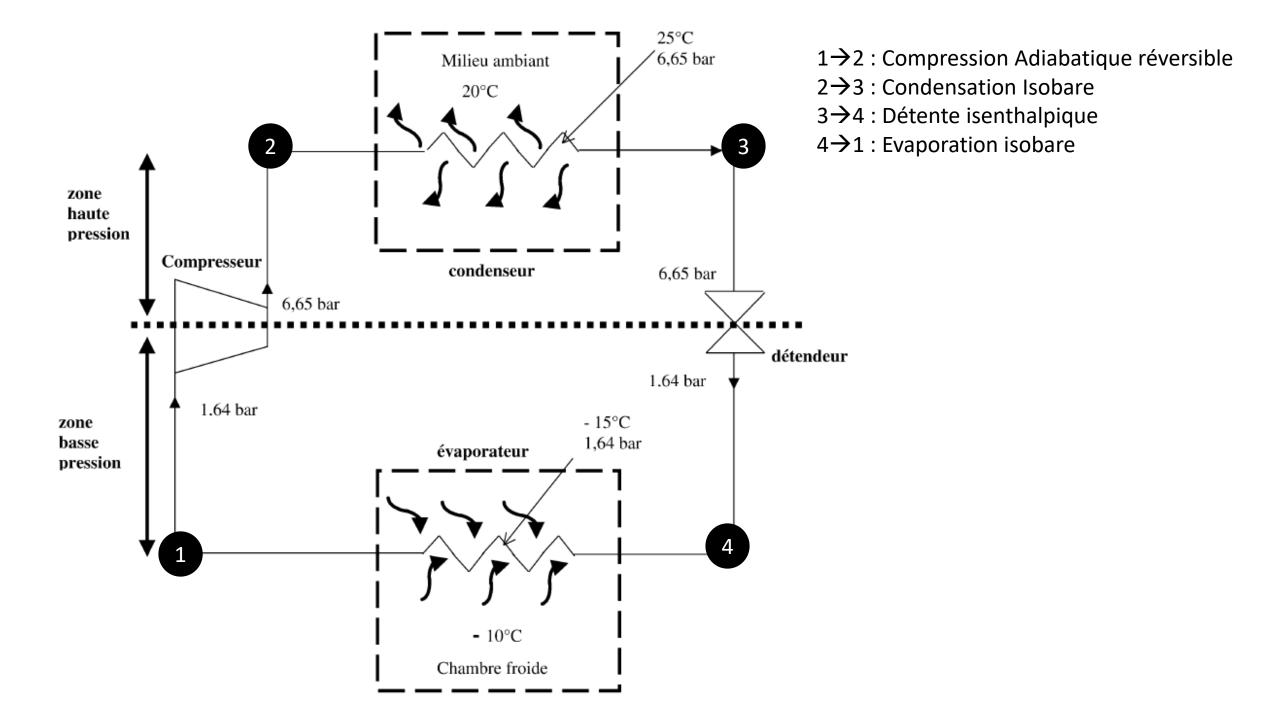


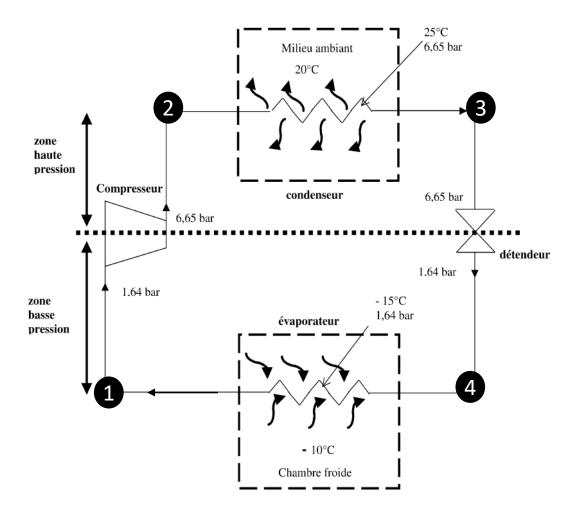












1→2 : Compression Adiabatique réversible

 $2\rightarrow 3$ : Condensation Isobare

3→4 : Détente isenthalpique

4→1: Evaporation isobare

### Calcul de l'efficacité :

$$e = rac{Puissance\ utile}{Puissance\ payante} = rac{P_{Q_{evap}}}{P_{W_{comp}}}$$

#### **Premier principe industriel:**

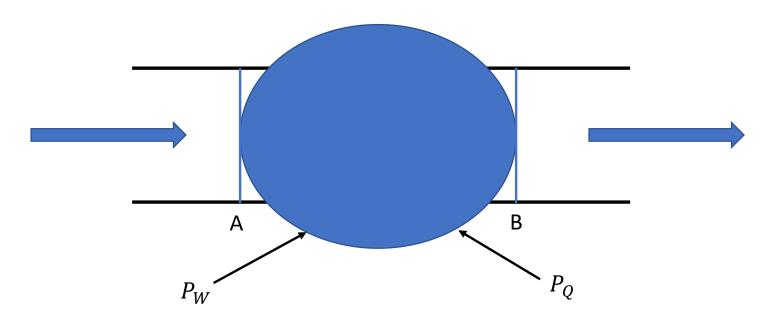
Soit un écoulement permanent de débit massique  $\mathcal{D}_m$  d'un point A à un point B :

$$D_m[h_B - h_A] = P_W + P_Q$$

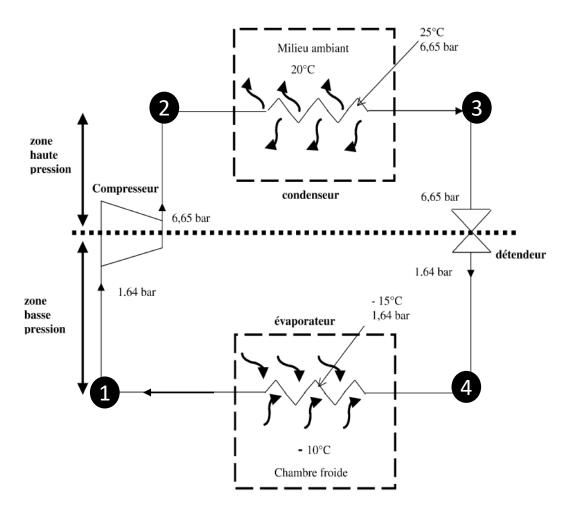
 $h_A$  (resp.  $h_B$ ): enthalpie massique du fluide au point A, au point B

 $P_O$ : Puissance thermique fournie au fluide entre A et B

 $P_W$ : Puissance mécanique fournie au fluide entre A et B par les actions autres que les actions de pressions exercées par l'amont et l'aval



Remarque : On a négligé les variations d'énergie cinétique et potentielle entre A et B



1→2 : Compression Adiabatique réversible

 $2\rightarrow 3$ : Condensation Isobare

3→4 : Détente isenthalpique

4→1: Evaporation isobare

### Calcul de l'efficacité :

$$e = \frac{Puissance\ utile}{Puissance\ payante} = \frac{P_{Q_{evap}}}{P_{W_{comp}}}$$

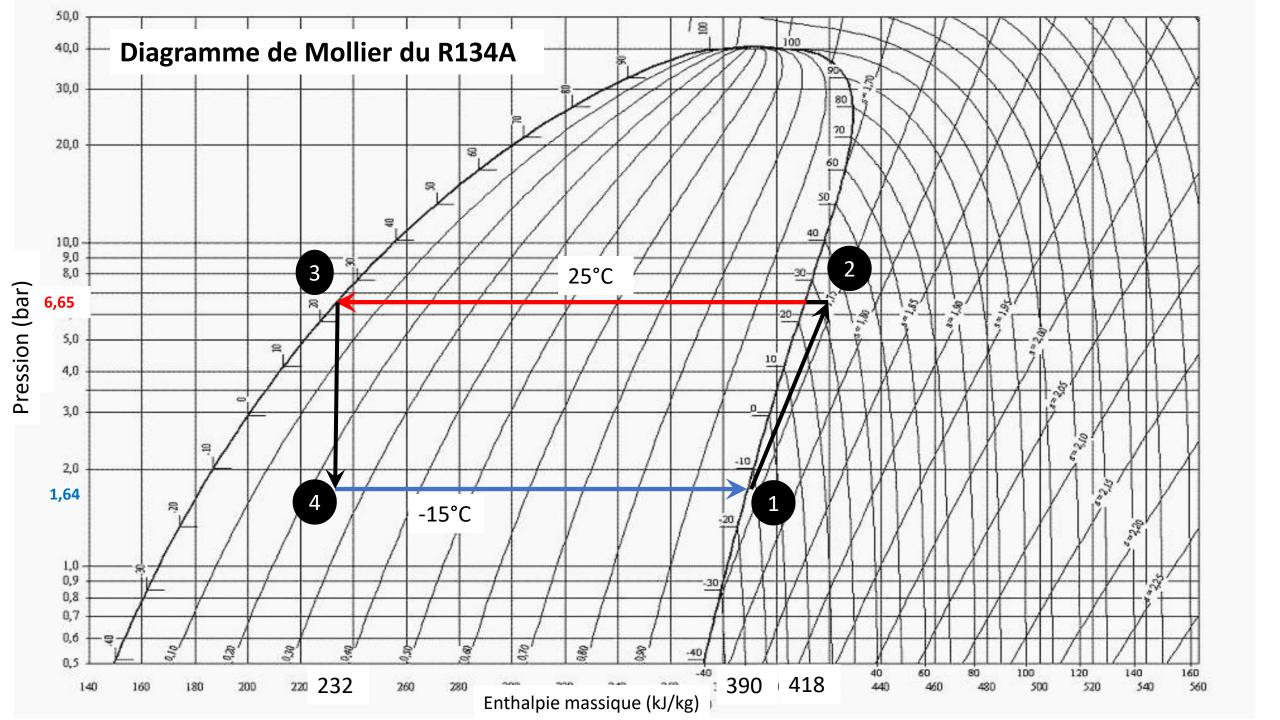
Premier principe entre 4 et 1 :

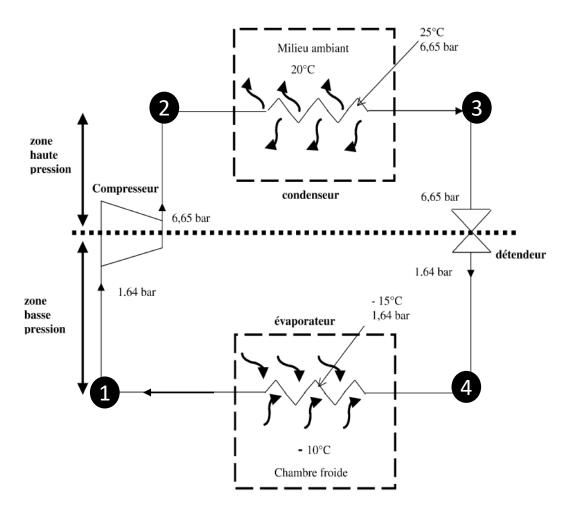
$$D_m(h_1 - h_4) = P_{Q_{evap}}$$

Premier principe entre 1 et 2 :

$$D_m(h_2 - h_1) = P_{W_{comp}}$$

$$e=\frac{h_1-h_4}{h_2-h_1}$$





1→2 : Compression Adiabatique réversible

 $2\rightarrow 3$ : Condensation Isobare

3→4 : Détente isenthalpique

 $4 \rightarrow 1$ : Evaporation isobare

#### Calcul de l'efficacité :

$$e = \frac{Puissance\ utile}{Puissance\ payante} = \frac{P_{Q_{evap}}}{P_{W_{comp}}}$$

Premier principe entre 4 et 1:

$$D_m(h_1 - h_4) = P_{Q_{evap}}$$

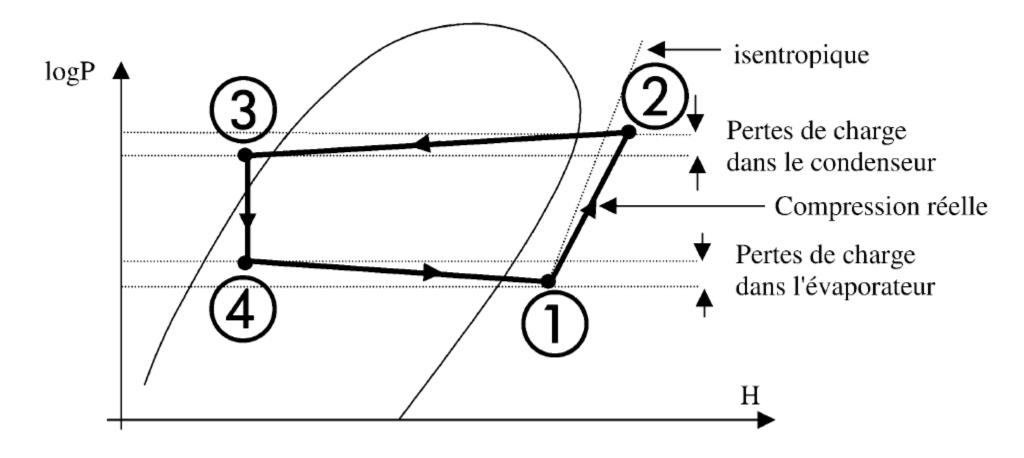
Premier principe entre 1 et 2 :

$$D_m(h_2 - h_1) = P_{W_{comp}}$$

$$e = \frac{h_1 - h_4}{h_2 - h_1} = \frac{390 - 232}{418 - 390}$$

$$e = 5,64$$

$$e_c = \frac{T_F}{T_C - T_E} = \frac{258}{298 - 258} = 6,45$$



Allure du cycle réel dans le diagramme de Mollier