

**Chapitre T2. Bilans pour un fluide en écoulement stationnaire**

INTRO :

Dans ce chapitre, on s'intéresse à un **fluide en écoulement dans un dispositif à une seule entrée et une seule sortie**. Conformément au programme, les **écoulements** étudiés seront **stationnaires et unidimensionnels**.

Dans ce cadre, on établira trois bilans : un **bilan de masse** (« conservation du débit massique »), un **bilan d'énergie** (« 1<sup>er</sup> principe de la thermodynamique pour un système ouvert en régime stationnaire ») et un **bilan d'entropie** (« 2<sup>e</sup> principe de la thermodynamique pour un système ouvert en régime stationnaire »).

On s'appuie sur les énoncés des 1<sup>er</sup> et 2<sup>e</sup> principes de la thermodynamique pour un système fermé subissant une transformation infinitésimale (cf ChT1) pour établir les bilans d'énergie et d'entropie.

On exploite les **diagrammes thermodynamiques** pour évaluer les grandeurs (variation d'enthalpie massique, pression de sortie...) intervenant dans ces bilans afin d'étudier des dispositifs industriels (compresseur, turbine...).

Buts de ce chapitre : Etablir la conservation du débit massique en régime stationnaire ; Etablir puis appliquer le 1<sup>er</sup> et le 2<sup>e</sup> principes de la thermodynamique pour un système en écoulement unidimensionnel et stationnaire.

Prérequis :

MP : T1 Transformation infinitésimale et changement d'état

Plan du chapitre :

A) Du système ouvert à un système fermé .....	2
1) Surface et volume de contrôle.....	2
2) Identification d'un système fermé pour un fluide en écoulement .....	2
B) Ecoulement stationnaire et unidimensionnel .....	2
C) Bilan de masse – Conservation du débit massique .....	3
D) Bilan d'énergie.....	3
1) Rappel : 1 <sup>er</sup> principe pour un système FERME pour une transformation infinitésimale .....	3
2) 1 <sup>er</sup> principe pour un fluide en écoulement unidimensionnel et stationnaire.....	4
E) Bilan d'entropie.....	6
1) Rappel : 2 <sup>e</sup> principe pour un système FERME pour une transformation infinitésimale .....	6
2) 2 <sup>e</sup> principe pour un écoulement unidimensionnel et stationnaire .....	6
Annexe – Généralisation des bilans aux dispositifs à plusieurs accès (entrées et sorties) .....	8

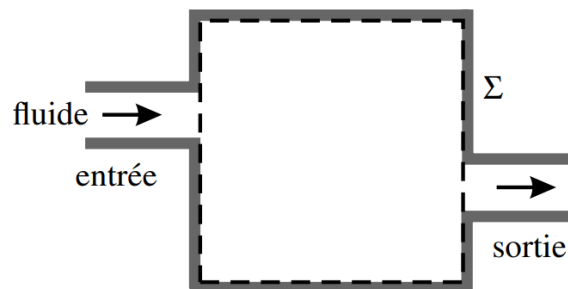
## A) Du système ouvert à un système fermé

Lorsqu'on étudie un point, un solide, un fluide macroscopiquement au repos, on peut définir simplement un **système fermé** sur lequel on applique les lois de la mécanique ou de la thermodynamique.

Ici, on étudie un **fluide en écoulement** par rapport au référentiel d'étude  $\mathcal{R}$ . Il faut donc préciser soigneusement le système étudié.

### 1) Surface et volume de contrôle

- ♦ On définit d'abord une surface **fermée**  $S$ , **fixe** dans le référentiel  $\mathcal{R}$ .  
 $S$  est appelée **SURFACE DE CONTROLE**, elle délimite un système  $\Sigma$  **ouvert** car il échange de la matière avec l'extérieur au travers des sections  $S_e$  d'entrée et  $S_s$  de sortie.
- ♦ Le volume intérieur à  $S$  est appelé **volume de contrôle**.



Si l'on étudie un « élément » (compresseur, turbine...), on choisit le volume intérieur de l'élément comme volume de contrôle.

Cadre de l'étude : Les dispositifs étudiés ont une seule entrée et une seule sortie.

### 2) Identification d'un système fermé pour un fluide en écoulement

Pour appliquer les principes de la thermodynamique, il faut définir un système **FERME** i.e. **qui n'échange pas de matière avec l'extérieur**.

On note ce système  $\Sigma^*$  constitué :

- à l'instant  $t$ , de  $\Sigma(t)$  i.e. du fluide contenu dans  $S$  à  $t$  et du fluide  $\Sigma_e$  de masse  $dm_e$  qui entre dans  $S$  par  $S_e$  entre  $t$  et  $t + dt$  ;
- à l'instant  $t + dt$ , de  $\Sigma(t + dt)$  i.e. du fluide contenu dans  $S$  à  $t + dt$  et du fluide  $\Sigma_s$  de masse  $dm_s$  qui sort de  $S$  par  $S_s$  entre  $t$  et  $t + dt$  .

## B) Ecoulement stationnaire et unidimensionnel

Cadre de l'étude : Les fluides étudiés sont en écoulement stationnaire et unidimensionnel.

### DEFINITIONS :

- ♦ Un écoulement est **STATIONNAIRE** si toutes les **caractéristiques** du fluide (ex : masse, pression, température...) contenu à l'intérieur de la surface de contrôle  $\Sigma$  sont **indépendantes du temps**.
- ♦ Un écoulement est **UNIDIMENSIONNEL** si la **vitesse** du fluide et toutes les **grandeurs intensives** qui le caractérisent (ex : masse volumique, pression, température...) sont **uniformes sur la section d'entrée  $S_e$** , ainsi que **sur la section de sortie  $S_s$**  : on les indice avec 'e' (resp<sup>t</sup> 's') pour la section d'entrée (resp<sup>t</sup> de sortie).

## C) Bilan de masse – Conservation du débit massique

DEFINITION :

**DEBIT MASSIQUE**  $D_m$  au travers d'une surface :

$$D_m = \frac{dm}{dt}$$

Avec  $dm$  la masse élémentaire de fluide traversant la surface entre  $t$  et  $t + dt$  :

**USI** :  $kg \cdot s^{-1}$

Pour un fluide en écoulement **stationnaire**, on a :

$$* \text{ Conservation du débit massique : } D_{me} = D_{ms} = D_m$$

$$* dm_e = dm_s = dm = D_m \cdot dt$$

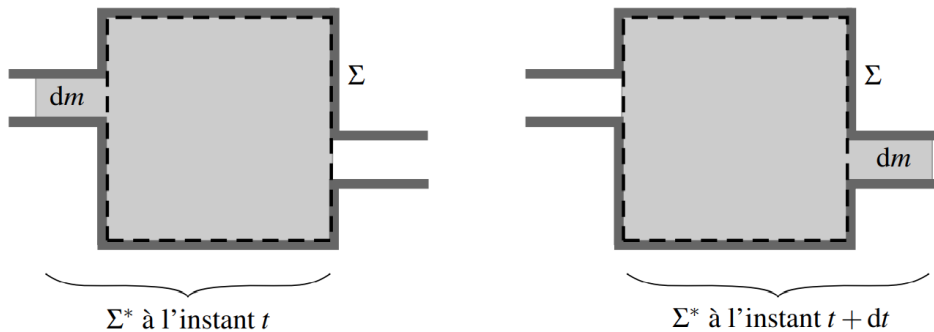
Démonstration à connaître :

On note  $m_\Sigma(t)$  la masse du système  $\Sigma$  à  $t$ .

Le système  $\Sigma^*$  étant fermé, sa masse est constante donc :  $m_\Sigma(t + dt) + dm_s = m_\Sigma(t) + dm_e$  (1)

Par ailleurs, l'écoulement est **stationnaire** ainsi :  $m_\Sigma(t + dt) = m_\Sigma(t)$  (2)

$$(1) \text{ et } (2) \Rightarrow dm_e = dm_s \Leftrightarrow D_{me} \cdot dt = D_{ms} \cdot dt \Leftrightarrow D_{me} = D_{ms}$$



## D) Bilan d'énergie

### 1) Rappel : 1<sup>er</sup> principe pour un système FERME pour une transformation infinitésimale

$$dE_{tot}(= E_{tot}(t + dt) - E_{tot}(t)) = dE_m + dU = \delta W + \delta Q$$

$E_{tot}$  énergie totale

$E_m$  énergie mécanique macroscopique

$U$  énergie interne

- ♦  $dE_{tot}$ ,  $dE_m$  et  $dU$  : variations infinitésimales de  $E_{tot}$ ,  $E_m$  et  $U$  entre l'EI à  $t$  et l'EF à  $t + dt$  de la transformation ;
- ♦  $\delta W$  : travail élémentaire des forces **extérieures non conservatives** reçu par le système entre  $t$  et  $t + dt$
- et  $\delta Q$  : transfert thermique **élémentaire** reçu par le système entre  $t$  et  $t + dt$ .

## 2) 1<sup>er</sup> principe pour un fluide en écoulement unidimensionnel et stationnaire

### a) Enoncé

#### 1<sup>er</sup> principe pour un fluide en écoulement :

**Hypothèses :** écoulement unidimensionnel\* et stationnaire ; axe (Oz) vertical ascendant\* ; poids : seule force extérieure conservative\* .

\* ces hypothèses sont le plus souvent implicites.

Bilan de puissance :

$$D_m \left( h_s - h_e + \frac{1}{2} c_s^2 - \frac{1}{2} c_e^2 + g z_s - g z_e \right) = P_u + P_t$$

$$\Leftrightarrow \boxed{D_m (\Delta h + \Delta e_c + \Delta (gz)) = P_u + P_{th}}$$

Avec :

- ♦  $D_m$  le **débit massique** (USI :  $kg \cdot s^{-1}$ ) qui se conserve en régime stationnaire :  $D_{me} = D_{ms} = D_m$ .
- ♦  $h$  l'**enthalpie massique** du fluide (USI :  $J \cdot kg^{-1}$ ) :  $h = u + Pv$  ;  $u$  l'énergie interne massique,  $P$  la pression et  $v$  la volume massique.
- ♦  $e_c = \frac{1}{2} c^2$  l'**énergie cinétique massique** du fluide (USI :  $J \cdot kg^{-1}$ ) ;  $c$  la vitesse d'écoulement.
- ♦  $gz$  l'**énergie potentielle massique de pesanteur** du fluide (USI :  $J \cdot kg^{-1}$ ).
- ♦  $\frac{\delta W_u}{dt} = P_u$  la **puissance utile reçue, dans le volume de contrôle, par le fluide de la part des parties mobiles de la machine** : associée aux forces non conservatives autres que pressantes (USI :  $J \cdot s^{-1} = W$ ).
- ♦  $\frac{\delta Q}{dt} = P_{th}$  la **puissance thermique reçue, à travers la surface de contrôle, par le fluide de la part du milieu extérieur** (USI :  $J \cdot s^{-1} = W$ ).

Bilan d'énergie massique :

$$\boxed{\Delta h + \Delta e_c + \Delta (gz) = w_u + q}$$

Avec (en  $J \cdot kg^{-1}$ ) :

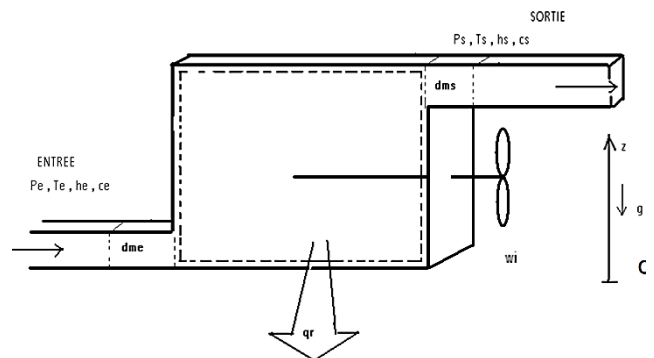
- ♦  $w_u = \frac{\delta W_u}{dm} = \frac{P_u}{D_m}$  le **travail utile massique** ♦  $q = \frac{\delta Q}{dm} = \frac{P_{th}}{D_m}$  le **transfert thermique massique**.

❗ **La notation  $\Delta$  correspond ici à une variation entre la sortie et l'entrée de la surface de contrôle qui délimitent le système ouvert, sans référence à des instants particuliers le régime étant stationnaire.**

⇒ Bien faire la distinction avec l'énoncé du 1<sup>er</sup> principe pour un **système fermé** où la notation  $\Delta$  représente une variation lors d'une transformation finie entre 2 instants : EI à  $t_1$  et EF à  $t_2$ .

#### 🔄 Démonstration à connaître.

Etapes : Appliquer le 1<sup>er</sup> principe infinitésimal au système fermé  $\Sigma^*$  ; évaluer la différentielle d'énergie totale ; décomposer le travail des forces non conservatives en travail utile dû aux parties mobiles et en travail des forces pressantes et évaluer ce dernier.



#### Rq – Notations – Vocabulaire :

- Le 1<sup>er</sup> principe pour un fluide en écoulement est aussi appelé « 1<sup>er</sup> principe pour un système ouvert », « 1<sup>er</sup> principe industriel ».
- On trouve parfois d'autres notations pour les puissances utile et thermique :  $P_u = \Psi$  et  $P_{th} = \Phi$ .
- La puissance thermique est aussi appelée « flux thermique », cf ChT4.
- La puissance (ou le travail) utile est aussi appelé(e) « puissance (ou travail) indiqué ».

**b) Cas particuliers - Simplifications** (cf détails en TD et au ChT3)

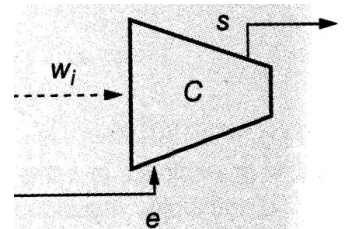
- Si l'entrée et la sortie de la machine sont sensiblement à la même altitude, on peut **négliger la variation d'énergie potentielle** de pesanteur (par rapport aux autres variations d'énergie) :  $\Delta(gz) \approx 0$ .
- Si les vitesses d'entrée et de sortie de la machine sont comparables, on peut **négliger la variation d'énergie cinétique** (par rapport aux autres variations d'énergie) :  $\Delta(e_c) \approx 0$ .
- En l'absence de parties mobiles :  $w_u = 0$ .
- Si on peut **négliger les transferts thermiques** (parois calorifugées, passage rapide) :  $q = 0$ .
- Pour une **évolution isenthalpique** du fluide :  $\Delta h = 0$ .
- Si le fluide est un gaz modélisé par un **gaz parfait** :  $\Delta h = c_p \cdot \Delta T = \frac{R\gamma}{M(\gamma-1)} \cdot (T_s - T_e)$ .
- Si le fluide est un liquide modélisé une **phase condensée idéale** :  $\Delta h = c \cdot \Delta T = c \cdot (T_s - T_e)$ .
- Si on considère un **fluide réel**, on s'appuie sur un **diagramme thermodynamique** pour évaluer  $\Delta h$ .

**c) Application aux cas du compresseur et de la turbine**

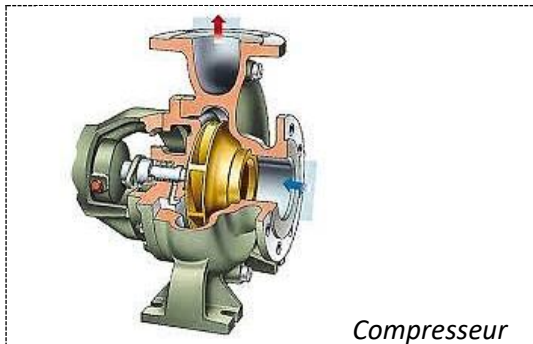
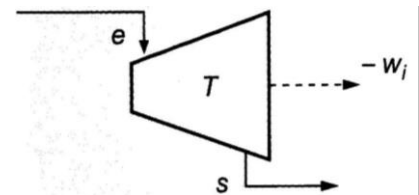
**Description :**

♦ **Compresseur** : dispositif visant à **augmenter la pression** d'un gaz par un procédé **mécanique** : via un arbre entraînant en rotation une roue à aubes ou via un piston. Le **fluide reçoit effectivement du travail de la part du compresseur**.

Pour un liquide, on parle de **pompe**.



♦ **Turbine** : dispositif tournant visant à **recupérer un travail mécanique** : le **fluide fournit effectivement du travail**. Par son principe, **une turbine fonctionne à l'inverse d'un compresseur** : l'énergie de l'écoulement est utilisée pour mettre en rotation une roue à aubes solidaire d'un arbre mécanique. Par ailleurs,  $P_s < P_e$ .



Compresseur



Turbine d'une centrale à gaz.

**Bilan d'énergie**

Pour un gaz en écoulement **stationnaire** dans un compresseur ou une turbine **calorifugé(e)**<sup>\*1</sup> où on peut **négliger les variations d'énergies cinétique et potentielle massiques**<sup>\*2</sup>, on a :

$$\Delta h = w_u$$

avec  $w_u > 0$  pour un compresseur et  $w_u < 0$  pour une turbine.

\* Hypothèses couramment employées

<sup>\*1</sup> car le passage du fluide à travers le compresseur ou la turbine est rapide.

<sup>\*2</sup> car négligeables devant les variations d'enthalpie massique du fluide.

☞ **Exercice classique** : Etablir ce bilan.

**Rq** : Pour évaluer  $\Delta h$  et donc  $w_u$ , on peut exploiter le diagramme des frigorigènes du fluide (cf § E.2.c) ou faire l'hypothèse que le gaz est un GP et utiliser la 2<sup>e</sup> loi de Joule.

## E) Bilan d'entropie

### 1) Rappel : 2<sup>e</sup> principe pour un système FERME pour une transformation infinitésimale

$$dS (= S(t + dt) - S(t)) = \delta S_{\text{éch}} + \delta S_{\text{créée}}$$

- ♦  $dS$  : **variation** infinitésimale de l'entropie  $S$  entre l'EI à  $t$  et l'EF à  $t + dt$  de la transformation ;
- ♦  $\delta S_{\text{éch}}$  et  $\delta S_{\text{créée}}$  : entropie échangée et entropie créée **élémentaires** telles que :

$$* \delta S_{\text{éch}} = \frac{\delta Q}{T_{\text{ext}}}$$

avec  $\delta Q$  : transfert thermique élémentaire reçu par le système de la part du thermostat de température  $T_{\text{ext}}$ .

$$* \delta S_{\text{créée}} \geq 0 \quad \begin{cases} = 0 & \text{si transformation réversible} \\ > 0 & \text{si transformation irréversible} \end{cases}$$

### 2) 2<sup>e</sup> principe pour un écoulement unidimensionnel et stationnaire

#### a) Enoncé

#### 2<sup>e</sup> principe pour un fluide en écoulement :

**Hypothèses** : écoulement stationnaire et unidimensionnel (le plus souvent implicite).

Bilan d'entropie massique :

$$\Delta s = s_s - s_e = s_{\text{éch}} + s_{\text{créée}} = \frac{q}{T_{\text{ext}}} + s_{\text{créée}}$$

Avec :

- ♦  $s$  l'entropie massique du fluide (USI :  $J.K^{-1}.kg^{-1}$ ),
- ♦  $s_{\text{éch}} = \frac{\delta S_{\text{éch}}}{dm} = \frac{q}{T_{\text{ext}}}$  l'entropie échangée massique avec  $q$  le transfert thermique massique reçu, à travers la surface de contrôle, par le fluide de la part du milieu extérieur (USI :  $J.K^{-1}.kg^{-1}$ ).
- ♦  $s_{\text{créée}} = \frac{\delta S_{\text{créée}}}{dm}$  l'entropie créée massique rendant compte des irréversibilités (USI :  $J.K^{-1}.kg^{-1}$ ).

\*  $dm$  la masse entrante ou sortante (identiques en régime stationnaire) dans la surface de contrôle pendant la durée  $dt$  :  $dm = D_m dt$ .

$$* s_{\text{créée}} \geq 0 \quad \begin{cases} = 0 & \text{si transformation réversible} \\ > 0 & \text{si transformation irréversible} \end{cases}$$

Bilan de « taux d'entropie » :

$$D_m \Delta s = \frac{\delta S_{\text{éch}}}{dt} + \frac{\delta S_{\text{créée}}}{dt} = \frac{P_{th}}{T_{\text{ext}}} + \sigma_c$$

- ♦  $\frac{\delta S_{\text{éch}}}{dt} = \frac{\delta Q}{dt} \cdot \frac{1}{T_{\text{ext}}} = \frac{P_{th}}{T_{\text{ext}}}$  le **taux d'entropie échangée** i.e. entropie échangée par unité de temps (USI :  $W.K^{-1}$ ) avec  $P_{th}$  la **puissance thermique** reçue, à travers la surface de contrôle, par le fluide de la part du milieu extérieur.

- ♦  $\sigma_c = \frac{\delta S_{\text{créée}}}{dt}$  le **taux d'entropie créé** i.e. entropie créée par unité de temps (USI :  $W.K^{-1}$ ).

❗  $\Delta$  correspond ici à une **variation entre la sortie et l'entrée de la surface de contrôle qui délimitent le système ouvert, sans référence à des instants particuliers le régime étant stationnaire.**

⇒ Bien faire la distinction avec l'énoncé du 2<sup>e</sup> principe pour un système fermé où  $\Delta$  représente une variation lors d'une transformation finie entre 2 instants : EI à  $t_1$  et EF à  $t_2$ .

➡ Démonstration à connaître : Selon une démarche analogue à celle du § D.2.a, établir ces bilans.

**b) Cas particuliers - Simplifications** (cf détails en TD et au ChT3)

- Si on peut **négliger les transferts thermiques** au niveau de la surface de contrôle (parois calorifugées, passage rapide) :  $s_{éch} \approx 0$ .
- Si les **phénomènes sources d'irréversibilité sont négligeables** :  $s_{créée} \approx 0$ .
- Si le fluide est un gaz modélisé par un **gaz parfait** : on exploite une des expression de l'entropie d'un GP.
- Si le fluide est un liquide modélisé une **phase condensée idéale** :  $\Delta s = c \cdot \ln \left( \frac{T_s}{T_e} \right)$ .
- Si on considère un **fluide réel**, on s'appuie sur un **diagramme thermodynamique** pour évaluer  $\Delta s$ .

**c) Application : Comparaison de transformations ((ir-)réversible) dans un compresseur ou une turbine**

Une turbine et un compresseur contiennent des pièces mobiles tournant à très grande vitesse : les sources d'irréversibilité sont nombreuses et elles impactent les performances de l'installation.

➔ **Exercice classique** : Passage de propane dans un compresseur ou une turbine – Etude avec le diagramme des frigorigères.

Considérons une compression ou une détente d'une quantité  $\Delta P$  donnée.

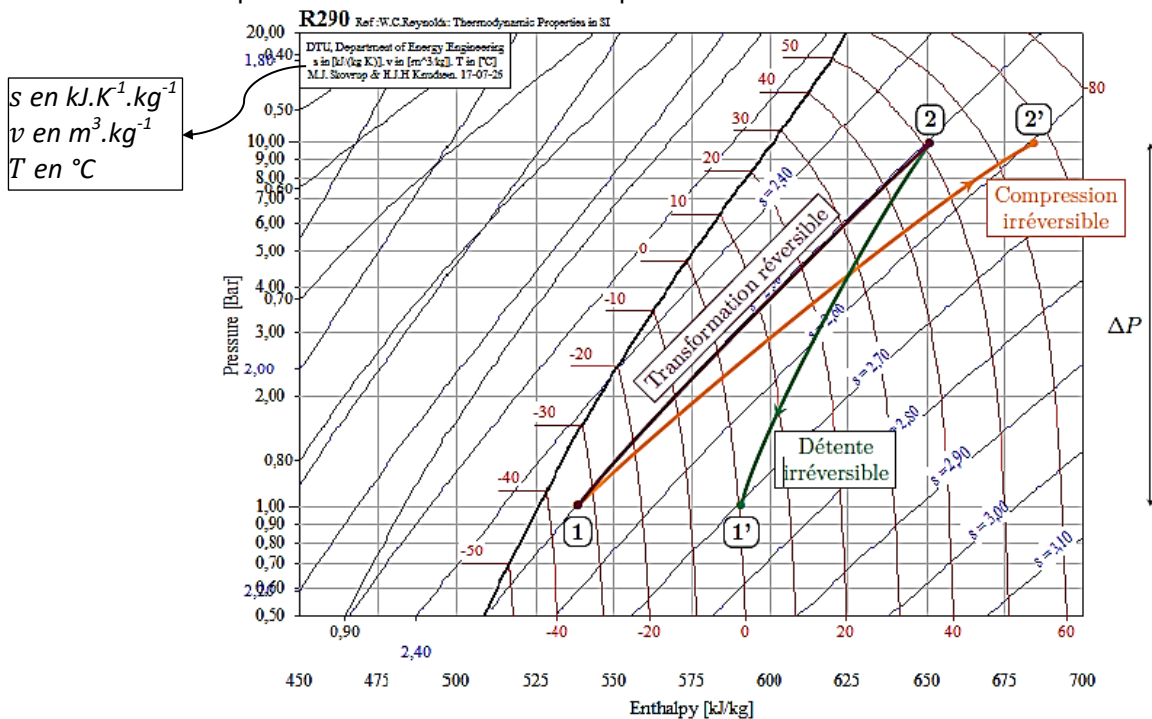


Figure 2 – Zoom sur la courbe de rosée du propane dans le diagramme des frigorigères.

		Compression	Détente
Etat du fluide sortant	Evolution réversible	2	1
	Evolution irréversible	2'	1'

- Justifier la représentation de l'évolution réversible dans le diagramme.
- Justifier que, dans le cas réel d'une évolution irréversible, l'entropie massique du fluide en sortie est supérieure à celle en entrée.
- A partir du diagramme, comparer le travail utile selon que l'évolution est réversible, donc isentropique, ou non et qu'il s'agit d'un compresseur ou d'une turbine en utilisant les notations ci-dessous. Commenter.

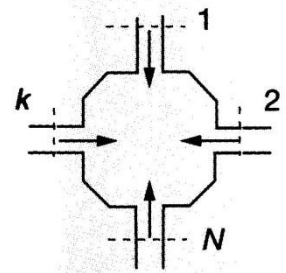
	Travail utile
Evolution réversible	$w_u^{rev} = w_u^{isos}$
Evolution irréversible	$w_u^{irr} = w_u^{reel}$

## Annexe – Généralisation des bilans aux dispositifs à plusieurs accès (entrées et sorties)

### 1) Conservation du débit massique en régime stationnaire

Lorsqu'un dispositif a plusieurs entrées ou sorties (accès d'indice  $k$ ), on doit prendre en compte la contribution de chacun des écoulements correspondant dans les bilans.

Une orientation de chaque accès est alors nécessaire, **on choisit par exemple de compter positivement chaque débit entrant**.



D'après la loi de conservation de la masse, en régime **stationnaire**, on a pour un dispositif à  $N$  accès :

$$\sum_{k=1}^N D_{mk} = 0$$

*Rq : Analogie entre débit massique et intensité électrique*

$\Rightarrow$  Convention d'orientation des débits et des courants

$\Rightarrow$  Analogie entre conservation du débit et loi des nœuds dans l'ARQS.

### 2) Bilans d'énergie et d'entropie en régime stationnaire

Comme précédemment, on choisit arbitrairement de compter **positivement** chaque **débit entrant**.

On déduit des § D.2.a et E.2.a, les résultats suivants :

#### Dispositif à $N$ accès :

♦ 1<sup>er</sup> principe pour un fluide en écoulement unidimensionnel et stationnaire :

$$\sum_{k=1}^N D_{mk} (h_k + e_{ck} + gz_k) + \mathcal{P}_u + \mathcal{P}_{th} = 0$$

avec  $h_k$  l'enthalpie massique pour l'accès  $k$ ...

♦ 2<sup>e</sup> principe pour un fluide en écoulement unidimensionnel et stationnaire :

$$\sum_{k=1}^N D_{mk} s_k + \frac{\mathcal{P}_{th}}{T_{ext}} + \sigma_c = 0$$

avec  $s_k$  l'entropie massique pour l'accès  $k$ ...