CHAPITRE III : MODELISATION THERMIQUE D'UNMACHINES FRIGORIFIQUESOLAIREA ABSORPTION

III.1. INTRODUCTION

Dans ce chapitre nous avons modélisé thermiquement du capteur solaire à air et analyse thermodynamique du machine frigorifique à absorption fonctionnantavec le couple (H_2O -LiBr), et décrit les divers équations pour le calcul des propriétés thermodynamiques, ont présenté la méthode de nodale et de Runge Kutta pour résolution cette équations.

III.2. DESCRIPTION DE PROBLEME

Le principe de notre travail, est de savoirprévision de divers comportement thermique de la machine frigorifique solaire à absorption pour atteindre de meilleures performances, etcomment exploiter l'énergie solaire, par utilisation de capteur solaire à air en génération de puissance thermique nécessairepourbon fonctionnement de cette machine.

III.3. MODELISATION THERMIQUE DU CAPTEUR SOLAIRE

III.3.1. Hypothèses simplificatrices

Pour simplifier l'étude des transferts de chaleurs dans le capteur solaire à air, onutilise la méthode d'analyse dite méthode globale, d'où on suppose que :

- Les caractéristiques des matériaux sont constantes et indépendantes des conditions météorologiques.
- La température de la vitre et de l'absorbeur et du ciel est considérée uniforme.
- La construction du capteur uniforme.
- Régime instationnaire.
- La vitesse d'écoulement et la distribution de la température sont unidimensionnelles.

III.4. MODELISATION DE LA MACHINE FRIGORIFIQUE A ABSORPTION

III.4.1. Hypothèses simplificatricessurla machine frigorifique à absorption

Pour l'application des principes de la thermodynamique sur un cycle réel, on utilise les conditions et les hypothèses suivantes [38].

- Le système fonctionne en régime dynamique instationnaire.
- Les températures dans les échangeurs (générateur, condenseur, évaporateur et absorbeur) sont supposées uniformes sur tout le volume considéré.
- La solution riche en fluide frigorigène à la sortie de l'absorbeur est un liquide saturé à la température et la concentration dans l'absorbeur.
- la solution pauvre en fluide frigorigène quittant le générateur est à une concentration liée par une relation d'équilibre à la pression et à la température du générateur.
- Le fluide frigorigène sortant du condenseur est pris comme étant liquide saturé à la température et la pression correspondante.
- Le frigorigène, à la sortie de l'évaporateur, est à l'état de vapeur saturée à la température et à la basse pression de l'évaporateur.
- Les détentes sont supposées isenthalpiques.
- Les pertes de charge sont négligeables au niveau de tous les organes de la machine frigorifique solaire à absorption.
- Les variations de l'énergie cinétique et de l'énergie potentielle sont négligeables au niveau de tous les organes de la machine frigorifique solaire à absorption.
- Au niveau de la pompe est la transformation isentropique (sans pertes thermiques).

La machine à absorption comporte trois échangeurs de chaleur, et leurs descriptions sont essentielles pour savoir exactement l'évolution des températures :

On suppose qu'ils fonctionnent au mode co-courant et qu'il n'y a pas de pertes thermiques, c'est-a-dire que la surface de séparation est la seule surface d'échange et que la quantité de chaleur perdue par le fluide chaud et intégralement gagnée par le fluide froid.

- 1. Le condenseur dont le but est d'assurer la transformation d'eau vapeur à liquide, par transfert de chaleur de vapeur d'eau pur au milieu ambiant.
- L'évaporateur dont le rôle est d'assurer la transformation d'eau liquide à vapeur, le transfert de chaleur du milieu à refroidir à l'eau.
- 3. Le troisième c'est l'absorbeur, qui est isentropique.

Dans ce chapitre on effectue une analyse thermodynamique d'une machine àabsorption à simple effet, utilisant le couple(H2O/LiBr) l'eau comme fluide de fonctionnement ; cette machine est similaire à celle représenté dans la figure (III.1).

La performance d'une machine à absorption dépend des propriétés chimiques etthermodynamique des fluides utilisés.

Les mélanges (absorbant/réfrigérant) doivent avoir est une bonne miscibilité dans laplage des températures de fonctionnement du cycle ; être stables chimiquement, nontoxique, et non explosifs.



Figure III.1. Machine frigorifique solaire à absorption à simple effet [39]

Ce chapitre décrit les équations nécessaires pour le calcul des propriétés thermodynamiques et physiques de la solution binaire composée de l'eau et du bromure de lithium.

Coefficient de performance frigorifique de la machine à absorption solaire

Le coefficient de performance (COP) est définit par le rapport de la quantité de chaleur absorbée par l'évaporateur sur la quantité de chaleur fournit au générateur plus le travail de la pompe de solution [40].

$$COP = \frac{Q_e}{Q_g}$$
(III.1)

D'où :

Qe : quantité de chaleur absorbée par l'évaporateur

Qg: la quantité de chaleur absorbée par l'évaporateur

Coefficient de performance solaire (globale) de la machine à absorption solaire avec le capteur solaire à air

$$COPs = COP. \eta_{cs}$$
(III.2)

III.5. MODELISATION DE L'ECLAIREMENT SOLAIRE

III.5.1. L'éclairement solaire global

Le rayonnement solaire incident I_t dépend de plusieurs grandeurs astronomiques fixant le lieu et la position par rapport au soleil. On propose de calculer les flux solaires global, direct et diffus, incident sur un plan horizontal et à tout instant.

Le rayonnement solaire direct est donné comme suit :

$$I_{\rm D} = I.\sin(\rm hs) \tag{III.3}$$

I : est le rayonnement solaire directe parallèle au rayon solaire donné par la formule [4]

$$I = I_0.a.exp(\frac{-b}{sin(hs)})$$
(III.4)

a Et b : les coefficients de trouble atmosphériques, sont données dans le tableau suivant.

CoefficientsdeTrouble	Conditions	Ciel pur	Zone
	normales		industrielle
А	0,88	0,87	0,91
b	0,26	0,17	0,43

Tableau3.1 : Coefficients de trouble atmosphérique [41].

Pour notre étude nous avons choisi les valeurs correspondantes au ciel pur.

hS: Hauteur du soleil donné comme suit [42]:

$$\sin(hs) = \cos(\phi).\cos(\omega).\cos(\delta) + \sin(\phi).\sin(\delta)$$
(III.5)

 ϕ : Latitude du lieu en degré :

 \mathcal{O} : Angle horaire en degré ($\omega = 0$ au niveau solaire vraie, $\omega < 0$ le matin et $\omega > 0$ l'après midi)

$$\omega = (TSV - 12).15 \tag{III.6}$$

 δ : Déclinaison du Soleil en degré

$$\delta = 23,25.\sin\left(\frac{360}{365}\right).(284+n) \tag{III.7}$$

n: Nombre de Jours à partir du premier Janvier.

Le rayonnement solaire diffus du ciel est donné par l'expression suivante [41] :

$$I_{dc} = I_0.\sin(hs).(0,271 - 0,2939.a.\exp(\frac{-b}{\sin(hs)}))$$
(III.8)

Avec, I_0 qui est le rayonnement extraterrestre, donné par la formule suivante [43]:

$$I_0 = 1367.(1 + 0.034.\cos(0.986.n - 2))$$
(III.9)

L'expression du rayonnement solaire reçu par une surface (A) d'orientation quelconque, α par rapport au sud et d'inclinaison β par rapport à l'horizontale fait intervenir les facteurs de correction suivants [45]:

$$R_b = \frac{\cos\theta}{\sin(hs)} \tag{III.10}$$

$$R_c = \frac{1 + \cos\beta}{\sin(hs)} \tag{III.11}$$

$$R_s = \frac{1 - \cos\beta}{2} \tag{III.12}$$

L'expression du rayonnement diffus du sol est donnée comme suit [41] :

$$I_{ds} = (I_d + I.\sin(hs)).alb.R_s$$
(III.13)
ab : Albédo du sol.

L'angle d'incidence est donné par l'expression suivante [45] :

$$\cos\theta = \sin(hs).\cos\beta + \cos(hs).\sin\beta.\cos(\alpha_s - \alpha)$$
(III.14)

 α_s : Angle azimutal du Soleil en degré.

 α : Angle azimutal du capteur, en degré.

Le rayonnement global incident sur une surface inclinée s'écrit comme suit [44] :

$$\boldsymbol{I}_{t} = \boldsymbol{I}_{D} \boldsymbol{.} \boldsymbol{R}_{b} + \boldsymbol{I}_{dc} \boldsymbol{.} \boldsymbol{R}_{c} + \boldsymbol{I}_{ds}$$
(III.15)

III.3.2. Description de méthode de résolution

Analyse par méthode de nodale

La modélisation est basée sur l'utilisation la méthode nodale [46,47]. La démarche consiste à découper le système en un certain nombre de volumes élémentaires supposés isothermes.

Les échanges de flux entre les nœuds des systèmes discrets s'effectuent à travers des composants représentés par des connexions thermiques : conductance thermique, sources de chaleur et température imposée.

Tableau (III.1) : expression des conductances et des flux de chaleur avec schéma.



Avec :

 G_{ij} : La conductance thermique.

 Φ_{ii} : Le flux de chaleur.

h_{ii}: Coefficient d'échange thermique.

A_{ij}: Surface d'échange thermique.

 λ_{ii} : Conductivité thermiquedes substances.

 e_{ii} : Épaisseur de la substance.



 $T_i et T_i$: Les températures dans les nœuds **i** etj.



III.3.3.Déférents Equations de fonctionnement du capteur solaire à air

Les équations de bilan thermique des divers composants du capteur solaire à air (vitre, fluide caloporteur, absorbeur, isolant) sont :

Au niveau de la vitre

✤ Vitre externe





$$\left(m.C_{p}.\frac{dT}{dt} \right)_{Vext} = \alpha_{V}.I_{t}.A_{V} + h_{ry-ci-Vext}.A_{V}.(T_{ci} - T_{Vext}) + h_{ry-so-Vext}.A_{V}.(T_{so} - T_{Vext}) + h_{c-amb-Vext}.A_{V}.(T_{amb} - T_{Vext}) + h_{cd-V}.A_{V}.(T_{Vint} - T_{Vext})$$
(III.16)

✤ Vitre interne



Figure III.4. L'échange de chaleur avec la coté intérieur de la vitre.

$$\left(\mathbf{m.C}_{p}.\frac{d\mathbf{T}}{dt}\right)_{\text{Vint}} = \mathbf{h}_{\text{ry-abs-Vint}}.\mathbf{A}_{V}.(\mathbf{T}_{\text{abs}} - \mathbf{T}_{\text{Vint}}) + \mathbf{h}_{\text{c-f-Vint}}.\mathbf{A}_{V}.(\mathbf{T}_{f} - \mathbf{T}_{\text{Vint}}) + \mathbf{h}_{\text{cd-V}}.\mathbf{A}_{V}.(\mathbf{T}_{\text{vext}} - \mathbf{T}_{\text{Vint}})$$
(III.17)

Au niveau de fluide caloporteur



Figure III.5. Figure L'échange de chaleur avec le fluide caloporteur.

✤ Fluide pour le nœud 1

$$\left(\stackrel{\bullet}{m.C_{p}}, \frac{dT}{dt}\right)_{f1} = h_{c-f1-Vint} \cdot \left(\frac{A_{V}}{4}\right) \cdot \left(T_{Vint} - T_{f1}\right) + h_{c-f1-abs} \cdot \left(\frac{A_{V}}{4}\right) \cdot \left(T_{abs} - T_{f1}\right) + \stackrel{\bullet}{m.C_{p}} \cdot \left(T_{fe} - T_{f1}\right)$$
(III.18)

Fluide pour le nœud 2

$$\left(\overset{\bullet}{m.C_{p}}.\frac{dT}{dt}\right)_{f2} = h_{c-f2-Vint}.\left(\frac{A_{V}}{4}\right).\left(T_{Vint} - T_{f2}\right) + h_{c-f2-abs}.\left(\frac{A_{V}}{4}\right).\left(T_{abs} - T_{f2}\right) + \overset{\bullet}{m.C_{p}}.\left(T_{f1} - T_{f2}\right)$$
(III.19)

✤ Fluide pour le nœud 3

$$\left(\overset{\bullet}{m.C_{p}}.\frac{dT}{dt}\right)_{f3} = h_{c-f3-Vint}.(\frac{A_{V}}{4}).(T_{Vint} - T_{f3}) + h_{c-f3-abs}.(\frac{A_{V}}{4}).(T_{abs} - T_{f3}) + \overset{\bullet}{m.C_{p}}.(T_{f2} - T_{f3})$$
(III.20)



$$\bullet \text{ Fluide sortie}$$

$$\left(\stackrel{\bullet}{m.C_{p}} \cdot \frac{dT}{dt}\right)_{fs} = h_{c-fs-Vint} \cdot \left(\frac{A_{V}}{4}\right) \cdot \left(T_{fs} - T_{Vint}\right) + h_{c-fs-abs} \cdot \left(\frac{A_{V}}{4}\right) \cdot \left(T_{abs} - T_{fs}\right) + \stackrel{\bullet}{m.C_{p}} \cdot \left(T_{f4} - T_{fs}\right)$$

$$(III.22)$$

Au niveau absorbeur



Figure III.6. L'échange de chaleur avec l'absorbeur.

$$\left(m.c_{p}.\frac{dT}{dt}\right)_{abs} = h_{ry-abs-v\,\text{int}}.A_{abs}\left(T_{V\,\text{int}} - T_{abs}\right) + h_{c-f-abs}.A_{abs}\left(T_{f} - T_{abs}\right) + h_{cd-abs}.A_{abs}\left(T_{iso} - T_{abs}\right) + I_{t}.\tau_{v}.\alpha_{abs}$$
(III.23)

Au niveau isolant



Figure III.7. L'échange de chaleur avec l'isolant.

$$\left(m.C_{p}.\frac{dT}{dt} \right)_{iso} = h_{ry-iso-so}.A_{iso}.(T_{so} - T_{iso}) + h_{cd-iso}.A_{iso}.(T_{iso-ext} - T_{iso-int}) + h_{cd-abs}.A_{iso}.(T_{abs} - T_{iso-ext})$$
(III.24)

III.3.4. Rendements d'un capteur solaire

La performance thermique d'un capteur plan est de déterminer son rendementinstantané, est définit comme étant le rapport de la puissance thermique utile récupérée par le fluide caloporteur (P_u) et la puissance solaire arrivant sur le plan incliné du capteur.

Selon, la norme C.E.C stipule que l'étude la plus significative des performances thermiques d'un capteur plan est de déterminer son rendement instantané donné par la relation suivante [48] :

$$\eta = \frac{Pu}{It.Ac} = \frac{m.Cp.(T_{fs} - T_{fe})}{It.Ac}$$
(III.25)

Avec :

 P_{μ} : La puissance utile récupérée par le fluide caloporteur en [W].

 η : Rendement instantané du capteur plan.

 τ_V : Coefficient de transmission de la vitre.

m: Débit massique [kg/s].

 α : Coefficient d'absorption.

 I_t : L'éclairement solaire total [W/m²].

A : Surface en $[m^2]$.

m: Masse [kg].

 C_p : Capacité calorifique [J/(kg. °C)].

 h_c : Coefficient d'échange convectif, [W/(m^2 .°C)].

 h_{cd} : Coefficient d'échange conductif, [W/(m^2 .°C)].

 h_{ry} : Coefficient d'échange radiatif [W/(m^2 .°C)]

T: Température [°C].

III.6. MODELISATION DES COEFFICIENTS DE TRASFERT DE CHALEURE

III.4.1.Transfert thermique par convection

* Entre l'ambiante et le vitre externe

Effet du vent : utilise la relation de Hottel et Woertz Pour déterminer le coefficient de convection, Coefficient d'échange convectif, entre l'ambiante et le vitre externeon :

$$h_{c-amb-vext} = 5,67 + 3,86.V_{vent}$$
 (III.26)

 V_{vent} : est la vitesse du vent exprimée en [m/s],

La vitesse V_{ext} du vent est prise égale à $2 m. s^{-1}$. Dans tous nos calculs. C'est une valeur moyenne observée sur le site de Ghardaïa. Latitude 32.38° , longitude 3.81° , albédo 0.34, altitude 450m) pour le mois de juin.

Pour déterminer les coefficients d'échanges thermiques convectifs, dans le cas des conduites rectangulaires, on utilise les corrélations de Sieder-Tate et Hausen. Elles dépendent du régime d'écoulement, caractérisé par la valeur du nombre de Reynolds.

Introduisons le nombre adimensionnel de Graetz, défini par [49] :

Coefficient d'échange thermique convectif.

$$h_{cv} = \frac{Nu.\lambda_f}{Dh}$$
(III.27)

Nombre de Graetz

$$Gz = \operatorname{Re.Pr.} \frac{Dh}{L}$$
 (III.28)

Avec :

Nombre Reynolds

$$\operatorname{Re} = \frac{\rho_{v} N_{f} Dh}{\mu_{f}}$$
(III.29)

Nombre Prandtl

$$\Pr = \frac{\mu_f . Cp_f}{\lambda_f}$$
(III.30)

Dh: Diamètre hydraulique est donné par la formule

$$Dh = \frac{4.Apass}{Pm}$$
(III.31)

Apass: Section de passage en $[m^2]$.

Pm:Périmètre mouillé en [m].

Régime laminaire :Re < 2100

$$\operatorname{Si} Gz < 100$$

$$Nu = 3,66 + \frac{0,085.Gz}{1+0,047.Gz^{2/3}}$$
(III.32)

Si
$$Gz > 100$$

 $Nu = 1,86.Gz^{1/3} + 0,87.(1 + 0,015.Gz^{1/3})$ (III.33)

Régime transitoire :2100 < Re < 10000

$$Nu = 0,116.(\text{Re}^{2/3} - 125).\text{Pr}^{1/3}.(1 + \left(\frac{Dh}{L}\right)^{2/3})$$
(III.34)
Régime turbulent :*Re* > 10000

$$Nu = 0,027. \text{Re}^{0.8}. \text{Pr}^{0.33}$$
(III.35)

Toutes ces corrélations font intervenir par l'intermédiaire de nombres adimensionnels (Nu, Re, Pr, Gz), les propriétés physiques de l'air, qui doivent être calculées en tenant compte de la température de l'air à l'entrée du capteur solaire [49].

III.4.2. Les coefficients d'échange par rayonnement

✤ Entre la face extérieure de la vitre du capteur et le ciel

$$h_{ry-ci-vext} = \sigma . \varepsilon_v . \left(\frac{1-\cos\beta}{2}\right) . (T_{ci} + T_{vext}) . (T_{ci}^2 + T_{vext}^2)$$
(III.36)

La température de la voûte céleste est donnée par la formule de Swinbank [50] : $T_{ci} = 0,0552.T_{amb}^{-1.5}$ (III.37)

 T_{amb} : Température de l'ambiante en [°C].

* Entre la face intérieure de la vitre et l'absorbeur [50]

$$h_{ry-abs-vint} = \left(\frac{\sigma.(T_{abs} + T_{vint}).(T_{abs}^{2} + T_{vint}^{2})}{\frac{1}{\varepsilon_{v}} + \frac{1}{\varepsilon_{abs}} - 1}\right)$$
(III.38)

* Entre la vitre externe et le sol

$$h_{ry-so-vext} = \sigma . \varepsilon_v . \left(\frac{1+\cos\beta}{2}\right) . (T_{so} + T_{vext}) . (T_{so}^2 + T_{vext}^2)$$
(III.39)

* Entre l'isolant et le sol

$$h_{ry-iso-so} = \sigma \cdot \varepsilon_{iso} \cdot \left(\frac{1 + \cos(\pi - \beta)}{2}\right) \cdot (T_{iso} + T_{so}) \cdot (T_{iso}^2 + T_{so}^2)$$
(III.40)

III.4.3. Les coefficients de transfert de chaleur par conduction [51]

✤ Coefficient d'échange conductif, de la vitre

$$h_{cd-v} = \frac{\lambda_v}{e_v} \tag{III.41}$$

✤ Coefficient d'échange conductif de l'isolant

$$h_{cd-iso} = \frac{\lambda_{iso}}{e_{iso}}$$
(III.42)

III.7. ANALYSE THERMODYNAMIQUE DU MACHINE FRIGORIFIQUE SOLAIRE A ABSORPTION

Bilant énergétique

A partir de 1^{er}principe de la thermodynamique

Au niveau le désorbeur

$$Q_b = \dot{m}_1 \cdot h_1 + \dot{m}_r \cdot h_5 + \dot{m}_p \cdot h_6 (\text{IV.43})$$

$$h_{1} : \text{L'enthalpie} à \text{ la sorte de bouiller var le condenseur}$$

$$h_{5} : \text{L'enthalpie} à \text{ la sorte de bouiller}$$

$$h_{6} : \text{L'enthalpie} à \text{ l'entrée de bouiller}$$

$$T_{b} = 90 \quad [^{\circ}\text{C}]$$

$$\dot{m}_{1} + \dot{m}_{r} - \dot{m}_{p} = 0 \qquad (\text{IV.44})$$

$$\dot{m}_{p} = \dot{m}_{1} \cdot (h_{1} - h_{6} - (h_{5} - h_{6}) \cdot X_{p}) / (X_{p} - X_{r}) (\text{IV.45})$$

$$\dot{m}_{r} = \dot{m}_{p} - \dot{m}_{1} \qquad (\text{IV.46})$$

$$\dot{m}_{1} : \text{ débite massique de la vapeur d'eau} \quad [K_{g} / s]$$

$$\dot{m}_{r} : \text{Débite massique de la solution pauvre} [K_{g} / s]$$

Au niveau d'absorbeur : transformation isobare

$$Q_{abso} = \dot{m}_1 \cdot (h_4 - h_5 - (h_5 - h_6) \cdot X_r) / (X_p - X_r) (IV.47)$$

 h_6 : L'enthalpie à la sorte de L'absorbeur

 h_5 : L'enthalpie à l'entrée de L'absorbeur

-La température de sorte :

$$T_a - T_{abso} = (4 \,\dot{a} \, 6) \, [^{\circ}\text{C}] (\text{IV.48})$$

-La température de l'entre :

$$T_{abso} = T_a - (4 \,\dot{a} \,8) \,[^{\circ}\text{C}](\text{IV}.49)$$

$$T_{abso} = 36$$
 [°C]

-Calcul du débit d'eau :

$$\dot{m}_1 = Q_{abo} / (C_p . (T_{absoe} - T_{absos}))$$
 (IV.50)

* Au niveau condenseur : transformation isobare

$$Q_{cond} = \dot{m}_1 \cdot (h_1 - h_2) (\text{IV.51})$$

 \dot{m}_1 : le débit de vapeur d'eau

 h_1 : L'enthalpie massique à l'entrée du condenseur

 h_2 : L'enthalpie massique à la sortie du condenseur

-La température de sorte :	
$T_{conds} = T_{conds} - (3 \dot{a} 6) [^{\circ}\mathrm{C}]$	(IV.52)
-La température de l'entre :	
$T_{conds} - T_{conde} = (4 \dot{a} 8) \left[^{\circ} \mathrm{C}\right]$	(IV.53)
T_{conds} : Température de sorte de condenseur [°C]	
T_{conde} : Température d'entre de condenseur [°C]	
T_{cond} : Température de condensation de la vapeur d'eau [°C]	
$T_{conds} = 40 - 4 = 36 \ [^{\circ}C]$	(IV.54)
$T_{conde} = 36 - 5 = 31 \ [^{\circ}C]$	(IV.55)
-la température moyenne :	
$T_{mc} = (T_{cs} + T_{ce})/2$	(IV.56)
$T_m = 33.5$ [°C]	
$T_{Cond} = 40 [^{\circ}\mathrm{C}]$	
T_{Cond} :la température de condenseur	
-Calcul du débit d'eau :	
$\dot{m}_1 = Q_c / (C_p . (T_{conde} - T_{conds}))$	(IV.57)
◆ Au niveau évaporateur : Transformation isobare	
$Q_{ev} = \dot{m}_1 \cdot (h_4 - h_3)$	(IV.58)
h ₄ : L'enthalpie à la sorte de l'évaporateur	
h ₃ : L'enthalpie à l'entrée de l'évaporateur	
La température de sorte :	
$T_{evs} = T_{ev} + (2 \dot{a} 4) \left[^{\circ} \mathrm{C}\right]$	(IV.59)
La température de l'entre :	
$T_{eve} = T_{ev} - (3 \dot{a} 6) [^{\circ}\mathrm{C}]$	(IV.60)
T_{evs} : Température de sorte de l'évaporateur	
T_{eve} : Température d'entre de l'évaporateur	
$T_{ev} = 10$ [°C]	
T_{ev} : Température d'évaporateur [°C]	

* Au niveau des détendeurs : transformation isenthalpiques

Le réfrigérant condensé s'écoule dans cet appareil où il subit une détente isenthalpique supposée parfaite. Cette hypothèse donne :

 $h_2 = h_3$

 h_3 : L'enthalpie à la sorte de détendeur

 h_2 : L'enthalpie à l'entrée de détendeur

 X_p : Concentration de l'eau dans la solution pauvre, en [%]

 X_r : Concentration de l'eau dans la solution riche, en [%]

 H_i : l'enthalpie, en [J/Kg]

 Φ_i : la puissance thermique, en [w]

Avec *i* :b, abso, év, cond

W: travail de la pompe, en [w]

 m_r : débit massique de solution diluée, en [Kg/s]

 m_1 : débit massique de frégorigen e, en [Kg/s]

 m_p : débit massique de concentrée, en [Kg/s]

hj: l'enthalpie de l'entrée, en [J/Kg]

Avec *j*: 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7.

III.8. RESOLUTION NUMERIQUE DES EQUATIONS

La résolution des équations, nécessite la connaissance des différents paramètres etdes coefficients intervenants, à cet effet et pour des raisons de clarté de la rédaction nousdonnons brièvement la méthode de Runge-Kutta 4.de leur détermination et leur expression.

III.7.1. Méthode de Runge Kutta

Les méthodes de Runge-Kutta sont des méthodes numériques d'approximation desolution des équations différentielles. Elles ont été ainsi nommées en l'honneur des mathématiciens Carl Runge et Martin Wilhem Kutta qui élaborèrent cette méthode en1901.

La méthode de Runge-Kutta d'ordre 4 (RK4) est très couramment utilisée pour la résolution des équations différentielles ordinaires (EDO), et très stable pour les fonctions courantes de la physique [52].

La méthode de RK4 est dérivée de la méthode d'Euler.

La méthode de Runge-Kutta d'ordre 4 définit par deux suites, h étant le pas de discrétisation en x :

• Une première suite qui permet de définir les valeurs de X Terme initial : X_0 (III.61) Relation de récurrence $X_{i+1} = X_{i+h}$ (III.62) Une deuxième qui permet d'évaluer les valeurs de Y

Terme initial : Y_0 (III.63)

Relation de récurrence $Y_{i+1} = Y_i + 1/6(K_1 + 2K_2 + 2K_3 + K_4)$ (III.64)

Dans notre cas appliqué à un system de 4 équations différentielles

$$\begin{split} T_{v}^{i+1} &= T_{v}^{i} + \frac{1}{6} (K_{1v} + 2K_{2v} + 2K_{3v} + K_{4v}) \\ T_{p}^{i+1} &= T_{p}^{i} + \frac{1}{6} (K_{1p} + 2K_{2p} + 2K_{3p} + K_{4p}) \\ T_{f1}^{i+1} &= T_{f1}^{i} + \frac{1}{6} (K_{1f1} + 2K_{2f1} + 2K_{3f1} + K_{4f1}) \\ T_{f2}^{i+1} &= T_{f2}^{i} + \frac{1}{6} (K_{1f2} + 2K_{2f2} + 2K_{3f2} + K_{4f2}) \\ T_{f3}^{i+1} &= T_{f3}^{i} + \frac{1}{6} (K_{1f3} + 2K_{2f3} + 2K_{3f3} + K_{4f3}) \\ T_{f4}^{i+1} &= T_{f4}^{i} + \frac{1}{6} (K_{1f4} + 2K_{2f4} + 2K_{3f4} + K_{4f4}) \\ T_{is}^{i+1} &= T_{is}^{i} + \frac{1}{6} (K_{1is} + 2K_{2is} + 2K_{3is} + K_{4is}) \end{split}$$

Avec les k définit comme suit :

$$\begin{cases} K_{1\nu} = \Delta t.f_{\nu}(t_{t}, T_{\nu}^{t}) \\ K_{2\nu} = \Delta t.f_{\nu}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{\nu}^{t} + \frac{K_{1\nu}}{2}) \\ K_{3\nu} = \Delta t.f_{\nu}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{\nu}^{t} + \frac{K_{2\nu}}{2}) \\ K_{4\nu} = \Delta t.f_{\nu}(t_{t} + \Delta t, T_{\nu}^{t} + K_{3\nu}) \end{cases}$$
(III.66)

-

$$\begin{cases} K_{1f1} = \Delta t.f_{f1}(t_{t}, T_{f1}^{-t}) \\ K_{2f1} = \Delta t.f_{f1}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{f1}^{-t} + \frac{K_{1f1}}{2}) \\ K_{3f1} = \Delta t.f_{f1}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{f1}^{-t} + \frac{K_{2f1}}{2}) \\ K_{4f1} = \Delta t.f_{f1}(t_{t} + \Delta t, T_{f1}^{-t} + K_{3f1}) \end{cases}$$
(III.67)
$$\begin{cases} K_{1f2} = \Delta t.f_{f2}(t_{t}, T_{f2}^{-t}) \\ K_{2f2} = \Delta t.f_{f2}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{f2}^{-t} + \frac{K_{1f2}}{2}) \\ K_{3f2} = \Delta t.f_{f2}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{f2}^{-t} + \frac{K_{2f2}}{2}) \\ K_{4f2} = \Delta t.f_{f2}(t_{t} + \Delta t, T_{f2}^{-t} + K_{3f2}) \end{cases}$$
(III.68)

$$K_{1f3} = \Delta t.f_{f3}(t_t, T_{f3}^{-1})$$

$$K_{2f3} = \Delta t.f_{f3}(t_t + \frac{\Delta t}{2}, T_{f3}^{-t} + \frac{K_{1f3}}{2})$$

$$K_{3f3} = \Delta t.f_{f3}(t_t + \frac{\Delta t}{2}, T_{f3}^{-t} + \frac{K_{2f3}}{2})$$

$$K_{4f3} = \Delta t.f_{f3}(t_t + \Delta t, T_{f3}^{-t} + K_{3f3})$$
(III.69)

$$\begin{cases} K_{1f4} = \Delta t.f_{f4}(t_t, T_{f4}^{t}) \\ K_{2f4} = \Delta t.f_{f4}(t_t + \frac{\Delta t}{2}, T_{f4}^{t} + \frac{K_{1f4}}{2}) \\ K_{3f4} = \Delta t.f_{f4}(t_t + \frac{\Delta t}{2}, T_{f4}^{t} + \frac{K_{2f4}}{2}) \\ K_{4f4} = \Delta t.f_{f4}(t_t + \Delta t, T_{f4}^{t} + K_{3f4}) \end{cases}$$
(III.70)

$$\begin{cases} K_{1p} = \Delta t.f_{p}(t_{t}, T_{p}^{t}) \\ K_{2p} = \Delta t.f_{p}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{p}^{t} + \frac{K_{1p}}{2}) \\ K_{3p} = \Delta t.f_{p}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{p}^{t} + \frac{K_{2p}}{2}) \\ K_{4p} = \Delta t.f_{p}(t_{t} + \Delta t, T_{p}^{t} + K_{3p}) \end{cases}$$
(III.71)

$$\begin{aligned}
K_{1is} &= \Delta t. f_{is}(t_{t}, T_{is}^{t}) \\
K_{2is} &= \Delta t. f_{is}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{is}^{t} + \frac{K_{1is}}{2}) \\
K_{3is} &= \Delta t. f_{is}(t_{t} + \frac{\Delta t}{2}, T_{is}^{t} + \frac{K_{2is}}{2}) \\
K_{4is} &= \Delta t. f_{is}(t_{t} + \Delta t, T_{is}^{t} + K_{3is})
\end{aligned}$$
(III.72)

Avec les fonctions f sont définit comme suit :

$$\begin{cases} \frac{\partial T_{v}}{\partial t} = f_{v}(t, T_{v}, T_{p}) \\ \frac{\partial T_{p}}{\partial t} = f_{p}(t, T_{v}, T_{p}, T_{f}) \\ \frac{\partial T_{f}}{\partial t} = f_{f}(t, T_{p}, T_{f}, T_{ff}, T_{fi}) \\ \frac{\partial T_{is}}{\partial t} = f_{is}(t, T_{is}, T_{ff}, T_{fi}) \end{cases}$$
(III.73)

III.9. CONCLUSION

Dans ce chapitre, nous avons premièrement déterminé la position du soleil par rapport à la terre puis modélisé le capteur solaire et la machine frigorifique à absorption, nous avons développé hypothèses contribué à faciliter l'étude de la chaleur à travers l'étude de l'échange de chaleur dans les divers composants de la machine appliquant les lois de la thermodynamique et des lois spéciales capteur solaire. Puis extrait tous les équations usagers, à résoudre ces équations par méthode Runge Kutta ,très couramment utilisée pour la résolution des équations différentielles ordinaires, et très stable pour les fonctions courantes de la physique, par le principe d'approximation des solutions des équations différentielles et méthode Nodal, Qui nous montrent la relation entre le flux de chaleur et la conductance , cela est en préparation pour la prochaine partie des résultats obtenus dans cette partie.