Modèle adimensionnel pour la conception d'adsorbeurs performants

Marc CLAUSSE

ESIEE Paris – LPGP2ES

CONTEXTE

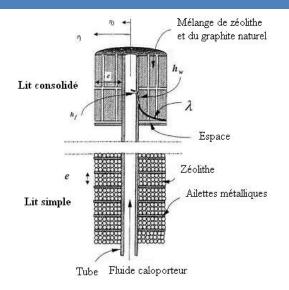
ENJEUX

- Développement des systèmes à adsorption limité par des problèmes de coût et de compacité :
 - Compression mécanique : 200 €/kW et 120 W/kg_{svs} (ou encore 36 kW/m³)
 - Adsorption : 2500 à 3500 €/kW et 25 W/kg_{sys} (ou encore 7 kW/m³)

OBJECTIFS

- Intensification des échanges dans l'adsorbeur et l'évaporateur qui sont deux éléments clefs
- > Adsorbeur => conception basée sur l'expérience
 - ☐ Distribution de la chaleur
 - ☐ Distribution du fluide
 - ☐ Contrainte => limiter l'accroissement de l'inertie thermique de l'ensemble

CONTEXTE: EXEMPLES D'ADSORBEURS



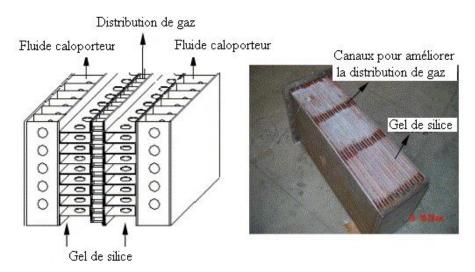
Couches d'adsorbant

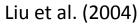
Canaux de circulation du fluide caloporteur

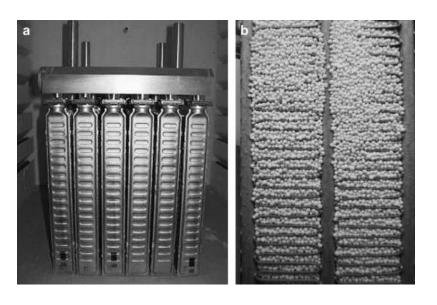
Poyelle et al. (1999)

Restuccia et al. (2004)

Tamainot-Telto et al. (2009)







Vasta et al. (2011)

PROBLÉMATIQUE ET APPROCHE RETENUE

PROBLÉMATIQUE

- Disposer d'un outil simple permettant un pré-dimensionnement de l'adsorbeur : facteur de forme, pas d'ailette, etc.
- > Prise en compte des conditions opératoires et du couple
- Prise en compte de contrainte : optimisation de la puissance frigorifique ou/et du COP

APPROCHE (THÈSE F. MAKNI)

- > Développement d'un modèle 3D dynamique simulant le comportement d'un adsorbeur
- ➤ Écriture adimensionnelle en vue d'identifier des NSD pouvant servir de base pour le prédimensionnement
- ➤ Étude paramétrique afin d'obtenir des « abaques » ou lois de comportement simples en fonction des conditions opératoires adimensionnelles et des caractéristiques. Les valeurs gardées sont celles obtenues pour l'état cyclique permanent et le temps de ½ cycle amenant à la puissance maximale (contrainte choisie ici)

PRÉSENTATION DU MODÈLE (1/2)

- l'adsorbat en phase gazeuse ⇔ gaz parfait
- porosité du lit, chaleur d'adsorption et viscosité du gaz sont considérées constantes
- capacités calorifiques du fluide caloporteur et du métal sont considérées constantes
- pertes thermiques vers l'ambiance sont négligées
- transfert de matière entre le gaz et l'adsorbant: équation de type LDF (Linear Driving Force)

Variables adimensionnelles

$$P^* = \frac{P - P_{ev}}{\Delta P}$$
 $T^* = \frac{T - Tint}{\Delta T_I}$ $q^* = \frac{q}{\Delta q}$ $t^* = \frac{t}{\Delta t_{ref}}$ $\Delta t_{ref} = temps de demi-cycle cst \forall simulations $\Delta P = P_{cond} - P_{ev}$ $\Delta T_I = T_{hot} - T_{int}$ $\Delta q = q_{max} - q_{min}$ (valeur tirée de la littérature)$

$$x^* = \frac{x}{L_{ref}} \qquad \qquad y^* = \frac{y}{L_{ref}} \qquad \qquad z^* = \frac{z}{L_{ref}}$$

2.Métal

Domaines modélisés

Surface d'échange entre le lit et le métal

Surface d'échange entre le métal et le fluide caloporteur Isolation

"" Entrée/sortie du gaz

"" 1. Lit d'adsorbant

3. Fluide caloporteur

PRÉSENTATION DU MODÈLE (2/2)

Bilan masse
$$\frac{\partial \rho^*}{\partial t^*} + \nabla \left(\frac{KR}{VR} \rho^* \nabla P^* \right) = -\frac{(1-\varepsilon)}{\varepsilon} G \frac{\partial q^*}{\partial t^*}$$

Bilan de la quantité de mouvement $v^* = \left(\frac{KR}{VR}\nabla P^*\right)$

$$v^* = \left(\frac{KR}{VR}\nabla P^*\right)$$

Bilan énergie (Equilibre Thermique Local) – Lit d'adsorbant

$$\left[\left(\frac{(1-\varepsilon)}{\varepsilon} \right) \cdot \left(\alpha_{a-g} \cdot G + \alpha_{l-g} \cdot G \cdot q^* \right) + \rho^* \right] \cdot \frac{\partial T^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{lit}} \nabla T^* \right) + \nabla \left(v^* \cdot \rho^* \cdot T^* \right) = \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \beta \cdot G \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) + \nabla \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) \cdot \frac{\partial q^*}{\partial t^*} + \nabla \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) + \nabla \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) + \nabla \left(\frac{1-\varepsilon}{\varepsilon} \right) +$$



$$G = \Delta q \cdot \rho_{ads} \cdot \frac{r \cdot \Delta T_1}{\Delta P} \qquad KR = -\frac{K}{\mu_s} \frac{\Delta P}{L_{ref}} \qquad VR = \frac{L_{ref}}{\Delta t_{ref}}$$

$$KR = -\frac{K}{\mu_g} \frac{\Delta P}{L_{ref}}$$

$$VR = \frac{L_{ref}}{\Delta t_{ref}}$$

Bilan énergie - Métal

$$\frac{\partial T_{m}^{*}}{\partial t^{*}} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_{m}} \nabla T_{m}^{*}\right) = 0$$

Bilan énergie – Fluide caloporteur

$$\frac{\partial T_f^*}{\partial t^*} + \nabla \left(-\frac{1}{Pe_f} \nabla T_f^* \right) = \frac{v_f}{VR} \cdot \nabla T_f^*$$

INTERPRÉTATION DU PARAMÈTRE G (1/3)

$$G = \Delta q \ \rho_{ads} \frac{r \Delta T_1}{\Delta P}$$

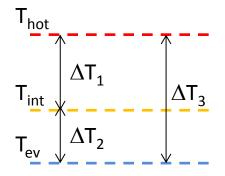
Dépendance:

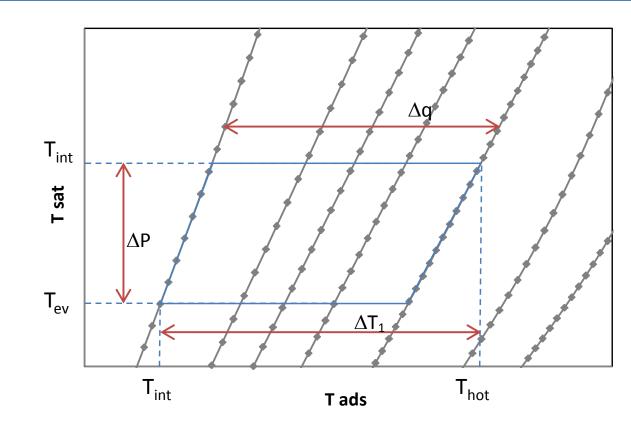
- Conditions opératoires
- Paire adsorption
- Adsorbant



$$G = f(T_{hot}, T_{int}, T_{ev})$$

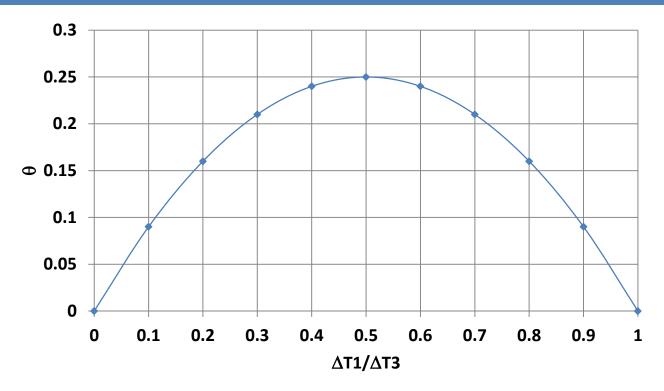


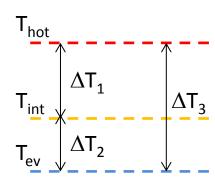




$$G = f(\theta) avec \theta = \frac{\Delta T_1 \cdot \Delta T_2}{\left(\Delta T_3\right)^2} = \frac{\Delta T_1}{\Delta T_3} \left(1 - \frac{\Delta T_1}{\Delta T_3}\right)$$

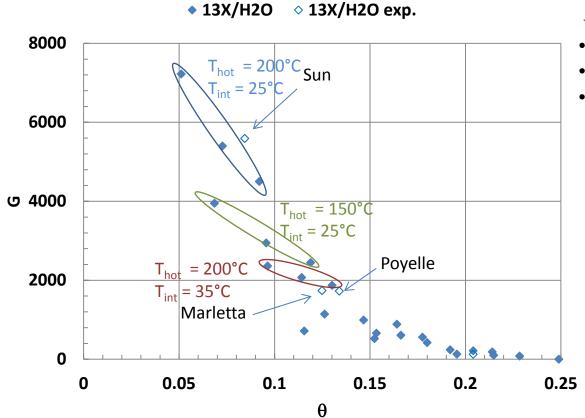
INTERPRÉTATION DU PARAMÈTRE G (2/3)





- θ max pour des sauts de températures égaux
- Pour $\Delta T_1/\Delta T_3 < 0.5 \Rightarrow \Delta T_1 < \Delta T_2$: fonctionnement impossible
- Pour $\Delta T_1/\Delta T_3 > 0.5 => \theta$ décroît quand $\Delta T_1/\Delta T_3$ augmente : θ élevé devrait correspondre à des puissances frigorifiques élevées

INTERPRÉTATION DU PARAMÈTRE G (3/3): CAS 13X/H₂O



Valeurs calculées

- $T_{ev} = 5$, 10 et 15°C
- $T_{int} = 25, 35 \text{ et } 50^{\circ}\text{C}$
- $T_{hot} = 90, 150 \text{ et } 200^{\circ}\text{C}$

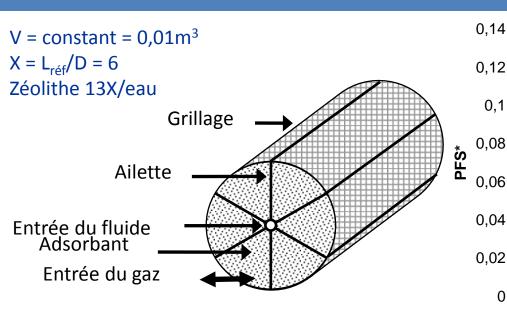
Valeurs littérature

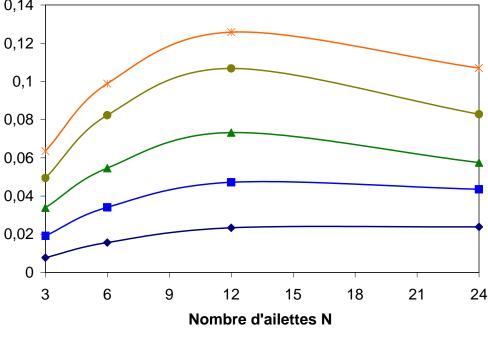
	T _{hot} (°C)	T _{intj} (°C)	T _{ev} (°C)
Marletta			
et al.,	210	35	5
2002			
Sun et	220	25	5
al., 1994	220	25	3
Poyelle et al., 1999	230	40	4

<u>Résultats</u>

- A T_{hot} et T_{int} données la sensibilité à T_{ev} augmente quand θ diminue
- Confirmation du choix de G comme NSD majeur pour le dimensionnement des sytèmes

INFLUENCE DU NOMBRE D'AILETTES (1/3)





- Sensibilité importante de la PFS* à G
- La sensibilité à N est d'autant plus marquée que G est élevé : présence d'un maximum plus ou mois marqué

$$* G = 5267$$

$$PFS^* = \frac{\Delta q}{\Delta q_{max}} \cdot \frac{1}{M^*} \cdot \frac{\Delta q^*}{\Delta t_{1/2}^*}$$

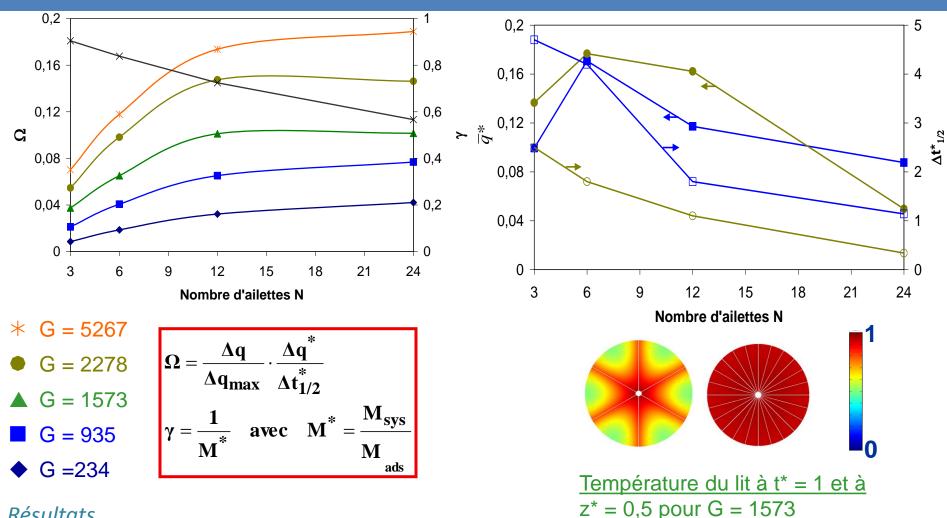
$$• G = 2278$$

$$• G = 1573$$

$$• G = 935$$

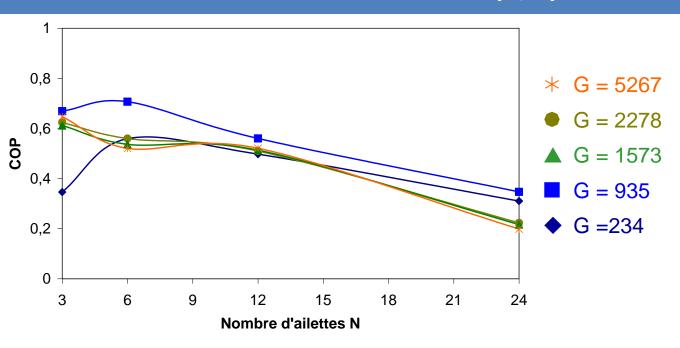
$$• G = 234$$

INFLUENCE DU NOMBRE D'AILETTES (2/3)



- Temps de ½ cycle décroît continuellement avec l'augmentation de N
- Quantité cyclée passe par un maximum => compromis à trouver
- N grand amène à une stagnation ou une dégradation (augmentation inertie)

INFLUENCE DU NOMBRE D'AILETTES (3/3)



- Valeurs les plus élevées atteintes pour N faible
- Influence de G moins prononcée que pour PFS*

CONCLUSION

CONCLUSION

- ✓ Premiers résultats concluants quant à l'intérêt de la démarche
- ✓ Le paramètre G apparaît comme un paramètre intéressant comme critère de dimensionnement
- ✓ Approche étendue à d'autres géométries et d'autres couples (thèse F. Makni)

PERSPECTIVES

- ➤ Aller plus loin dans l'approche fondamentale vers une expression de G fonction des températures et des paramètres des isothermes
- Étude sur les paramètres VR et KR

Merci pour votre attention