



# Caractérisation par DSC: défauts intrinsèques et apports de la modélisation

E. Franquet, J.-P Bédécarrats, J.-P. Dumas, S. Gibout, D. Haillot



# Sommaire

<b>Généralités</b>	
▪ Analyse thermique	3
▪ DSC	4
<b>Interprétation</b>	
▪ Grandeur identifiables	9
▪ Erreur (très) courante	13
▪ Inconnues sur certains paramètres	16
<b>Modélisation</b>	
▪ Analyse théorique	18
▪ Modélisation / Simulation	19
▪ Résultats	21
<b>Caractérisation</b>	
▪ Identification: méthodes inverses	28
▪ Processus d'inversion	29
▪ Résultats	35
<b>Conclusion</b>	
<b>Annexes</b>	
▪ Bibliographie	41
▪ Discussions supplémentaires...	44

# Généralités

# Analyse thermique

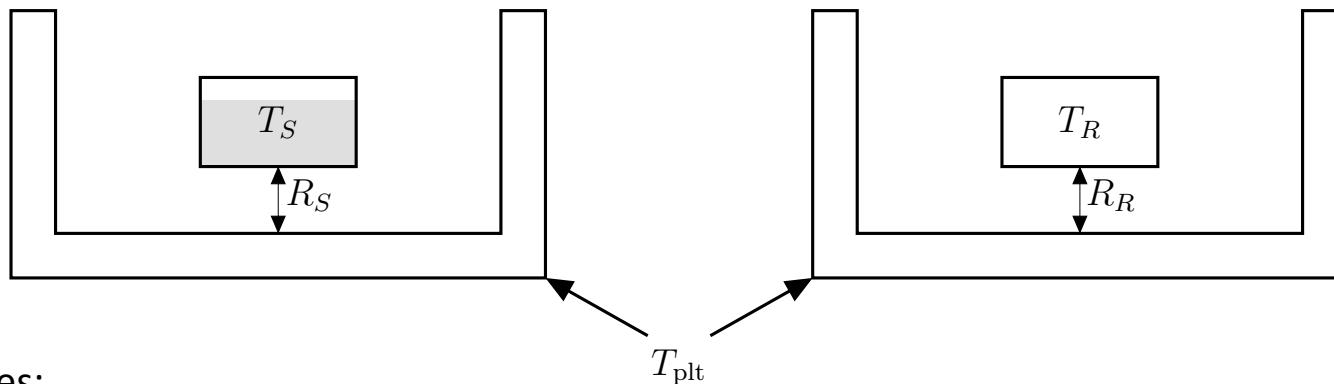
## Différents appareils / mesures

- Calorimètre: mesure chaleur
- Differential thermal analysis (DTA): mesure température
- Adiabatic scanning calorimetry (ASC): mesure température
- Differential scanning calorimetry (DSC): mesure variation de flux
- méthode T – history...
- Thermo-gravimétrie
- Analyse thermo-mécanique...

## Différents modes d'utilisation

- dynamique
- isotherme (step)

# DSC

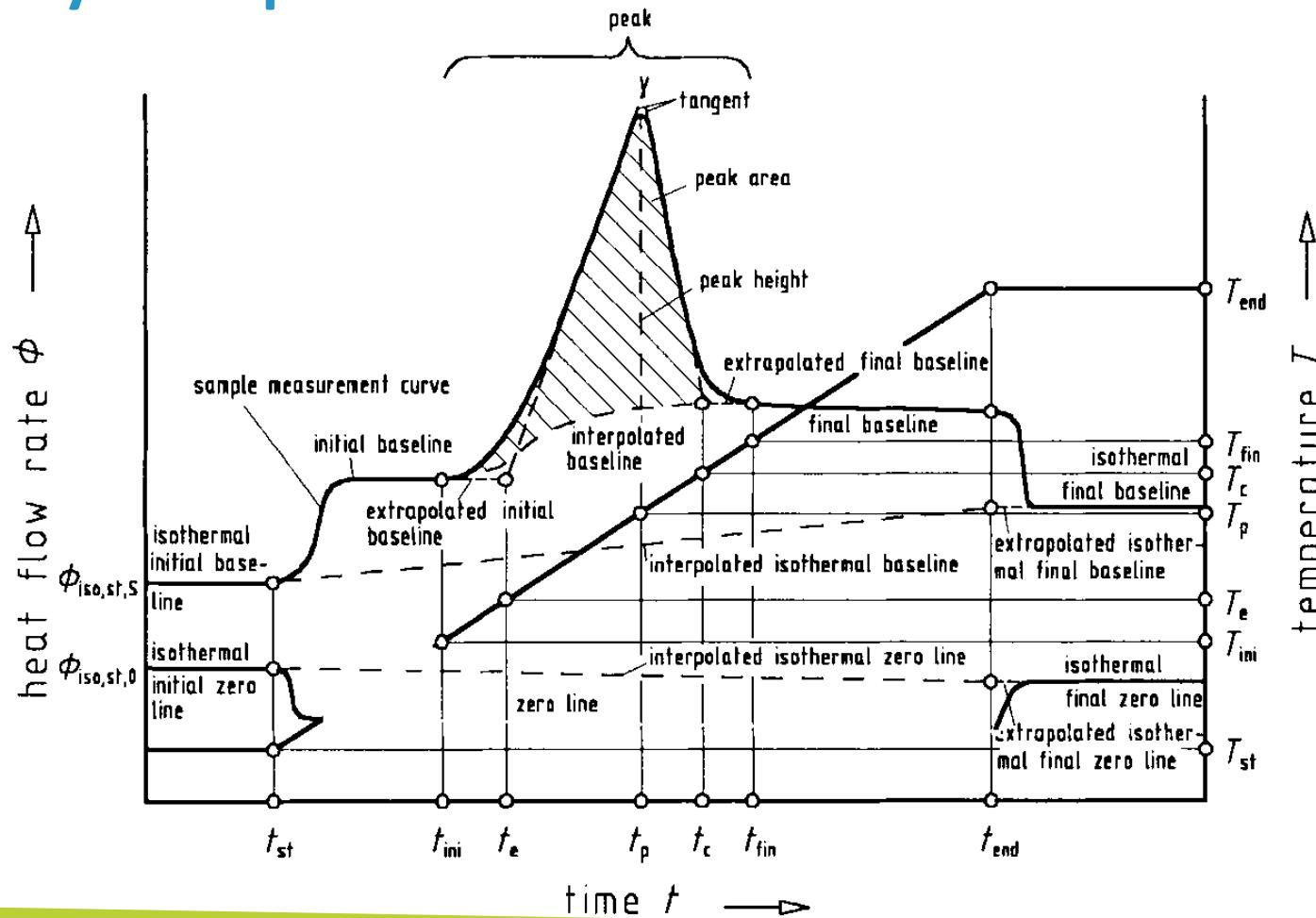


- Deux types:
  - Heat flux (ex: DSC131 de Setaram)
  - Power compensation (ex: Pyris Diamond de Perkin – Elmer)
- Imposition d'une sollicitation thermique
- Mesure d'un flux de chaleur
- Obtention d'un thermogramme (courbe DSC)
  - Mode dynamique
  - Mode isotherme (step)

$$T_{plt} = \beta t + T_0 \quad \rightarrow \quad \phi(t)$$

# DSC

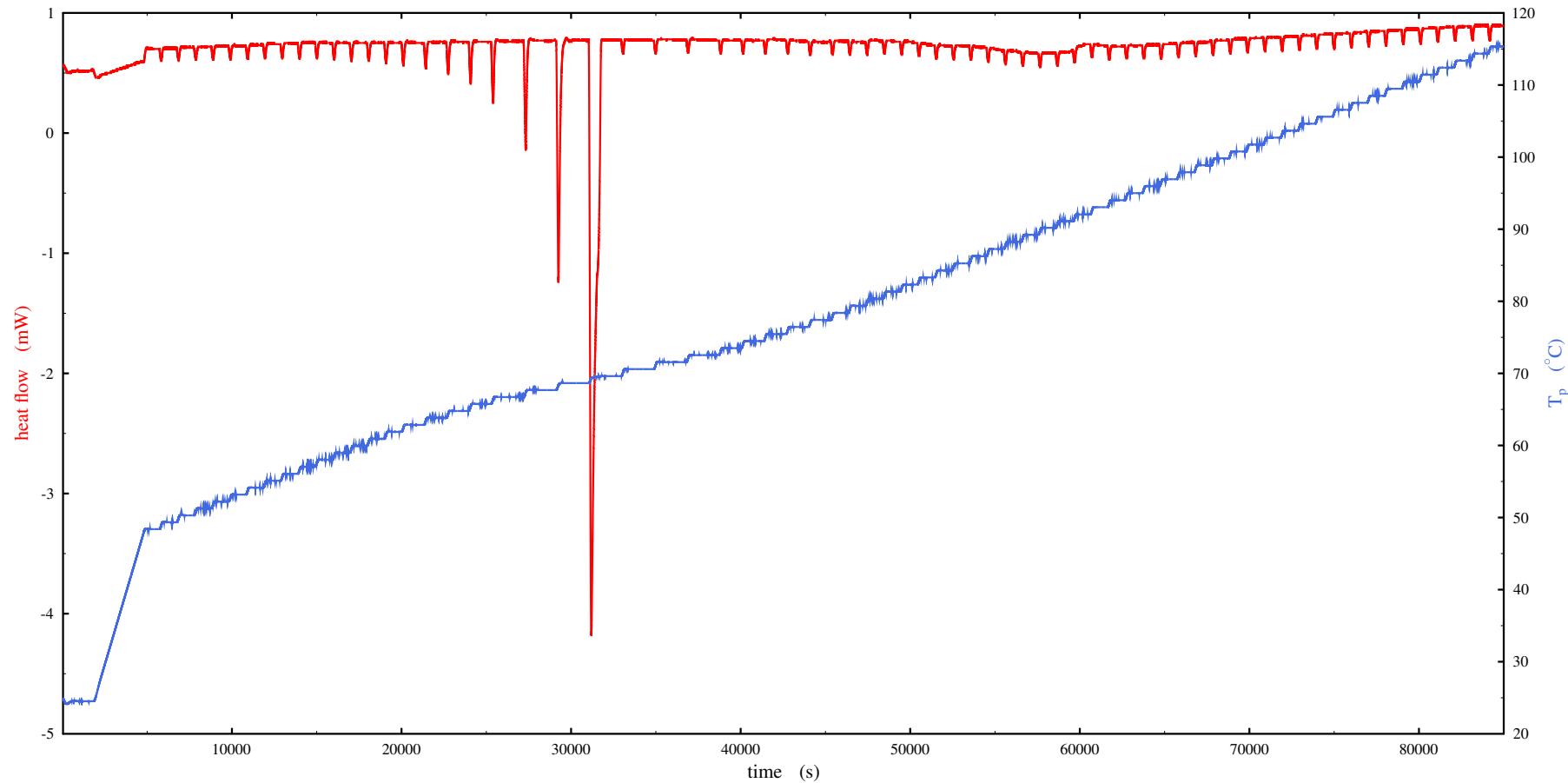
## Mode dynamique



Caractérisation par DSC: défauts intrinsèques et apports de la modélisation  
Généralités

# DSC

## Mode isotherme



# DSC

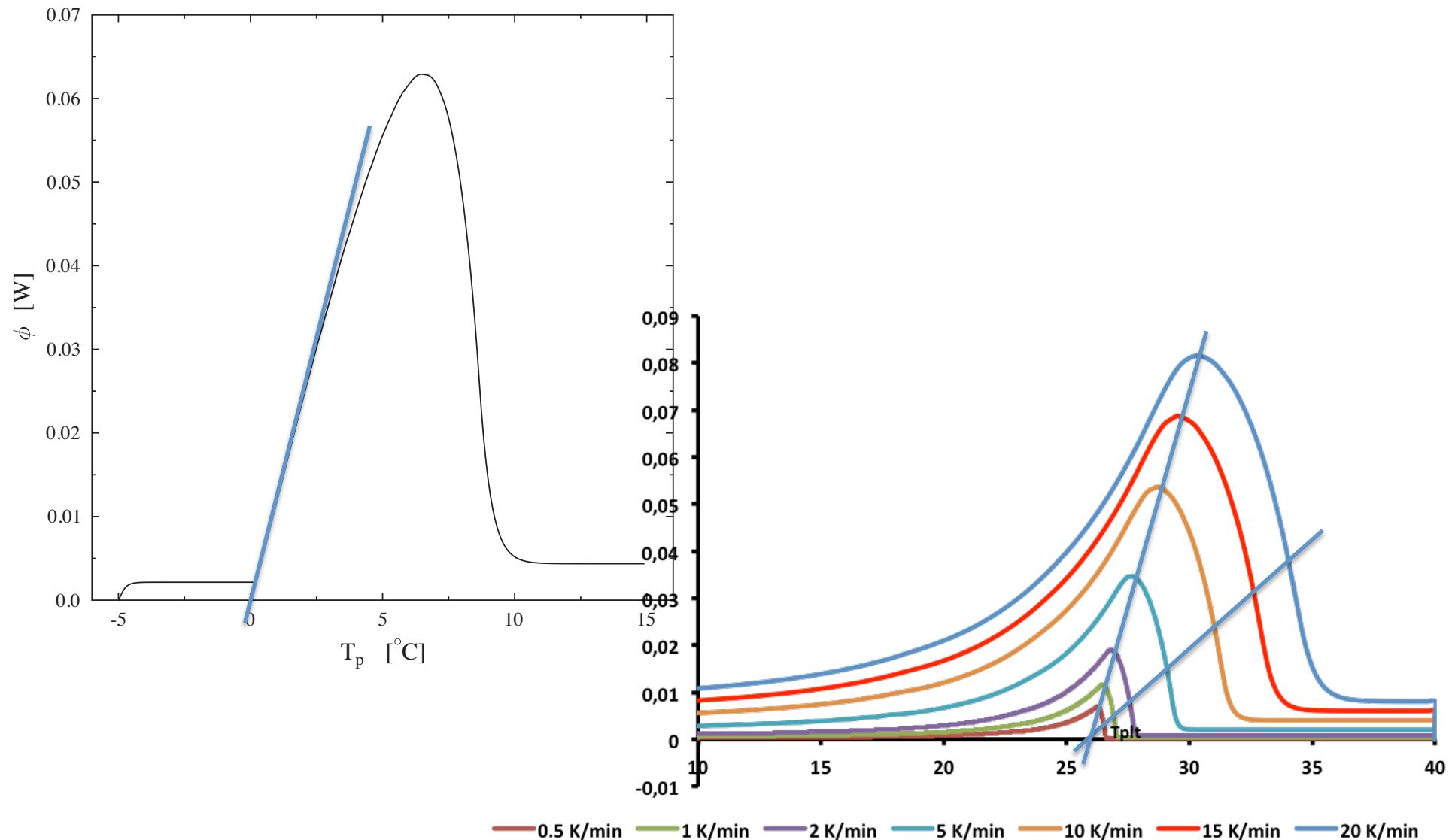
## Informations liminaires

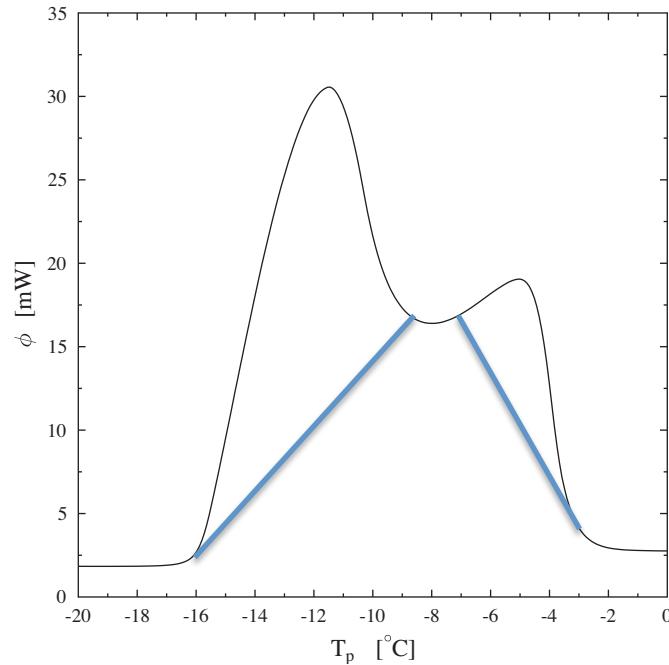
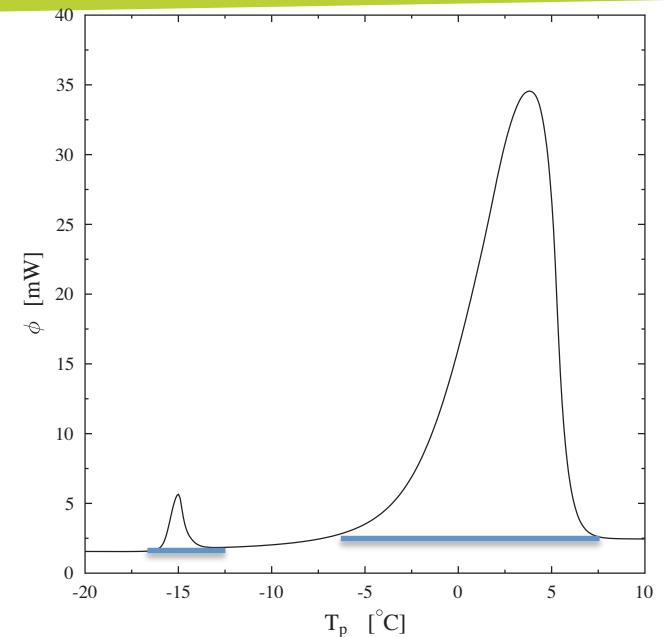
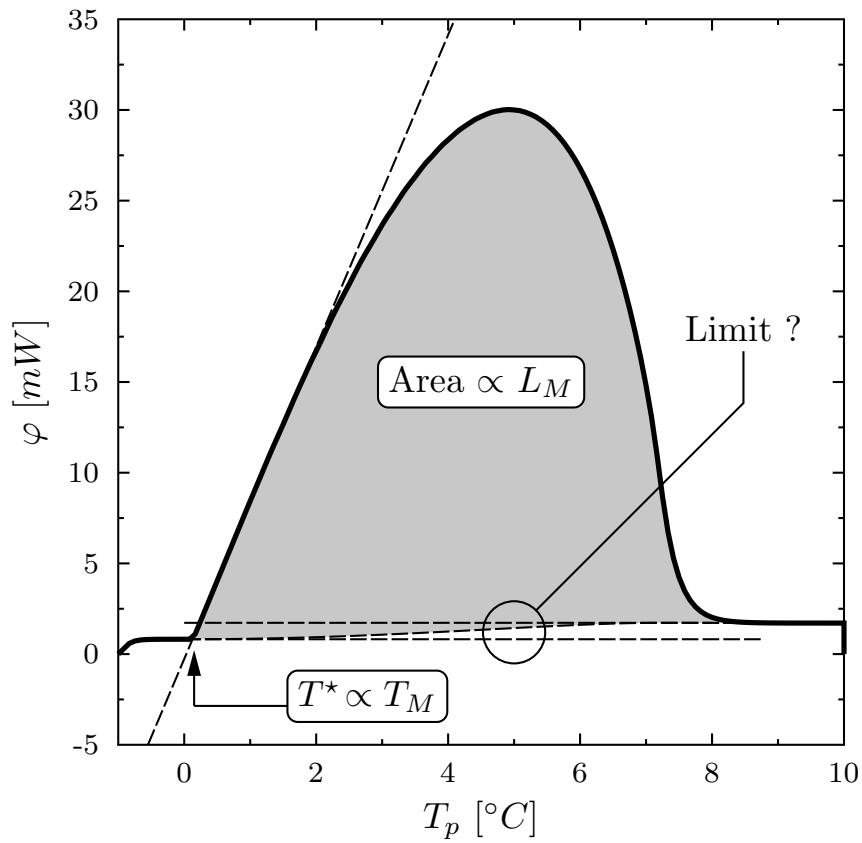
- Signal **temporel**
- Méthode relative:
  - Forte influence échantillon(s) calibration
  - Définition lignes de base / zéro
- Résultats dépendants:
  - Masse
  - Vitesse de chauffe/refroidissement

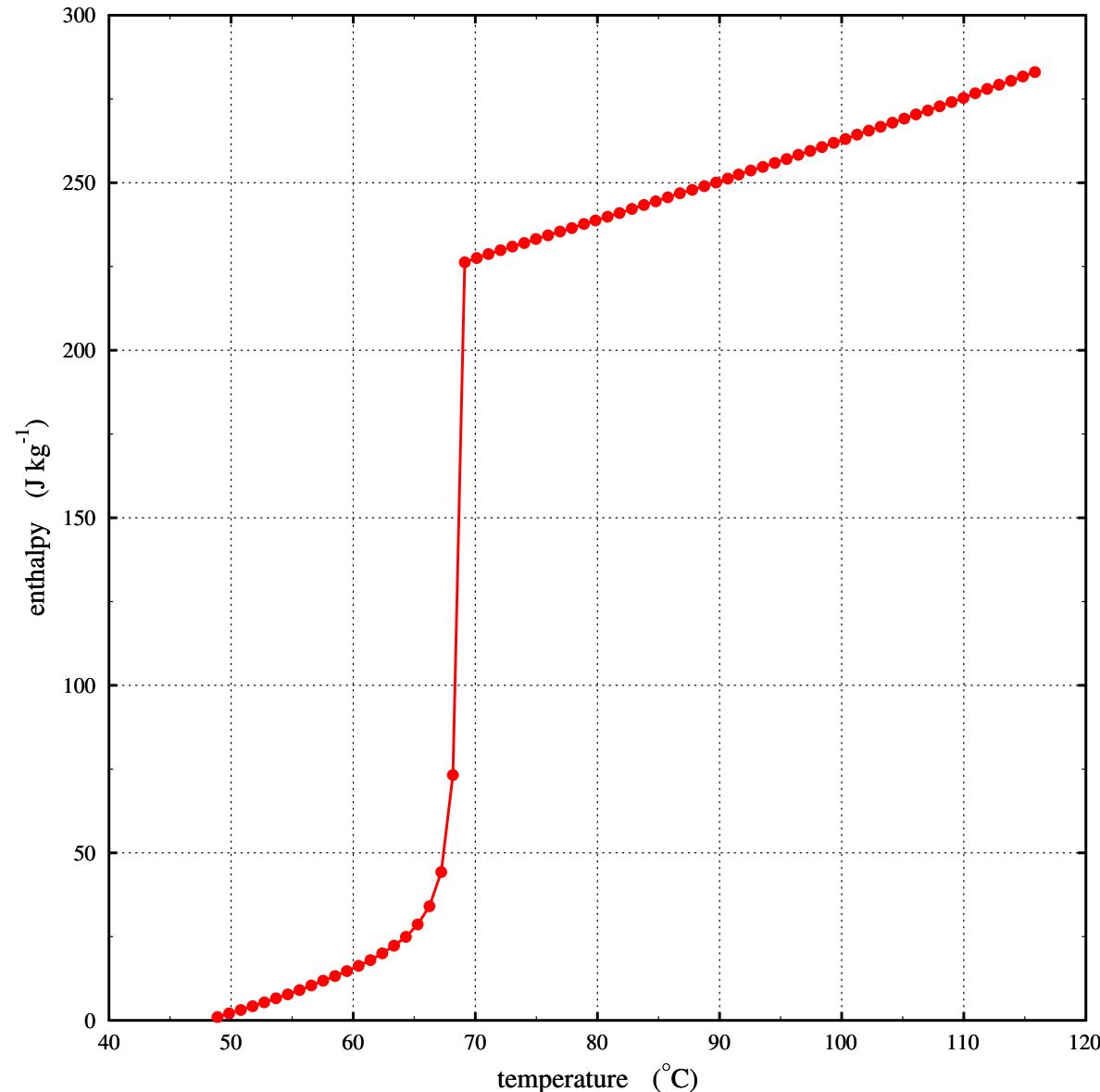
# Interprétation

# Grandeurs identifiables

- Températures
  - Transitions de premipremière ère espèce:  $T_{onset}$
  - Transitions de seconde espèce:  $T_{solidus}$
- Grandeur énergétiques
  - Capacités calorifiques (i.e. dans les zones sensibles)
  - Chaleur latente (i.e. variations d'enthalpie)
  - Enthalpie (en mode isotherme)
- Données courante: la température de fusion et la chaleur latente  
Implicitement, on considère donc un corps pur...



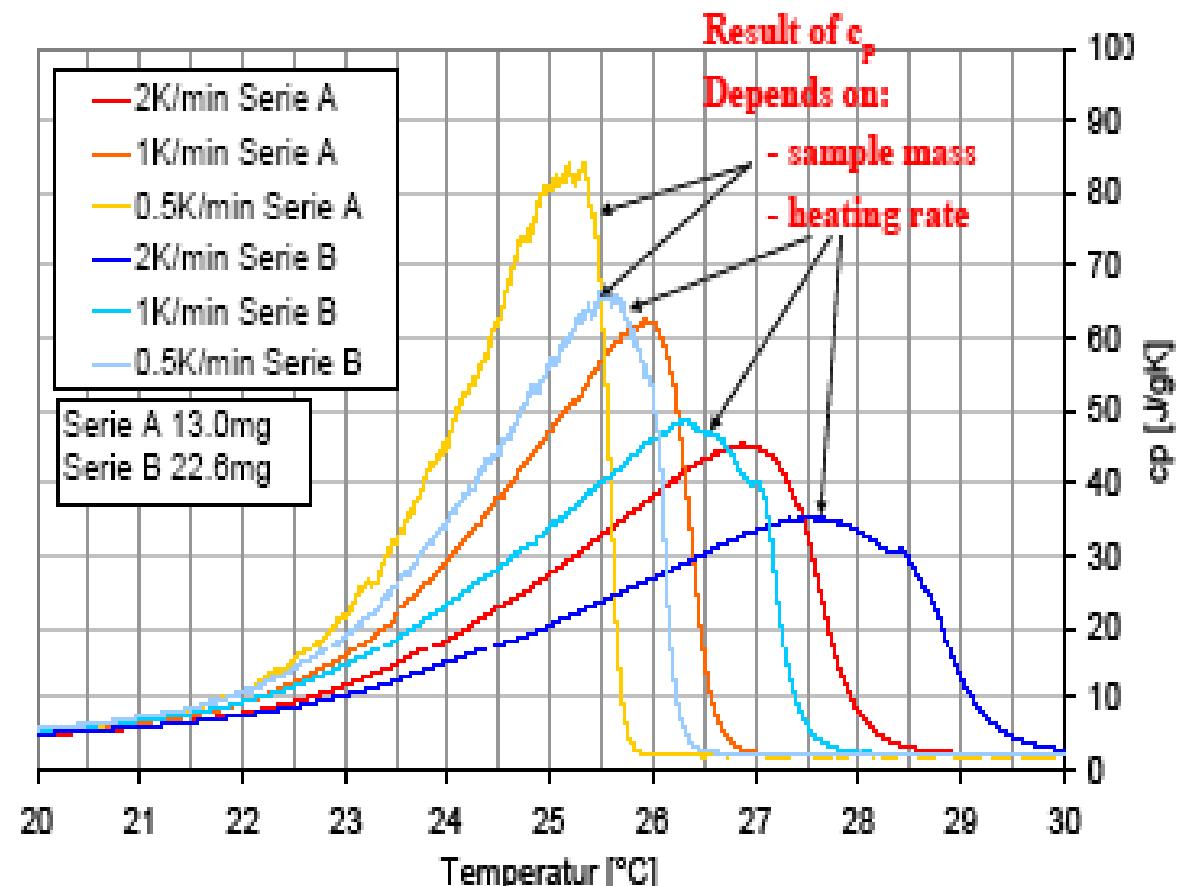




# Erreur (très) courante

## Enthalpies: $h=h(\beta)$

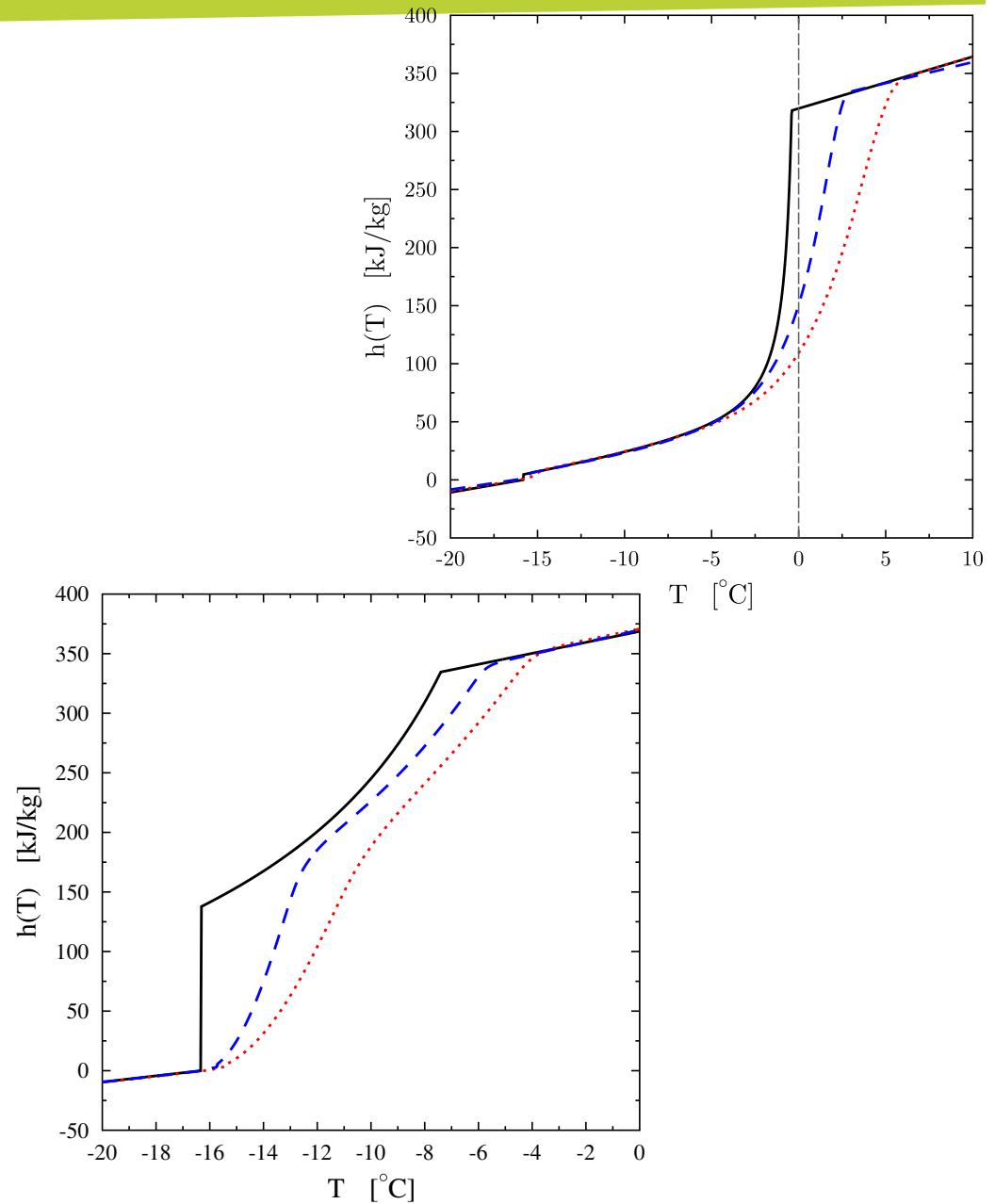
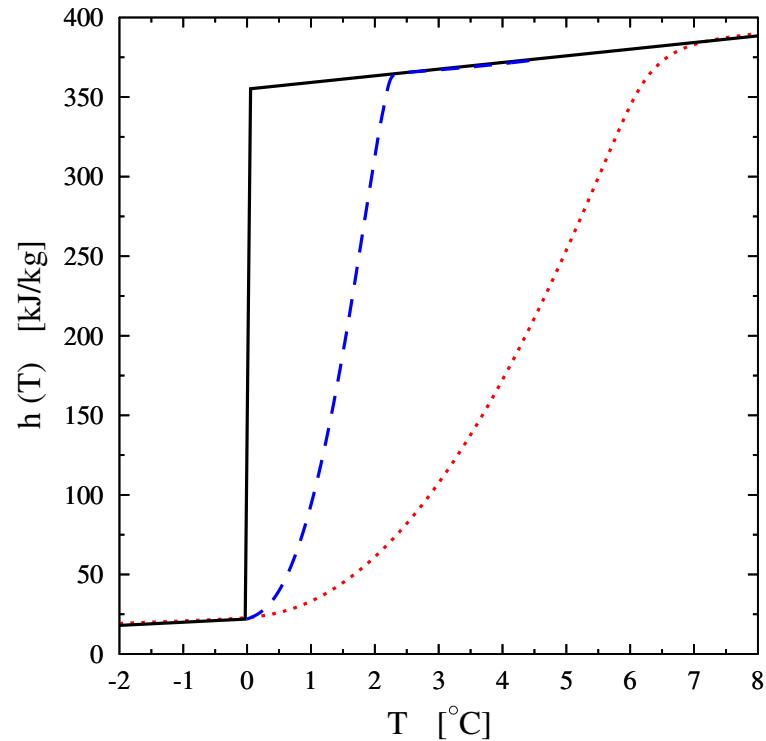
- Incohérence thermodynamique...
- Variable d'état **indépendante** du chemin suivi
- spécialistes obtiennent des valeurs éloignées de celles avancées par les fournisseurs (#10– 47%)  
[Lazaro2006, Barreneche2013, Lazaro2016]

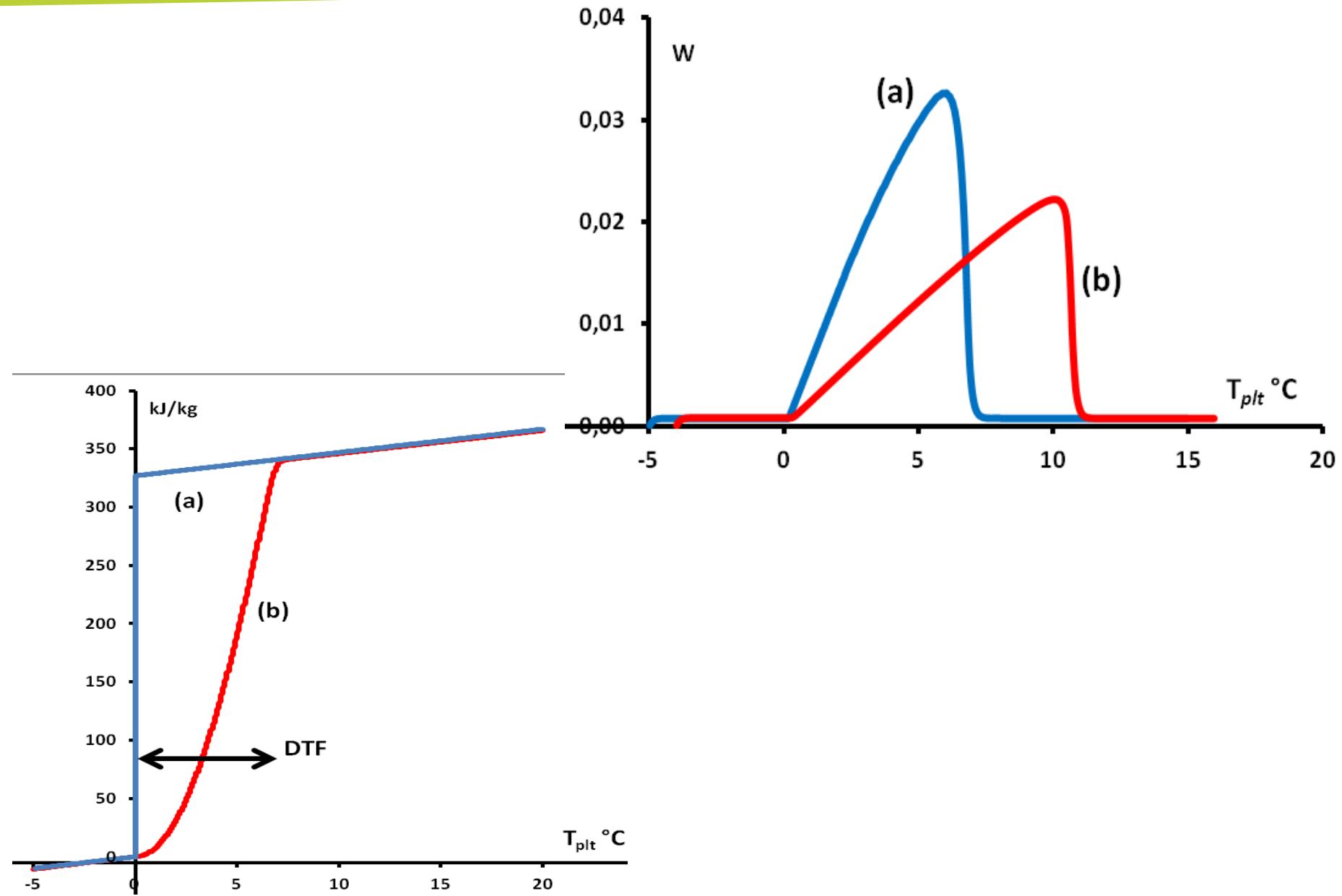


# Caractérisation par DSC: défauts intrinsèques et apports de la modélisation

## Interprétation

16/03/2017 14





# Inconnues sur certains paramètres

## Mode step

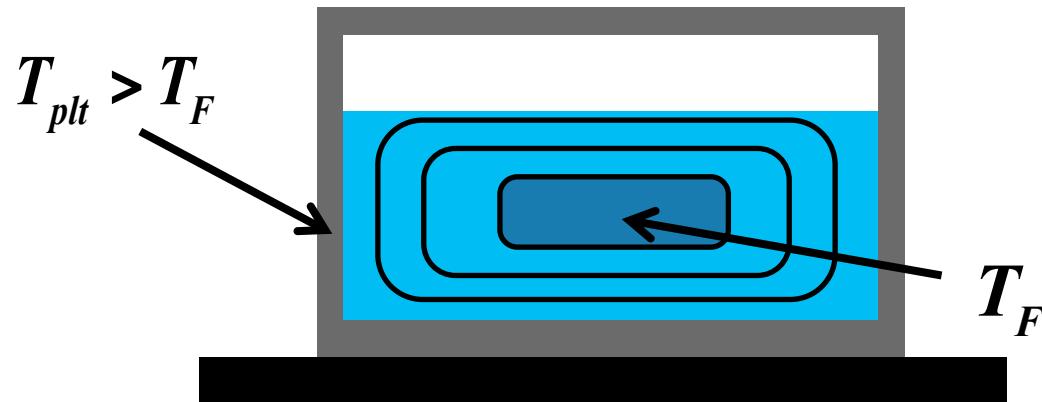
- Paramétrage et influence des différents steps:
  - Intervalle de température
  - Vitesse de chauffe
- Influence du bruit sur le signal
- Stabilité des conditions opératoires (cycle complet # jour)

# Modélisation

# Analyse théorique

## Comportement de la cellule

- Présence de transferts thermiques pendant le changement de phase



## Erreur commise

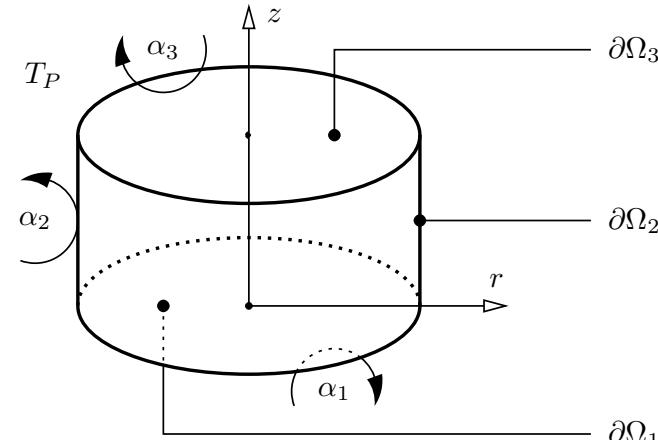
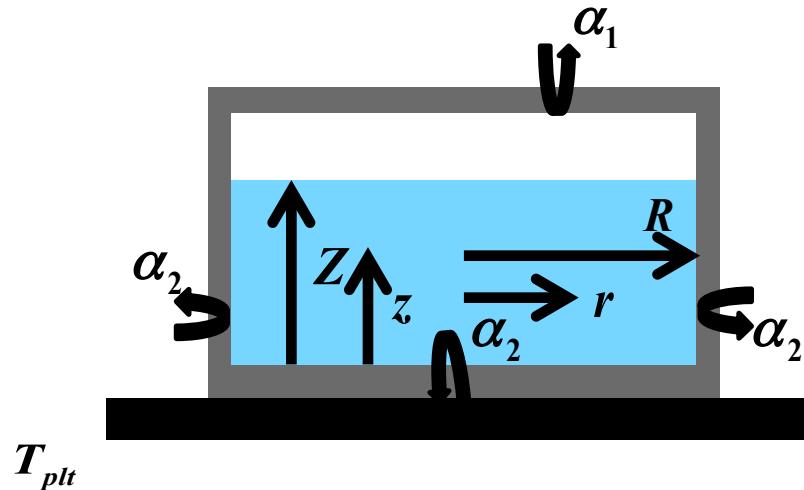
- Hypothèse de suite d'état à l'équilibre fausse lors de la transition

$$\phi(t) \cong \phi(T_p) \neq \frac{dh}{dT}$$

# Modélisation / Simulation

## Solution

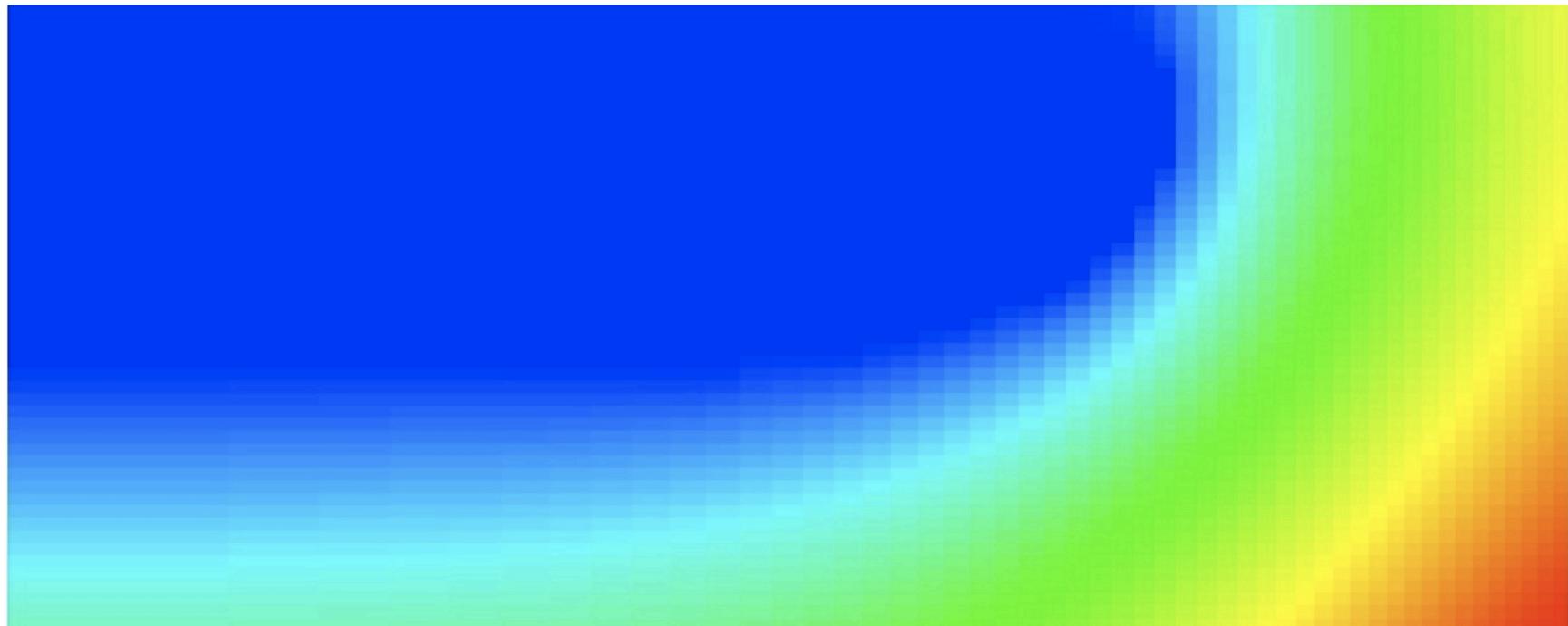
- Prendre en compte les phénomènes de transferts thermiques
- Bilan d'énergie complet du système en régime instationnaire



$$\frac{\partial \rho h}{\partial t} = \nabla \cdot (\lambda \nabla T)$$

$$\phi = \sum_i \alpha_i S_i (T_{plt} - T_i)$$

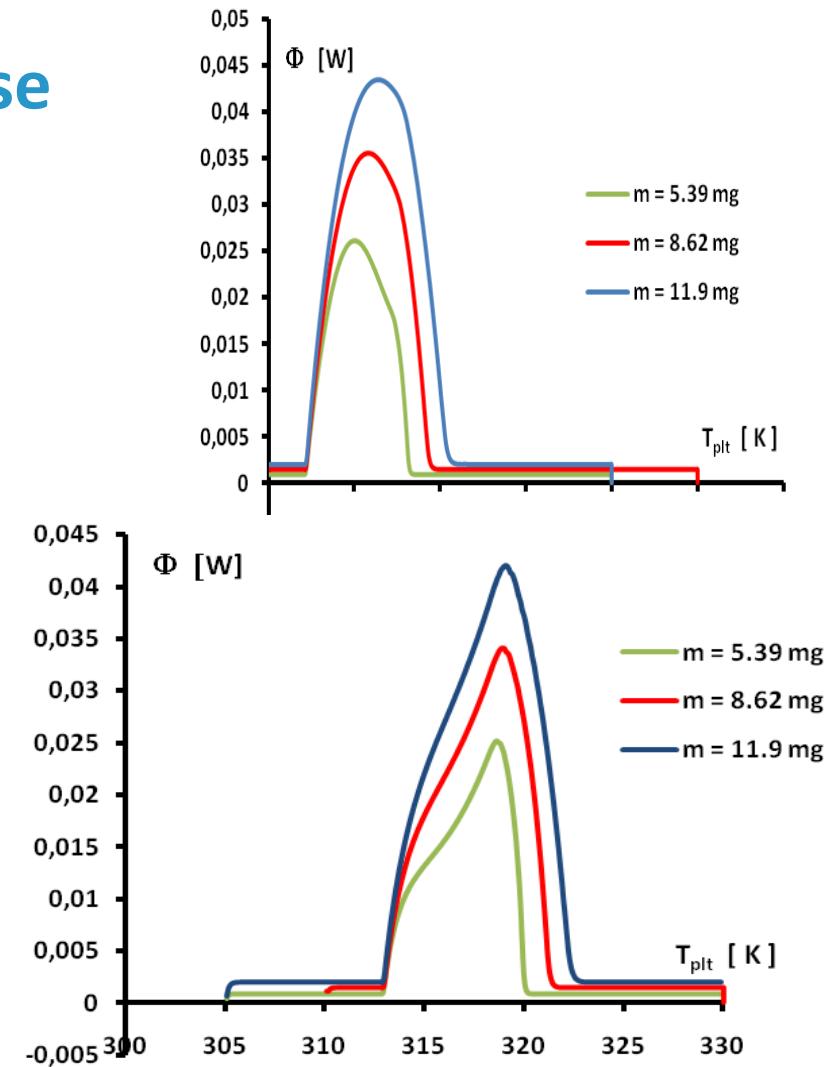
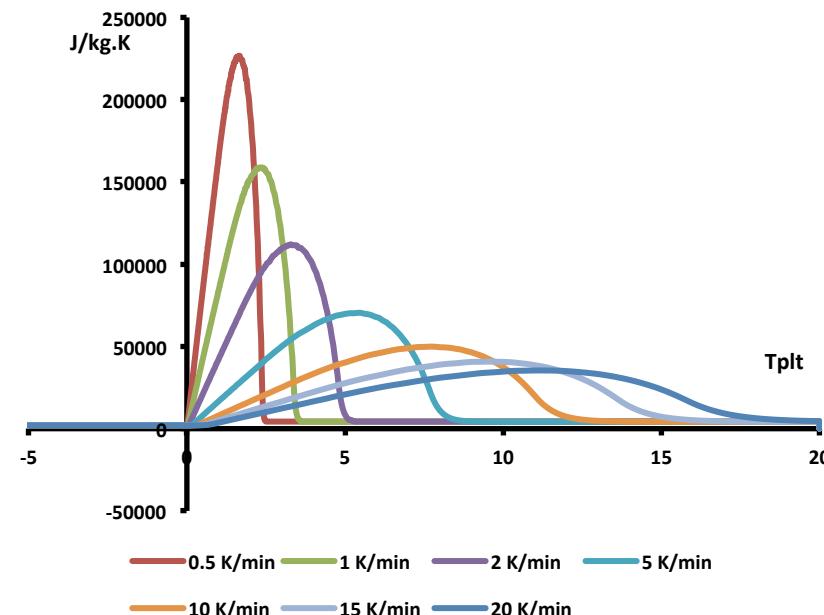
# Modélisation / Simulation



# Résultats

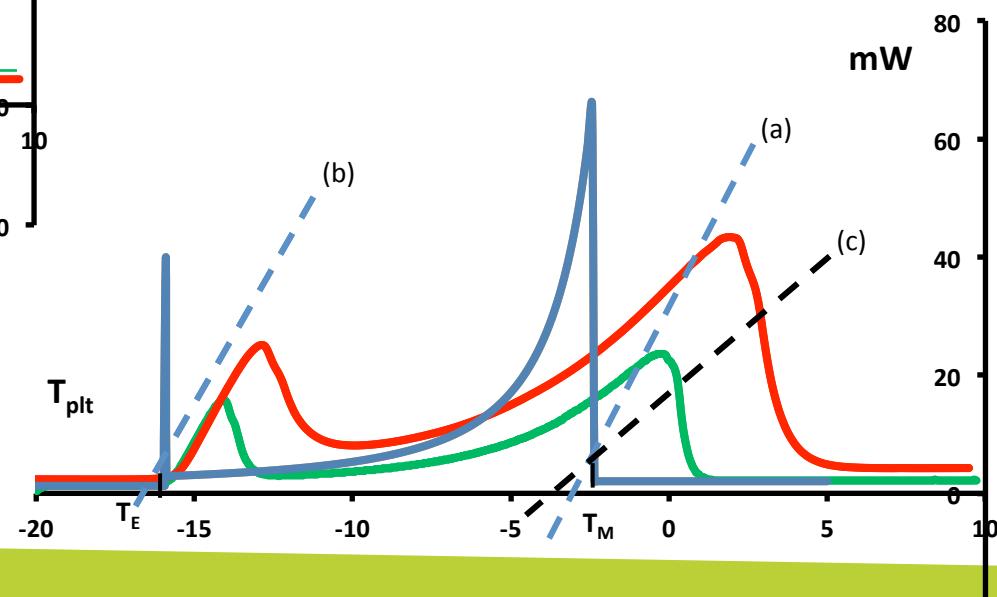
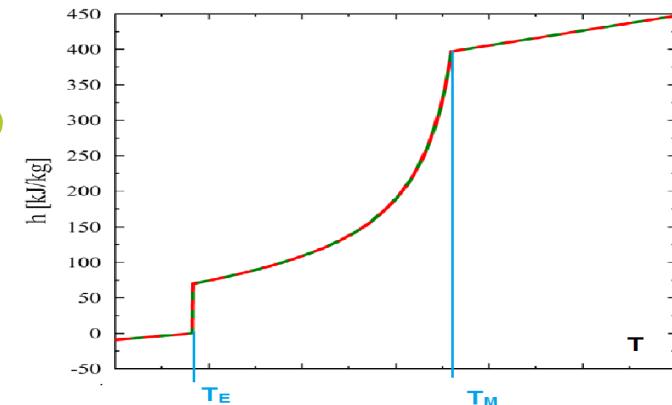
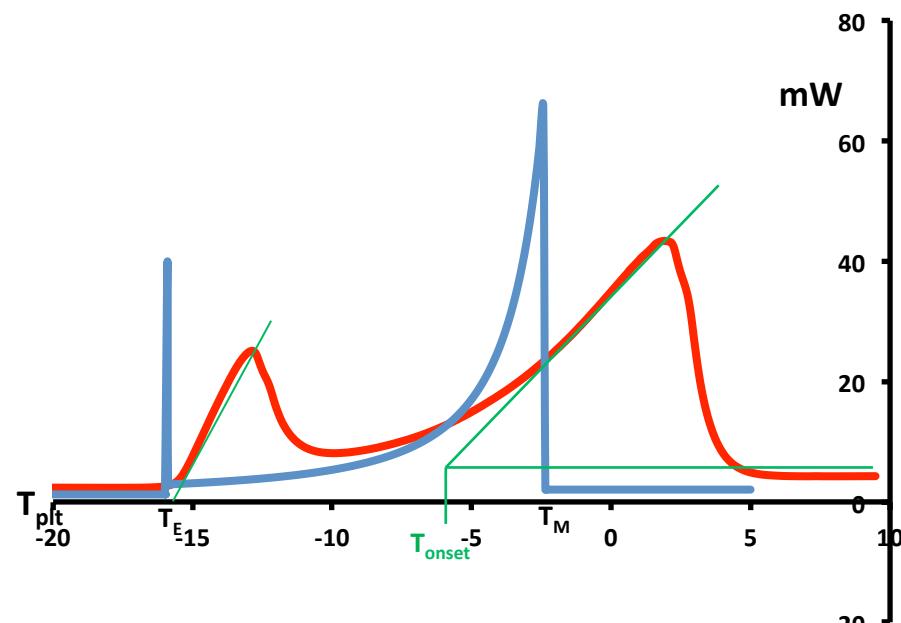
## Influence des paramètres de base

- masse
- vitesse



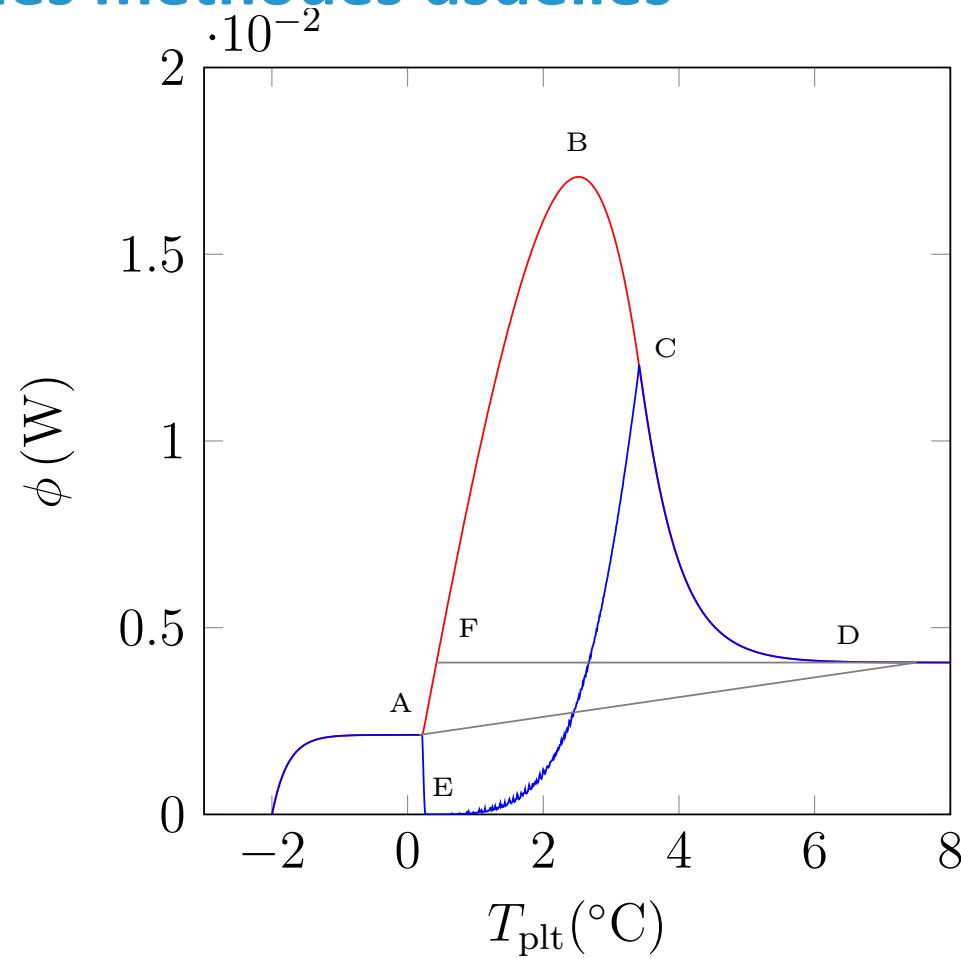
# Résultats

## Challenge des méthodes usuelles



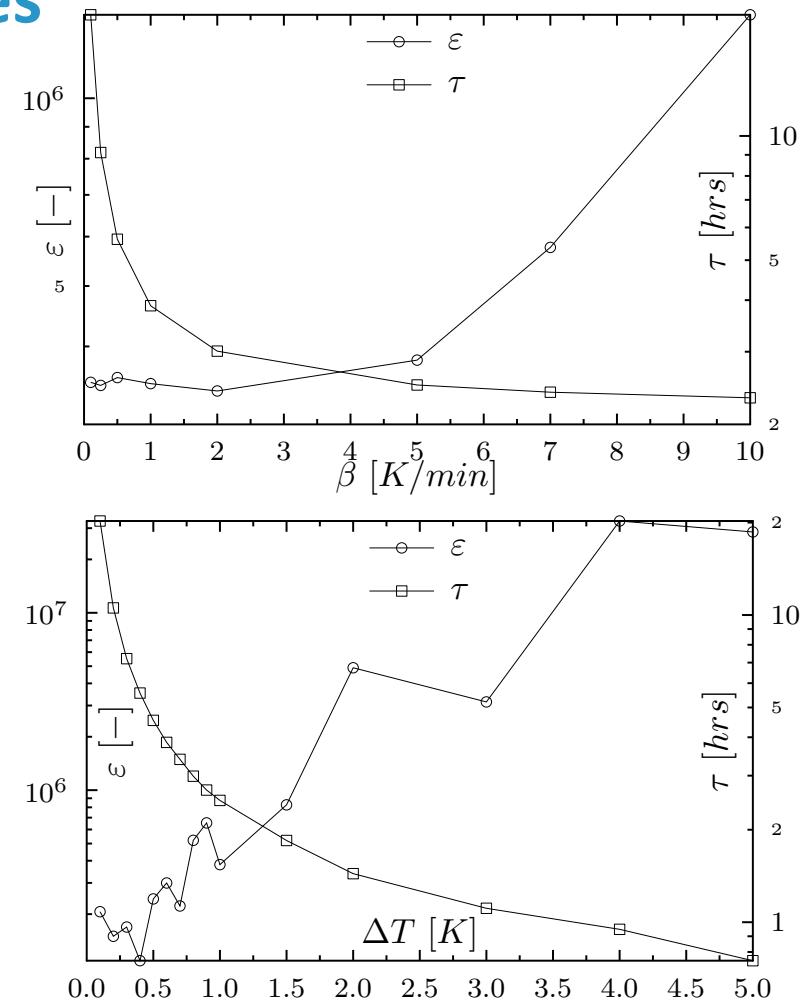
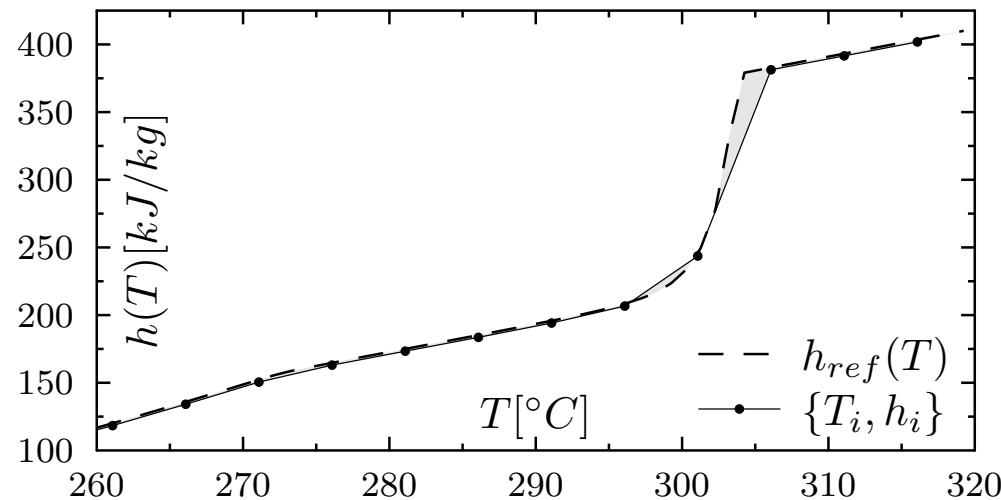
# Résultats

## Challenge des méthodes usuelles



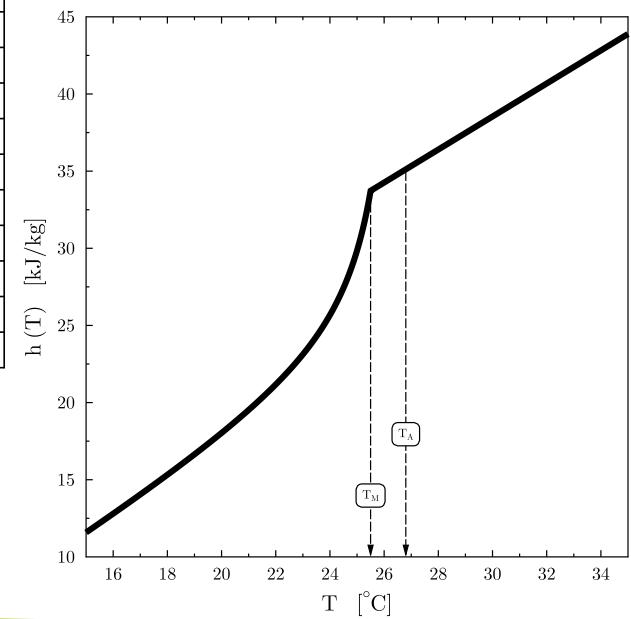
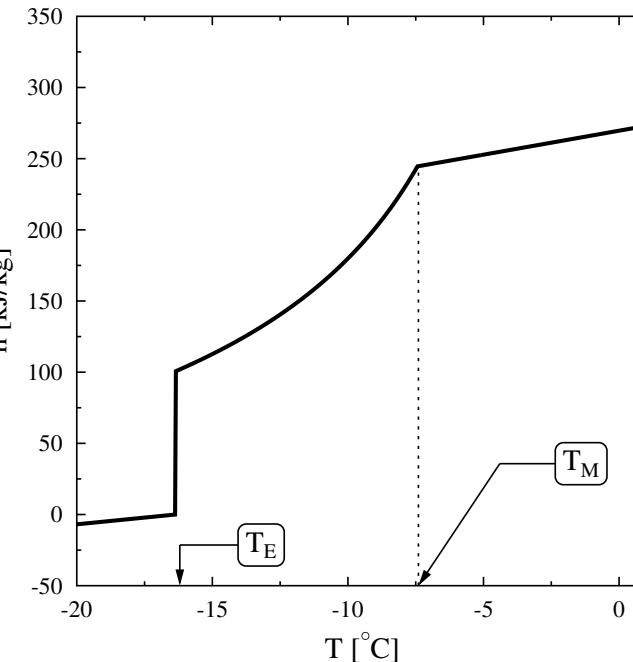
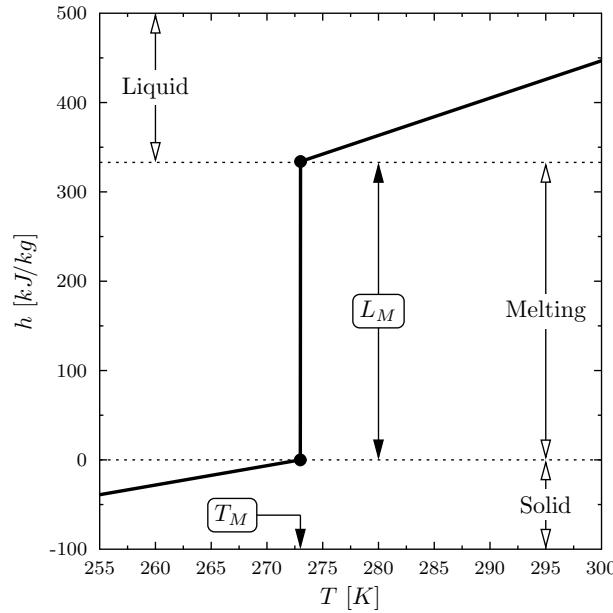
# Résultats

## Challenge des méthodes usuelles



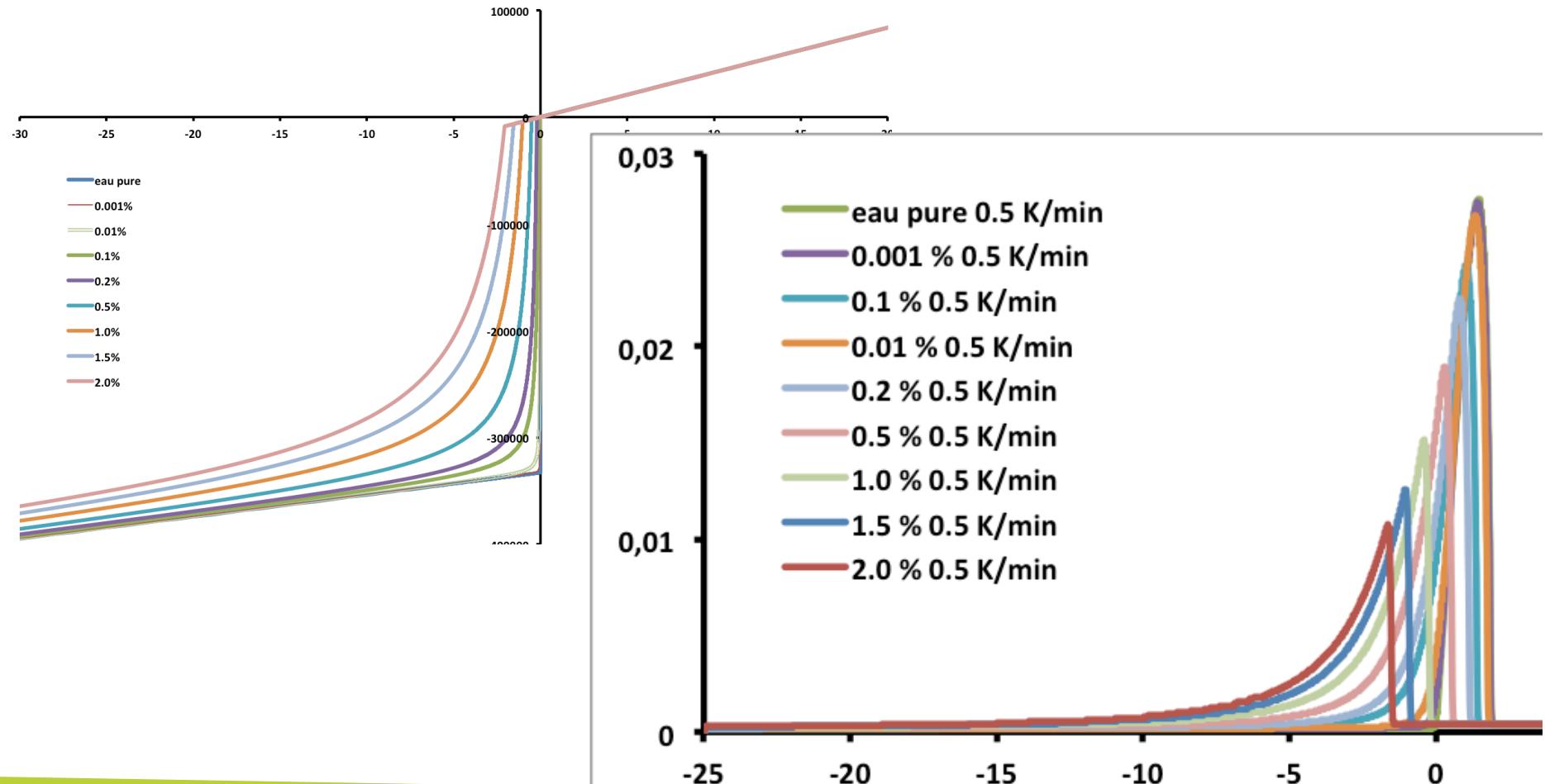
# Résultats

## Analyse de la fermeture thermodynamique



# Résultats

## Analyse de la fermeture thermodynamique



# Caractérisation

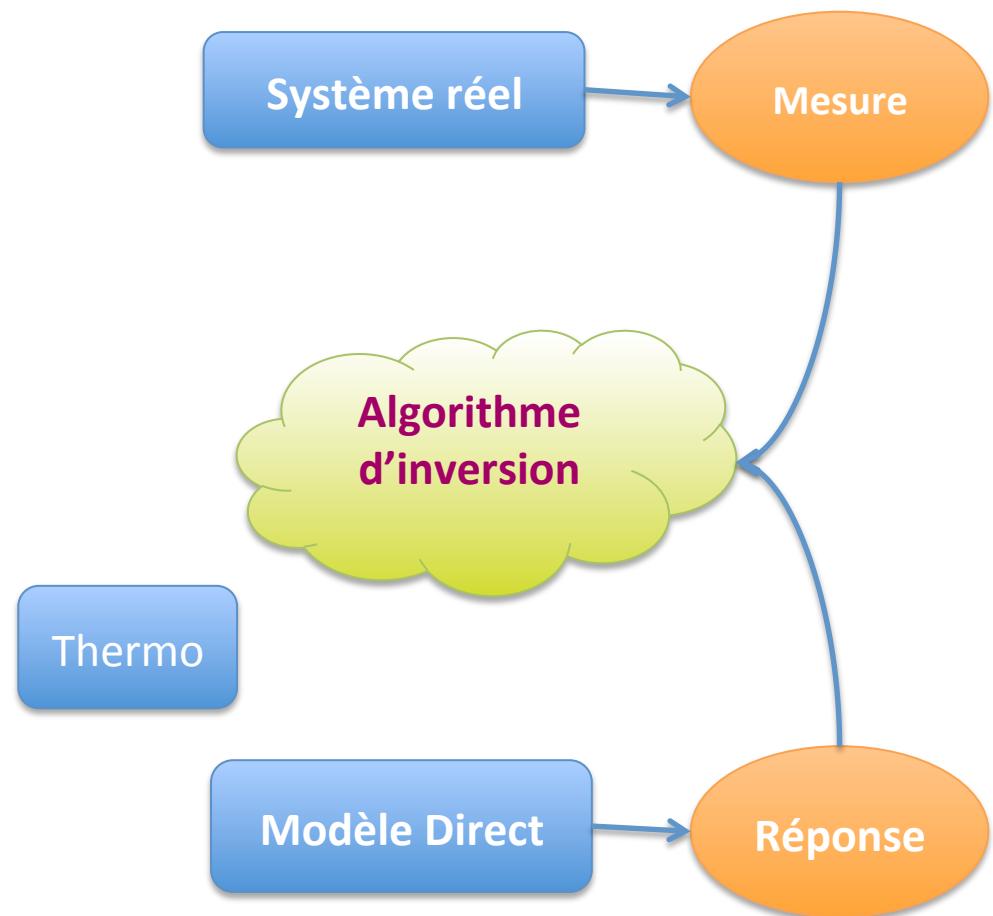
# Identification: méthodes inverses

## Combinaison exp./num.

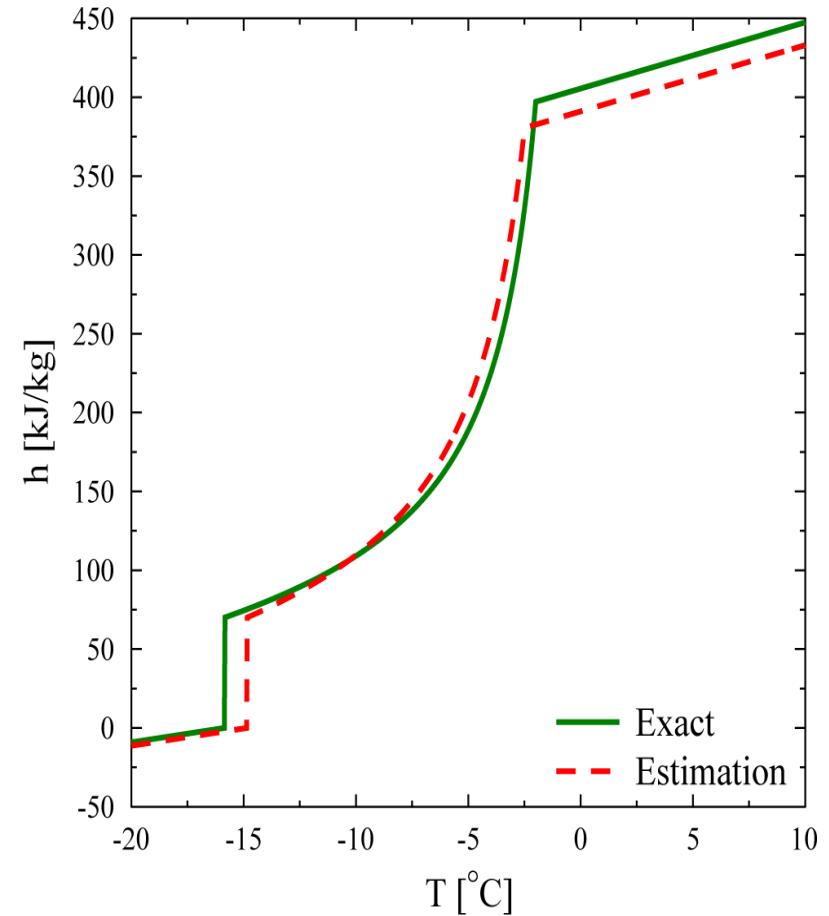
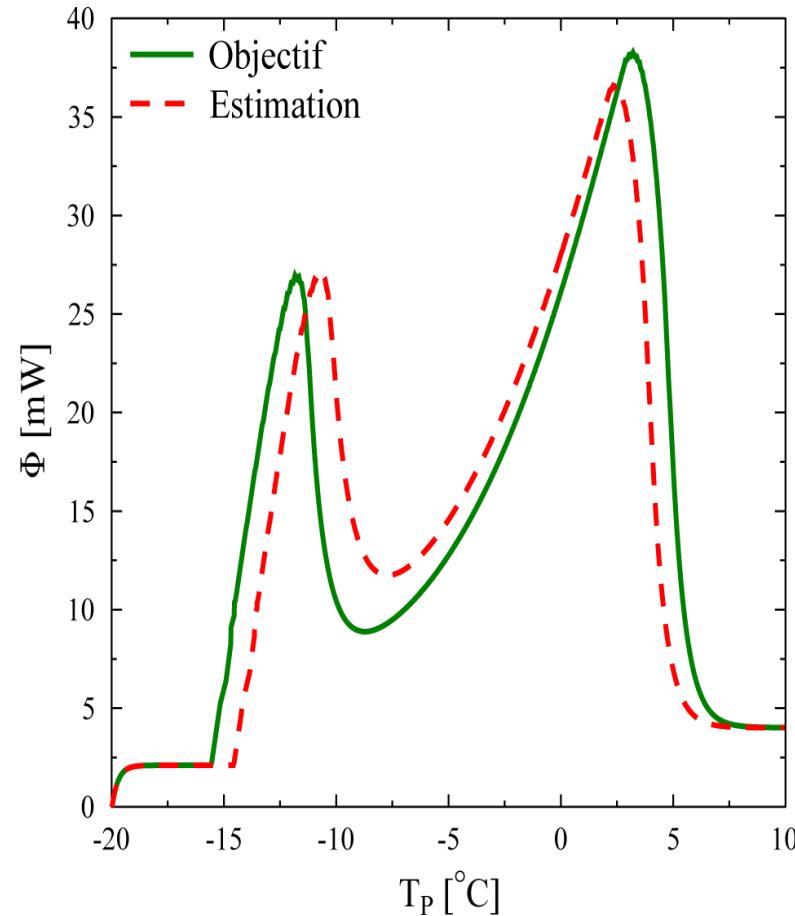
- Mesure du flux de chaleur en fonction du temps
- Modélisation et simulation de la cellule sollicitée

## Couplage

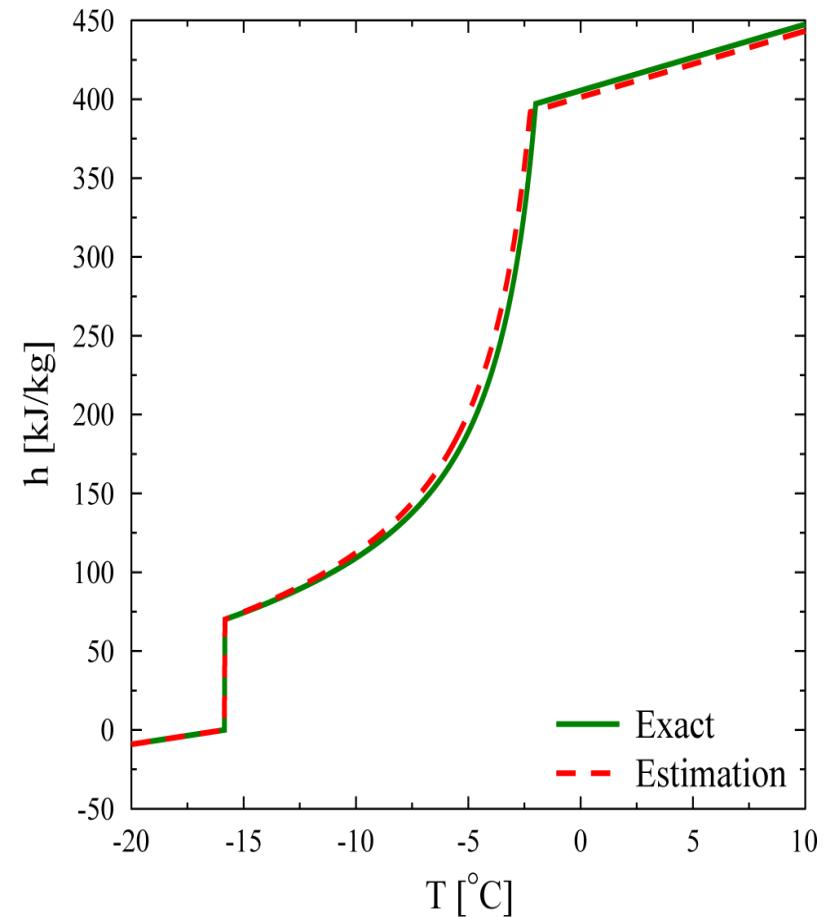
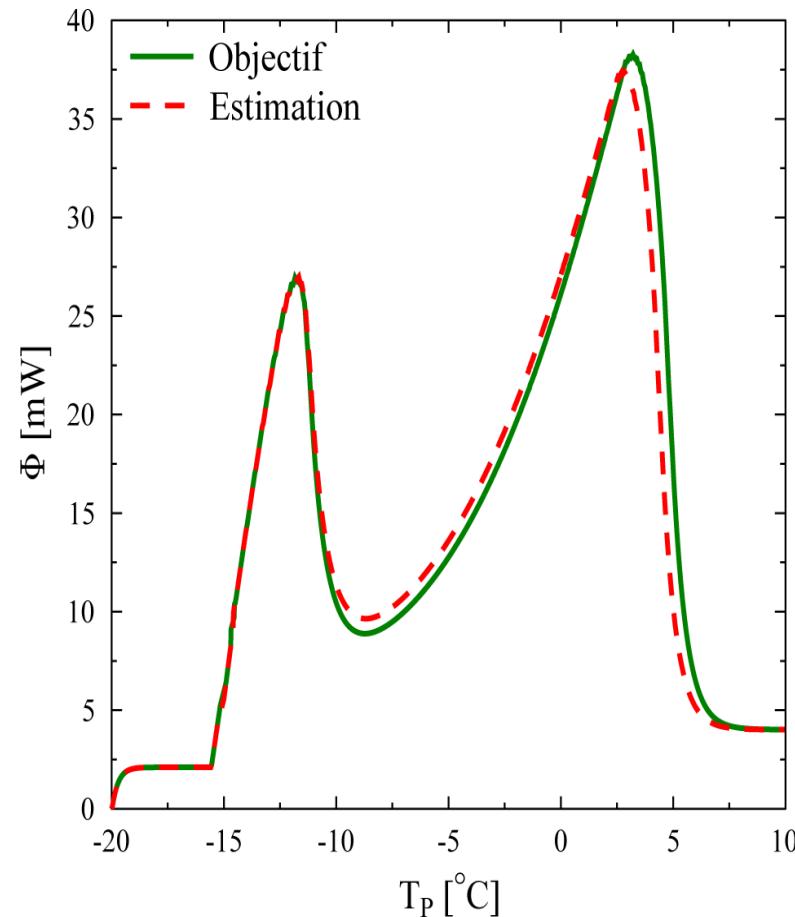
- Définition d'un critère de comparaison (fonction objectif)
- Modification des paramètres d'entrée, dont les paramètres thermodynamiques, pour minimiser la fonction objectif
  - Simplex...
  - Algorithmes génétiques



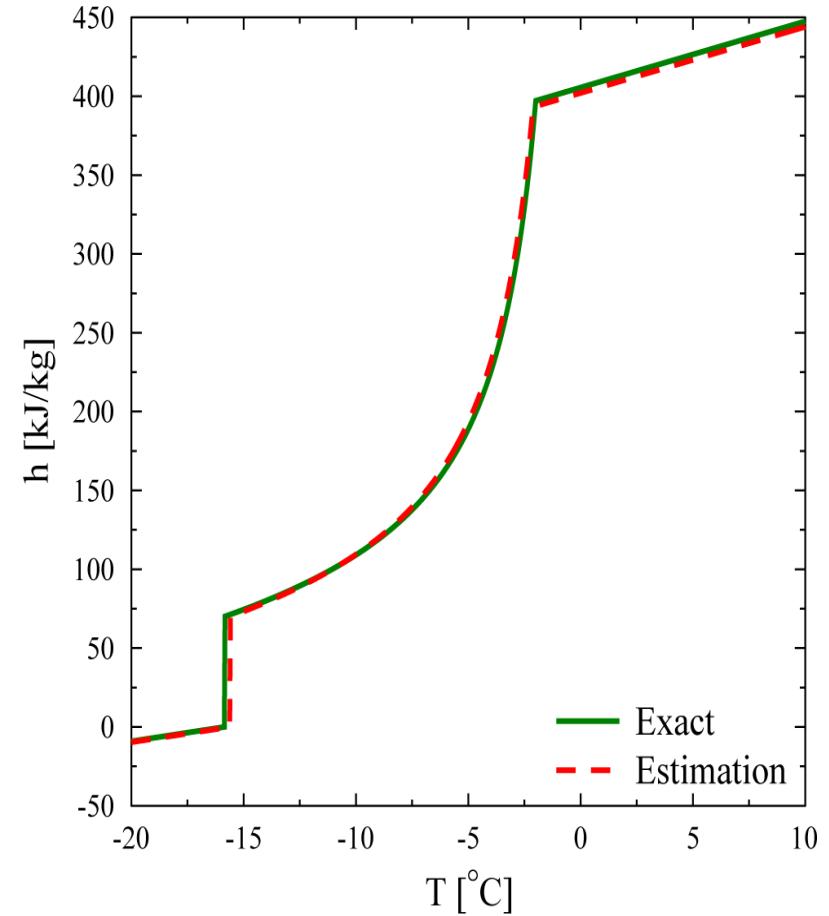
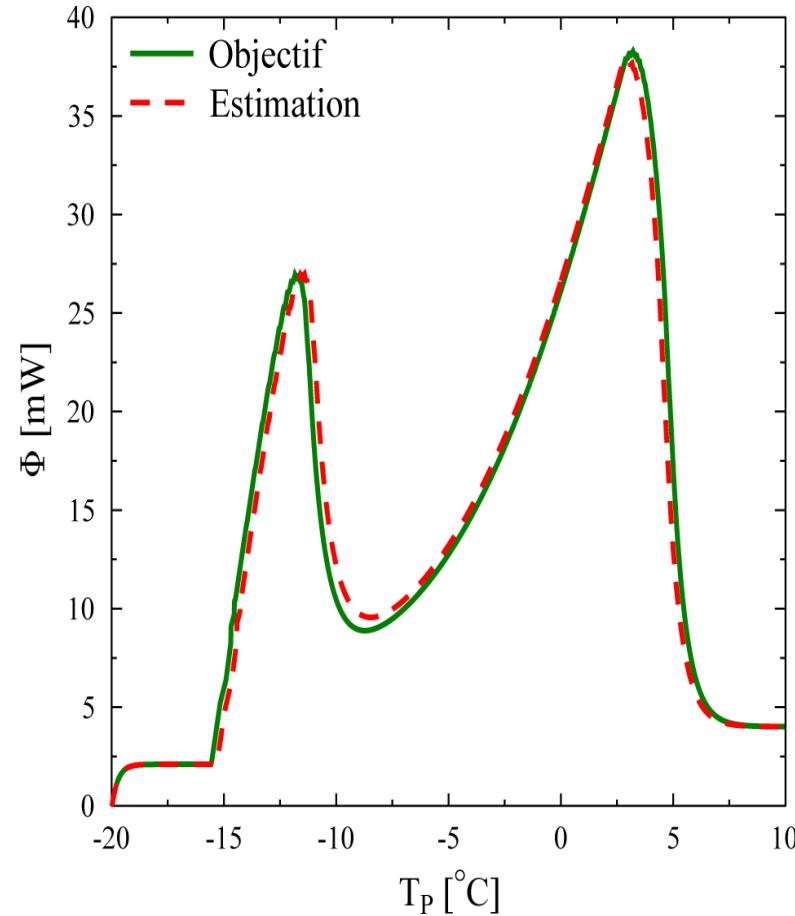
# Processus d'inversion



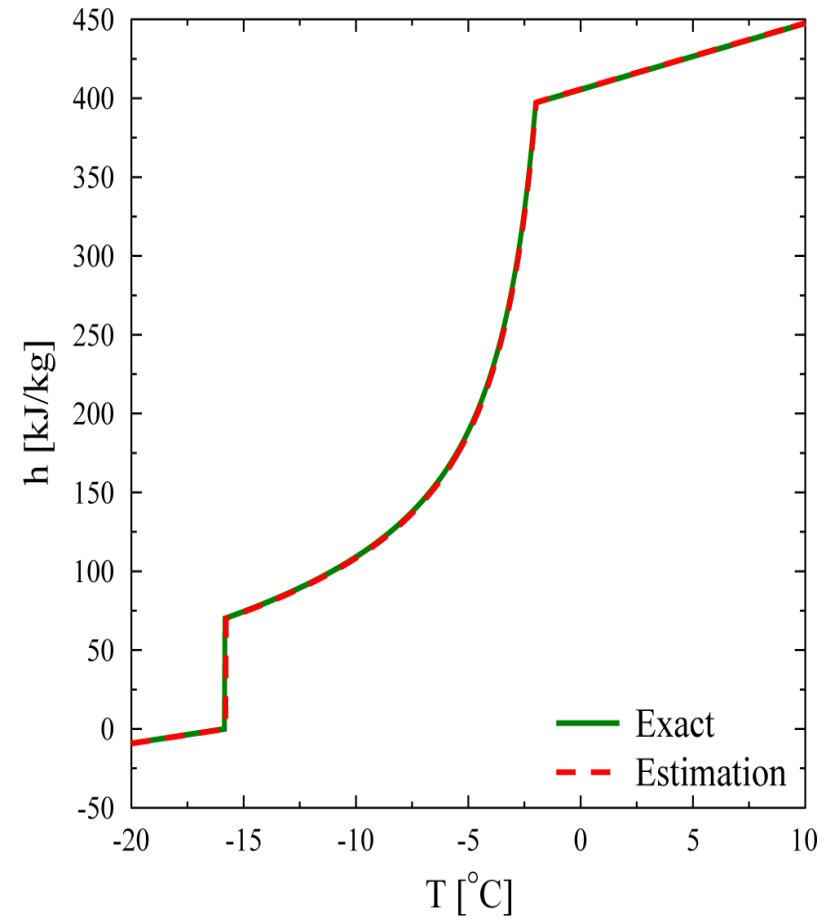
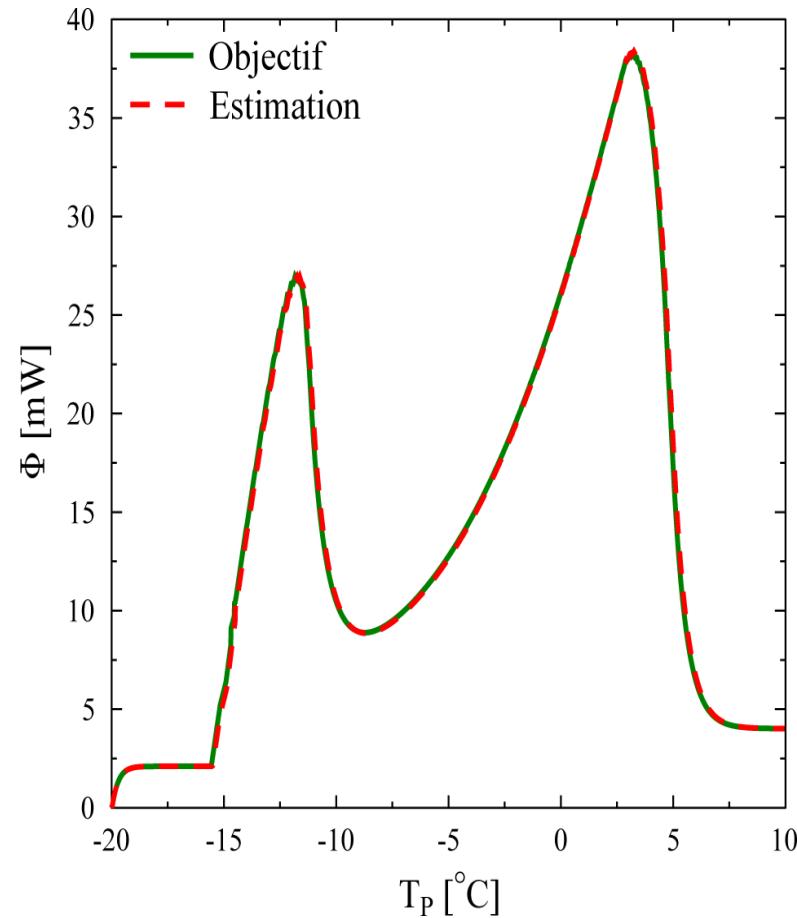
# Processus d'inversion



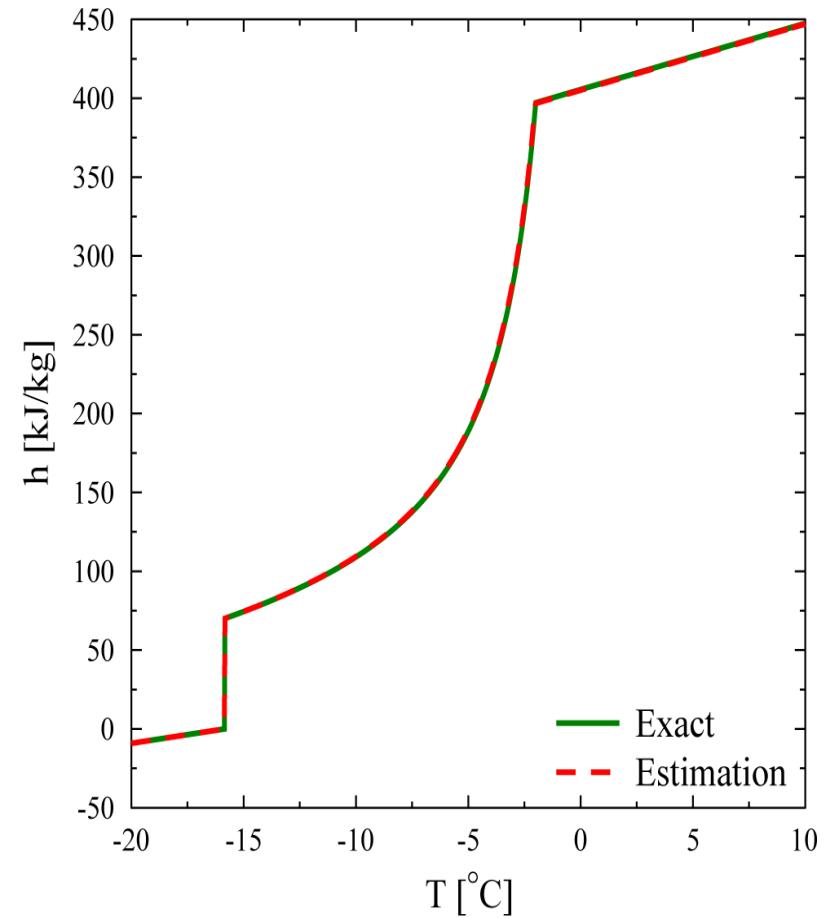
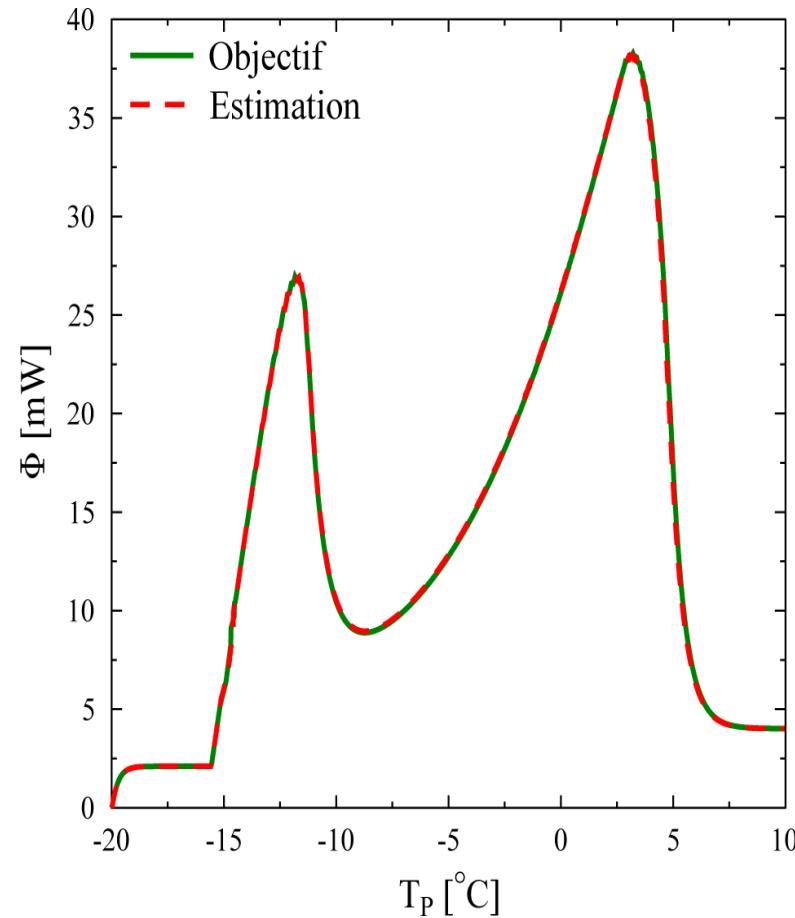
# Processus d'inversion



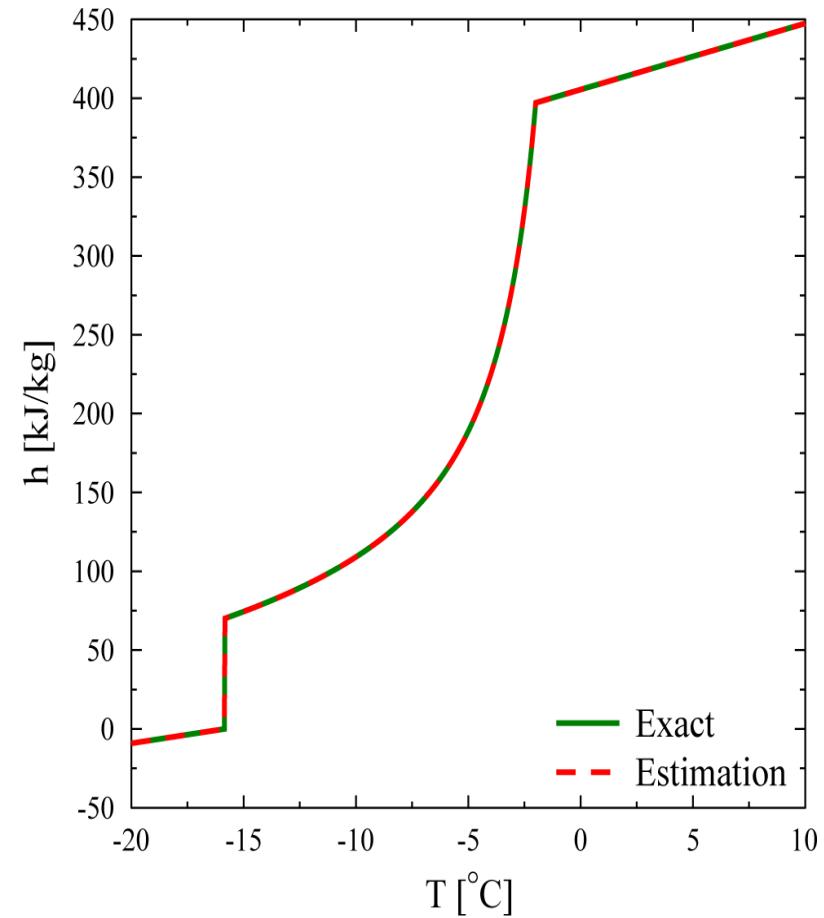
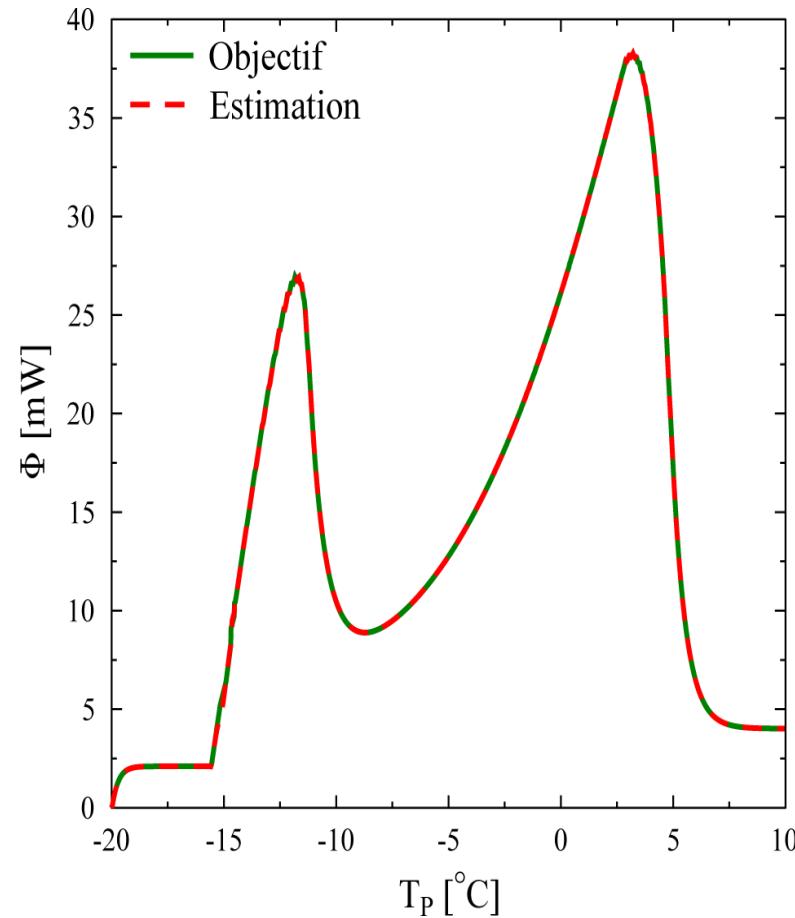
# Processus d'inversion



# Processus d'inversion

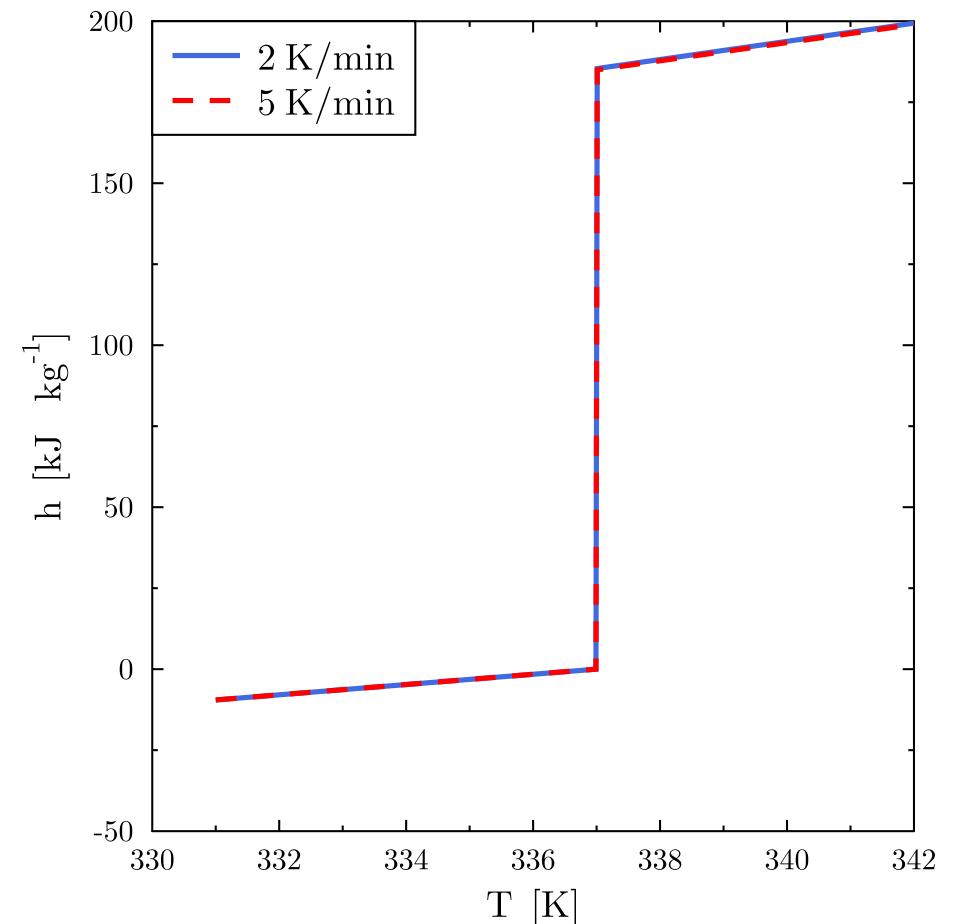
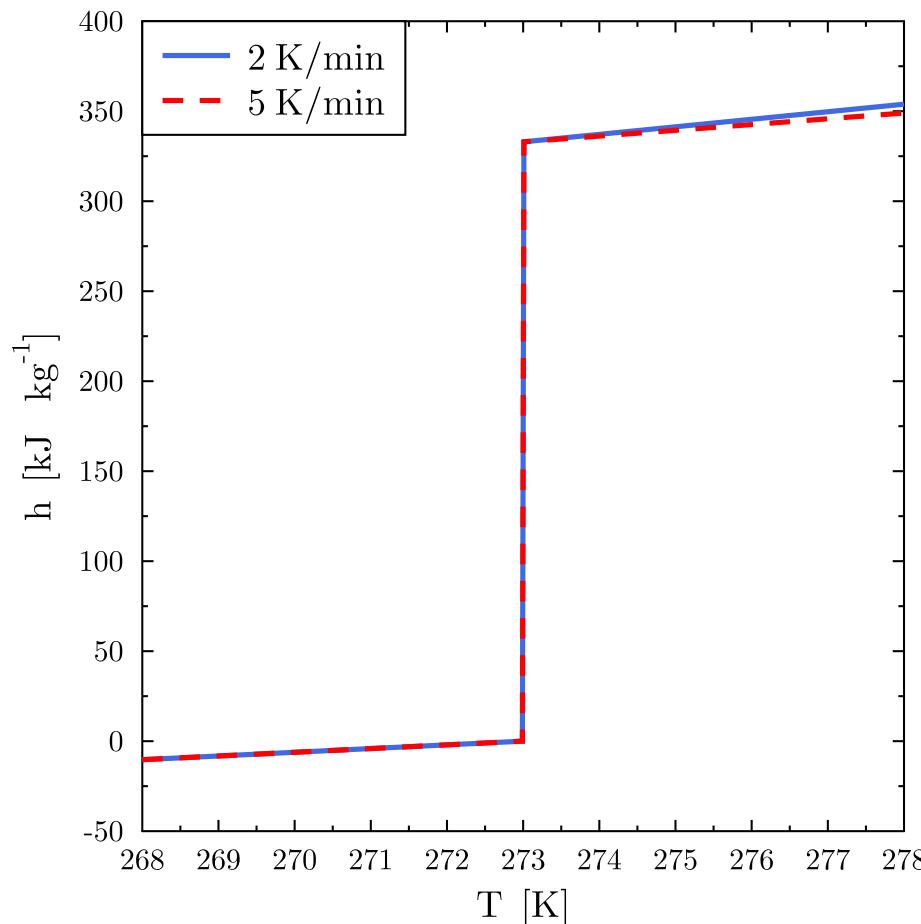


# Processus d'inversion



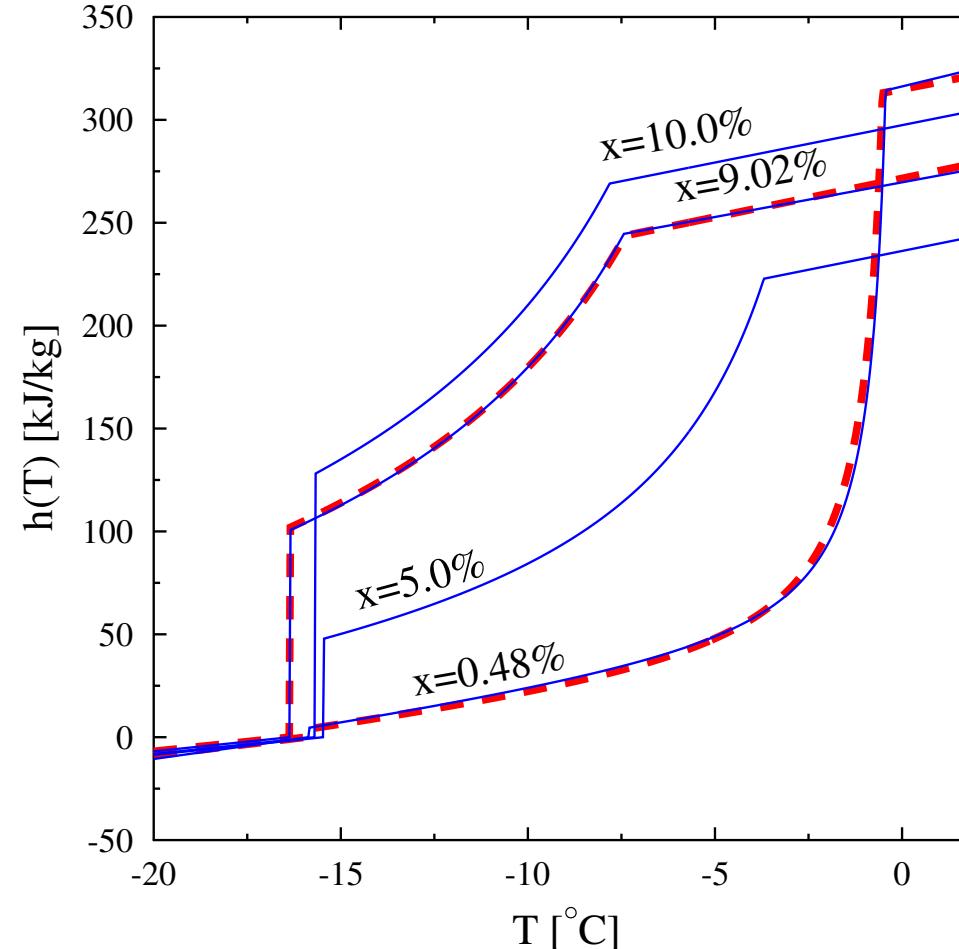
# Résultats

## Corps purs



# Résultats

## Mélanges



# Conclusion

# Conclusion

## Méthode pratique

- Informations parcellaires
- Biais de mesure courant
- Interprétation erronée (**très**) répandue

## Numérique indispensable

- Meilleure compréhension des phénomènes impliqués, et de **leurs conséquences**
- Challenge et amélioration des méthodes usuelles
- Aide à la mise en place de nouvelles méthodes et/ou protocoles
- Caractérisation plus poussée
  - Thermodynamique consistante
  - Tout type de loi d'état

# That's all folks

## CONTACT

**Erwin FRANQUET**

LaTEP – IPRA / ENSGTI

[erwin.franquet@univ-pau.fr](mailto:erwin.franquet@univ-pau.fr)



# Annexes

[Albright2010] G. Albright, M. Farid, and S. Al-Hallaj. Development of a model for compensating the influence of temperature gradients within the sample on DSC-results on phase change materials. *Journal of Thermal Analysis and Calorimetry*, 101 :1155–1160, 2010

[Barreneche2013] C. Barreneche, A. Solé, L. Miró, I. Martorell, A. I. Fernández, L. F. Cabeza. Study on differential scanning calorimetry analysis with two operation modes and organic and inorganic phase change material (PCM). *Thermochimica Acta*, 553(0) :23 – 26, 2013

[Brown1998] M. E. Brown, editor. *Handbook of thermal analysis and calorimetry, volume 1. Principles and Practice*. Elsevier, 1998.

[Hohne2003] G. W. H. Höhne, W. F. Hemminger, and H.-J. Flammersheim. *Differential scanning calorimetry*. Springer, 2nd edition, 2003

[Lazaro2006] A. Lázaro, Eva Günther, H. Mehling, Stefan Hiebler, J. M. Marin, and B. Zalba. Verification of a T-history installation to measure enthalpy versus temperature curves of phase change materials. *Measurement Science and Technology*, 17(8) :2168–2174, 2006

[Lazaro2013] A. Lázaro, C. Peñalosa, A. Solé, G. Diarce, T. Haussmann, M. Fois, B. Zalba, S. Gshwander, and L. F. Cabeza. Intercomparative tests on phase change materials characterisation with differential scanning calorimeter. *Applied Energy*, 109 :415 – 420, 2013

[Richardson1997] M. J. Richardson. Quantitative aspects of differential scanning calorimetry. *Thermochimica Acta*, 300(1-2) :15 – 28, 1997

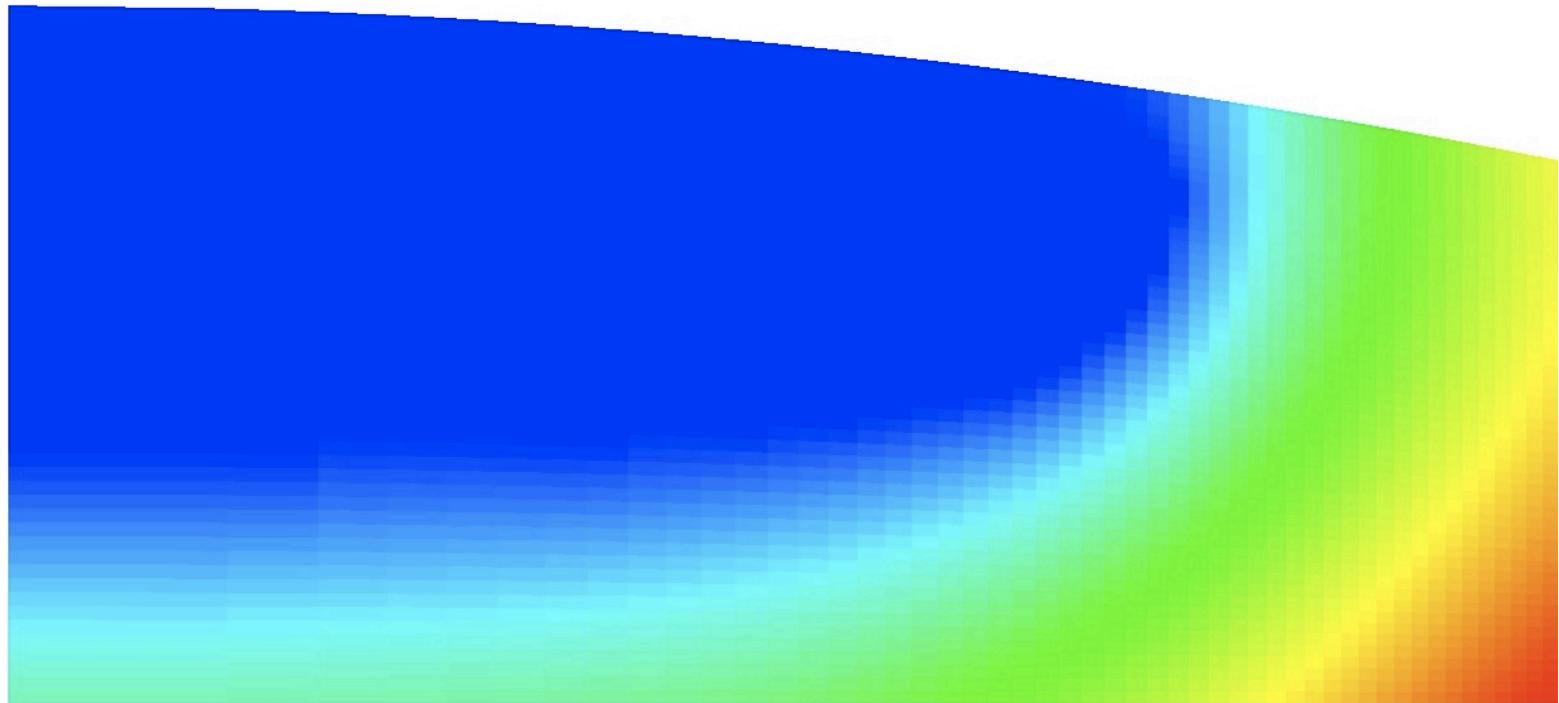
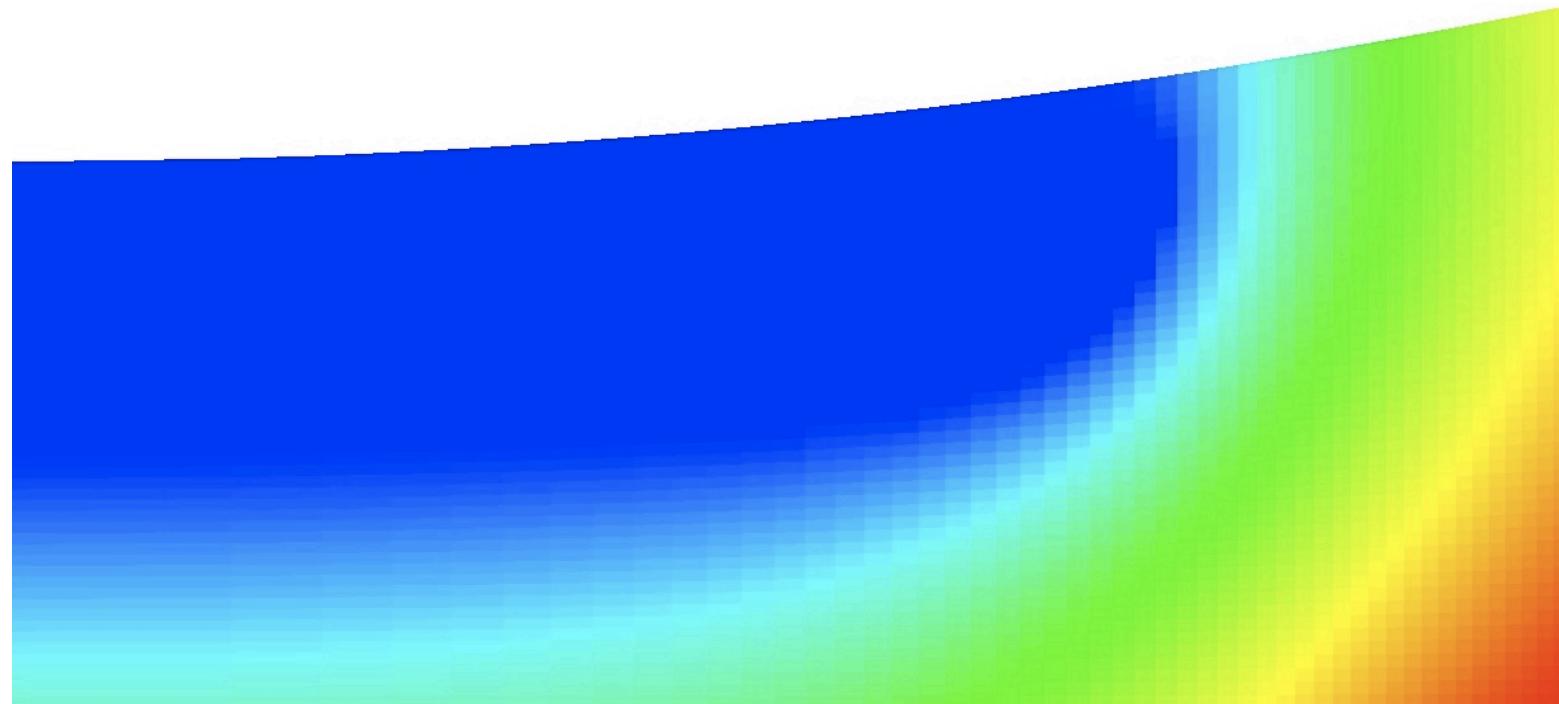
[Rudtsch2002] S. Rudtsch. Uncertainty of heat capacity measurements with differential scanning calorimeters. *Thermochimica Acta*, 382(1-2) :17 – 25, 2002

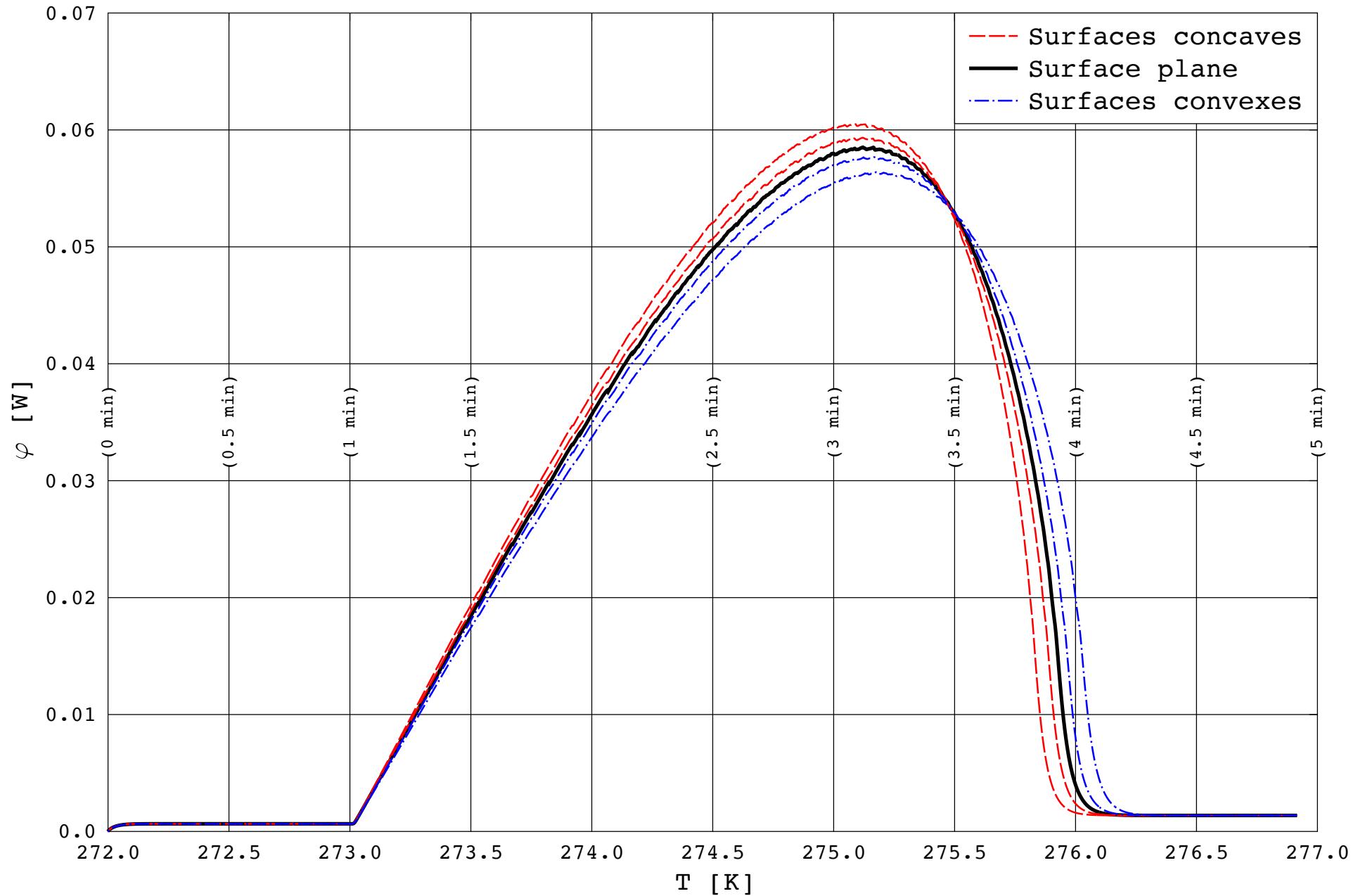
[Sarge1994] S. M. Sarge, E.Gmelin, G. W.H. Höhne, H. K. Cammenga, W.Hemminger, W. Eysel. The caloric calibration of scanning calorimeters. *Thermochimica Acta*, 247(2) :129 – 168, 1994

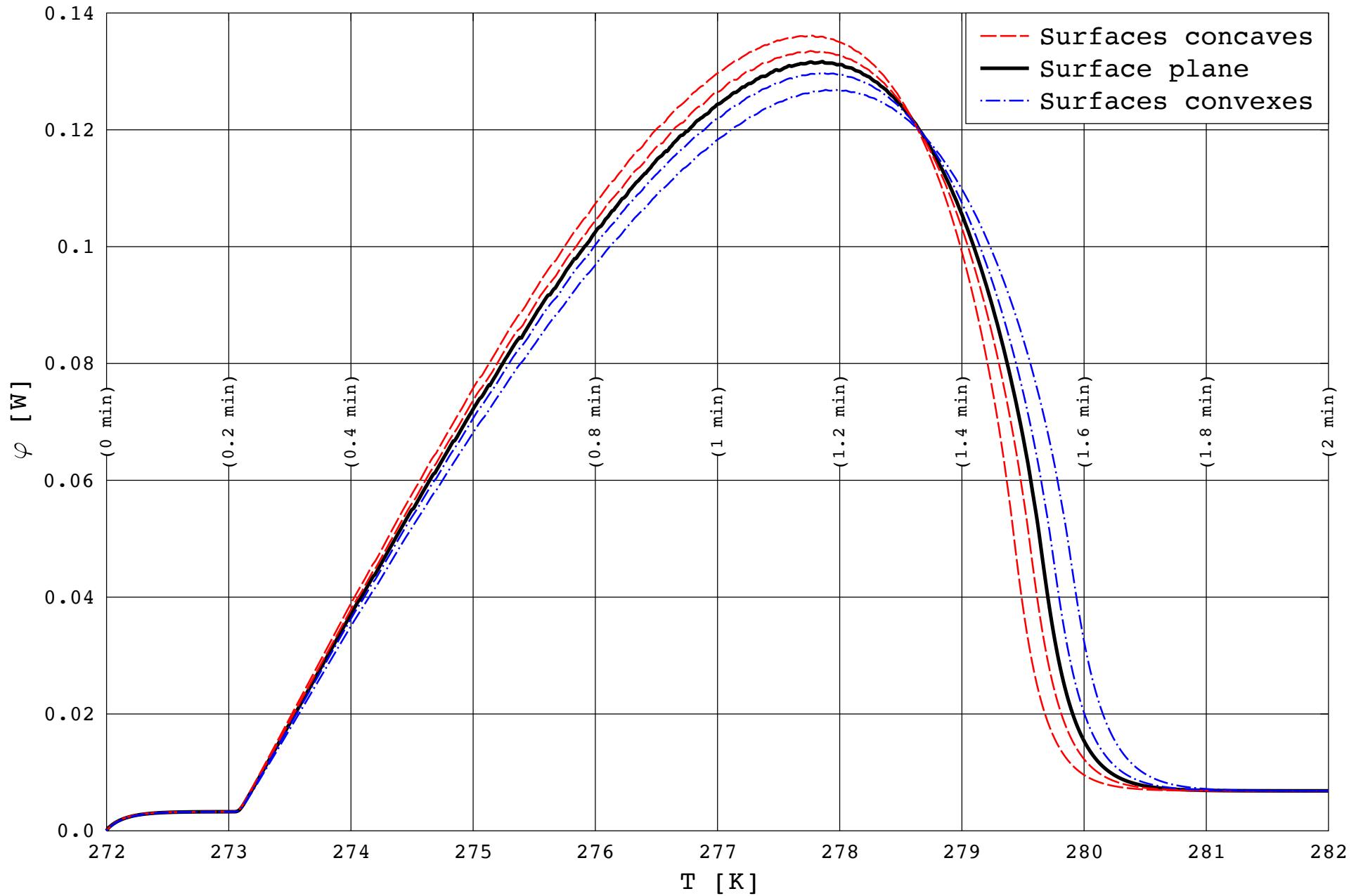
[Sarge1999] Stefan M. Sarge, Eberhard Gmelin, Gu nther W.H. Ho hne, Heiko K. Cammenga, Wolfgang Hemminger, and Walter Eysel. The caloric calibration of scanning calorimeters. *Thermochimica Acta*, 247(2) :129 – 168, 1994.

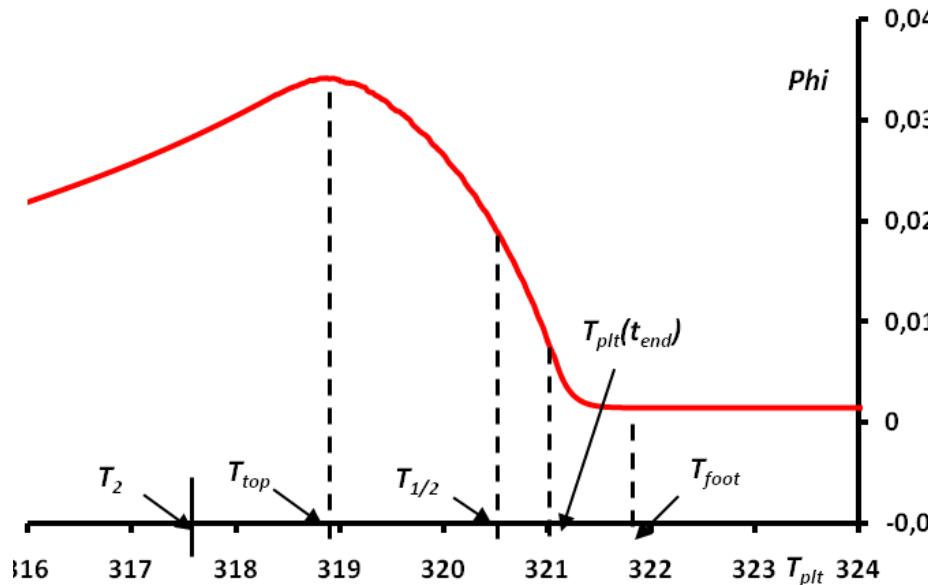
[Utschick1988] H. Utschick, B. Gobrecht, C. Fleischhauer, A. Treffurth, and H. Müller. On the complex influence of the experimental parameters and the properties of the substances on the representation of solid-liquid transitions studied with a differential scanning calorimeter.

J. Thermal Analysis, 33 :297–304, 1988









Limite « vitesse nulle »

