



# Validation d'un code CFD couplant hydrodynamique et transfert de masse

Commisariat à l'énergie atomique et aux énergies alternatives

Laboratoire de Modélisation des Accidents Graves, LMAG Cadarache 13115 Saint-Paul-lèz-Durance 27/02/2023 - 11/08/2023

## Clément Plumecocq



POLYTECH Marseille - Mécanique Énergétique

Maître de stage : Romain Le Tellier, Ingénieur-Chercheur LMAG Encadrant : Mirantsoa-Aimé Rasolofomanana, Doctorant LMAG Tuteur école : Marc Médale, Professeur des universités IUSTI-AMU





### Résumé

Qu'est que c'est?. C'est une phrase français avant le lorem ipsum. Lorem ipsum dolor sit amet, consectetuer adipiscing elit. Etiam lobortis facilisis sem. Nullam nec mi et neque pharetra sollicitudin. Praesent imperdiet mi nec ante. Donec ullamcorper, felis non sodales commodo, lectus velit ultrices augue, a dignissim nibh lectus placerat pede. Vivamus nunc nunc, molestie ut, ultricies vel, semper in, velit. Ut porttitor. Praesent in sapien. Lorem ipsum dolor sit amet, consectetuer adipiscing elit. Duis fringilla tristique neque. Sed interdum libero ut metus. Pellentesque placerat. Nam rutrum augue a leo. Morbi sed elit sit amet ante lobortis sollicitudin. Praesent blandit blandit mauris. Praesent lectus tellus, aliquet aliquam, luctus a, egestas a, turpis. Mauris lacinia lorem sit amet ipsum. Nunc quis urna dictum turpis accumsan semper.

### Abstract

Qu'est que c'est?. C'est une phrase français avant le lorem ipsum. Lorem ipsum dolor sit amet, consectetuer adipiscing elit. Etiam lobortis facilisis sem. Nullam nec mi et neque pharetra sollicitudin. Praesent imperdiet mi nec ante. Donec ullamcorper, felis non sodales commodo, lectus velit ultrices augue, a dignissim nibh lectus placerat pede. Vivamus nunc nunc, molestie ut, ultricies vel, semper in, velit. Ut porttitor. Praesent in sapien. Lorem ipsum dolor sit amet, consectetuer adipiscing elit. Duis fringilla tristique neque. Sed interdum libero ut metus. Pellentesque placerat. Nam rutrum augue a leo. Morbi sed elit sit amet ante lobortis sollicitudin. Praesent blandit blandit mauris. Praesent lectus tellus, aliquet aliquam, luctus a, egestas a, turpis. Mauris lacinia lorem sit amet ipsum. Nunc quis urna dictum turpis accumsan semper.





# Table des matières

1 Introduction et contexte			2				
	1.1	Intro		2			
	1.2	2 Présentation du laboratoire d'accueil					
	1.3	Conte	xte de l'étude	2			
		1.3.1	Contexte industriel	2			
		1.3.2	Généralités sur la sûreté et présentation des familles d'accident grave pour les REP	3			
		1.3.3	Formation du corium lors d'un accident	4			
		1.3.4	Stratégie de rétention du corium en fond de cuve (IVR)	5			
			1.3.4.1 Modélisation stationnaire	5			
			1.3.4.2 Modélisation du régime transitoire	6			
<b>2</b>	Éléments théoriques sur la méthode de champ de phase						
	2.1	Préser	ntation des principales méthodes de suivi et de capture d'interface	8			
	2.2	Métho	ode d'interface diffuse	8			
	2.3	Équation de Cahn-Hilliard généralisée					
	2.4	Couplage avec les équations de Navier-Stokes incompressible					
	2.5	Paysage thermodynamique analytique					
	2.6	Éléments de stabilité de phase					
	2.7	7 Expérience numérique					
		2.7.1	Choix des conditions initiales	14			
$\mathbf{A}$	Solu	ution a	nalytique pour une interface plane	19			
В	De	la tens	sion de surface au coefficients de gradient	21			





C Séquence de dégradation du cœur





# Remerciements





1		
CHAPITRE 1		
CHAFIIRL A		

## Introduction et contexte

### 1.1 Intro

### 1.2 Présentation du laboratoire d'accueil

Ce stage a eu lieu au Commissariat à l'énergie atomique et aux énergies alternatives (CEA), qui est un acteur majeur de la recherche au service de l'État et des industriels. Le CEA est divisé en quatre directions assurant des missions distinctes telles que la défense et la sécurité nationale (DAM - Direction des Applications Militaires), l'amélioration de la santé publique et l'assistance pour la transition numérique de la société (DRT - Direction de Recherche Technologique), la recherche fondamentale (DRF - Direction de la Recherche Fondamentale) et finalement l'étude des systèmes énergétiques bas-carbone (DES - Direction des Energies). Ce stage s'est déroulé sur le centre de Cadarache, au Département de Technologie Nucléaire (DTN), appartenant à la direction des Energies, au sein du Laboratoire de Modélisation des Accidents Graves (LMAG). Les travaux du laboratoire portent sur le comportement du cœur fondu, que l'on nomme corium, en situation accidentelle. Les principaux axes de recherche du laboratoire sont : l'interaction corium-béton (ICB), l'interaction corium-sodium et le comportement du corium en fond de cuve. Ce laboratoire emploie quinze ingénieurs-chercheurs et quatre doctorants qui travaillent principalement sur la modélisation et la simulation numérique, étant ainsi complémentaire au Laboratoire d'Expérimentation des Accidents Graves (LEAG) qui exploite une plateforme expérimentale (PLINIUS) dédiée au corium prototypique. Le stage a été encadré par Mirantsoa-Aimé Rasolofomanana, doctorant et Romain Le Tellier, ingénieur-chercheur.

### 1.3 Contexte de l'étude

### 1.3.1 Contexte industriel

En France, 56 réacteurs nucléaires dispersés sur 18 sites sont actuellement en service, ce parc est uniquement composé de réacteurs à eau pressurisée (REP) et représente 70% de la production électrique française. Les puissances fournies par ces réacteurs dit de deuxième génération varient entre 900 MWe et 1450 MWe. Un réacteur de troisième génération d'une puissance





de 1650 MWe (EPR - European pressurized reactor) est actuellement en construction sur le site de Flamanville, cette nouvelle génération de réacteur tient compte du retour d'expérience issu de l'exploitation des réacteurs actuels, intégrant notamment plus d'éléments de sûreté. La construction de 6 nouveaux EPR a été annoncée et 8 autres pourraient voir le jour.

Les REP sont des réacteurs de la famille des réacteurs à eau légère, de l'eau est utilisée comme fluide caloporteur et modérateur, de plus cette eau est pressurisée à 155 bars pour éviter un changement d'état liquide-gaz dans le circuit primaire et ainsi obtenir un meilleur coefficient d'échange thermique, le schéma de principe est présenté par la figure 1.1

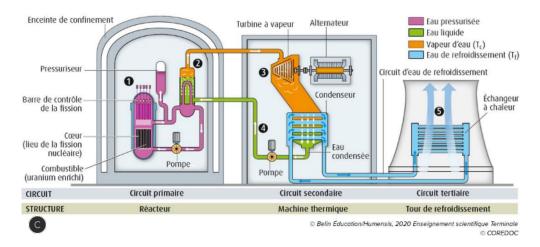


FIGURE 1.1 – Schéma de principe d'une centrale nucléaire de type REP, (d'après manuelnume-riquemax.belin.education)

# 1.3.2 Généralités sur la sûreté et présentation des familles d'accident grave pour les REP

Les questions de sûreté sont intrinsèquement liées à l'exploitation d'une centrale nucléaire tant les conséquences d'un potentiel accident peuvent être importantes. Ainsi dès le début des années 1970 le concept de défense en profondeur a été mis en place, ce concept se matérialise par la mise en place de lignes de défense successive indépendante. Pour les REP on compte trois barrières de confinement de la radioactivité :

- 1. La gaine combustible
- 2. La cuve
- 3. Le bâtiment réacteur placé sous atmosphère dépressurisée

Les variations par rapport au régime nominal sont classés selon l'échelle INES (International Nuclear Scale Event, figure 1.2), cette échelle permet de classifier les accidents et leurs gravités, elle comporte huit échelons allant d'un simple écart (plusieurs centaines de cas par an en France) à l'accident majeur. Les accidents correspondent aux paliers 4 à 7 et se différencient de l'incident du fait de la perte d'intégrité de la première barrière résultante de la fusion du combustible, le produit de cette fusion est alors appelé corium.





	CONSÉQUENCES À L'EXTÉRIEUR DU SITE	CONSÉQUENCES À L'INTÉRIEUR DU SITE	DÉGRADATION DE LA DÉFENSE En profondeur
ACCIDENT MAJEUR	Rejet majeur : effets considérables sur la santé et l'environnement		
ACCIDENT GRAVE	Rejet important susceptible d'exiger l'application intégrale des contre-mesures prévues		
5 ACCIDENT	Rejet limité susceptible d'exiger l'application partielle des contre-mesures prévues	Endommagement grave du cœur du réacteur / des barrières radiologiques	
ACCIDENT	Rejet mineur : exposition du public de l'ordre des limites prescrites	Endommagement important du cœur du réacteur / des barrières radiologiques / exposition mortelle d'un travailleur	
3 INCIDENT GRAVE	Très faible rejet : exposition du public représentant au moins un pourcentage des limites fixé par le guide AIEA*	Contamination grave / effets aigus sur la santé d'un travailleur	Accident évité de peu / perte des barrières
2 INCIDENT		Contamination importante / surexposition d'un travailleur	Incident assorti de défaillances importantes des dispositions de sécurité
ANOMALIE			Anomalie sortant du régime de fonctionnement autorisé
<b>O</b> ÉCART		Aucune importance du point de vue de la sûreté	
VÉNEMENT HORS ÉCHELLE		Aucune importance du point de vue de la sûreté	

FIGURE 1.2 – Echelle de classification des écarts aux régimes nominal INES (d'après ASN)

Les accidents possibles dans les REP sont séparés en deux grandes catégories, les accidents de criticité et les Accidents de Perte de Réfrigérant Primaire (APRP). Les accidents de criticité sont dû à une accélération brutale de la réaction en chaîne, le cœur est alors en régime surcritique entraînant une augmentation rapide de puissance thermique produite, l'accident de Tchernobyl en 1986 est un exemple.

Les Accidents de Perte de Réfrigérant Primaire (APRP) résultent quant à eux d'une fuite dans le circuit primaire ou d'un arrêt de la circulation du fluide caloporteur privant le cœur du refroidissement nécessaire à son fonctionnement, un cas d'accident de ce type est Fukushima Daiichi en 2011 où le tsunami à détruit l'alimentation électrique de la centrale neutralisant ainsi l'ensemble des pompes. Dans la suite de ce rapport nous traiterons uniquement de cette seconde catégorie d'accident.

### 1.3.3 Formation du corium lors d'un accident

Ainsi lors d'un accident de type APRP, l'élévation de la température dans la cuve provoque l'oxydation fortement exothermique des gaines en zircaloy (alliage composé de 98% de zirconium), cette augmentation de température provoque un ensemble de réactions chimiques décrite précisément en annexe C. Finalement se forme un bain comprenant de l'uranium, du zirconium et de l'acier ainsi que leurs oxydes respectif. Le corium est un matériau fortement radioactif et produisant sa propre chaleur, l'objectif est alors de maîtriser sa propagation, pour cela deux stratégies existent : la rétention en fond de cuve avec refroidissement externe (explicité plus bas) et l'étalement sur un radier en béton, cette seconde stratégie est préférée pour les réacteurs de puissance élevée comme l'EPR par exemple. L'objectif est d'étaler le corium sur un radier en béton réfractaire, ce béton est alors progressivement ablaté. Pour limiter cette ablation un refroidissement passif est mis en place via le plancher puis une fois le corium partiellement refroidit, celui-ci est recouvert d'eau évitant ainsi une explosion de vapeur.





## 1.3.4 Stratégie de rétention du corium en fond de cuve (IVR)

Une fois le cœur fondu celui-ci se relocalise au fond de la cuve du réacteur. Pour limiter les conséquences d'un accident une stratégie vise à maintenir ce corium dans le fond de cette cuve, c'est la stratégie d'In-Vessel Retention (IVR). Pour cela on cherche à refroidir la cuve par l'extérieur. Cette stratégie est étudiée depuis les années 90 et mise en œuvre sur des réacteurs de faible puissance.

Le comportement du corium en fond de cuve est alors régi par deux principaux phénomènes : La thermohydraulique du bain, avec un écoulement turbulent soumis à des rouleaux de convection (instabilité de Rayleigh-Bénard) dans la phase oxyde, d'autre part la thermochimie régit quant à elle le comportement des phases et leurs équilibres.

#### 1.3.4.1 Modélisation stationnaire

Les premières études du comportement du bain de corium ont été réalisés pour des bains stationnaires. Il a été montré qu'en régime stationnaire le bain est stratifié avec une phase oxyde et une phase métal, cependant en fonction de l'accident la couche de métal peut être lourde (i.e plus que l'oxyde et donc être en dessous) ou légère. Les différents cas sont obtenus via des différences de conditions initiales (fraction massique d'acier, degré d'oxydation du zirconium, le rapport molaire entre l'uranium et le zirconium dans la phase oxyde et la température du bain).

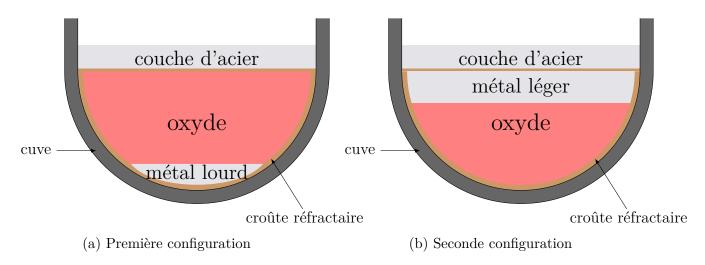


FIGURE 1.3 – Présentation des différents régimes de stratification possible

L'objectif de la rétention en cuve est alors de maintenir ce bain jusqu'à sa solidification, le refroidissement est assuré par convection naturelle sur la paroi de la cuve et par rayonnement sur la face supérieur de la couche d'acier. Cependant la couche supérieure d'acier étant très conductrice et ayant un contact direct avec la cuve sur une surface très faible (la couche d'acier est haute de quelques dizaines de centimètres), la densité de flux transmise est très importante. Cet effet est appelé "focusing effect" et représente la principale menace pour l'intégrité de la cuve.





### 1.3.4.2 Modélisation du régime transitoire

Des études plus récentes ont montré que le transitoire reste plus contraignant et fait donc l'objet d'étude plus poussée. Lors du transitoire des phénomènes d'inversion de phase sont observés, une partie du métal de la phase légère s'alourdit sous l'effet d'un transfert de masse et des gouttes tombent, puis sous l'effet d'un même transfert de masse la phase lourde remonte. On observe alors trois couches : une couche d'oxyde, une de métal léger localiser au dessus de la couche d'oxyde et une couche de métal lourd en fond de cuve ainsi qu'une croûte située entre les phases liquides et la cuve est également présente. Finalement on se retrouve dans la situation suivante :

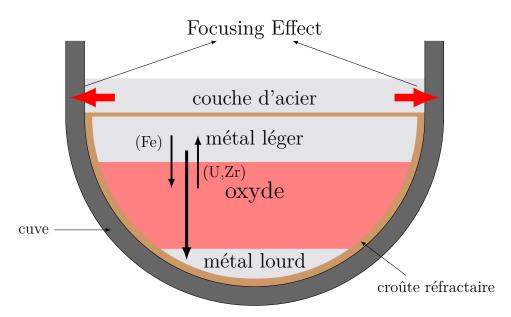


FIGURE 1.4 – Schéma du comportement du corium en fond de cuve en régime transitoire, d'après [1]

La couche de métal lourd se forme à partir d'un transfert de masse entre la phase oxyde et métal léger créant des gouttes d'acier lourd se relocalisant en fond de cuve. L'essai expérimental MASCA RCW, au cours duquel 45kg de corium ont été mis en contact avec 4kg d'acier de telle sorte que l'ensemble soit sous équilibre thermochimique dans un état de stratification comportant une phase lourde, a permis d'observer les gouttes lors de la descente, cependant la remontée de la phase lourde vers la phase légère n'a jamais été observée, l'essai ayant été arrêté au bout de 20 minutes le régime stationnaire n'a pas été atteint (voir figure 1.5).





FIGURE 1.5 – Résultat MASCA-RCW 100 , d'après [2]





	<b>7</b>	
,		
	<i>,</i>	
CLIADITOE	/	
CHAPHRE /	/ /	
	<b>_</b>	

# Éléments théoriques sur la méthode de champ de phase

# 2.1 Présentation des principales méthodes de suivi et de capture d'interface

Le traitement numérique efficace des interfaces représente un enjeu majeur de la simulation numérique tant les application faisant intervenir des interfaces sont importantes, de nombreuses méthodes existent mais les principales étant :

- Volume of fluid (VOF): Cette méthode utilise un maillage fixe découpé en cellule représentant des volumes. On associe alors à chacune de ces cellule une fraction volumique de fluide, cette proportion est alors résolu au cours du temps et la position de l'interface peut être reconstruite. Cette reconstruction a pour désavantage de ne fournir que peu d'informations viables sur l'interface. Cette méthode reste donc peu précise et est également difficile à mettre en œuvre en trois dimensions.
- Méthode Level-Set: Cette méthode repose sur la résolution implicite de l'interface au travers de la résolution d'une fonction auxiliare dite fonction ligne de niveau, généralement la distance signée à l'interface. Cette fonction se doit d'admettre une valeur nulle à l'interface, ainsi au travers de la résolution d'une équation d'advection sur cette fonction ligne de niveau, l'interface est résolue. Cette méthode convient pour les problèmes à fort changement topologique mais présente le désavantage d'être non-conservative.
- Arbitrary Lagrangian-Eulerian (ALE): La méthode repose sur une double description lagrangienne (maillage mobile) et eulérienne (maillage fixe), à chaque itération temporelle, le maillage autour de l'interface est reconstruit pour s'adapter à la forme de l'interface, ainsi chaque maille contient uniquement un fluide. L'ensemble de ces propriété rend la méthode très précise mais difficile à mettre en œuvre en trois dimensions.

## 2.2 Méthode d'interface diffuse

Les méthodes de suivi d'interfaces peuvent se découper en deux principaux paradigmes concernant le traitement de l'interface, cette dernière peut être raide ou diffuse. Dans le second cas l'interface est modélisée comme une zone de transition d'épaisseur connue entre les





deux phases ou les deux fluides cohabitent de manière à ce que les variables observées varient continuellement, facilitant ainsi le traitement numérique de l'interface, les gradients à l'interface n'étant plus infinis. Le concept d'interface diffuse date du XIX-ième siècle et est introduit par Van Der Walls sans susciter d'intérêt jusqu'au années 1950 avec la description de l'énergie libre par Ginzburg et Landau et la description thermodynamique de l'interface en utilisant cette description par Cahn et Hilliard en 1958 et 1959.

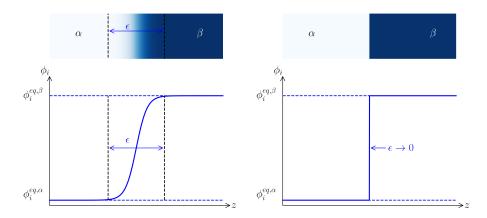


Figure 2.1 – Comparaison entre une interface raide et une interface diffuse

L'interface est alors suivie implicitement grâce à une fonction champ de phase qui est définie à partir de grandeurs thermodynamiques. Cette fonction champ de phase prend des valeurs constantes et connues dans chaque phase. Dans la suite on notera cette variable champ de phase  $\phi$ . Cette méthode est utilisée dans de nombreux domaines.

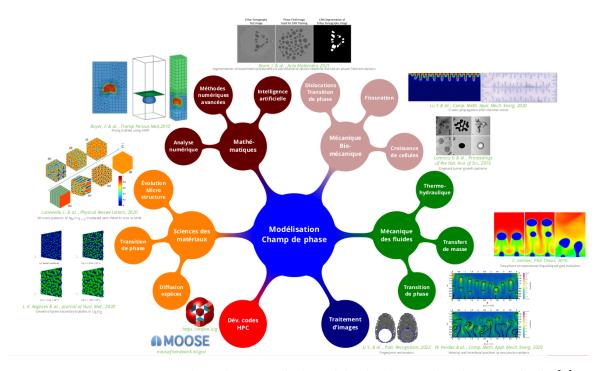


FIGURE 2.2 – Domaine d'application de la méthode champ de phase, tirée de [3]





## 2.3 Équation de Cahn-Hilliard généralisée

Comme expliqué précédemment la méthode de champ de phase repose sur le suivi d'une variable de phase (ou paramètre d'ordre) noté  $\phi_i$  pour la phase i et contraint tel que :

$$\sum_{i} \phi_{i} = 1 \Rightarrow \phi_{n} = 1 - \sum_{i=1}^{n-1} \phi_{i}$$
 (2.1)

Ainsi pour un mélange à n composants, seul n-1 variables sont indépendantes et autant d'équations de Cahn-Hilliard sont à écrire. Dans certains cas le système peut également être décrit avec des variables non conservées telles que des indicatrices de phases ou des grandeurs liées à des réactions chimiques, les comportements de ces variables sont alors régis par une équation de réaction-diffusion dite d'Allen-Cahn, dans notre étude cette équation ne sera pas résolue car l'ensemble des paramètres d'ordre sont conservés. Dans le cadre de variables conservées les équations de Cahn-Hillard pour n composants, avec  $i \in \{1, ..., n-1\}$  s'écrivent sous la forme :

$$\frac{\partial \phi_i}{\partial t} + (\mathbf{u} \cdot \nabla) \,\phi_i = \nabla \cdot \left( \sum_{j=1}^{n-1} \mathcal{M}_{ij} \nabla \left( \frac{\partial \mathbb{F}}{\partial \phi_j} \right) \right) \tag{2.2}$$

avec :  $\mathcal{M}_{ik}$  la mobilité (paramètre cinétique),  $\phi$  le paramètre d'ordre,  $\mathbf{u}$  la vitesse et  $\mathbb{F}$  une fonctionnelle de Ginzburg-Landeau généralisée [4] définit tel que :

$$\mathbb{F}[\phi_1, ..., \phi_n] = \int_{\mathcal{V}} \tilde{f}_0(\boldsymbol{\phi}, \mathbf{x}, t) + \sum_{i=1}^{n-1} \sum_{j=1}^{n-1} \frac{\kappa_{ij}}{2} \nabla \phi_i \cdot \nabla \phi_j dV$$
 (2.3)

Où le premier terme représente la densité d'énergie liée aux valeurs locales de composition, traduisant l'équilibre des phases ainsi que leurs existences ou coexistence. Pour deux phases  $\alpha$  et  $\beta$ , on rappel l'équilibre thermodynamique donné par :

$$\frac{\partial \tilde{f}}{\partial \phi_i} \bigg|_{\phi_i^{\alpha,eq}} = \frac{\partial \tilde{f}}{\partial \phi_i} \bigg|_{\phi_i^{\beta,eq}} = \tilde{\mu}_i^{eq} \qquad \Leftrightarrow \qquad \tilde{\mu}_i^{\alpha,eq} = \tilde{\mu}_i^{\beta,eq} \tag{2.4a}$$

$$\tilde{f}_0^{\alpha,eq} - \sum_{i=1}^{n-1} \tilde{\mu}_i^{eq} \phi_i^{\alpha,eq} = \tilde{f}_0^{\beta,eq} - \sum_{i=1}^{n-1} \tilde{\mu}_i^{eq} \phi_i^{\beta,eq}$$
(2.4b)

Le second terme représente la contribution des interfaces, le coefficient  $\kappa$ , dit coefficient de gradient, tient compte du coût énergétique engendré par l'interface, par la suite ce paramètre pourra être relié à la tension de surface.

Finalement la dérivé variationnelle de cette fonctionnelle d'énergie libre peut être définit comme un potentiel de diffusion  $\tilde{\mu}$ :

$$\frac{\partial \mathbb{F}}{\partial \phi_j} = \lambda \frac{\partial \tilde{f}_0}{\partial \phi_j} - \sum_{k=1}^{n-1} \kappa_{jk} \Delta \phi_k = \tilde{\mu}_j$$
 (2.5)

avec  $\lambda$  un paramètre d'upscalling numérique ajouté pour augmenter l'épaisseur de l'interface, dans le cas où  $\lambda=1$  l'interface est d'épaisseur "réelle" soit de l'ordre de l'angstrœm, les capacités de calcul ne permettant pas de pouvoir faire des calculs avec des maillages contenant de si petits éléments.





Le potentiel de diffusion peut être relier au potentiel chimique tel que :

$$\tilde{\mu}_i = \frac{1}{V_m} \left( \mu_i - \mu_n \right) \tag{2.6}$$

Avec  $\tilde{\mu}_i$  (en J.m<sup>-3</sup>) représente le potentiel de diffusion de l'élément i, et  $V_m$  le volume molaire supposé constant dans tout le système.

Le potentiel chimique étant classiquement définit tel que :

$$\mu_i = \left. \frac{\partial G}{\partial n_i} \right|_{P,T,n_{j \neq i}} = \left. \frac{\partial F}{\partial n_i} \right|_{V,T,n_{j \neq i}} \text{ où } F = V_m f_0$$
 (2.7)

Avec F (resp. G) l'énergie libre d'Helmotz (resp. Gibbs) (en J) et  $n_i$  la quantité de matière de l'élément i (en mol). Dans notre cas on se place dans une transformation isobare et isotherme, on privilégiera donc l'énergie de libre de Gibbs. Dans le cas où  $\bar{k} = \bar{0}$  on retrouve une équation d'advection-diffusion classique, dans le cas contraire on obtient une équation d'ordre 4. Une des principale difficulté dans la mise en place de méthode champ de phase repose sur le paramétrage des simulations.

## 2.4 Couplage avec les équations de Navier-Stokes incompressible

Dans le cadre de cette étude les équations de Cahn-Hilliard sont couplées aux équations de conservation de masse et de quantité de mouvement incompressible sous l'approximation de Boussinesq, d'après [5] le système d'équations s'écrit sous la forme :

$$\nabla \cdot \mathbf{u} = 0 \tag{2.8a}$$

$$\rho^* \left( \frac{\partial \mathbf{u}}{\partial t} + (\mathbf{u} \cdot \nabla) \mathbf{u} \right) = -\nabla P + \eta \Delta \mathbf{u} + \sum_{i=1}^{n-1} \tilde{\mu}_i \nabla \phi_i + \rho(\phi) \mathbf{g}$$
 (2.8b)

avec **u** la vitesse, P la pression,  $\mu_i$  le potentiel chimique du composant i,  $\mathbf{g} = \{0, 0, -g\}^T$ ,  $\eta$  la viscosité cinématique supposée constante,  $\rho^*$  la masse volumique du solvant La densité est alors calculé :

$$\rho(\phi) = \rho^* \left( 1 + \sum_{i=1}^{n-1} \beta_i \phi_i \right)$$
 (2.9)

Les paramètres  $\beta$  sont à déterminer en fonction du système étudié,  $\rho_0$  correspond à une masse volumique de référence. L'équation de Cahn-Hilliard étant d'ordre 4, une résolution implicite est alors préférée pour les simulations.

## 2.5 Paysage thermodynamique analytique

L'objectif présenté dans [6] est de d'obtenir une formulation analytique du terme homogène de la fonctionnelle de Ginzburg-Landau. Dans le cas binaire, cette contribution est de la forme d'un double puit d'ordre 4.

L'objectif est de généraliser ce double puit pour un système ternaire, ainsi on introduit un pseudo grand potentiel correspondant à l'énergie nécessaire pour changer de minimum d'énergie



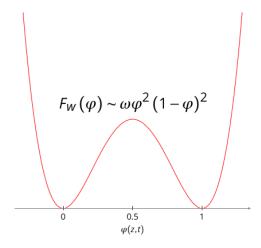


FIGURE 2.3 – Exemple d'une contribution homogène à l'énergie, d'après [3]

[4].

$$\Omega^{\star} = \Omega - \Omega^{eq} = \tilde{g}^{liq} - \sum_{i} \tilde{\mu}_{i}^{eq} \phi_{i} - \left( \tilde{g}^{liq,eq} - \sum_{i} \tilde{\mu}_{i}^{eq} \phi_{i}^{eq} \right)$$
(2.10)

Les bases thermodynamiques étant peu développées aux points d'intérêt (Température supérieure à 2000 °C) on cherche à définir ce potentiel grâce à une formulation analytique que l'on note :

$$\Omega^{\star} = P^{dis} \times P^{cont} \tag{2.11}$$

Où  $P^{dis}$ ,  $P^{cont}$  représente deux paraboloïdes correspondant à la phase dispersée et continue. Dans le cas ternaire, avec les éléments A et B d'intérêt, les paraboloïdes sont de la forme :

$$P^{k} = \left(\frac{\cos\left(\theta^{k}\right)\left(\phi_{A} - \phi_{A}^{eq,k}\right) + \sin\left(\theta^{k}\right)\left(\phi_{B} - \phi_{B}^{eq,k}\right)}{a_{A}^{k}}\right)^{2} + \left(\frac{-\sin\left(\theta^{k}\right)\left(\phi_{A} - \phi_{A}^{eq,k}\right) + \cos\left(\theta^{k}\right)\left(\phi_{B} - \phi_{B}^{eq,k}\right)}{a_{B}^{k}}\right)^{2}$$
(2.12)

Avec  $k = \{disp, cont\}$  la phase (dispersée ou continue),  $a_A$  (respectivement  $a_B$ ) le demi-grand (resp petit) puits,  $\theta_k$  l'angle de rotation associé au puits de la phase k On cherche alors à tracer ce paysage. On peut dès lors calculer le potentiel de diffusion homogène

grâce à la formulation analytique (2.11):

$$\tilde{\mu}_{i} = \frac{\partial}{\partial \phi_{i}} \left\{ \Omega^{\star} + \sum_{j} \tilde{\mu}_{j}^{eq} \phi_{j} + \left( g^{liq,eq} - \sum_{j} \tilde{\mu}_{j}^{eq} \phi_{j}^{eq} \right) \right\}$$

$$= \frac{\partial \Omega^{\star}}{\partial \phi_{i}} + \frac{\partial g^{liq,eq}}{\partial \phi_{i}} + \sum_{j} \frac{\partial \tilde{\mu}_{j}^{eq} \left( \phi_{j} - \phi_{j}^{eq} \right)}{\partial \phi_{i}}$$

$$\tilde{\mu}_{i} = P^{dis} \frac{\partial P^{cont}}{\partial \phi_{i}} + P^{cont} \frac{\partial P^{dis}}{\partial \phi_{i}} + \tilde{\mu}_{i}^{eq} \tag{2.13}$$

L'objectif est alors de déterminer les paramètres des paraboloïdes pour obtenir des résultats consistants thermodynamiquement.





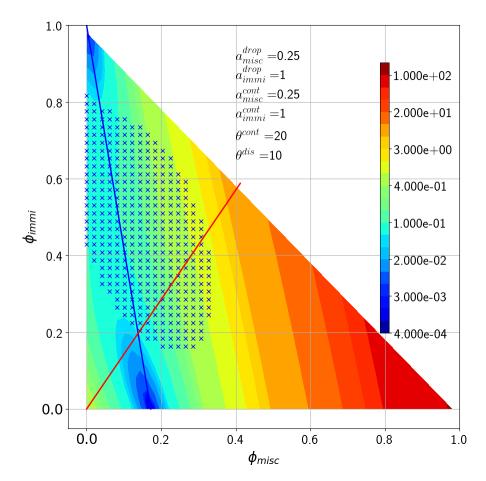


FIGURE 2.4 – Exemple de paysage thermodynamique, en rouge la droite reliant les concentration initiales et en bleu la droite reliant les concentrations à l'équilibre, les pointillés réprésentant la zone instable présenté ci-dessous

## 2.6 Éléments de stabilité de phase

Dans le cadre de notre étude nous nous intéressons à deux phases en coexistence, une phase dite continue et l'autre dispersée. La détermination de la stabilité des phases est essentielle pour pouvoir tracer le paysage thermodynamique. La courbe binodale correspond à la condition pour laquelle deux phases peuvent coexister, c'est-à-dire que sous la courbe binodale le système peut être composé d'une seul phase, il le sera dans la zone instable et pourra l'être dans la zone métastable. Cependant le calcul de la zone instable est beaucoup plus simple que celui de la zone métastable. Pour déterminer cette zone instable on calcul la matrice Hessienne définit tel que :

$$\bar{\bar{\mathbf{H}}}_{g^{liq}} = \left. \frac{\partial^2 g^{liq}}{\partial \phi_i \partial \phi_j} \right|_{T,P,\phi_k \neq i,j} = \left. \frac{\partial^2 \Omega^*}{\partial \phi_i \partial \phi_j} \right|_{T,P,\phi_k \neq i,j}$$
(2.14)

L'égalité des matrices hessienne du pseudo-grand potentiel et de l'énergie libre de Gibbs est ici immédiate. D'après [7] les zones spinodale, instable et stable sont définit tel que :

- zone stable :  $eig\left\{ \mathbf{\bar{\bar{H}}}_{g^{liq}} \right\} > 0$ , deux phases coexistent
- spinodale : min  $\left(eig\left\{\bar{\bar{\mathbf{H}}}_{g^{liq}}\right\}\right) > 0$ , décomposition spinodale
- zone instable :  $eig\left\{\bar{\bar{\mathbf{H}}}_{g^{liq}}\right\} < 0$ , une phase en présence





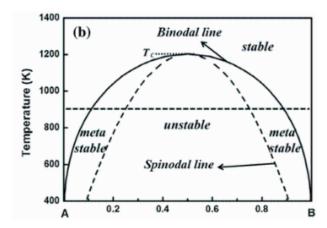


FIGURE 2.5 – Exemple de diagramme de stabilité de phase pour un cas binaire, d'apres

Le calcul des valeurs propres en chaque point du paysage pouvant être coûteux on rappel que par théorème le produit des valeurs propres d'une matrice est égale au déterminant de cette matrice. Ainsi si on note  $\lambda_i$  les valeurs propres de  $\mathbf{\bar{\bar{H}}}_{q^{liq}}$  on a :

$$\det \bar{\bar{\mathbf{H}}}_{g^{liq}} = \prod_{i} \lambda_{i} \tag{2.15}$$

Pour le cas ternaire le calcul du déterminant est direct :

$$\det \bar{\bar{\mathbf{H}}}_{g^{liq}} = \frac{\partial^2 g^{liq}}{\partial \phi_i^2} \frac{\partial^2 g^{liq}}{\partial \phi_j^2} - \left(\frac{\partial^2 g^{liq}}{\partial \phi_i \partial \phi_j}\right)^2 \tag{2.16}$$

Ainsi la zone instable correspond à la zone où le determinant de la matrice hessienne est négatif.

## 2.7 Expérience numérique

L'objectif est de réaliser numériquement l'expérience proposée par Abhijit Rao et al. dans [8]. Pour cette expérience une goutte composée d'Acetonitrile et de Chlorobenzene est placée dans de l'eau. l'acetonitrile est miscible dans l'eau contrairement au chlorobenzene qui est immiscible. Initialement la goutte est plus légère que l'eau environnante et monte puis sous l'effet du transfert de masse la densité de la goutte augmente jusqu'à une inversion du rapport de densité conduisant à la redescente de la goutte.

### 2.7.1 Choix des conditions initiales

Les conditions initiales choisies pour la concentration sont de la forme tangente hyperbolique.

$$\phi_i(\mathbf{x}, t = 0) = \frac{\phi_i^{init,cont} + \phi_i^{init,disp}}{2} + \frac{\phi_i^{init,cont} - \phi_i^{init,disp}}{2} \tanh\left(\frac{\sqrt{(x - x_0)^2 + (y - y_0)^2} - R}{\varepsilon}\right)$$
(2.17)





Avec  $(x_0, y_0)$  les coordonnées du centre de la goutte, R le rayon de la goutte,  $\varepsilon$  l'épaisseur de l'interface (paramètre numérique) et  $\phi_i^{init,cont}$  (resp.  $\phi_i^{init,disp}$ ) la concentration initiale de l'élément i dans la phase continue (resp. dispersée).

Cette solution analytique provient d'un problème avec une interface plane (sans courbure), dans la littérature il n'existe pas de solution analytique pour une interface courbée, l'effet de Gibbs-Thomsom n'est donc pas pris en compte, ainsi on observe un léger mouvement de l'interface lors du premier pas de temps.

Pour s'assurer de la sphéricité de la goutte lors de la simulation on calcule le nombre adimensionné de Bond représentant le ratio entre les forces de gravité et la tension de surface tel que :

$$Bo = \frac{\Delta \rho g D^2}{\sigma} \tag{2.18}$$

avec  $\Delta \rho$  la différence de densité entre les deux phases, D le diamètre de la goutte et  $\sigma$  la tension de surface.

On considère que pour  $Bo \ll 1$  la tension de surface domine et la goutte reste sphérique.

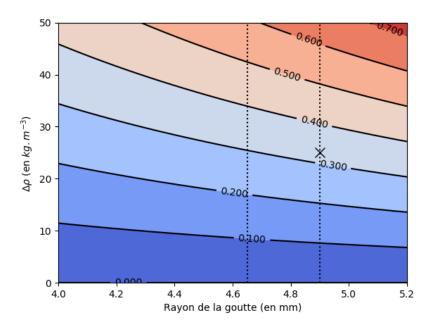


FIGURE 2.6 – Valeur du nombre de Bond en fonction de la différence de densité entre les phases et le rayon de la goutte, le marqueur représente l'état initial

Il est alors possible, dans notre cas, de discuter de la sphéricité de la goutte au vu de la valeur ici Bo=0.32



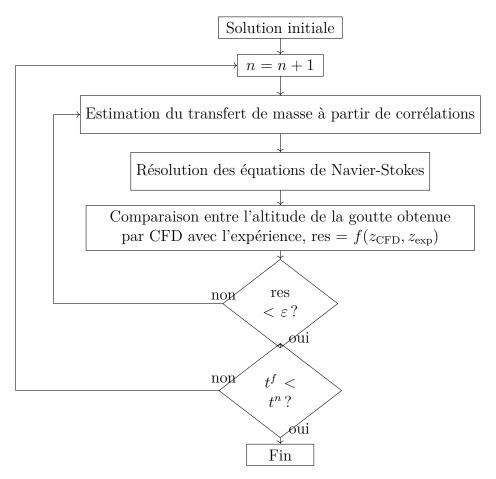


FIGURE 2.7 – Algorithme de résolution développé par Rao et al.[8]





# Bibliographie

- [1] M.A. RASOLOFOMANANA. « Modélisation à interface diffuse et simulation numérique de la thermohydraulique d'un bain liquide diphasique avec transfert de masse interfacial ». Thèse de doct.
- [2] Romain Le Tellier. « Interfaces en physique des réacteurs nucléaires Contribution à la modélisation et au développement de méthodes numériques associées en neutronique et physique du corium ». In : (2019). Publisher : Unpublished. DOI : 10.13140/RG.2. 2.27006.84801. URL : http://rgdoi.net/10.13140/RG.2.2.27006.84801 (visité le 05/06/2023).
- [3] Clément Introïni et Romain Le Tellier. Suivi d'interfaces diffuses par une méthode de champ de phase, Séminaire Méthodes d'Interfaces, organisé par le réseau de numériciens de Cadarache/IRESNE.
- [4] Clément Cardon. « Modélisation de la diffusion multi-composants dans un bain de corium diphasique oxyde-métal par une méthode d'interface diffuse ». These de doctorat. Université Paris-Saclay (ComUE), 21 nov. 2016. URL: https://www.theses.fr/2016SACLX096 (visité le 12/04/2023).
- [5] Junseok Kim. « Phase-Field Models for Multi-Component Fluid Flows ». In: Communications in Computational Physics 12.3 (sept. 2012). Publisher: Cambridge University Press, p. 613-661. ISSN: 1815-2406, 1991-7120. DOI: 10.4208/cicp.301110.040811a. URL: https://www.cambridge.org/core/journals/communications-in-computational-physics/article/phasefield-models-for-multicomponent-fluid-flows/0672FBD318BBE2621A51AE0F2C9C2FE3 (visité le 04/05/2023).
- [6] Numerical Simulation of the Dynamics of a Multicomponent Droplet in Water using the Phase-Field Model of TrioCFD Code. URL: https://fr.overleaf.com/project/63fc85bf75cafd151f3ae56b (visité le 04/05/2023).
- [7] Peder Aursand et al. « The spinodal of single- and multi-component fluids and its role in the development of modern equations of state ». In: Fluid Phase Equilibria 436 (25 mar. 2017), p. 98-112. ISSN: 0378-3812. DOI: 10.1016/j.fluid.2016.12.018. URL: https://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0378381216306227 (visité le 17/04/2023).
- [8] Abhijit RAO et al. « Influence of unsteady mass transfer on dynamics of rising and sinking droplet in water: Experimental and CFD study ». In: AIChE Journal 61.1 (2015).

  \_eprint: https://onlinelibrary.wiley.com/doi/pdf/10.1002/aic.14612, p. 342-354. ISSN: 1547-5905. DOI: 10.1002/aic.14612. URL: https://onlinelibrary.wiley.com/doi/abs/10.1002/aic.14612 (visité le 29/03/2023).





[9] Nikolay Ivanov Kolev. *Multiphase Flow Dynamics 5: Nuclear Thermal Hydraulics*. Cham: Springer International Publishing, 2015. ISBN: 978-3-319-15155-7 978-3-319-15156-4. DOI: 10.1007/978-3-319-15156-4. URL: https://link.springer.com/10.1007/978-3-319-15156-4 (visité le 12/04/2023).





# ANNEXE ${f A}$

# Solution analytique pour une interface plane

La solution analytique stationnaire permet de donner des conditions initiales cohérentes, ainsi on s'intéresse au cas binaire "classique" (avec un seul paramètre d'ordre noté  $\phi$ ) avec des points d'équilibres placés aux extremums, le composé est choisi comme complètement miscible. La densité d'énergie est alors choisit sous une forme analytique polynomiale d'ordre 4 en double puits :

$$f(\phi) = \phi^2 (1 - \phi)^2 \tag{A.1}$$

On rappel fonctionnelle de Ginzburg-Landau :

$$\mathbb{F} = \int_{V} \lambda f(\phi) + \frac{1}{2} \kappa ||\nabla \phi||^{2} dV \tag{A.2}$$

Avec  $\lambda$  un paramètre d'upscalling présenté précédemment,  $\kappa$  un coefficient de gradient. La condition d'équilibre est définit tel que :

$$\kappa \frac{d^2 \phi}{dz^2} = \lambda \frac{df(\phi)}{d\phi} \tag{A.3}$$

L'astuce consiste alors par multiplier l'équation par  $\frac{d\phi}{dz}$  puis d'intégrer entre 0 et z, soit :

$$\kappa \frac{d^2 \phi}{dz^2} \frac{d\phi}{dz} = \lambda \frac{df(\phi)}{d\phi} \frac{d\phi}{dz} \tag{A.4}$$

$$\Rightarrow \kappa \int_0^z \frac{d^2\phi}{dz^2} \frac{d\phi}{dz} dz = \int_0^z \frac{df(\phi)}{dz} dz \tag{A.5}$$

Loin de l'interface, en z=0 on considère le système à l'équilibre soit  $\frac{d\phi}{dz}=0$  et on fixe une condition au limite de type Dirichlet homogène :

$$\phi(z=0) = 0 \Rightarrow f(0) = 0 \tag{A.6}$$

Finalement le résultat de l'intégration précédente nous donne :

$$\frac{\kappa d\phi}{2 dz} = \lambda f(\phi) \tag{A.7}$$





En remplaçant  $f(\phi)$  par sa formulation analytique A.1:

$$\frac{d\phi}{\phi(1-\phi)} = \sqrt{\frac{2\lambda}{\kappa}}dz\tag{A.8}$$

Classiquement, la résolution s'effectue grâce un changement de variable en posant  $u=2\phi-1$  soit  $du=2d\phi$ 

$$\frac{d\phi}{\phi(1-\phi)} = \frac{\frac{du}{2}}{\left(\frac{u+1}{2}\right)\left(1-\frac{u+1}{2}\right)}$$
$$= \frac{2du}{(1+u)(1-u)}$$
$$= 2\frac{du}{1-u^2}$$

Finalement l'équation A.8 devient :

$$\frac{du}{1-u^2} = \frac{1}{2}\sqrt{\frac{2\lambda}{\kappa}}dz\tag{A.9}$$

On remarque que le termes de gauche correspond à la dérivée de la fonction réciproque de la tangente hyperbolique, soit :

$$\operatorname{arctanh}(u) = \frac{1}{2} \sqrt{\frac{2\lambda}{\kappa}} z + C$$
 (A.10)

Avec C une constante d'intégration. En réutilisant le changement de variable il est immédiat que :

$$\phi(z) = \frac{1}{2} + \frac{1}{2} \tanh\left(\frac{1}{2}\sqrt{\frac{2\lambda}{\kappa}}z + C\right) \tag{A.11}$$

La constante C peut être déterminé à partir d'une valeur moyenne du paramètre d'ordre, cette résolution ne sera pas explicité ici.





# $^{\mathsf{L}}$

# De la tension de surface au coefficients de gradient

Cette deuxième annexe présente la méthode de calcul des coefficients de gradient à partir de la tension de surface qui est une donnée physique du système. Physiquement la tension interfaciale  $\sigma$  représente l'excès d'énergie libre par unité de surface associé à la présence d'une interface entre deux phases distinctes, on peut ainsi la écrire :

$$\sigma = \frac{\mathbb{F} - \mathbb{F}^{hom}}{S} \tag{B.1}$$

Où S représente la surface de l'interface,  $\mathbb F$  l'énergie libre du système et  $\mathbb F$  l'énergie libre homogène du système, c'est-à-dire l'énergie libre du système dénuée d'interface. Dans un premier temps on rappel la forme des fonctionnelles de Ginzburg-Landau associées à ses deux systèmes :

$$\mathbb{F} = \int_{V} \sum_{i=1}^{n-1} \sum_{j=1}^{n-1} \frac{\kappa_{ij}}{2} \nabla \phi_{i} \cdot \nabla \phi_{j} + f(\phi_{1}, ..., \phi_{n-1}) - \sum_{1}^{n-1} \tilde{\mu}_{i}^{eq} \phi_{i} dV$$

$$\mathbb{F}^{hom} = \int_{V} f^{\alpha, eq} - \sum_{1}^{n-1} \tilde{\mu}_{i}^{eq} \phi_{i}^{\alpha, eq} dV$$

Ainsi en combinant les deux équations précédentes :

$$\sigma = \int_{V} \sum_{i=1}^{n-1} \sum_{j=1}^{n-1} \frac{\kappa_{ij}}{2} \nabla \phi_{i} \cdot \nabla \phi_{j} + f(\phi_{1}, ..., \phi_{n-1}) - f^{\alpha, eq} - \sum_{i=1}^{n-1} \tilde{\mu}_{i}^{eq} (\phi_{i} - \phi_{i}^{\alpha, eq}) dV$$
 (B.2)

Dans le cas 1D suivant z l'équation précédente devient :

$$\sigma = \int_0^L \sum_{i=1}^{n-1} \sum_{j=1}^{n-1} \frac{\kappa_{ij}}{2} \frac{d\phi_i}{dz} \frac{d\phi_j}{dz} + f(\phi_1, ..., \phi_{n-1}) - f^{\alpha, eq} - \sum_{i=1}^{n-1} \tilde{\mu}_i^{eq} (\phi_i - \phi_i^{\alpha, eq}) dz$$
 (B.3)

La condition d'équilibre s'écrit :

$$\sum_{j=1}^{n-1} \kappa_{i,j} \frac{d^2 \phi_j}{dz^2} = \left. \frac{\partial f}{\partial \phi_i} \right|_{\phi_{j \neq i}} - \tilde{\mu}_i^{eq} \tag{B.4}$$





Après multiplication par  $\frac{d\phi_i}{dz}$  et intégration on trouve :

$$\sigma = \int_0^L \sum_{i=1}^{n-1} \sum_{j=1}^{n-1} \kappa_{i,j} \frac{d\phi_i}{dz} \frac{d\phi_j}{dz} dz$$
(B.5)

On retrouve alors la relation permettant la détermination de ce coefficient dans le cas binaire en posant n=2

$$\sigma = \int_0^L \kappa^{bin} \left(\frac{d\phi}{dz}\right)^2 dz \tag{B.6}$$

Sauf mention contraire, dans le cadre de l'étude on considère :

$$\bar{\bar{\kappa}} = \begin{pmatrix} \kappa^{bin} & 0\\ 0 & \kappa^{bin} \end{pmatrix} \tag{B.7}$$





	'	
ANNEXE '		
	<u> </u>	

# Séquence de dégradation du cœur

D'après [9] voici le scénario de fonte du cœur :

- Entre 800 et 900 °C : L'augmentation de la pression à l'intérieur de la gaine en zirconium provoque un gonflement puis une rupture de cette dernière.
- Entre 900 et 1300 °C: Début de la réaction fortement exothermique d'oxydation de la gaine. A cet instant une forte proportion de la puissance thermique dégagée provient de cette réaction. La molécule d'eau est dissociée, l'oxygène est absorbé par la surface métallique et l'hydrogène est libéré. L'absorption de l'hydrogène dans les fissures du métal le fragilise davantage et accélère le processus de défaillance de la gaine. De plus l'apparition de fissure augmente la surface de réaction provoquant une accélération de la réaction.
- Entre 1300 et 1400 °C : Apparition d'alliages constitués des matériaux composant la gaine (principalement Zr) et de l'acier présent dans la cuve.
- Entre 1400 et 1500 °C : Fusion et rupture des structures métallique du cœur. Libération des composant en phase gazeuse du combustible.
- Entre 1500 et 1850 °C : Point de fusion du zirconium, dissolution du dioxyde d'uranium UO<sub>2</sub> par le zirconium en fusion, apparition de l'alliage (U,O,Zr)
- Entre 2000 et 2650 °C : Fusion du  $ZrO_2$ , dissolution de l' $UO_2$  dans le  $ZrO_2$  fondu et formation de la solution liquide  $UO_2$ - $ZrO_2$ .