#### DE LA RECHERCHE À L'INDUSTRIE



Modélisation atomique du vieillissement des aciers

Frédéric Soisson CEA Saclay, Service de Recherches de Métallurgie Physique C.-C. Fu, E. Martinez (LANL), M. Nastar, J.-B. Piochaud (UMET), O. Senninger

www.cea.fr

# **Transformations diffusive dans les aciers**

- Transformations de phases diffusives dans les alliages : précipitation d'une seconde phase dans une solution solide, mise en ordre, ségrégation aux surfaces, joints de grains, etc...
  - vieillissements thermiques (recuits isothermes)
  - alliages sous irradiation (système « forcé »)
- « Diffusives » : contrôlées par la migration thermiquement activée des atomes, généralement par des mécanismes impliquant des défauts ponctuels.
- La question centrale : quel est le chemin cinétique ?

   où va-t-on ? vers quel état final : équilibre thermodynamique ?
   état-stationnaire (système forcés) ?
  - en passant par où ? par quelles configurations intermédiaires ?
  - en combien de temps ?
- Applications : quelques études de cas dans les aciers ferritiques (cc)
  - Précipitation du cuivre dans la fer
  - Précipitation du chrome dans le fer
  - Particularité du fer: rôle des interstitiels directs (C, N, O), rôle du magnétisme
  - Alliages sous irradiation



De nombreux modèles phénoménologiques
 Germination-croissance, coalescence, décomposition spinodale
 Cinétiques de mise en ordre
 Modèles de ségrégation (thermodynamiques et cinétiques)

 Démarche alternative : une description atomique (du saut des atomes et des défauts ponctuels à l'évolution de la microstructure)

#### simulations AKMC (Atomistic Kinetic Monte Carlo)

à l'échelle nanométrique  $\rightarrow$  (50 nm)<sup>3</sup>

Couplage avec d'autres méthodes

en amont: paramétrage sur calculs *ab initio*, potentiels semi-empiriques, données expérimentales (thermodynamiques et diffusion)

en aval : - modèles mésoscopiques (dynamique d'amas, O-KMC, champ de phase)

- modèles plasticité, de comportements mécaniques

# Modèles cinétiques classiques

• Précipitation d'une phase secondaire dans une solution solide  $A_{1-c}B_c$ Enthalpie libre de mélange :  $g_m$ 

Deux modes de précipitation (ou deux régimes cinétiques):

Germination-croissance / Décomposition spinodale





#### **Modèles classiques : Germination-croissance**



$$\Delta G(R) = \frac{4}{3}\pi R^{3}\Delta G_{p} + 4\pi R^{2}\gamma$$
 $\gamma$ : énergie libre d'interface  
 $\Delta G_{p} \propto -k_{B}Tln(c_{0}^{\alpha} / c_{eq}^{\alpha})$ : force motrice  
Rayon critique:  $R^{*} = \frac{2\gamma}{\Delta G_{p}}$  Barrière:  $\Delta G^{*} = \frac{16}{3}\frac{\pi\gamma^{3}}{(\Delta G_{p})^{2}}$   
Taux de germination:  $J = \frac{dN_{p}}{dt} \propto 4\pi R^{*}D_{B}C_{B}\exp\left(-\frac{\Delta G^{*}}{k_{B}T}\right)$   
• Croissance  $R - R_{0} \Box \sqrt{2D_{B}t}\frac{c_{0}^{\alpha} - c_{eq}^{\alpha}}{c_{eq}^{\beta} - c_{eq}^{\alpha}}$   
• Coalescence  $R^{3} - R_{0}^{3} = \frac{8D_{B}V_{at}c_{eq}^{\alpha}\gamma}{9k_{B}T}t$ 

#### **Simulation Monte Carlo**



CEA | F. Soisson

#### Modèles classiques : Décomposition spinodale

• John Cahn (1963) :

$$\Delta G = \int_{V} \left\{ g(c) - g(c_0) + K^* (\nabla c)^2 \right\} dV$$

évolution d'un profil de composition sinusoïdal de *faible amplitude*  $c(x,t) = c_0 + A(t) \sin kx$  avec  $k = \frac{2\pi}{\lambda}$   $R(\lambda)$   $R(\lambda)$   $R(\lambda)$   $A_c$   $A_c$   $A_m$   $A_c = 2\pi \sqrt{\frac{2K^*}{(\frac{\partial^2 g}{\partial c^2})_{c_0}}}$  $\lambda_m = \sqrt{2}\lambda_c$ 

- Les modèles classiques ont des limites importantes mais:
- ils sont beaucoup plus rapides que les méthodes atomiques, ils sont couramment utilisés dans les applications industrielles

- ils mettent en évidence les propriétés, les paramètres qui contrôlent les chemins cinétiques force motrice, coefficients de diffusion, énergies d'interface



### Diffusion à l'échelle atomique

A l'échelle atomique, tout est plus simple :

 Quelques mécanismes de diffusion élémentaires : sauts de lacunes (dans Fe: éléments substitutionnels Fe, Cu, Cr, Mn, Ni, ...) sauts d'interstitiels directs (C, O, N dans le fer)

• Les fréquences de sauts thermiquement activées







dépendent de l'environnement atomique local

- Peuvent être calculées à partir :
- de méthodes *ab initio* ( $\Delta H_{mig}$  à OK, fréquences d'attaque)
- de potentiels empiriques ou semi-empirique (EAM, MEAM, BOP...)
- d'interactions effectives sur réseau rigide : interactions de paires  $g_{AA}^{(n)}, g_{AB}^{(n)}, g_{BB}^{(n)}$  entre atomes (n<sup>ème</sup> voisins)

entre atomes et défauts  $g^{\scriptscriptstyle(n)}_{\scriptscriptstyle AV}$ , $g^{\scriptscriptstyle(n)}_{\scriptscriptstyle BV}$ 

interactions de multiplets ( $g_{IJK}$ ,  $g_{IJKL}$ , etc...)



- Dynamique moléculaire: pas de temps fixé par les vibrations du réseau → trop lent (< 1 ns)
- Méthodes Monte Carlo atomiques : on suit tous les atomes, évènement élémentaire : saut d'un défaut Typiquement: systèmes de quelques 10<sup>6</sup>-10<sup>7</sup> atomes 10<sup>11</sup> à 10<sup>13</sup> sauts de défauts -> temps physique très variable
- Méthodes Monte Carlo mésoscopiques (Object-KMC, Event-KMC): on suit certains objets évènement élémentaire: réaction entre objets
- Dynamique d'amas: idem, sans corrélation spatiale

$$J_i = -\sum_j L_{ij} \nabla \mu_j$$

# Le chemin cinétique dépend...

 des fréquences de sauts barrières de migration:



#### des concentration en défauts ponctuels

- simulations Monte Carlo avec un nombre de défauts constants (e.g.  $N_{\nu}$ =1) nécessitent une mise à l'échelle du temps :

$$t_{MC} = \frac{1}{\sum_{i} \Gamma_{i}} \longrightarrow t = t_{MC} \frac{\overline{c}_{V}^{MC}}{\overline{c}_{V}^{eq}}$$

$$\overline{c}_{V}^{eq} \text{ évolue au cours de la transformation de phases}$$

#### - simulations Monte Carlo avec les mécanismes de formation et d'élimination des défauts

Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 9

## Physical time scale and point defect concentrations

• The kinetic pathways depends on the migration barriers but also on the point defect concentrations : simulations with a constant number of point defects (e.g.  $N_V = 1$ ) require a time rescaling

$$t = t_{MC} \frac{\overline{C}_{v}^{MC}}{\overline{C}_{v}^{eq}}$$
 with  $\overline{C}_{v}^{MC} = N_{v} / N$ 

The time correction factor *is not constant* 

 $\overline{C_v}^{eq}$  usually evolves during the phase transformations

• For any local environment (
$$\alpha$$
):  $t = t_{MC} \frac{C_V^{MC}(\alpha)}{C_V^{eq}(\alpha)}$  with  $C_V^{eq}(\alpha) = \exp\left(-\frac{E_V^{for}(\alpha)}{kT}\right)$ 

also provides an estimation of  $\overline{C}_{V}^{eq} = \overline{C}_{V}^{MC} \frac{C_{V}^{eq}(\alpha)}{C_{V}^{MC}(\alpha)}$  during the phase transformation

• A convenient choice for phase separation : pure A or pure B

$$E_v^{for}$$
 (pure A) =  $-\frac{z}{2}\varepsilon_{AA} + z\varepsilon_{AV}$ 

• Only valid when vacancy concentration remains at equilibrium. Alternative approach : AKMC with formation and annihilation mechanisms (sources/sinks)

# One simple example

• Phase separation in an A<sub>95</sub>-B<sub>5</sub> alloy :

AKMC simulation with 1 vacancy T = 573 K (0.6 T<sub>c</sub>)

 $\overline{C}_{V}^{eq} = \overline{C}_{V}^{MC} \frac{C_{V}^{eq}(A)}{C_{V}^{MC}(A)} = \overline{C}_{V}^{MC} \frac{C_{V}^{eq}(B)}{C_{V}^{MC}(B)}$ 



- Strong variation of the time rescaling factor
- Gibbs-Thomson effect :  $\langle C_{v}^{eq} \rangle$  with ref. A slightly  $\geq \langle C_{v}^{eq} \rangle$  with ref. B • Application: vacancy concentration in non-ideal concentrated solid solutions
- Application: vacancy concentration in non-ideal concentrated solid solutions (Mean-Field models, M. Nastar)

# Méthodes Monte Carlo

Système dans des configurations (i), d'énergies E<sub>i</sub>
 à l'équilibre thermodynamique (ensemble canonique NVT), la probabilité d'une configuration i est :

$$P_i^{eq} = \frac{1}{Z} \exp\left(-\frac{E_i}{k_B T}\right) \quad \text{fonction de partition} : Z = \sum_i \exp\left(-\frac{E_i}{k_B T}\right)$$

• La valeur moyenne d'une grandeur A est donnée par :

Valeur moyenne : 
$$\langle A \rangle = \frac{\sum_{i} A_{i} \exp\left(-\frac{E_{i}}{k_{B}T}\right)}{\sum_{i} \exp\left(-\frac{E_{i}}{k_{B}T}\right)}$$
 (1)

- Si on connaît Z, on peut calculer tout les potentiels d'équilibre thermodynamique par exemple l'énergie libre :  $F = -k_B T \ln Z$
- Problème : sauf dans des cas très particuliers, on ne sait pas calculer exactement Z...

# Monte Carlo par échantillonnage direct

- Méthodes Monte Carlo: échantillonnage statistique sur un nombre fini de configurations (i)
- Échantillonnage direct: N configurations (i) choisies aléatoirement et estimation directe des moyennes:



• En général il existe un nombre gigantesque de configurations et seule une petite proportion ont un poids non négligeable : cette méthode est complètement inefficace...

### Echantillonnage par importance (« Importance Sampling »)

- Tirage des configurations avec une probabilité proportionnelle à leur poids de Boltzmann P<sub>i</sub><sup>eq</sup> (« Importance Sampling »)
- Dans ce cas, sur *N* configurations générées :  $\langle A \rangle = \frac{1}{N} \sum_{i=1,N} A_i$



Figure 3.1: Measuring the depth of the Nile: a comparison of conventional quadrature (left), with the Metropolis scheme (right).

• La méthode la plus courante est celle de Metropolis. On peut en donner une interprétation dynamique, à partir de *l'équation pilote*.

#### Interprétation Dynamique - Equation pilote

 Un système parcourt son espace des phases : configurations *i*, probabilités de transitions par unité de temps W<sub>ij</sub>

• L'équation pilote donne l'évolution des probabilités d'occupation des différentes configurations

$$\frac{dP_i}{dt} = \sum_j \left[ -W_{ij}P_i(t) + W_{ji}P_j(t) \right]$$

On parle de « processus Markoviens »: les probabilités W<sub>ii</sub> ne dépendent que de i et j (pas de mémoire)

• Si le processus est ergodique (toutes configurations accessibles) et vérifie la condition de bilan détaillé :

$$\frac{W_{ij}}{W_{ji}} = \frac{P_j^{eq}}{P_i^{eq}} = \exp\left(\frac{E_i - E_j}{k_B T}\right)$$

le système évolue vers son état équilibre thermodynamique:

$$P_i(t) \rightarrow P_i^{eq} = \frac{1}{Z} \exp\left(-\frac{E_i}{k_B T}\right)$$

# Equation pilote: remarques

• Dans les systèmes forcés (sous irradiation, fatigue, broyage, etc...) certaines transitions ne vérifient pas la condition du bilan détaillé: le système n'évolue pas vers un état d'équilibre thermodynamique

• Pour étudier *les propriétés d'équilibre* thermodynamique, on peut choisir n'importe quel mécanisme de transitions  $i \rightarrow j$  avec  $W_{ii}$  vérifiant le bilan détaillé.

En pratique on peut choisir celui qui converge en un minimum de temps de calcul (exemples: échanges entre deux atomes éloignés, échanges entre groupes d'atomes, etc...).

• Pour simuler *le chemin cinétique* et pour *les états stationnaires des systèmes forcés*, les mécanismes de transition et les probabilités *W<sub>ii</sub>* correspondantes doivent être aussi réalistes que possible

exemple: sauts de lacunes avec une barrière de migration réaliste, d'interstitiels avec une configuration et un mécanisme de diffusion réaliste, mécanismes de mélange balistique

## Algorithme de Metropolis (1953)

(1) Configuration initiale (*i*) (2) Choix d'une transition  $i \Box j$  et calcul de  $\Delta E \Box$   $W_{ij} = \tau^{-1} \exp\left(-\frac{\Delta E}{k_B T}\right)$ (3) Tirage d'un nombre aléatoire  $0 \le \text{RND} < 1$ (4) Si  $\Delta E \le 0$  : réalisation de la transition Si  $\Delta E > 0$  : réalisation de la transition si  $\exp\left(-\frac{\Delta E}{k_B T}\right) > \text{RND}$ 

• Pour les *propriétés d'équilibre* (par exemple pour construire un diagramme de phase), on peut choisir des échanges directs entre atomes et

 $\Delta E = E_i - E_i$  (énergie finale – initiale)

• Pour *une cinétique* avec diffusion, il faut choisir un mécanisme réaliste (par exemple des sauts de lacunes) avec :

 $\Delta E = E_{col} - E_i$  (barrière de migration)

• Principal inconvénient: avec  $\Delta E \sim 0.5$  à 1 eV, la plupart des transitions sont rejetées à basse température (< 1000 K)

#### Algorithmes à temps de résidence

(Young et Elcock 1966, Bortz-Kalos-Lebowitz 1975)

- (1) Configuration initiale (i)
- (2) Calcul des  $\Delta E$  pour les  $N_t$  transitions  $i \Box j$  possibles
- (3) Temps de résidence moyen dans la configuration (i)











Nécessite le calcul de toutes les  $W_{ij}$ , mais une transition est réalisée à chaque pas Avantageux quand  $N_t$  est petit (ex: diffusion par défauts ponctuels)

### Précipitation du cuivre dans le fer

- Le cuivre est peu soluble dans le fer-□ (< 2% à 850°C)
  - précipitation
  - durcissement

Problème pour les aciers de cuve des centrales nucléaires

- Fer pur : cubique centré
- Cuivre pur : cubique à faces centrées
- Séquence de précipitation CC (R < 2 nm)  $\rightarrow$  9R  $\rightarrow$  3R  $\rightarrow$  FCC
- Les petits précipités (R < 2 nm) sont:
- complètement cohérents
- très riches en cuivre





Fig. 4. Microstructure of the alloy after 840 s of iron ion irradiation. Only copper atoms are represented. A high number density of copper enriched clusters is observed.

METHR



Cea

#### Précipitation du cuivre dans le fer : calculs DFT

#### Propriétés des alliages fer-cuivre

Configurations CC riches en fer et en cuivre

- faible solubilité mutuelle  $C_{\alpha}^{eq} \propto e^{2}$ 

$$xp\left(-\frac{E_{Cu}^{sol}(Fe)}{k_{B}T}\right)$$

- forte différences pour les énergies de formation des lacunes (> 1 eV)
- forte attraction Cu-V (1<sup>ers</sup> et 2<sup>èmes</sup> voisins)

#### AKMC: interactions de paires sur réseau rigide

(1<sup>ers</sup> et 2<sup>èmes</sup> voisins)

- reproduit bien les propriétés des alliages dilués
- propriétés FeCu and CuFe symétriques
- sous-estime l'interaction Cu-V dans Fe

#### Code SIESTA

Density Functional Theory (DFT) Generalized Gradient Approximation Volume constant – 54 et 128 atomes

	Energy (eV)	DFT		
	$AKMC_{Fe}$ (*)	4.280	4.280	-
Γ	$E_{Cu}^{\rm sol}({\rm Fe})$	0.484	0.545	
Γ	$E_{CuCu}^{b(1)}(\mathrm{Fe})$	0.150	0.121	
	$E_{CuCu}^{b(2)}(\mathrm{Fe})$	0.032	0.021	dans Fe
Γ	$E_{CuV}^{b(1)}(\mathrm{Fe})$	0.174	0.126	
	$E_{CuV}^{b(2)}(\mathrm{Fe})$	0.185	0.139	
Γ	$E_V^{for}(\mathrm{Fe})$	2.179	2.179	_
	$E_{Cu}^{coh}$ (*)	3.540	3.540	
Γ	$E_{Fe}^{\rm sol}({ m Cu})$	0.768	0.545	
Γ	$E_{FeFe}^{b(1)}(Cu)$	0.399	0.121	
	$E_{FeFe}^{b(2)}(\mathrm{Cu})$	0.265	0.021	dans Cu
	$E_{FeV}^{b(1)}(\mathrm{Cu})$	-0.063	-0.118	
	$E_{FeV}^{b(2)}(\mathrm{Cu})$	-0.047	-0.006	
Γ	$E_V^{for}(Cu)$	0.882	0.882	

(\*) experimental values.

**Coefficients de diffusion** 

Le passage des fréquences de sauts aux coefficients de diffusion n'est pas trivial, notamment à cause des effets de corrélation

•Cas simples : des modèles fiables (théorie de la diffusion, M. Nastar)

- autodiffusion (Fe dans Fe)

$$D_{Fe^*}^{Fe} = a^2 f_0 C_V (Fe) \Gamma_0$$
  
facteur de correlation  $f_0 \square 0.727$  (CC)

- diffusion d'impureté (Cu dans fer pur)

$$D_{Cu^*}^{Fe} = a^2 f_2 \Gamma_2 C_V (Fe) \frac{\Gamma_4}{\Gamma_3}$$

facteur de correlation  $f_2 = f(\Gamma_0, ..., \Gamma_6)$  $\Delta H_2^{mig}$  petite  $\rightarrow f_2 \ll 0$ 

•Monte Carlo :  $D_i = \frac{\left\langle \Delta R_i^2 \right\rangle}{6t}$ 

 $\Delta R_i^2$ : déplacement quadratique moyen



	Migration barrier (eV)			
Jump	SIESTA	VASP	RLM	
Γο	0.68	0.64	0.68	
$\Gamma_2$	0.59	0.56	0.57	
$\Gamma_3$	0.64	0.60	0.64	
$\Gamma_4$	0.64		0.65	
$\Gamma'_3$	0.70	0.67	0.68	
$\Gamma'_4$	0.56		0.56	
$\Gamma_3''$	0.63	0.62	0.68	
$\Gamma_4''$	0.53		0.56	
Γ <sub>5</sub>	0.74		0.78	
$\Gamma_6$	0.55		0.64	



## Précipitation du cuivre dans le fer

#### Fe - 1.34at.%Cu – recuit isotherme à 500°C

•Un fort piégeage des lacunes par les amas de cuivre

DFT: 
$$E_v^{for}(Fe) = 2.2 \text{ eV} >> E_v^{for}(BCC - Cu) = 0.9 \text{ eV}$$

•Bon accord avec les cinétiques expérimentales mais limité aux premiers stades de précipitation (germination et croissance)

•Précipitation d'amas de cuivre pur (pour R > 0.5 nm)





Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 22

## Précipitation du cuivre dans le fer

#### Fe - 1.34at.%Cu – recuit isotherme à 500°C

•Un fort piégeage des lacunes par les amas de cuivre

DFT: 
$$E_V^{for}(Fe) = 2.2 \text{ eV} >> E_V^{for}(BCC - Cu) = 0.9 \text{ eV}$$

 Bon accord avec les cinétiques expérimentales mais limité aux premiers stades de précipitation (germination et croissance)

•Précipitation d'amas de cuivre pur (pour R > 0.5 nm)





Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 23

## Mobilité des amas de cuivre

 Dans les théories classiques de germination, croissance, coalescence: émissions/absorptions d'atomes de soluté (Cu) isolés

• **Simulation AKMC** (T = 500°C):

les amas sont mobiles et peuvent réagir entre eux (coagulation)

#### Coefficients de diffusion des amas



Échanges directs (pas de lacunes, Binder et al) Pour les grandes tailles  $\frac{D_n}{D_1} \propto n^{-4/3}$ 

Avec une diffusion par lacunes :

$$\frac{D_n}{D_1} \propto \frac{\frac{C_V^{\text{int}}}{C_V^{Cu}}}{\frac{C_V^{Cu}}{C_V^{Cu}}} \frac{\Gamma_V^{\text{int}}}{\Gamma_V^{Cu}} n^{-4/3}$$



# **Cea** Dynamique d'amas

• Evolution de le concentration des amas de *n* soluté (**amas immobiles**) :

$$\frac{dC_n}{dt} = J_{n-1\rightarrow n} - J_{n\rightarrow n+1}$$

$$J_{n\rightarrow n+1} = \beta_n C_1 C_n - \alpha_{n+1} C_{n+1}$$
taux d'absorption :  $\beta_n = 4\pi (r_n + r_1) D_1 / \Omega$ 
taux d'emission :  $\alpha_{n+1} = \beta_n \exp\left[-\frac{A}{k_B T} \left(\gamma_1 + \gamma_n n^{2/3} - \gamma_{n+1} (n+1)^{2/3}\right)\right]$ 
Energie libre d'interface ajustée sur simulations MC cinétique aux temps longs
$$\int_{0}^{0} \frac{100^{\circ}C}{10^{\circ} 10^{\circ} 10^$$



CEA | F. Soisson

Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 25

## Dynamique d'amas

• Dynamique d'amas sans mobilité d'amas (Golubov et al, 2000; Christien et al, 2004)

reproduit bien les cinétiques expérimentales mais avec : D<sub>Cu</sub> >> D<sub>Cu</sub> (AKMC)

• Dynamique d'amas avec mobilité d'amas (T. Jourdan, 2010)

meilleur accord avec les simulations AKMC et les expériences

- Autres approches :
  - Event based KMC (T.Jourdan, 2010)
  - Stochastic Statistical Theory (Vaks and Khromov, 2011)





• Un alliage modèle des aciers ferritiques et ferrito-martensitiques (7-14%Cr), pour les futurs réacteurs

nucléaires (Génération IV et fusion)



- Problèmes potentiels :
- la précipitation  $\alpha'$  (ou décomposition  $\alpha \alpha'$ ): un vieux problème, la « fragilisation à 475°C » (Reidrich and Loib, 1941 Fisher et al. 1953)
- appauvrissement en chrome aux joints de grains ( $\rightarrow$  corrosion, fragilisation)
- Des propriétés magnétiques originales qui affectent les propriétés thermodynamiques et cinétiques des alliages fer-chrome

#### **Propriétés thermodynamiques**

#### Un comportement original

Calculs CPA (Hennion, J. Phys. F, 1983) Expériences de diffusion de neutrons et de résistivité (Mirebeau et al, 1984)

moins de 10%Cr : tendance à l'ordre plus de 10%Cr : tendance à la démixtion

#### • Lié au interactions magnétiques







La tendance à l'ordre s'explique par les frustration qui résultent des couplages Fe-Fe ferromagnétique Cr-Cr antiferromagnétique Fe-Cr antiferromagnétique

#### Fe-Cr alloys : effective pair interaction model

• Interactions de paires constantes :  $h_{FeFe}^{(n)}$ ,  $h_{FeCr}^{(n)}$ ,  $h_{FeCr}^{(n)}$ ,  $\rightarrow \Delta H_{mix}$  et diagramme de phase symétriques • Interactions de paires dépendant de la composition:  $h_{FeCr}^{(n)}(X_{Cr})$  ajustée sur calculs DFT de  $\Delta H_{mix}$  à OK

• Contribution magnétiques et vibrationnelles: dépendance en température, ajustée sur  $T_{\alpha-\alpha'}$  (exp)

 $\Delta H = \Omega(x)x(1-x)$ 

$$g_{FeCr}^{(n)}(x,T) = h_{FeCr}^{(n)} - Ts_{FeCr}^{(n)}$$
 , avec  $n = 1,2$ 

PWSCF, GGA-PAW

- Special Quasi-random structures (SQS)
- Ordered structures
- Pair interaction model

$$\Omega(x) = \sum_{n} \frac{Z_n}{2} \left[ h_{FeFe}^{(n)} + h_{CrCr}^{(n)} - 2h_{FeCr}^{(n)}(x) \right]$$



CEA | F. Soisson

Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 29

## Alternative : potentiels empiriques

• G. Bonny et al (2011) – potentiel 2BM

Reproduit bien les limites de solubilité (sauf à haute T)

Entropie de vibration et propriétés des défauts ponctuels raisonnables



• Autres approches : interactions de multiplets (Cluster expansion « classique ») cluster expansion magnétique (M. Lavrentiev et al, JNM 2009)

## **Cea Propriétés de diffusion: barrières de migration**

- interactions de paires ajustées sur des calculs DFT à OK(enthalpies de formation des lacunes, barrières de migration)
- Auto-diffusion

 $D_{A^*}^A = a^2 C_V(A) f_0 \Gamma_0$ 

• Diffusion d'impureté

(Modèle de LeClaire)

$$D_{B^*}^{A} = a^{2}C_{V}(A)\frac{\Gamma'_{4}}{\Gamma'_{3}}f_{2}\Gamma_{2}$$



	Fe (ferro)	Cr (non magnetic)	Cr (antiferro)
$\Delta E_V^{for}$	2.18	(2.33)	2.48
$\Delta E_V^{mig}$	0.69	0.78	1.25
Q	2.87	3.11	3.73
	exp: 2.91	exp: 3.2-3.6 (at low T)	

	in Fe (ferro)		In Cr (non magnetic)	
	DFT	AKMC	DFT	AKMC
ΔE <sub>0</sub>	0.69	0.69	0.78	0.78
ΔE <sub>2</sub>	0.57	0.57	0.70	0.70
ΔE <sub>3</sub>	0.64	0.77	0.59	0.69
ΔE <sub>3</sub> '	0.65	0.66	0.61	0.81
ΔE <sub>3</sub> ''	0.66	0.66	0.58	0.81
$\Delta E_4$	0.64	0.78	0.71	0.67
ΔE <sub>4</sub> '	0.69	0.67	0.80	0.77
<b>Δ</b> Ε <sub>4</sub> ''	0.67	0.67	0.77	0.77
∆e₅	0.74	0.68	0.73	0.80
Δe <sub>6</sub>	0.74	0.68	0.80	0.78

#### Alliages Fe-Cr (dilués) : coefficients de diffusion

Entropies de vibration (Fe ferromagnétique) :

 $\Delta S_{V}^{for}(Fe) = 4.1k_{B} \quad (DFT, Lucas \& Schaüblin, 2009)$  $\Delta S_{V}^{mig}(Fe) = 2.1k_{B} \quad (Athènes \& Marinica, 2010)$ 

 Accélération lors de la transition ferro-paramagnétique → corrections des barrières, ajustées sur les données expérimentales (coefficients de diffusion de traceurs, coefficients d'interdiffusion)

coefficients de diffusion de traceurs dans le fer pur :



#### **Alliages Fe-Cr : coefficients d'interdiffusion**



[1] Braun & Feller-Kniepmeier, 1985 [2] Jönsson 1995

- pas de données expérimentales en dessous de 900K
- Les coefficients d'interdiffusion diminuent rapidement avec la teneur en chrome
- il est important de bien prendre en compte la concentration d'équilibre des lacunes

### Alliages Fe-Cr : coefficients d'interdiffusion



[1] Braun & Feller-Kniepmeier, 1985 [2] Jönsson 1995

- pas de données expérimentales en dessous de 900K
- Les coefficients d'interdiffusion diminuent rapidement avec la teneur en chrome
- il est important de bien prendre en compte la concentration d'équilibre des lacunes

#### **Cinétiques de décomposition α-α' : AKMC vs 3DAP**

Fe-20%Cr T = 500°C

 $\mathbb{C}$ 

AKMC (E. Martinez et al. PRB2012) 3D atom probe (Novy et al, JNM 2009)



# Cinétiques de décomposition α-α' : AKMC vs 3DAP

Fe-20%Cr T = 500°C décomposition en régime de nucléation croissance



L'évolution de la composition des précipités  $\alpha'$  est plus rapide que celle mesurée en sonde 3D.

CEA | F. Soisson

#### **Small Angle Neutron Scattering experiments** (a) Fe<sub>60</sub>Cr<sub>40</sub> • Expériences de diffusion de neutrons aux petits angles Ta= 540 °C 1000 (DNPA) 800 INTENSITY 20 30 ENSI 500°C: Bley (1992) T (°C) 600 a' 540°C: Furusaka et al. (1986) 400 200 0.20 0.30 Q(A<sup>-1</sup>) 0.40 0.0 Fe 0.10 0.50 0.2 0.4 0.8 0.6 1.0 С Сг 10 c=0.2 0.3 ref. 5 0.35 0.4 0 ref. 4 0.5 0.6 ₪ q<sub>m</sub> (nm<sup>-1</sup>) 500° C $\odot$ 540° $\propto t^{-0.2}$ 0.1 100 0.1 10 1000 1 t (h)

Pas d'effet significatif de la teneur en Cr Mais une très forte accélération entre 500 et 540°C  $q_m \approx t^{-0.2}$  contribution de la diffusion aux interfaces

## cea

#### **AKMC simulations Fe-40%Cr 540°C**

O. Senninger et al Acta Mater. 2014



Facteur de structure

Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 38

# Cinétiques de décomposition α-α' : AKMC vs DNPA

• AKMC : O. Senninger et al. Acta Mater. 2014



- Transition magnétique  $\rightarrow$  accélération de la diffusion  $\rightarrow$  accélération de la décomposition au dessus de 35% Cr (chute de T<sub>c</sub>)
- La correction des barrières permet un meilleur accord avec les expériences
- L'accélération persiste au temps longs : contribution de la diffusion aux interfaces

# Cinétiques de décomposition α-α' : AKMC vs DNPA

- Le fort effet de température est en partie dû à la transition magnétique
- Le faible effet de la composition peut s'expliquer par la compétition entre l'augmentation de la force motrice et la diminution des coefficients de diffusion



## Cinétiques avec potentiel empirique

• Simulations AKMC - avec le potentiel 2BM

Pareige (JAP 2009)

Bonny et al (PRB 2009)

Pas de calcul de phonons -> limite de solubilité trop faible (8% à 500°C, exp: 15%)



FIG. 9. (Color online) 3D distribution of atoms in the Fe–9 at. % Cr aged at 773 K in an 18 nm simulation box for  $1.3 \times 10^4$  s. Only atoms that are inside a sphere of radius equal to 0.7 nm, which contains at least 30% of Cr, are visualized.



## Ségrégation d'équilibre aux joints de grains

• DFT calculations of Cr segregation at GB (dilute alloys, Chu-Chun Fu)

Segregation energy of isolated Cr: depends on the type of GB and local magnetic environments





Preferential sites: significant increase of Cr local moment (large Fe local moment)

Cr: Δμ/μ <sub>0</sub>	∑3_112	∑3_111	∑5_310	
1 <sup>st</sup> layer	-0.02	0.25	0.40	
2 <sup>nd</sup> layer	0.05	-0.15	0.15	$\sum$
3 <sup>rd</sup> layer	0.03	-0.02	0.14	

#### Ségrégation d'équilibre aux joints de grains

Interaction between Cr atoms

E <sup>b</sup> Cr-Cr(eV)	bulk	∑5_310	∑5_310	∑5_310
		(L1, L1)	(L2,L2)	(L1,L2)
1nn	-0.32	-	-	-0.10
2nn	-0.14	-0.15	-0.12	-0.09
4nn	-0.04	0.03	0.03	-

He and C: very strong segregation (any type of GB)

#### **Cr-Cr** interaction in the bulk



 $\bullet$  Cr-Cr repulsion (negative binding energy) due to magnetic frustrations (reduction of  $\mu_{Cr}$  for 1nn and 2nn )

• Less repulsive at GBs than in the bulk



#### Data to parameterize effective interaction models:

Cr segregation energy becomes positive (non-segr) with increasing Cr concentration in the GB region, (wrt. isolated Cr in the bulk)

But, GB segregation is still favorable compared with concentrated Cr region in the bulk:

Typical segregation energies range from -0.06 to 0.29  $\,$  eV/Cr  $\,$ 

Vacancy jump barrier in the GB = 0.3 eV

Cr migration barriers in GB are ongoing

Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 43

## 22 Isothermes de ségrégation

- DFT : in the dilute limit  $e_{seg} \sim 0.1 \text{ eV}$
- Beyond the dilute limit :

- $\frac{X_{Cr}^{GB}}{1 X_{Cr}^{GB}} = \frac{X_{Cr}^{bulk}}{1 X_{Cr}^{bulk}} \exp\left(-\frac{\Delta H_{seg}(X_{Cr}^{bulk})}{k_B T}\right)$  $\lim_{X_{Cr} \to \infty} \Delta H_{seg}(X_{Cr}^{bulk}) = e_{seg}$
- segregation profiles on the GB (i = 1) and neighboring layers (i = 2,3)
- e<sub>seg</sub> = -0.1 eV on GB and GB±1
- <110> direction

CEA | F. Soisson



- Below 10%Cr : ordering tendency opposes the segregation
- Above 10%Cr : unmixing tendency enhances the segregation
- The change has a strong impact of the equilibrium segregation profile ( ≠ surface segregation)

# Ségrégation avec un potentiel empirique

 Avantage: peut prendre en compte la structure atomique réelle du joint de grains, de la surface, de la dislocation, etc...

 Exemple : Terentyev et al (2011)
 Monte Carlo (équilibre) – potentiel 2BM ségrégation sur des joints de grains



Fig. 3. Concentration profiles of Cr in the Fe-5Cr bi-crystals after MMC simulations at T = 300, 600, 900 K.

CQZ**Précipitation de carbures: alliages FeNbC** (D. Gendt et al, 2001)  $D_{C}$  (interstitial) >>  $D_{Fe}$  and  $D_{Nb}$  (diffusion by vacancies) Low supersaturations **High supersaturations** Direct precipitation of NbC Transient precipitation of a metastable carbide • C  $T = 950 \text{ K} - C_{\text{Nb}} = C_{\text{C}} = 0.5\%$  $T = 900 \text{ K} - C_{Nh} = C_{C} = 0.8\%$ metastable • Nb FeC 33 nmt=1,5 st=11 s t=25 sconfiguration initiale t = 30 secondes =80 s t = 1.071 s

NbC

23 nm

t = 3 minutes 30 s.

t = 1 minute

46

### Alliages sous irradiation

## Aux temps courts : dommage d'irradiation

• Irradiation aux ion et aux neutrons : cascades de déplacements Simulation de dynamique moléculaire dans le fer- $\alpha$  (E<sub>PKA</sub> = 20 keV, 20 ps)



- Création de lacunes (V), d'auto-interstitiels (I) et d'amas de défauts
- A long terme :
- accélération de la diffusion  $\rightarrow$  accélération du retour vers l'équilibre thermodynamique
- élimination des défauts ponctuels en excès  $\rightarrow$  flux de solutés  $\rightarrow$  ségrégation induite par l'irradiation
- remplacements (changements de sites) → dans les alliages, mélange chimique
- Irradiation aux électrons: création ~ homogène de paires de Frenkel (V/I), pas d'amas de défauts

E.A. Calder (2010) EAM potential

**Molecular Dynamics** 





## cea

#### **Diffusion model under irradiation**

- Diffusion :
- Vacancies (V)
- Self-interstitial atoms (SIA) : <110> dumbbells
- Direct interstitials (C)
- The migration barriers are computed with a broken-bond model
- with composition and temperature pair interactions
- fitted on DFT calculations
- Formation of isolated Frenkel pairs (e- irradiation) with replacement collision sequences or small replacement cascades
- Elimination of V and SIA

CEA | F. Soisson

- by mutual recombination
- by annihilation on a perfect sink





74 or 104 nm

#### Acceleration of precipitation

comparison AKMC/3DAP



- AKMC simulations predict a string acceleration by irradiation (x 10<sup>7</sup>), due to the point defect supersaturation
- A discrepancy with 3DAP kinetics (~20-30)
- Mainly due to the sink density  $\rightarrow$  point defect concentrations

# **Precipitation under irradiation**

 3D Atom Probe of α' precipitation, neutron irradiation in supersaturated alloys Bachhav et al Scripta Mater. 74 (2014) 48
 V. Kuksenko et al, JNM 432 (2013) 160

AKMC simulations
 Fe-18%Cr @ 563 K, 3.4 x 10<sup>-7</sup> dpa.s<sup>-1</sup>







# Radiation Induced segregation

• RIS in Fe-Cr alloys: observations sonde 3D (E. Marquis Oxford)



• At technological problem : may lead to a depletion of Cr at grain boundaries

 $\rightarrow$  Loss of corrosion resistance, embrittlement

• A non-equilibrium segregation, due to the excess of point defects:

Fluxes of point defects towards sinks (GBs, dislocations, surfaces) □ fluxes of Fe and Cr □ local change of composition

Thermodynamics of Irreversible Processes : 
$$J_i = -\sum_j L_{ij} \nabla \mu_j$$

### Vacancy and self-interstitial properties

Vacancies

weak Cr-V interactions low  $W_2$  barrier :



#### Self-interstitials

in dilute Fe-Cr alloys : <110> dumbbells

the mixed-dumbbell is stable ( $E_b = +0.02 \text{ eV}$ ) and has a low migration barrier

- $\rightarrow$  preferential diffusion of Cr by SIA
- see Olsson, JNM (2009)



cea

no drag effect

#### **AKMC: Lij coefficients**



rapid migration of mixed dumbbells L<sub>Crl</sub> > 0





# Autres éléments d'alliages

• Dans les alliages dilués : des méthodes efficaces (SCMF)





#### **AKMC:** Radiation Induced Segregation Profiles



CEA | F. Soisson

Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 57



#### **AKMC:** Radiation Induced Segregation Profiles



CEA | F. Soisson

Ecole d'été Modélisation des Matériaux Istres 19-24 Juillet 2015 | PAGE 58

## **Phase Field Model**

J.-B. Piochaud, A. Legris, M. Nastar, FS, L. Thuinet (2015)

Phase Field

CP: 700 K

$$J_i = -\sum_j L_{ij} \nabla \mu_j$$

0.20

0.15

0.10 🖌

AKMC

AKMC: 650 K

- Pair interaction model of Fe-Cr alloys  $\rightarrow$  thermodynamic parameters ( $\mu$ ,  $\kappa$ )  $\rightarrow L_{ii}$  coefficients
- Good agreement between AKMC and •
- Phase Field



0.007 dpa

0.294 dpa

when the stand the second and

- Phase Field methods are much more rapid than /
- Can take into account long range elastic effects

CEA | F. Soisson

•

# Segregation profiles : equilibrium + non-equilibrium

T = 650 K, Fe-5%Cr, AKMC simulations with  $e_{seq}$  = -0.1 eV on GB and GB±1



Above 10%Cr : monotonous profiles

# Radiation Induced Precipitation

**Under-saturated alloys at low T** : strong Cr enrichment on sinks → radiation induced precipitation



# Radiation Induced Precipitation

**Under-saturated alloys at low T** : strong Cr enrichment on sinks → radiation induced precipitation



## Conclusions

 Simulations AKMC : une description détaillée, à l'échelle atomique; des propriétés thermodynamiques et de diffusion des alliages simples (binaires, ternaires,...)

Prennent bien en compte :

- dépendance des fréquences de sauts et des barrières de migration en fonction de l'environnement local
- effets de corrélation (↔ théorie de la diffusion dans les alliages)
- les fluctuations thermiques  $\rightarrow$  processus de germination
- Mais coûteuses en temps CPU → dynamique d'amas, O-KMC/E-KMC, champ de phase et limitées aux transformations de phase cohérentes
- Les calculs ab initio calculs : permettent un ajustement fiable des paramètres énergétiques à OK plus difficile, les effets de T :
  - entropie de vibration (mélange, propriétés des défauts), surtout dans les alliages concentrés.
  - transitions magnétiques