#### DE LA RECHERCHE À L'INDUSTRIE



ETUDE PAR LA DFT DES DEGÂTS D'IRRADIATION DANS UO<sub>2</sub>:

# AMELIORATION DE LA DESCRIPTION DES DEFAUTS PONCTUELS ET DE L'INCORPORATION DE GAZ RARES

Emerson Vathonne, Julia Wiktor **Michel Freyss**, Marjorie Bertolus

Département d'Etude des Combustibles (DEC) CEA / DEN, Centre de Cadarache

www.cea.fr

Atelier Oxyde, Paris, 16-17 septembre 2013



#### INTRODUCTION

Calcul de structure électronique pour les **oxydes d'actinide** Modélisation des produits de fission **gaz rares** par la DFT

#### FORTES CORRELATIONS DES ELECTRONS 5f DANS UO<sub>2</sub>

Les méthodes **DFT+U** et **DFT+DMFT Etats de charge des défauts** ponctuels dans UO<sub>2</sub> (DFT+U)

#### GAZ RARES DANS UO<sub>2</sub>: INTERACTIONS VAN DER WAALS

La méthode van-der-Waals-Density-Functional (vdW-DF)

CONCLUSION

DE LA RECHERCHE À L'INDUSTRIE

# MODELISATION MULTI-ECHELLE DES MATERIAUX COMBUSTIBLES NUCLEAIRES

- Objectif: comportement de l'élément combustible en réacteur
- Approche multi-échelle:

affinement des paramètres et des lois macroscopiques en modélisant les phénomènes adéquats à une échelle plus fine

Bases de l'approche :

données expérimentales et calculs de structure électronique



#### **Récents progrès dans le couplage des méthodes pour UO<sub>2</sub>:**

- atomistique (ab initio, potentiels empiriques) and mésoscopique (dynamique d'amas)
- expériences à effets séparés et calculs atomistiques [diffusion de l'oxygène: PRB 83,035126,(2011)]

#### Liens entre échelle méso et macroscopique à renforcer



# CALCUL DE STRUCTURE ELECTRONIQUE POUR LES OXYDES D'ACTINIDE ET LES GAZ RARES

#### **Composés d'actinide**

**Electrons 5***f* localisés dans un grand nombre de composés: fortes corrélations

délocalisés



localisés **oooo** 

Différents états d'oxydation pour les cations actinide (U<sup>3+</sup>, U<sup>4+</sup>, U<sup>5+</sup> dans UO<sub>2</sub>)
 Structures et propriétés magnétiques complexes (distorsion Jahn-Teller et ordre magnétique non-colinéaire dans UO<sub>2</sub>)

#### UO<sub>2</sub>: isolant de Mott

- Caractère isolant engendré par les fortes corrélations des électrons 5*f* 

Gap entre les bandes 5 f uranium

#### Echec de la DFT dans les approximations standard (LDA, GGA)

- **Sous-estimation des fortes corrélations**
- Isolants de Mott obtenus métalliques, en particulier UO<sub>2</sub>
- Echec dans la description des liaisons formées par les gaz rares

# **MODELISATION DU COMPORTEMENT** DES GAZ DE FISSION DANS UO<sub>2</sub>

Divers aspects du comportement des gaz de fission sont modélisés de façon empirique, par exemple la force de piégeage des bulles et la distribution de la taille des bulles



des liaisons chimiques formées par les produits de fission gaz rares

# **MODELISATION DU COMPORTEMENT** DES GAZ DE FISSION DANS UO<sub>2</sub>

Divers aspects du comportement des gaz de fission sont modélisés de façon **empirique**, par exemple la force de piégeage des bulles et la distribution de la taille des bulles



des liaisons chimiques formées par les produits de fission gaz rares

Des approximations au-delà de la DFT standard doivent être utilisées:

**Pour améliorer la structure électronique de UO**<sub>2</sub> (fortes corrélations) Fonctionnelles hybrides, DFT+U, self-interaction correction (SIC), DFT+DMFT. A ce jour, seule la méthode DFT+U est utilisée pour l'étude des défauts ponctuels d'UO<sub>2</sub> Application à la détermination de l'état de charge de défauts ponctuels d'UO<sub>2</sub>

- Pour améliorer la description des interactions VdW pour les atomes gaz rares Description empirique ou fonctionnelles de corrélation non-locales Application à l'incorporation de gaz rares dans UO<sub>2</sub> | PAGE 6

# AU-DELA DE LA DFT: LES METHODES DFT+U ET DFT+DMFT APPLICATIONS A UO<sub>2</sub>





Ajout d'un terme d'interaction Coulombien pour les orbitales corrélées uniquement:

 $E_{DFT+U} = E_{DFT} + E_U - E_{dc}$  [Anisimov *et al.*, Phys. Rev. B 44, 943 (1991)]

- *E<sub>U</sub>* exprime à partir de paramètres de **Coulomb écranté** *U* et d'échange *J*
- U et J peuvent être extraits de données spectroscopiques expérimentales ou calculés ab initio.
   Pour UO<sub>2</sub>, U=4.50 eV J=0.54 eV, d'après des spectres XPS [Kotani et al., Physica B 186, 16 (1993)]

#### La méthode DFT+U améliore la description des oxydes fortement corrélés :

Structure électronique (bande interdite), propriétés cristallographiques et énergétiques, etc.



Ajout d'un terme d'interaction Coulombien pour les orbitales corrélées uniquement:

 $E_{DFT+U} = E_{DFT} + E_U - E_{dc}$  [Anisimov *et al.*, Phys. Rev. B 44, 943 (1991)]

- *E<sub>U</sub>* exprimé à partir de paramètres de **Coulomb écranté** *U* et d'**échange J**
- U et J peuvent être extraits de données spectroscopiques expérimentales ou calculés ab initio.
   Pour UO<sub>2</sub>, U=4.50 eV J=0.54 eV, d'après des spectres XPS [Kotani et al., Physica B 186, 16 (1993)]

#### La méthode DFT+U améliore la description des oxydes fortement corrélés :

Structure électronique (bande interdite), propriétés cristallographiques et énergétiques, etc.

#### Application aux défauts ponctuels et à la diffusion de l'oxygène dans UO<sub>2</sub>

[Dorado et al	PRB B 83	035126 (20)	11) PRB 86	035110 (2012)]
	T IXD D 00,	000120 (20	н), тк <u>р</u> 00,	

Energie d'activation (eV)	E <sub>act</sub> (DFT+U)	E <sub>act</sub> (exp.)	
Interstitiel direct	3.17	0 75 + 0 09	
Interstitiel indirect	0.63	$0.75 \pm 0.06$	
Lacune <100>	0.67	0 51 + 0 12 *	
Lacune <110>	2.47	0.51 ± 0.15	

*Mécanisme lacunaire <100> Mécanisme interstitiel indirect* 



**Expériences de diffusion atomique au CEA:** mesures de conductivité électrique + SIMS + contrôle des paramètres affectant le matériau (pression partielle oxygène et concentration d'impuretés)

Garcia et al., JNM. 400, 112 (2010)

# LA METHODE DFT+U ETAT DE CHARGE DES DEFAUTS PONCTUELS D'UO<sub>2</sub>

Energies de formation de défaut en fonction de l'énergie de Fermi ( $E^{F} = \mu_{e}$ )

$$E_f(V_x, q) = E_{tot}(V_x, q) - E_{tot}(0) + \Delta n_0 \mu_0 + \Delta n_U \mu_U + q \mu_e$$

**Nouvelles énergies de références** (choix des potentiels chimiques pour U et O) par rapport aux résultats publiés antérieurement:

**1.** Condition de stabilité de UO<sub>2</sub>:  $\Delta \mu_0 > \frac{1}{2} \Delta H_f^{UO2} = -5,62 \text{ eV}$   $\Delta \mu_U > \Delta H_f^{UO2} = -11,23 \text{ eV}$ 



**2.** Le domaine adéquat des potentiels chimiques peut être réduit en traçant  $\Delta_{\mu_0}$  en fonction de  $\Delta_{\mu_0}$  et en considérant les enthalpies de formation des différentes phases oxydes UO<sub>2</sub>, U<sub>3</sub>O<sub>8</sub>, U<sub>4</sub>O<sub>9</sub>, UO<sub>3</sub>. Formation d'UO<sub>2</sub> favorisée si:

 $-5,62 \text{ eV} \le \Delta \mu_0 \le -1,78 \text{ eV} = -7,67 \text{ eV} \le \Delta \mu_U \le 0 \text{ eV}$ 

**3.** Condition supplémentaire:  $\Delta_{\mu_0}$  et  $\Delta_{\mu_U}$  tels que les énergies de formation de défauts ponctuels soient positives

On obtient :  $-4.80 \text{ eV} < \Delta \mu_0 < -2.52 \text{ eV}$  et  $-6.12 \text{ eV} < \Delta_{\mu_U} < -1.56 \text{ eV}$ 

# LA METHODE DFT+U ETATS DE CHARGE DES DEFAUTS PONCTUELS D'UO<sub>2</sub>

**Correction** des énergies totales pour corriger les **interactions entre défauts chargés** dans le formalisme des supercellules: **corrections de Madelung + alignement des potentiels** des supercellules avec et sans défauts.

#### **Résultats pour les conditions riches en O** : $\Delta_{\mu_U} = -6,12 \text{ eV}$ et $\Delta_{\mu_O} = -2.52 \text{ eV}$



La **lacune d'uranium** est obtenue comme le défaut le plus stable dans UO<sub>2</sub> non dopé. Les énergies de formation de l'interstitiel O et de la bilacunes U-O sont seulement quelques dizièmes d'eV au dessus.

L'oxydation d'UO<sub>2</sub> est accompagnée de la formation de lacunes uranium.

# LIMITE DE LA METHODE DFT+U

# DFT+U

- Approximation de champ moyen statique
- Paramagnétisme (moments magnétiques désordonnés) difficile à décrire (UO<sub>2</sub> est paramagnétique au-dessus de 30 K)
- Problème des minima locaux d'énergie:
- Le calcul peut être piégé dans un minimun local d'énergie selon le point de départ du calcul (occupation des orbitales 5f)
- Solution: occupation matrix control scheme (OMC) pour conditionner le calcul Etude préliminaire de l'occupation des orbitales corrélées
   [Amadon et al. PRB 77, 155104 (2008), Jomard et al. PRB 78, 075125 (2008)]

### DFT+DMFT: association de la DFT à la « dynamical mean-field theory »

- Les corrélations locales sont calculées de façon précise pour un atome isolé dans le champ moyen des autres atomes
- Problème auto-cohérent d'impureté d'Anderson, résolu par un solveur de type Hubbard I (précision suffisante)

Cf. présentation de B. Amadon

# RESULTATS AVEC LA METHODE DFT+DMFT PROPRIETES DU CRISTAL D'UO<sub>2</sub>



La DFT+DMFT préserve la structure cubique d'UO<sub>2</sub>

#### La méthode DFT+DMFT permet d'améliorer la description du cristal d'UO<sub>2</sub>

Application aux défauts ponctuels  $d'UO_2$  en cours (**thèse E. Vathonne**) Collaboration **B. Amadon** (CEA DAM)

	DFT+U (OMC)	DFT+DMFT	Exp.
Paramètre de maille (Å)	5.57 (a=b) 5.49 (c)	5.48	5.47
Bulk modulus (GPa)	194	206	207
<b>C</b> <sub>11</sub> (GPa)	361	373	389
<b>C</b> <sub>12</sub> (GPa)	110	123	119
<b>C</b> <sub>44</sub> (GPa)	70	77	60





#### DE LA RECHERCHE À L'INDUSTRIE

### **DESCRIPTION DES INTERACTIONS DE VAN DER WAALS**

- Les approximations locales ou semilocales (LDA/GGA) de la DFT ne permettent pas de décrire les interactions à longue portée de van der Waals (vdW) (corrélations électroniques non locale)
- Echec de la LDA et GGA dans la description des liaisons des gaz rares: dimères, amas...
- Pour les solides ioniques : l'erreur sur les propriétés de cohésion peut être réduite d'un facteur 2 si les interactions vdW sont prises en compte



From Langreth et al. J. Phys.: Condens. Matter 21, 084203 (2009)

TiO2: Moellmann et al. J. Phys. Cond. Matter 24, 424206 (2012), NaCl, MgO: Zhang et al., Phys.Rev. Lett. 107, 245501 (2011)

#### => Estimation de l'approche DFT+vdW pour l'incorporation de gaz rares dans UO<sub>2</sub>

à la lumière de l'analyse faite de l'incorporation d'atomes de gaz rares dans de petites molécules Bertolus *et al.* Phys. Chem Chem. Phys. **14**, 553 (2012)



# DESCRIPTION DES INTERACTIONS VAN DER WAALS PAR CORRECTIONS A POSTERIORI

**DFT-D** par Grimme: correction a posteriori de la DFT

Wu et al., J. Chem. Phys. 115, 8748 (2001), Grimme, Comp. Chem. 25, 1463 (2004), Grimme, J. Comp. Chem. 27, 1787 (2006).

L'énergie de dispersion  $E_{disp}$  est calculée séparément et ajoutée à l'énergie DFT :

$$E_{tot} = E_{DFT} + E_{disp} \quad \text{avec} \quad E_{disp} = -\frac{1}{2} \sum_{AB} \frac{C_{6AB}}{R_{AB}^6} f_{dmp}(R_{AB})$$

Le paramètre  $C_6$  est calculé de façon plus ou moins empirique (DFT-D2, DFT-D3, ...) code VASP

vdW-MLWF (Maximally Localized Wannier Functions)

Silvestrelli et al. Phys. Rev. Lett. 100, 053002 (2008)

Le paramètre  $C_6$  est calculé à partir de la structure électronique par une décomposition de la densité de charge en terme de fonctions de Wannier localisées (MLWF) code ABINIT

### PRISE EN COMPTE DE LA CORRELATION NON LOCALE DANS LA DFT

# **vdW-DF**: van der Waals density functional

Fonctionnelle de la densité électronique prenant en compte les effets de corrélation non locaux  $E \begin{bmatrix} n \end{bmatrix} = E^{DFT} \begin{bmatrix} n \end{bmatrix} + E^{nl} \begin{bmatrix} n \end{bmatrix}$ 

$$E_c[n] = E_c^{DTT}[n] + E_c^{m}[n]$$

L'interaction de vdW est décrite dans la correction non locale  $E_c^{nl}[n]$  qui concerne seulement la corrélation

$$E_c^{nl} = \iint d\mathbf{r} \, d\mathbf{r}' \, n(\mathbf{r}) \, \Phi^c(\mathbf{r}, \mathbf{r}') \, n(\mathbf{r}')$$

**Différentes formulations:** 

 vdW-DF 04: Dion *et al.* Phys. Rev. Lett. 92, 246401 (2004) Roman-Pérez *et al.* Phys. Rev. Lett. 103, 096102 (2009) GGA = revPBE VASP

vdW-DF 10: J. Klimeš *et al.*, J. Phys. Cond. Mat. 22, 022201 (2010)
GGA = optPBE VASP



Testées sur l'ensemble S22 de molécules faiblement liées

# DE LA RECHERCHE À L'INDUSTRIE

# DESCRIPTION DES INTERACTIONS VAN DER WAALS INCORPORATION DE GAZ RARES DANS UO<sub>2</sub>

- Calculs DFT+U associés à la méthode de contrôle des matrices d'occupation (OMC) pour s'affranchir des minima locaux d'énergie
- Code VASP
- Fonctionnelle DFT+U: GGA (PBE)
- Fonctionnelle non-locale de corrélation : vdW-DF 10 [Klimeš, J. Phys.: Cond. Mat. 22, 022201 (2010)]
- Energies d'incorporation d'atome de Kr et Xe dans UO<sub>2</sub>
- Différentes positions: interstitielle, substitution O et U, défaut Schottky (tri-lacunes UO<sub>2</sub>)

Interstitiel



substitution U



Schottky



| PAGE 18



# DESCRIPTION DES INTERACTIONS VAN DER WAALS INCORPORATION DE GAZ RARES DANS UO<sub>2</sub>

**Energie d'incorporation** de gaz rares (**Kr**, **Xe**) dans UO<sub>2</sub>

E <sub>inc</sub> (eV)	DFT( <i>GGA</i> )+U PBE	DFT(GGA)+U vdW-DF 10	contribution VdW (eV)
Kr interstitial	6.47	6.30	-0.17 (2%)
Kr uranium site	2.73	2.04	-0.69 (25%)
<mark>Kr</mark> in Schottky	1.20	0.58	-0.62 (52%)
Xe interstitial	9.31	9.26	-0.05 (1%)
Xe uranium site	4.29	3.60	-0.69 (16%)
<mark>Xe</mark> in Schottky	1.77	1.03	-0.74 (42%)

Contribution plus importante pour les gros défauts

# DESCRIPTION DES INTERACTIONS VAN DER WAALS INCORPORATION DE GAZ RARES DANS UO<sub>2</sub>

**Energie d'incorporation** de gaz rares (**Kr**, **Xe**) dans UO<sub>2</sub>

E <sub>inc</sub> (eV)	DFT(GGA)+U vdW-DF 10	VdW contribution (eV)
Kr interstitiel	6.30	-0.17 (2%)
Kr site uranium	2.04	-0.69 (25%)
Kr dans Schottky	0.58	-0.62 (52%)
Xe interstitiel	9.26	-0.05 (1%)
Xe site uranium	3.60	-0.69 (16%)
Xe dans Schottky	1.03	-0.74 (42%)





Contribution plus importante pour les gros défauts

 Peu de partage de densité de charge entre l'atome gaz rare et la matrice: contribution des interactions dispersives importante
 Cas du Kr et du Xe dans les grands défauts (Schottky)

#### - Partage de densité de charge: DFT OK

Cas du Kr et du Xe en site interstitiel En accord avec l'étude de l'incorporation de gaz rares dans de petites molécules [Bertolus *et al.* PCCP 14, 553 (2012)].

#### Peu d'applications de vdW-DF à des impuretés dans les solides. Validations supplémentaires en cours (molécules et autres solides).

| PAGE 20



La méthode DFT+U permet de décrire de façon satisfaisante les oxydes d'actinides fortement corrélés, comme UO<sub>2</sub> et l'état de charge des défauts ponctuels. Certaines de ses limites (précision, paramagnétisme, difficulté de convergence vers l'état fondamental...) peuvent être comblées par la DFT+DMFT.

Calculs avec la méthode DFT+DMFT plus couteux mais plus précis. 1<sup>ères</sup> applications de la DFT+DMFT pour les défauts ponctuels d'UO<sub>2</sub> en cours.

- Gaz rares dans UO<sub>2</sub>: analyse de la densité de charge afin d'estimer la précision de la DFT(+U) pour les énergies d'incorporation de gaz rares.
   Si peu de partage de densité de charge: traitement ad hoc des interactions de Van der Waals requis (vdW-DF, Random Phase Approximation RPA,...)
- Poursuite de l'étude des défauts ponctuels et des produits de fission (krypton) dans UO<sub>2</sub> en DFT+U:
  - Comparaison / validation avec les résultats DFT+DMFT et vdW-DF

- Renforcer les liens avec les modèles aux échelles plus grandes (dynamique d'amas, dynamique moléculaire classique, ...): calculs d'énergies d'activation à la migration atomique, données d'entrée pour les modèles aux échelles plus grandes.

# Merci de votre attention

#### **Remerciements:**

Bernard Amadon CEA/DAM Gérald Jomard CEA/DEC Boris Dorado CEA/DAM Philippe Garcia CEA/DEC Valérie Brenner CEA/DSM

David Andersson Los Alamos Nat' Lab

#### **Ressources informatiques: TGCC and CINES**

Commissariat à l'énergie atomique et aux énergies alternatives Centre de Cadarache | 13108 Saint-Paul-Lez-Durance SESC T. +33 (0)4 42 25 70 00 LLCC

Etablissement public à caractère industriel et commercial RCS Paris B 775 685 019