







Etude par dynamique moléculaire classique et par spectroscopie d'émission infrarouge de la dépendance en température des fonctions diélectriques de monocristaux de carbure de silicium

<u>A. Mekeze Monthe</u>, G. Domingues , L. del Campo, D. De Sousa Meneses, B. Rousseau

A D E M E



Agence de l'Environnement et de la Maîtrise de l'Energie





Plan







- II. Description du carbure de silicium
- III. Spectroscopie infrarouge
- IV. Dynamique moléculaire
- V. Formalisme du calcul de la permittivité
- VI. Résultats
- **VII.** Conclusions et perspectives



Introduction



Le choix du matériau récepteur est

capital :

bonnes propriétés

thermomécaniques, radiatives

(sélectivité spectrale)

$$\eta = \eta_a \eta_c \eta_0$$

$$\eta_a = a_s - \frac{e_t}{XE^s} \sigma (T_a^4 - T_0^4)$$

X = facteur de concentration ,E^s =éclairement solaire au sol, σ =constante de Stefan-Boltzmann T_a = température absorbeur, T₀ =temperature de l'environnement.



POLYTECH NANTES École d'ingénieurs de l'université de Nantes



[1] Thèse Florent Larrouturou (2015)



Introduction

Les mousses de carbure de silicium (SiC-6H) sont très prometteuses :

réfractaire, haute conductivité thermique, inertie chimique. Inconvénient : SiC n'est pas sélectif.



LYTECH

de l'université de Nant

[1] spectroscopie infrarouge (SiC) : effet du dopage à T=295K





[1] Laboratoire CEMHTI -Orléans: Conditions Extremes et Matériaux : Haute temperature et Irradiation. séminaire du GDR ACCORT 26-27/11/2015

Introduction

Travaux antérieurs au LTN : logiciel de génération et prédiction numérique des propriétés radiatives des mousses de SiC-6H

(Genfoam C++ , iMorphRad C++, code de dynamique moléculaire)

Problème : utilisation des indices optiques à 300K (absorbeurs à 1300K).





Etude des indices optiques en T: $\tilde{n} = n + ik = \sqrt{\tilde{\varepsilon}(\omega,T)}$

- 1) Méthode de simulation par dynamique moléculaire classique.
- 2) Méthode expérimentale par modélisation des spectres infrarouges.





Carbure de silicium



UNIVERSITÉ DE NANTES

OLYTECH

de l'université de Nar





• C plus électronégatif que Si.

• Liaison Si-C iono-covalente (12% ionique).

Empilement des bicouches (200 polytypes) : 3C,4H,6H et 15R plus stables



Maille élémentaire SiC-3C (Zinc Blende)

séminaire du GDR ACCORT 26-27/11/2015



Aspect expérimental [2]

Spectroscopie infrarouge

$$E(\omega,T) = \frac{\phi(\omega,T)}{\phi_{CN}(\omega,T)}$$



OLYTECH





BRUKER Vertex 80v [400- 5000 cm⁻¹]

Laser CO₂ (500W)

Vertex 70v [50- 600 cm⁻¹]

Four corps noir (1000°C)

 $T_{r}(\omega,T) = \exp\left[\frac{-2d\omega}{c}\operatorname{Im}[\sqrt{\tilde{\varepsilon}(\omega,T)}]\right]$

$$R(\omega,T) = \left| \frac{\sqrt{\widetilde{\varepsilon}(\omega,T)} - 1}{\sqrt{\widetilde{\varepsilon}(\omega,T)} + 1} \right|^2$$



Le calcul de $\widetilde{\mathcal{E}}$ nous permettra de remonter à l'émittance.

[2] Laboratoire CEMHTI-Orléans: Conditions Extremes et Matériaux : Haute temperature et Irradiation.



[3] D.D.S. Meneses, J.F. Brun, P. Echegut, P. Simon, Society for Applied Spectroscopy (2004)

[4] E. T. Tiwald, J.A. Woollam,, Physical review B, V 60, No. 16 (1999)



Dynamique moléculaire

- Technique de modélisation à l'échelle atomique de la matière.
- Comportement classique décrit par un potentiel empirique.



- Génération boite de simulation : initialisation positions (structure SiC) et vitesses des atomes.
- Température fixée par recalage des vitesses (phase d'équilibrage).





- Conditions aux limites appliquées.
 - Résolution dans l'ensemble (N,V,E) du principe fondamental de la dynamique appliqué à chaque atome i : $\vec{\mathbf{F}}_i = m_i \vec{a}_i$ (enregistrement des positions et vitesses).



• La physique statistique : déduction des grandeurs macroscopiques .



Dynamique moléculaire (calcul des forces)





Potentiel choisi : le potentiel de Vashishta [5].

Potentiel à 3 corps (liaison covalente)

$$U = \sum_{i < j} u_{ij}(r_{ij}) + \sum_{i,j < k} u_{ijk}(r_{ij}, r_{ik})$$

Interaction écrantée charge-dipôle

Interaction de Van der Waals







[5] P.Vashishta, R.K. Kalia, A.Nakano, J.P.Rino, Journal of Applied Physics 101, 103515(2007)



[5] P.Vashishta, R.K. Kalia, A.Nakano, J.P.Rino, Journal of Applied Physics 101, 103515(2007)





Système simulé en dynamique moléculaire :

Polytype du SiC : 3C-SiC

Paramètre de maille : a=4.3581 Å (déterminé par Vashishta [5])

Pas de temps des simulations : dt=0.3 fs

Nombre d'atomes : 8000 atomes

Echantillon étudié en spectroscopie infrarouge :

Polytypes du SiC: 6H-SiC

Taux de dopage non nul

[5] P.Vashishta, R.K. Kalia, A.Nakano, J.P.Rino, Journal of Applied Physics 101, 103515(2007)







Méthode de calcul de la permittivité diélectrique

Formule de Kubo [6] et les lois de l'électromagnétisme donnent :





Résultats

Expérimental [2]

Numérique



• Différence d'amplitude et de largeur à mi-hauteur : fort amortissement des vibrations par le potentiel, absorption électronique pas prise en compte.



• Différence de fréquence optique : paramètre de maille.

[2] Laboratoire CEMHTI-Orléans: Conditions Extremes et Matériaux : Haute Temperature et Irradiation. séminaire du GDR ACCORT 26-27/11/2015



Résultats (effet de la température)



LTN

- Diminution de l'amplitude avec T.
- Diminution de la fréquence de résonnance avec T.
- Augmentation des largeurs à mi-hauteur avec T. (amortissement croissant)

Résultats (effet du paramètre de maille)

Changement paramètre de maille

numérique a= 4.42Å

900 1000 1100 1200 1300

Nombre d'onde(cm⁻¹)

T=464K

T=584K

T=686K

T=996K

T=1105K

T=1460K



500

600

700

800

OLYTECH de l'université de Na



 Localisation des fréquences de résonnance en accord avec l'expérimental.





Résultats (Rapport expérimental/numérique)

T=464K

T=584K T=686K T=996K

T=1105K T=1460K

 $\frac{\mathrm{Im}(\widetilde{\varepsilon}(\omega,T))_{\exp{\acute{e}rimental}}}{\mathrm{Im}(\widetilde{\varepsilon}(\omega,T))_{num\acute{e}rique}}$

Localisation identique des fréquences de résonnance Rapport = entre expérimental et numérique. 30 20 Rapport

10

0

700

720

740

760

780

Nombre d'onde (cm⁻¹)

DLYTECH de l'université de Nan

UNIVERSITÉ DE NANTES





800

Possibilité de définir un facteur de recalage dépendant uniquement de la température.

820

840



Conclusions

Calcul de la permittivité diélectrique par dynamique moléculaire classique (300

1.

à 1400 K).

- 2. Caractérisation de la permittivité par modélisation des spectres d'émittance issus de la spectroscopie infrarouge (300 à 1400 K).
- 3. Evolutions semblables des propriétés (fréquences, amplitudes au facteur prêt) issues des calculs numériques et des mesures expérimentales pour le domaine spectral des phonons.



4. Possibilité d'un recalage des résultats numériques avec les valeurs expérimentales.





Perspectives





1. Recherche d'un facteur de recalage entre expérimental et numérique. (permittivité expérimental due uniquement aux phonons)

- 2. Lien entre la permittivité numérique et le modèle de Lorentz.
- 3. Essai d' autres potentiels (potentiel tight binding, Tersoff...).











Merci pour votre attention



Résultats





- Diminution des amplitudes et des modes TO, LO avec la température.
 - Ecart constant entre les amplitudes (resp. nombres d'onde) expérimentales et celles numériques.



• Même évolution entre expérimental et numérique.



Méthode de calcul de la permittivité diélectrique





Méthode de calcul de la permittivité diélectrique

Choix de la fonction analytique (comparaison avec le model de Lorentz)

$$\widetilde{\varepsilon}(\omega) = 1 + \frac{\Delta s \omega_{TO}^2}{\omega_{TO}^2 - \omega^2 + 2i\beta\omega} = 1 + \frac{1}{Vk_b T\varepsilon_0} * \frac{1}{i\omega} * TFV \qquad TFV \propto \frac{i\omega}{\omega_{TO}^2 - \omega^2 + 2i\beta\omega}$$

 $\left\langle \dot{M}_{\alpha}(0).\dot{M}_{\alpha}(t) \right\rangle_{0} = A \exp(-\beta t) * \left[\cos(t\sqrt{\omega_{TO}^{2} - \beta^{2}}) - \frac{\beta}{\sqrt{\omega_{TO}^{2} - \beta^{2}}} \sin(t\sqrt{\omega_{TO}^{2} - \beta^{2}}) \right]$



UNIVERSITÉ DE NANTES

TF inverse





