

## Structure et dynamique de liquides vitrifiables. Utilisation de la lévitation aérodynamique sur les grands instruments.



Louis HENNET CNRS-CEMHTI, 45071 Orléans



# Plan



#### - I - Techniques de lévitation

- II Structure
  - ✓ Diffraction de rayons X
  - ✓ Diffraction de neutrons
    - + substitution isotopique





#### - III - Dynamique

- ✓ Diffusion quasi-élastique des neutrons
- ✓ Diffusion inélastique des rayons X

# Les techniques de lévitation

- Accès à de très hautes températures (>3000°C)
- Maintien de la pureté de l'échantillon

Intérêts

- Accès facile à l'état surfondu (plusieurs centaines de degrés en dessous de la température de fusion)
- Possibilité de tremper les échantillons (500-600 K/s)
- Avec les neutrons, fours=principale source de background



Différentes techniques de lévitation.

Principe commun :

générer une force pour contrebalancer la gravité.

- Champ électromagnétique
- Champ électrostatique
- Onde acoustique
- Flux de gaz 
   Iévitation sur film de gaz

lévitation aérodynamique

Possibilité de combiner les forces

#### Lévitation électromagnétique

- Bobine Champ magnétique RF (~150kHz)
  - Courants de Foucault induits dans l'échantillon
    - → Chauffage par induction

Interaction courants de Foucault / champ magnétique

Lévitation



#### Echantillons : conducteurs électriques



### Lévitation électrostatique

Echantillon chargé avec une lampe UV Placé dans le champ électrostatique

Chauffage par lasers

Montage complexe

Echantillons : tout matériau qui peut être chargé électriquement

### Lévitation acoustique

Son généré par un transducteur

réfléchi sur un réflecteur métallique courbe interférences gradient de pression

Positionnement d'un échantillon à un nœud Plusieurs nœuds peuvent être utilisés simultanément

Pour les mesures à hautes/basses températures :

- Soufflage de gaz chaud/froids
- Lasers
- Eléments radiatifs

#### Echantillons : liquides moléculaires



(~qq 10kHz, 150dB)

Transducteur (source sonore)

Réflecteur métallique courbe

Lévitation sur film de gaz

Chauffage par induction

- Viscosité
- Tension de surface
- Densité

Echantillons : tout type de matériau

# Lévitation aérodynamique / Chauffage par laser CO<sub>2</sub>



### Applications : Structure et dynamique de CaAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>





#### Liquide:

Les informations structurales se limitent à une description de l'arrangement moyen des atomes autour de chaque espèce atomique :

✓ Distances interatomiques✓ coordinences

Ces informations sont contenues dans la fonction de corrélation de paires g(r)

g(r) est la probabilité de trouver un atome à une distance r d'un autre pris comme origine.





Fonction de corrélation de paires

$$g(r) - 1 = \frac{1}{2\pi^2 \rho_0} \int_0^{Q_{\text{max}}} Q(S(Q) - 1) \frac{\sin(Qr)}{r} dQ$$

**Positions** — Distances interatomiques

Fonction de distribution radiale :

 $RDF(r) = 4\pi r^2 \rho_0 g(r)$  $C = \int_{-\infty}^{r_2} RDF(r)dr$  Nombre d'atomes entre r1 et r2

On utilise plutôt la fonction de corrélation totale :

$$T(r) = 4\pi r \rho_0 g(r) = RDF(r) / r$$



Pour les matériaux à plusieurs éléments :

$$S(Q) = \sum_{i} \sum_{j} W_{ij}(Q) S_{ij}(Q)$$
  

$$W_{ij}(Q) = \frac{c_i c_j f_i(Q) f_j^*(Q)}{\left| \langle f(Q) \rangle \right|^2}$$
  

$$g(r) = \sum_{i} \sum_{j} W_{ij}(0) g_{ij}(r)$$
  

$$i,j = \text{atomes}$$



# Montage sur la ligne ID11 de l'ESRF







Lasers





Echantillon

Chambre de Lévitation

#### 2 configurations

Diffraction classique Full Frame Mode (FFM) 2 Distances : 150 & 400mm Gamme en Q : 0.3-35 Å<sup>-1</sup> (100keV) Temps de comptage ~ 1min

#### **Diffraction rapide**

Frame Transfer Mode (FTM) 1 Distance : 200mm Gamme en Q : 0.6-25 Å<sup>-1</sup> (100keV) Temps de comptage ~ 30 ms



\* FRELON (Fast REadout LOw Noise)



### Diffractomètre D4C @ ILL





|       | Rayons X | Neutrons |
|-------|----------|----------|
| AI-O  | 0.273    | 0.264    |
| Ca-O  | 0.210    | 0.180    |
| 0-0   | 0.168    | 0.445    |
| AI-AI | 0.111    | 0.039    |
| Ca-Al | 0.172    | 0.054    |
| Ca-Ca | 0.066    | 0.018    |

#### Poids des partiels

|          | r <sub>Al-O</sub> | C <sub>AI-O</sub> | r <sub>Ca-O</sub> | C <sub>Ca-O</sub> |
|----------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|
| X-rays   | 1.81 Å            | 4.5               | 2.32 Å            | 4.5-5.5           |
| Neutrons | 1.78 Å            | 4.3               | 2.30 Å            | 3.9-5.3           |







#### Simulations de dynamique moléculaire

# Diffraction de neutrons avec substitution isotopique

#### Principe:

Fonction d'interférence totale : 
$$F(Q) = \sum_{\alpha,\beta} c_{\alpha}c_{\beta}b_{\alpha}b_{\beta}S_{\alpha\beta}(Q) = \sum_{\alpha,\beta} w_{\alpha\beta}S_{\alpha\beta}(Q) \alpha, \beta = Ca, Al, O$$

Possible de changer  $W_{\alpha\beta}$  en modifiant  $b_{\alpha,\beta}$  par l'utilisation d'isotopes

| Isotope           | %      | <i>b</i> <sub>c</sub> (fm) |
|-------------------|--------|----------------------------|
| <sup>nat</sup> Ca |        | 4.70                       |
| <sup>40</sup> Ca  | 96.941 | 4.80                       |
| <sup>42</sup> Ca  | 0.657  | 3.36                       |
| <sup>43</sup> Ca  | 0.135  | -1.56                      |
| <sup>44</sup> Ca  | 2.086  | 1.42                       |
| <sup>46</sup> Ca  | 0.004  | 3.60                       |
| <sup>48</sup> Ca  | 0.187  | 0.39                       |

Longueurs de diffusion cohérente

Utilisation de natCa et 44Ca

(Contraste en b = 3.28 fm)

- 3 Echantillons :
  - natCaAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>
  - ${}^{44}\text{CaAl}_{2}\text{O}_{4}$
  - Mélange des 2 (50/50)

Temps de comptage : 24h



#### **Traitement des données** (espace réciproque) :

Les fonctions  $S_{\alpha\beta}(Q)$  avec  $\alpha$ ,  $\beta \neq Ca$  ont des poids identiques et peuvent être éliminées en prenant la différence :

$$\Delta^{Ca}(Q) = {}^{nat}F(Q) - {}^{44}F(Q) = \eta [S_{CaCa}(Q) - 1] + \gamma c_{0}b_{0}[S_{CaO}(Q) - 1] + \gamma c_{Al}b_{Al}[S_{CaAl}(Q) - 1] \qquad \gamma = 2c_{Ca}(b_{nat} - b_{44})$$

On élimine les fonctions partielles  $S_{CaO}(Q)$  and  $S_{CaAI}(Q)$  en prenant la différence :

$$\Delta^{x}(Q) = \frac{b_{nat}^{44}F(Q) - b_{44}^{nat}F(Q)}{b_{nat} - b_{44}}$$
  
=  $c_{Al}^{2}b_{Al}^{2}[S_{AlAl}(Q) - 1] + c_{O}^{2}b_{O}^{2}[S_{OO}(Q) - 1] + 2c_{Al}c_{O}b_{Al}b_{O}[S_{AlO}(Q) - 1] + \eta[S_{CaCa}(Q) - 1]$ 

En inversant la matrice

$$\begin{bmatrix} {}^{nat}S(Q)\\ {}^{mix}S(Q)\\ {}^{44}S(Q) \end{bmatrix} = \begin{bmatrix} c_{Ca}^2 b_{nat}^2 & 2c_{Ca}b_{nat} & 1\\ c_{Ca}^2 b_{mix}^2 & 2c_{Ca}b_{mix} & 1\\ c_{Ca}^2 b_{44}^2 & 2c_{Ca}b_{44} & 1 \end{bmatrix} \cdot \begin{bmatrix} S_{CaCa}(Q)\\ \delta^{Ca}(Q)\\ \delta^{x}(Q) \end{bmatrix}$$

Il est possible d'extraire les 3 fonctions :

$$S_{CaCa}(Q)$$
  

$$\delta^{Ca}(Q) = c_{Al}b_{Al}[S_{CaAl}(Q) - 1] + c_{O}b_{O}[S_{CaO}(Q) - 1]$$
  

$$\delta^{x}(Q) = c_{Al}^{2}b_{Al}^{2}[S_{AlAl}(Q) - 1] + c_{O}^{2}b_{O}^{2}[S_{OO}(Q) - 1] + 2c_{Al}c_{O}b_{Al}b_{O}[S_{AlO}(Q) - 1]$$

#### Différences dans l'espace réel



**Différences** :  $\delta G^{x}(Q), \Delta G^{x}(Q)$ 

Faible influence de Ca-Ca ( $W_{ca-ca}=0.018$  dans <sup>nat</sup>G(r)

|  | <u>Liquide</u>  | <u>Verre</u>                     |
|--|---|----------------------------------|
| 1 <sup>er</sup> pic (Al-O)<br>$r_{Al-O} \over \overline{n}^O_{Al}$ | 1.77 Å<br>4.2 <sup>⊣∨</sup> AI+ <sup>∨</sup> AI (20%)<br>qq <sup>∨I</sup> AI* | 1.75 Å<br>) 4.0 <sup>ı∨</sup> Al |
| 2 <sup>ème</sup> pic (O-O)<br>r <sub>O-O</sub>                     | 1.88 Å  |                                  |
| AI-O-AI  | 107.99°   | 109.81°                          |

**Différences** :  $\Delta G^{Ca}(Q), \delta G^{Ca}(Q)$ <sup>1er</sup> pic (Ca-O) <sup>r</sup><sub>Ca-O</sub>  $\overline{n}^{O}_{Ca}$ 2.30 Å 2.37 Å 6.0 (MD : 6.2) 6.5

#### **Différences dans l'espace réciproque**



**Différences :**  $\delta^{x}(Q), \Delta^{x}(Q)$  $\Delta^{x}$  : Al-O, O-O, Al-Al, Ca-Ca  $\delta^{x}$  : Al-O, O-O, Al-Al

**Différence :**  $\Delta^{Ca}(Q)$  $\Delta^{Ca}$  : Ca-O, Ca-Al,Ca-Ca

**Différence :**  $\delta^{Ca}(Q)$  $\delta^{Ca}$  : Ca-O, Ca-Al

En rouge : FT inverses à partir des différences dans l'espace réel.



# Dynamique

La plupart des propriétés dynamiques sont décrite par la fonction de distribution de paire  $G(\mathbf{r},t) = (1/N) \sum_{i=1}^{N} \sum_{j=1}^{N} \langle \delta[\mathbf{r} + \mathbf{r}_i(0) - \mathbf{r}_j(t)] \rangle$  temporelle (fonction de corrélation de Van Hove)

 $G(\mathbf{r},\mathbf{t})$  est la probabilité de trouver un atome à la distance **r** au temps *t* s'il y avait un atome à **r**=0 au temps 0.

ΤF

•Même atome : partie « Self »:  $G_{s}(\mathbf{r},t)$ •Atome différent : partie Distincte  $G_{D}(\mathbf{r},t)$ 

 $G(\mathbf{r},t) = G_{S}(\mathbf{r},t) + G_{D}(\mathbf{r},t)$ 

**Fonction intermediaire de diffusion :**  $S(\mathbf{Q},t) = (1/N) \sum_{i=1}^{N} \sum_{j=1}^{N} \left\langle \exp\{i\mathbf{Q}\cdot[\mathbf{r}_{i}(0) - \mathbf{r}_{j}(t)]\} \right\rangle$ **T**F

**Facteur de structure dynamique :**  $S(\mathbf{Q}, \omega)$ 

Quantité mesurée

 $S(Q) = \int S(\mathbf{Q}, \omega) d\omega$ 

### Principe de l'expérience



Le processus est décrit par :

Vecteur de diffusion :  $\vec{Q} = \vec{k}_i - \vec{k}_f$ Energie de transfert :  $E = \hbar \omega = E_i - E_f$ 

 $I(Q, \omega) = R(Q, \omega) \otimes S(Q, \omega)$ 

Q = défini par l'angle de détection. Scan en énergie : Variation de  $E_i$  ou  $E_f$ 

$$S(Q,t) = \frac{TF[I(Q,\omega)]}{TF[R(Q,\omega)]} = \frac{I(Q,t)}{R(Q,t)}$$

### Diffusion quasi-élastique des neutrons

 $S(Q,t) = S_D(Q,t) + S_S(Q,t)$ 

Partie **D**istincte (Diffusion cohérente) Partie **S**elf (Diffusion incohérente)

| Element | b <sub>coh</sub> [fm] | σ <sub>coh</sub> [barns] | σ <sub>incoh</sub> [barns] |
|---------|-----------------------|--------------------------|----------------------------|
| 0       | 5.805(4)              | 4.232(6)                 | 0.000(8)                   |
| AI      | 3.449(5)              | 1.495(4)                 | 0.0082(6)                  |
| Ca      | 4.70(2)               | 2.78(2)                  | 0.05(3)                    |

Système purement cohérent Dominé par l'oxygène

Sections efficace de diffusion cohérentes et incohérentes

2 techniques utilisées pour le scan en énergie : TAS & TOF

### Diffusion quasi-élastique des neutrons Expériences sur le spectromètre IN8 (TAS)







(a,b) Lasers
(c) Mirrors
(d) Pyrometer
(e) Camera
(f) Levitator

### **Experience:**

- ki fixe
- Scan en énergie @ 12 valeurs de Q (0.7 to 2.7 Å<sup>-1</sup>/pas 0.2 Å<sup>-1</sup>)
- Mesure :  $I(Q, \omega)$

Temps d'acquisition : 24 heures/temperature





### Formalisme

Approximation : 
$$S(Q, \omega) \approx (S^{trans}(Q, \omega) \otimes S^{rot}(Q, \omega)) \exp(-Q^2 \langle u^2 \rangle)$$

contributions translationnelle et rotationnelle.

Modélisation des spectres :

$$I(Q,\omega) = A(Q) \left[ F(Q) \frac{1}{\pi} \frac{\Gamma_{trans}(Q)}{\Gamma_{trans}^{2}(Q) + \omega^{2}} + (1 - F(Q)) \frac{1}{\pi} \frac{\Gamma_{rot}(Q)}{\Gamma_{rot}^{2}(Q) + \omega^{2}} \right] \otimes R(Q,\omega)$$

La contribution rotationnelle est négligeable

### **Coefficient de Diffusion**



### Expériences sur l'instrument IN6 de l'ILL (TOF).



Temps d'acquisition : 12 à 24 heures/température



- A : amplitude
- $\tau$  : temps de relaxation
- β: paramètre d'étirement

\*KWW : Kohlrausch-Williams-Watts

### Coefficient de diffusion





## Modélisation des données

 $M(Q,t)=M_{th}(Q,t)+M_{L}(Q,t)$ 

Formalisme

Fonction mémoire

Décrit les interactions dans le système

Fluctuations thermiques

$$M_{th} \approx (\gamma - 1)\omega_0^2 \exp[-\gamma D_T Q^2 t]$$

Les fluctuations thermiques sont négligées (γ~1)

$$\gamma = \frac{C_P}{C_V}$$

Fluctuations de densité

Les fluctuations de densité sont décrites par un modèle à 2 échelles de temps.

 $M_L(Q,t) = 2\Gamma_S(Q)\delta(t) + \Delta^2(Q)e^{-t/\tau(Q)}$ 

Processus rapide (Interactions d'un atomes avec ses plus proches voisins)

• Processus lent décrit par une loi de Debye (Relaxation structurale du système)  $\tau$  = temps de relaxation et  $\Delta$  = force de relaxation

Programme d'ajustement basé sur l'utilisation de l'équation de Langevin généralisée :

 $S(Q,\omega) = \frac{S(Q)\pi^{-1}\omega_0^2(Q)\widetilde{M}'(Q,\omega)}{\left[\omega^2 - \omega_0^2(Q) + \omega\widetilde{M}''(Q,\omega)\right]^2 + \left[\omega\widetilde{M}'(Q,\omega)\right]^2}$ 

Paramètres déterminés :  $\omega_o$ ,  $\Gamma_s$ ,  $\Delta$  et  $\tau$ 

#### Vitesses du son : 30 6150 m/s ω, 25 ω C Q 0 20 Fits linéaires ω (meV) 15 10 5 3494 m/s 0 2 3 5 6 Q ( $nm^{-1}$ )

Vitesse du son isotherme : 3496 m/s

$$C_0 = \omega_0 / Q \qquad \omega_0^2 = k_B T Q^2 / m S(Q)$$

second moment en fréquence de  $S(Q,\omega)$ 

Valeurs  $\omega_0$  tirées des modélisations

(3272 m/s par spectroscopie Brillouin à 1813°C)

#### Vitesse du son apparente : 6150 m/s

 $C_l = \omega_l / Q$ 

Fréquences  $\omega_l$ : positions des maxima du spectre correspondant au courant longitudinal :



D. Vo-Thanh, Y. Bottinga, A. Polian et P. Richet : J. Non-Cryst. Solids 351, 61 (2005).

Vitesse du son haute fréquence : 
$$c_{\infty\alpha} = \sqrt{\omega_0^2(Q) + \Delta_{\alpha}^2(Q)} / Q$$

$$C_l = C_{\infty \alpha}$$
 sur toute la gamme en Q

Le liquide à haute température répond comme un solide à l'excitation haute fréquence.

#### Viscosité longitudinale :



$$\eta_l = \frac{\rho \left( \Gamma_s(Q) + \Delta^2(Q)\tau(Q) \right)}{Q^2}$$

$$\eta_l \sim 70 \text{ mPa.s} \text{ à } 1940^{\circ}\text{C}$$



\*Valeur mesurée avec un viscosimètre par G. Urbain

#### **SOLEIL** (Gif / Yvette)



Sources synchrotron

✓ Spectroscopie d'absorption X

- (DIFFABS) ✓ Diffraction des rayons X
  - utilisation éventuel de l'effet anomale

#### **DIAMOND** (Didcot, UK)





 $\checkmark$  Diffusion X aux grands et petits angles (I22)

#### **ESRF** (Grenoble)



Sources de neutrons



- ✓ Diffraction aux grands angles (D4)
- ✓ Diffusion aux petits angles (D16, D22)
- ✓ Diffusion quasi-élastique (IN6, IN8)

- ✓ Diffraction à haute énergie (ID11)
- ✓ Diffusion inélastique (ID16)
  - Dispersion de phonons
  - Excitations électroniques
  - XANES au seuil des éléments légers (B, C, O…)

#### Les collègues impliqués

**CEMHTI (Orléans)** : Séverine Brassamin, Marlène Leydier, Irina Pozdnyakova Didier Zanghi, David L. Price

**SOLEIL (Gif-sur-Yvette)** : Dominique Thiaudière, Filipe Alves, Cristian Mocuta, Solenn Reguer

**ILL (Grenoble)**: Viviana Cristiglio, Henry Fischer, Gabriel Cuello, Marek Koza, Jad Kozaily

ESRF (Grenoble) : Aleksei Bytchkov, Giulio Monaco, Valentina Giordano

**IPGP (Paris)** : Daniel Neuville

**CSEC (Edinburgh)** : James Drewitt

Université de Cambridge : Neville Greaves

Université de Bath : Philip Salmon

Université de Bristol : Adrian Barnes

Université de Messine : Salvatore Magazù, Federica Migliardo

**DLR (Cologne)** : Florian Kargl

GFZ (Potsdam) : Sandro Jahn