

Etude par spectroscopie infrarouge de l'amorphisation des zéolites sous pression



œ

<u>Claire Levelut</u><sup>1</sup>, Julien Haines<sup>2</sup>, Aude Isambert<sup>3</sup>, Philippe Hébert<sup>3</sup>, Olivier Cambon<sup>2</sup>, David Maurin<sup>1</sup> <sup>1</sup>Laboratoire des Colloïdes, Verres et Nanomatériaux, Montpellier, France <sup>2</sup> Institut Charles Gerhardt Montpellier, France <sup>3</sup> CEA Le Ripault, France







**LCVN** 

ICG Montpellier

œ

### Introduction

• Zéolites: alumino-silicates poreux hydratés de calcium, magnésium et potassium

•Assemblage tridimensionnel de tétraèdres AlO<sub>4</sub> et SiO<sub>4</sub>. Chaque Al présent dans la structure apporte une charge négative qui est contre-balancée par un cation, (Ca<sup>2+</sup>, Mg<sup>2+</sup>, K+,Na+).

Porosité: tamis moléculaires, échangeur d'ions, catalyses, etc
Propriétés mécaniques inusuelles: dilatation thermique négative, amorphistaion sous pression, polyamorphisme
absorbeurs d'ondes de choc ↔ comportement sous pression dynamique

•plusieurs techniques complémentaires : spectroscopies Raman et IR, diffraction et diffusion totale des RX (exposé J. Haines)

- $\rightarrow$  changement structuraux
- $\rightarrow$  amorphisation sous pression





#### Mesures Infrarouge

•Cellule à enclumes diamants

•Cellule à membrane: déformation d'une membrane métallique sous l'effet d'un gaz sous pression (qques bars)→qques GPa dans la cellule Échantillon + marqueur de pression + transmetteur de pression + diluant

Force

Force

**Diamond cell** 

-----













#### Mesures Infrarouge



**IR Bruker IFS66v** 



•Mesures en transmission, spectromètre FT-



•400-5000 cm<sup>-1</sup> avec 2 détecteurs: MCT (5000-800 cm<sup>-1</sup>), DTGS (4000-400 cm<sup>-1</sup>) •signal faible:50 à 150 cps MCT, 7 cps DTGS (vs 21000)

Projet: condenseur de faisceau: meilleur signal dans la zone déjà accessible

#### 

échantillon épaisseur initiale 50-60μm, Ø
 140μm (Ø faisceau qques mm)









### **Mesures Infrarouge**

etransmetteur de pression +diluant : NaBr
Marqueur de pression: ions nitrites « isolés »
IR+NaBr → problèmes d'humidité, hydrate NaBr,6H<sub>2</sub>O
Chargement en sac à gants
projet: chargement sous boite à gants















## Faujasite: résultats infrarouge



Changement de pente vers 1.5-2GPa,

Observé aussi en IR dans une faujasite silicieuse (Havenga 2003) et dans la zéolite A (Huang 2001)
Modes à 3400cm-1: 2 changement de pentes à 3 et 4.5GPa, dépressurisation locale ?

Raman

≻Amorphisation

>Changement de pente vers 1.5 GPa
> Densification de la forme haute pression :augmentation des 3MRs (Reynard 1999)
> amorphisation irréversible
• diffraction des rayons X (exposé J. Haines )
compressibilité proche de celle du quartz →
compressibilité très faible
Dépressurisation locale (Greaves 2007, 2004)
→ propriétés d'absorbeur de chocs



# **Résumé/Conclusion**

LCVN Zeolite: ICG Montpellier Amorphisation sous pression •Dépressurisation locale ? œ •Effet très fort sur les modes OH: sonde locale très sensible aux évolutions du réseau silicaté 10 15 3475 1.00 0.98 FAU→LDA 0.96 LDA→HDA 3450 Local Depressurisation 0.94  $\sigma(\mathrm{cm}^{-1})$ ≥ 0.92 0.90 FAU→HDA ? 3425 0.88 0.86 0.84 10 6 12 2 8 0 4 3400 L 5 10 15 P (GPa) P(GPa)

# Merci pour votre attention!