

PROPOSITION DE SUJET DE THÈSE

TITRE : Étude, par simulations numériques à l'échelle moléculaire, des processus de piégeage compétitif par les glaces d'eau du Système Solaire

ENCADRANTS

Directeur de thèse : Sylvain PICAUD

DR CNRS, sylvain.picaud@univ-fcomte.fr

Co-directrice de thèse : Delphine BONNETON-VARDANEGA

MCF, delphine.vardanega@univ-fcomte.fr

LABORATOIRE D'ACCUEIL

Équipe ATMOS, Institut UTINAM, UMR CNRS 6213, Besançon

DESCRIPTION DU PROJET DE THESE

Contexte local

Les chercheurs de l'équipe ATMOS modélisent, depuis de nombreuses années, les interactions gaz/glace dans les atmosphères planétaires [1,2]. Plus récemment, ils ont utilisé la méthode de simulation par Monte Carlo dans l'ensemble grand canonique pour caractériser le piégeage de mélanges de gaz par les glaces d'eau, avec la volonté de comprendre les processus à l'origine d'une éventuelle sélectivité en faveur de l'une ou l'autre des espèces considérées [3-6]. L'objectif est de quantifier une compétition susceptible de modifier la teneur en différents gaz des milieux environnants et de fournir ainsi, des explications plausibles à quelques données observationnelles caractéristiques de certains corps du Système Solaire. Les premières études sur ce sujet ont été conduites dans le cadre des thèses d'Antoine Patt (2017-2020) et Julien Joliat (2020-2023) et d'une collaboration entre UTINAM (Besançon) et l'ICB (Dijon), soutenues financièrement par la Région Bourgogne Franche-Comté et l'OSU THETA.

Descriptif du travail attendu

Le présent projet de thèse se situe dans la continuité des travaux précédents et repose sur l'utilisation des techniques de simulation numérique à l'échelle moléculaire appliquées à une meilleure compréhension des processus de piégeage, sélectif ou non, de molécules organiques par les glaces (H_2O) du Système Solaire.

Un premier aspect du travail consistera à comparer la sélectivité du piégeage par la glace cristalline (en considérant les différentes faces possiblement exposées au gaz) et la glace amorphe, pour des phases gaz contenant un mélange de deux espèces en différentes proportions. Les espèces considérées dans les simulations posséderont des caractéristiques différentes afin d'étudier l'influence de la longueur de la chaîne carbonée (acide formique/acide acétique, par exemple) et/ou du type de fonction organique (mélanges alcool/cétone, alcool/acide...) sur le processus de sélectivité.

Un deuxième aspect du travail proposé concernera spécifiquement le cas des clathrates hydrates, autre forme d'eau solide présente dans le Système Solaire. Dans ce cadre, un focus sera fait sur les espèces soufrées (H_2S , OCS, CS_2) dont les clathrates purs sont encore assez mal connus et dont les clathrates mixtes (contenant les deux espèces) n'ont fait l'objet que de très rares études expérimentales [7,8] et d'une seule étude théorique, très récente et n'abordant que partiellement la problématique [9]. Une connaissance approfondie de ces clathrates est indispensable pour une meilleure estimation de la présence de l'élément S dans les milieux astrophysiques. On notera, par ailleurs, que la molécule H_2S est également considérée comme un promoteur de la formation des clathrates dans le Système Solaire [10]. Les résultats expérimentaux seront utilisés pour (re)paramétrer les modèles d'interaction intermoléculaires nécessaires aux simulations, en particulier pour les molécules OCS (oxysulfure de carbone) et CS_2 (disulfure de carbone) pour lesquelles la fiabilité des quelques modèles disponibles dans la littérature n'est pas assurée. En parallèle à cette comparaison avec les résultats des études expérimentales, des calculs de chimie quantique pourront être mis en œuvre pour la validation du paramétrage de ces interactions.

Les résultats des simulations serviront, entre autres, à alimenter des bases de données à destination non seulement des planétologues et astrophysiciens, mais aussi de la communauté des sciences de l'atmosphère dont les besoins en caractérisation des processus aux interfaces gaz/surface sont de plus en plus importants [11].

Références

- [1] *Molecular-scale simulations of organic molecules on ice: application to atmospheric and interstellar sciences. (Invited review).*
S. Picaud, P. Jedlovsky, Mol. Sim. **45**, 403-416 (2019).
- [2] *Adsorption of volatile organic compounds at the surface of Enceladus' ice grains. A grand canonical Monte Carlo simulation study.*
J. Joliat, A. Patt, J.M. Simon, S. Picaud, Mol. Sim. **48**, 19-30 (2022).
- [3] *Molecular Selectivity of CO-N₂ Mixed Hydrates : Raman Spectroscopy and GCMC Studies.*
C. Petuya, A. Patt, J.M. Simon, S. Picaud, M. Salazar, A. Desmedt, J. Phys. Chem. C **124**, 11886-11891 (2020).
- [4] *Competitive Adsorption of Trace Gases on Ice at Tropospheric Temperatures: A Grand Canonical Monte Carlo Simulation Study.*
J. Joliat, S. Picaud, P. Jedlovsky, J. Phys. Chem. A **127**, 10223-10232 (2023).
- [5] *Selectivity of the Binary CO₂-N₂ and CO₂-CO Clathrate Hydrates: A Grand Canonical Monte Carlo Simulation Study.*
A. Patt and S. Picaud, ACS Earth and Space Chemistry **8**, 1877-1889 (2024).
- [6] *Selectivity of N₂-CH₄ Mixed Clathrate Hydrates: A Grand Canonical Monte Carlo Study.*
J. Joliat, D. Vardanega-Bonneton, A. Patt, S. Picaud, ACS Earth and Space Chemistry **8**, 1586-1599 (2024).
- [7] *Equilibrium Data of Carbonyl Sulfide and Hydrogen Sulfide Clathrate Hydrates.*
A.H. Mohammadi, D. Richon, J. Chem. Eng. Data. **54**, 2338-2340 (2009).
- [8] *Clathrate Hydrate Phase Equilibria for Carbonyl Sulfide, Hydrogen Sulfide, Ethylene, or Propane+Water System Below Water Freezing Point.*
A.H. Mohammadi, D. Richon, Chem. Eng. Comm. **200**, 1635-1644 (2013).
- [9] *Adsorption behaviors for clathrate hydrates of CO₂ with mixed gases.*
N. Sun, Y. Li, N. Qiu, Z. Liu, J.S. Francisco, S. Du, Fuel **358**, 130265 (2024).
- [10] *Hydrogen Sulfide Clathrate Hydrate FTIR Spectroscopy : A Help Gas for Clathrate Formation in the Solar System ?*
E. Dartois, Ph. Duret, U. Marboeuf, B. Schmitt, Icarus **220**, 427-434 (2012).
- [11] *Desorption lifetimes and activation energies influencing gas-surface interactions and multiphase chemical kinetics.*
D.A. Knopf, M. Ammann, Th. Berkemeier, U. Pöschl, and M. Shiraiwa, Atm. Chem. Phys. **24**, 3445-3528 (2024).