Agrégation externe spéciale de Physique, option Physique

Mise en perspective didactique d'un dossier de recherche

Thibault Hiron-Bédiée

14 juin 2022

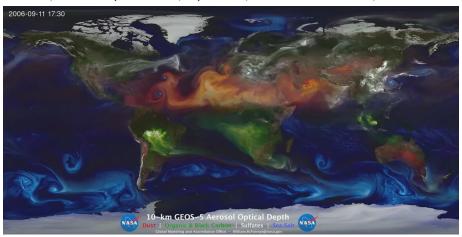
Parcours

- $\,\triangleright\,$ 2009–2013 : Élève de l'ENS Cachan, département physique fondamentale :
 - 2011 : stage de recherche sur la glaciation homogène (nouvelle manip, KIT);
 - 2012 : préparation à l'agrégation, admissibilité ;
- ≥ 2012–2013 : master recherche en physique de l'atmosphère (UCA);
 - 2013 : stage de recherche, modélisation impact de bactéries sur un nuage ;
- ≥ 2013–2017 : doctorat en sciences de l'atmosphère sur les phénomènes de glaciation dans les nuages (KIT/UCA);
 - → mission enseignement, UFR ST, département de physique;
- ≥ 2018–2020 : post–doctorat, modélisation de l'évolution des isotopes stables de l'eau dans un nuage (UCA);
 - → vacations à l'IUT d'Allier, département GTE;
- ≥ 2021–2022 : préparation à l'agrégation externe spéciale, univ. Rennes 1.

Particules d'aérosol

2/14

Petites particules (10 nm–10 μm) en suspension dans l'atmosphère.

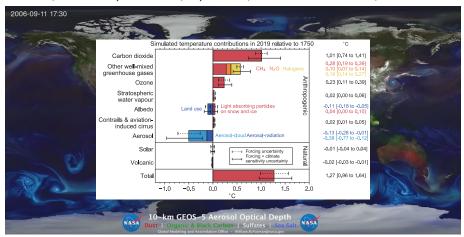


Répartition globale des particules d'aérosols à $10\,\mathrm{km}$ d'altitude.

Differentes natures: Soluble/insoluble, hydrophile/hydrophobique, lisse/rugueux, ...

2/14

Petites particules (10 nm-10 µm) en suspension dans l'atmosphère.



Répartition globale des particules d'aérosols à 10 km d'altitude.

Differentes natures: Soluble/insoluble, hydrophile/hydrophobique, lisse/rugueux, ...

Interactions aérosol-nuage

Formation des nuages

Les nuages contiennent des gouttes d'eau et des cristaux de glace (hydrometeores)

La vapeur d'eau a besoin de particules d'aérosols (AP) pour former des hydrométéores

14 juin 2022

3 / 14

Formation des nuages

Les nuages contiennent des gouttes d'eau et des cristaux de glace (hydrometeores)

La vapeur d'eau a besoin de particules d'aérosols (AP) pour former des hydrométéores

Rôle des aérosols dans la formation des nuages

Deux moyens d'action pour les particules d'aérosols :

servir de base pour la formation de de gouttes

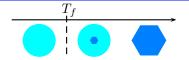
 \Rightarrow noyaux de condensation (CCN);

servir de base de développement des cristaux de glace

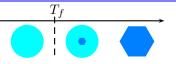
 \Rightarrow noyaux de congélation (IN).

Le rôle de CCN est assez bien compris, mais pas celui d'IN : Impact majeur de la glace sur le cycle de vie des nuages et sur les précipitations.

À basse températures, l'eau des gouttes change de phase : c'est la nucléation de la glace.



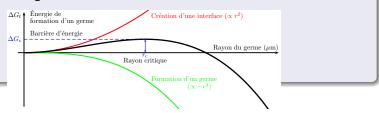
À basse températures, l'eau des gouttes change de phase : c'est la nucléation de la glace.



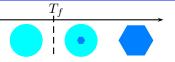
Nucléation de la glage \Rightarrow Changement de phase :

Réorganisation des molécules en un cristal (formation d'un germe et création d'une interface);

Croissance du germe.



À basse températures, l'eau des gouttes change de phase : c'est la nucléation de la glace.



Nucléation de la glage \Rightarrow Changement de phase :

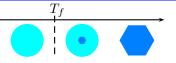
Réorganisation des molécules en un cristal (formation d'un germe et création d'une interface);

Croissance du germe.

Ceci résulte en une barière d'énergie \Rightarrow état métastable de l'eau sous 0 °C. Les gouttes d'eau pure gèlent généralement pour des températures inférieures à $-36\,^{\circ}\text{C}$

⇒ Nucléation homogène de la glace.

À basse températures, l'eau des gouttes change de phase : c'est la nucléation de la glace.



Nucléation de la glage \Rightarrow Changement de phase :

Réorganisation des molécules en un cristal (formation d'un germe et création d'une interface);

Croissance du germe.

Ceci résulte en une barière d'énergie \Rightarrow état métastable de l'eau sous 0 °C. Les gouttes d'eau pure gèlent généralement pour des températures inférieures à $-36\,^{\circ}\text{C}$

⇒ Nucléation homogène de la glace.

Dans l'atmosphère, la nucléation de la glace est observée à des températures jusqu'à $-5\,^{\circ}\text{C}$

⇒ la nucléation homogène ne peut pas expliquer ces températures élevées!

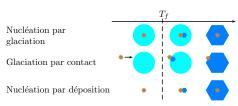
Noyaux de congélation

Cristaux de glace observés à "hautes" températures

⇒ abaissement de la barrière d'énergie.

Les particules d'aérosol insolubes peuvent réduire l'énergie de formation du germe de rayon critique.

⇒ Nucléation hétérogène



Mécanismes de nucléation hétérogène de la glace

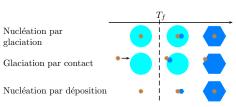
Noyaux de congélation

Cristaux de glace observés à "hautes" températures

⇒ abaissement de la barrière d'énergie.

Les particules d'aérosol insolubes peuvent réduire l'énergie de formation du germe de rayon critique.

⇒ Nucléation hétérogène



Mécanismes de nucléation hétérogène de la glace

Noyaux de congélation

Particules d'aérosol capables d'abaiser l'énergie de formation d'un germe critique.

⇒ présence à la surface de **sites actifs**, sites préférentiels de nucléation de la glace.

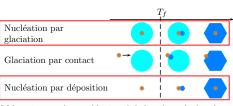
Noyaux de congélation

Cristaux de glace observés à "hautes" températures

⇒ abaissement de la barrière d'énergie.

Les particules d'aérosol insolubes peuvent réduire l'énergie de formation du germe de rayon critique.

⇒ Nucléation hétérogène



Mécanismes de nucléation hétérogène de la glace

Noyaux de congélation

Particules d'aérosol capables d'abaiser l'énergie de formation d'un germe critique.

 \Rightarrow présence à la surface de **sites actifs**, sites préférentiels de nucléation de la glace.

Deux méthodes différentes avec des questions spécifiques : méthode expérimentale et modélisation.

Étude expérimentale : Cold Stage, IMK–AAF (Allemagne)

Pour les particules minérales, le fait d'être un bon noyaux de congélation par immersion implique—t—il une bonne capacité à nucléer la glace par déposition ?

Étude de modélisation : DESCAM, LaMP (Clermont–Ferrand)

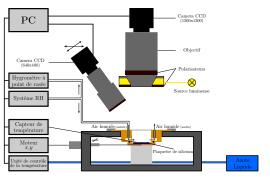
Quel est l'impact des différents mécanismes de nucléation de la glace, impliquant des particules minérales, sur le développement d'un nuage convectif?

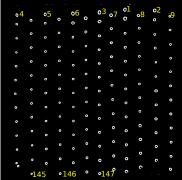
Deux méthodes différentes avec des questions spécifiques : méthode expérimentale et modélisation.

Étude expérimentale : Cold Stage, IMK–AAF (Allemagne)

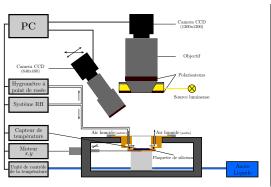
Pour les particules minérales, le fait d'être un bon noyaux de congélation par immersion implique—t—il une bonne capacité à nucléer la glace par déposition ?

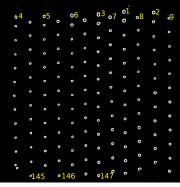
Principe





Principe

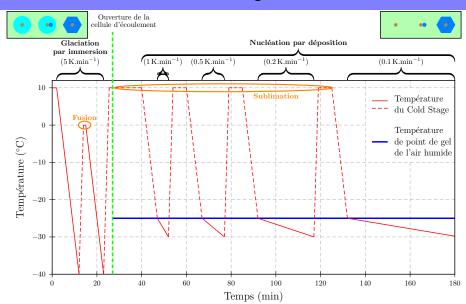




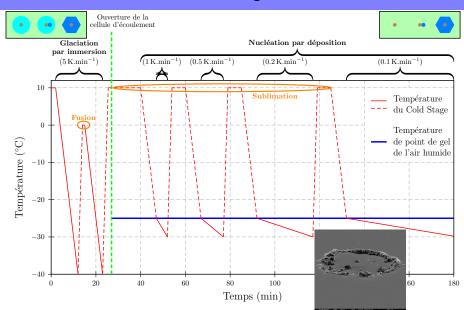
Suspension	Α	В	С
Concentration (gL^{-1})	$2.5 \pm 0.1 \cdot 10^{-1}$ C_0	$\begin{array}{c} 2.5 \pm 0.1 \cdot 10^{-2} \\ C_0/10 \end{array}$	$\begin{array}{c} 2.5 \pm 0.1 \cdot 10^{-3} \\ C_0 / 100 \end{array}$

Identification individuelle des gouttes

Prise d'essai



Prise d'essai



Sites actifs

Nombre de sites de nucléation

A et B : plusieurs site de nucléation par résidus (gauche et centre);

C : un seul site de nucléation par résidus (droite).

Cristaux formés sur les particules résiduelles des suspensions A, B et C

Sites actifs

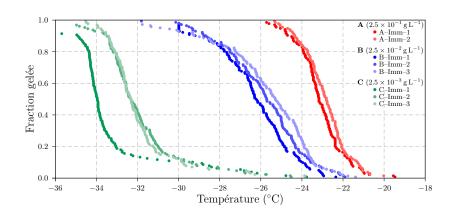
Nombre de sites de nucléation

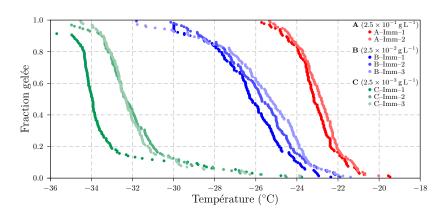
A et B : plusieurs site de nucléation par résidus (gauche et centre) ;

C : un seul site de nucléation par résidus (droite).

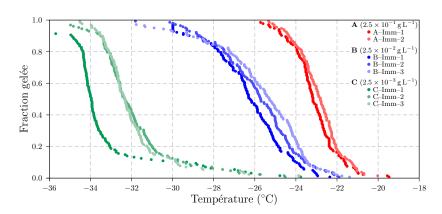
Cristaux formés sur les particules résiduelles des suspensions $\boldsymbol{A},\;\boldsymbol{B}$ et \boldsymbol{C}

La relation entre la glaciation par immersion et la nucléation par déposition peut être obtenue à partir de l'expérience avec la suspension ${\bf C}$.





Lien entre activité IN en glaciation par immersion et en nucléation par déposition ou préactivation des sites actifs ?



Lien entre activité IN en glaciation par immersion et en nucléation par déposition ou préactivation des sites actifs.

Deux méthodes différentes avec des questions spécifiques : méthode expérimentale et modélisation.

Étude expérimentale : Cold Stage, IMK-AAF

Pour les particules minérales, le fait d'être un bon noyaux de congélation par immersion implique—t—il une bonne capacité à nucléer la glace par déposition ?

10 / 14

Quantifier le role des particules d'aérosol minérales sur la formation de la glace et de la pluie

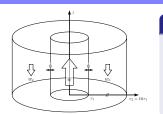
Deux méthodes différentes avec des questions spécifiques : méthode expérimentale et modélisation.

Étude de modélisation : DESCAM, LaMP

Quel est l'impact des différents mécanismes de nucléation de la glace, impliquant des particules minérales, sur le développement d'un nuage convectif?

Travail de recherche : DESCAM

Principe



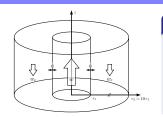
Module dynamique

Modèle cylindrique à 1D5 (Asai and Kasahara, 1967)

Initialisation dynamique à partir d'un orage très documenté (CCOPE)

Travail de recherche : DESCAM

Principe



Module dynamique

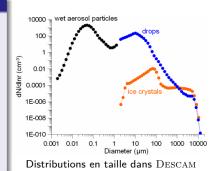
Modèle cylindrique à 1D5 (Asai and Kasahara, 1967)

Initialisation dynamique à partir d'un orage très documenté (CCOPE)

Module microphysique

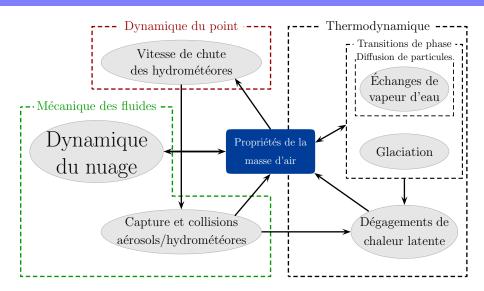
On suit le spectre en taille explicite en :
nombre de particules d'aérosol,
gouttes d'eau et cristaux de glace;
nombre, surface et masse totales de
particules d'aérosol dans chacune
des catégories;

5 populations d'aérosol différents (fond & **different minéraux**)

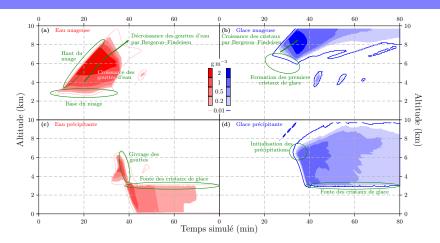


Travail de recherche: DESCAM

Décomposition







Conclusion

La rétroaction microphysique \leftrightarrow dynamique donne une importance majeure à l'activité glaçogène à haute température dans un nuage convectif.

Dynamique d'une parcelle d'air

Construction par étapes du mouvement d'une parcelle d'air :

- modification du gradient de température;
- ▷ application de la dynamique des fluides à une parcelle d'air sec;

Enjeux de la modélisation

Plusieurs des étapes évoquées montrent la difficulté de modéliser un système complexe : instabilités, besoin de données expérimentales, compromis, ...

Valorisation

Microphysique

