2011.11.9 Grain Formation WS

### 晩期型星から初期太陽系までの星周アルミナ形成 ・進化史解明に向けた

# 非平衡普通コンドライト中のアルミナ粒子分析

### 瀧川 晶

東京大学 大学院理学系研究科 地球惑星科学専攻







#### ■ 恒星系の進化

原始星形成 → 原始太陽系円盤の形成 → 微惑星・隕石母天体の形成 → 惑星形成 **■ 太陽系最古の固体物質形成 (CAI)からの太陽系** 

2011年11月9日水曜日





# プレソーラー粒子

early solar system



 $\begin{array}{c} \bullet \text{ Oxides} \\ \bullet \text{ Silicates} \\ 1x10^2 \\ 0 \\ 1x10^3 \\ 1x10^4 \\ 1x10^4 \\ 1x10^5 \\ 1x10^5 \\ 1x10^4 \\ 1x10^4 \\ 1x10^3 \\ 1x10^2 \\ 180/160 \end{array}$ 

■ 大きな同位体異常(e.g., <sup>17</sup>O/<sup>16</sup>O<sub>solar</sub>=0.037%, <sup>18</sup>O/<sup>16</sup>O<sub>solar</sub>=0.2%)
 ■ コンドライト中に<0.1%で存在</li>

プレソーラー粒子



early solar

system

■ 大きな同位体異常(e.g., <sup>17</sup>O/<sup>16</sup>O<sub>solar</sub>=0.037%, <sup>18</sup>O/<sup>16</sup>O<sub>solar</sub>=0.2%)
 ■ コンドライト中に<0.1%で存在</li>



プレソーラー粒子



group1: core H-burning最後のfirst dredge-up
 group3: low mass & low metallicity RedGiant



プレソーラー粒子



group1: core H-burning最後のfirst dredge-up
group3: low mass & low metallicity RedGiant
group2: cool bottom processing(low mass AGB star)

# 質量放出風でのダスト形成

pulsational

shocks

waves

dust formation zone

Woitke+2006

Dust-driven Wind (e.g., SedImayr & Dominik 199)
 a) 対流, 脈動による衝撃波伝搬 → 高密度領域形成
 b) 初生ダスト形成・ダスト成長, 周囲ガスとの化学反応
 c) 輻射圧を受けてダスト加速, 摩擦によりガス加速
 d) ガスの冷却によるダスト形成・成長, 周囲ガスとの化学,



evolved

stars

晚期型星





■ 赤外観測可能でプレソーラー粒子としても存在する鉱物が重要

# プレソーラー粒子として解析可能



■ 存在度が高い
 ■ 酸に難溶(隕石中から抽出可能)



# 質量放出風でのダスト形成

晩期型星



#### ■ 9.7-µmフィーチャー: Si-O

#### ■ ~12-µmのブロードピーク:Al-O

e.g., Onaka+1989, Sloan and Price 1995, Sloan+1998, 2003, Miyata+2000, Speck+2000, DePew+2006



evolved

stars

2011年11月9日水曜日

# O-rich AGB星の赤外観測



■ 酸化的晚期型星

:75-80%の半規則型変光星,20-25%のミラ型変光星からI3µmピーク



Sloan & Price 1995, 1998, Speck 2000, DePew+2006, Sloan+2003



	存在量	分析可能	観測可能
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		$\bigcirc$	
その他酸化物	$\bigcirc$	$\bigcirc$	
 ケイ酸塩	$\bigcirc$	$\bigtriangleup$	$\bigcirc$
金属鉄	$\bigcirc$	Х	X
揮発性ダスト	$\bigcirc$	X	

### ■ アルミナ(Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)

:最初の凝縮物、赤外観測可能、プレソーラーアルミナ





# 星間空間·分子雲

### ISM & Molecular cloud



### ■ 衝撃波加熱・破砕・sputtering

- heating in shock wave <150-350K (Jäger et al. 2003)
- grain-grain collision (>20km/s)
- 衝撃波中でのsputtering (H+, He+)

### ■ ダストのlifetime

- ケイ酸塩のlifetime ~0.4Gyr < ダスト供給 t ~2.5Gyr (Jones et al. 1994, 1996, Tielens 1990)

 ↔ ダスト破壊の効率, SN爆発エネルギーのISMへの供給効率などの不確定さ (Jones & Nuth 2011)

- アルミナのlifetime (Wang et al. 1998) Xe<sup>+</sup>によるコランダムの非晶質化照射量:SiO<sub>2</sub>の100倍, フォルステライトの10倍

#### ■ プレソーラーアルミナ = "Stardust"





#### ■ アルミナを通じて太陽系前史を遡る

2011年11月9日水曜日

# 星周アルミナ (Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)

### ロ プレソーラーAl<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

- 大きな同位体異常
- AGB星・超新星→太陽系
- プレソーラーAl<sub>2</sub>O<sub>3</sub> >250

Huss+1994, Hutcheon+1994, Nittler 1994,1997, 1998,2008, Strebel+2003, Zinner+2003, Choi +1998, Nguyen+2003, Makide+2009



### □ プレソーラーから得られる情報

- 組成・結晶形状・結晶構造・同位体組成
- (内部結晶構造・同位体組成分布・包有物・微量元素)

✔ 表面構造 (Choi+1998)

✓結晶構造 (Stroud+2004) … ほとんど分かっていない

□ 本研究:プレソーラーアルミナの結晶形・表面構造を詳細に調べる

# アルミナの同定

### ✔ 試料

- Semarkona (LL3.0), Bishunpur (LL3.1), RC 075 (H3.2)の酸処理残渣 - アルミナ, スピネル, SiC

### ✔ 同定

- カソードルミネッセンス (CL) - エネルギー分散型X線分光(EDS)





# アルミナ粒子の形状

### ✓ 3D 形状 - 各粒子にたいして4方向からのSEM観察



# アルミナの表面構造

Type A

Type C



Type **B** 

:数十nmスケールで **スムースな表面**  : 10-100 nmサイズ の微細構造を伴う 凸凹した表面 : Type A, B以外

# アルミナの表面構造







Type **B** 

	Type A	Туре В	Type C	total
Semarkona	7	13	11	31
Bishunpur	31	16	27	74
RC 075	38	35	20	93
total	76	64	58	198



✓ 電子後方散乱回折 - 170 粒子からEBSDパターンを取得

- 148粒子 (87%) からαアルミナ(コランダム)のパターン

pattern	$\alpha$ -Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	結晶性悪い	
測定箇所	more than 3	more than 3	
	+ + +	+ + +	
Bishunpur	57/63	6/63	
RC 075	41/56	15/56	
total	98/120	22/120	

-~82%の粒子は粒子内複数点で同一パターン:単結晶コランダム

O<sub>2</sub><sup>+</sup>の照射により金属"M"の試料表面が酸化、 スパッタリングにより分子"MO"を生じる

# 



# 酸素同位体比測定

- ✓ UH Cameca ims-1280 (Makide+2009)
  - Cs<sup>+</sup> ビーム径 ~30 µm <2.5 nA (<sup>16</sup>O: ≥10<sup>6</sup> cps)
  - 1500×1500 µm<sup>2</sup> field aperture (試料表面で~10 µm<sup>2</sup>,基板からの酸素 <1%
  - <sup>16</sup>O, <sup>17</sup>O, <sup>18</sup>Oの同時測定
    - <sup>16</sup>O & <sup>18</sup>O on multicollection FC & EM w/ MRP~2000 <sup>17</sup>O on monocollector EM w/ MRP~5600
  - 標準試料: 1–10 µm 金箔に分散させたBurma spinel
  - 積分時間: 50-250 sec (10 sec × 5-20 cycles)
  - 分析精度(2-sigma): δ<sup>18</sup>O ~ 3‰, δ<sup>17</sup>O ~ 6‰
  - 分析粒子数: 111

# 酸素同位体比測定



✓ プレソーラー粒子を9粒子発見

# プレソーラーアルミナの表面構造



■ 8粒子がスムース でない表面構造

- 1 type A? grains
- 7 type B grains
- 1 type C grain



### RC075-59\_#7



07\_t0r0\_15kV\_03nA.tif

07\_t70r0\_15kV\_03nA.tif

### RC075-59\_#8



08\_t0r0\_15kV\_03nA.tif

08\_t70r0\_15kV\_03nA.tif





### RC075-58\_#9



09\_t0r0\_15kV\_025nA.tif

09\_t70r0\_15kV\_025nA.tif

### RC075-59\_#22



22\_t0r0\_15kV\_03nA.tif

22\_t70r0\_15kV\_03nA.tif





22\_t70r90\_15kV\_03nA.tif

22\_t70r270\_15kV\_03nA.tif

### Bis-60\_#44



44\_t0r0\_15kV\_03nA.tif

44\_t70r0\_15kV\_03nA.tif

### Bis-60\_#35



35\_t0r0\_15kV\_03nA.tif

35\_t70r0\_15kV\_03nA.tif



15.0kV X37,000 WD 15.7mm 100nm

35\_t70r90\_15kV\_03nA.tif

RC075-59\_#49



49\_t0r0\_15kV\_025nA.tif

49\_t70r0\_15kV\_025nA.tif



49\_t70r90\_15kV\_03nA.tif

49\_t70r270\_15kV\_03nA.tif

### RC075-59\_#9



09\_t0r0\_15kV\_03nA.tif

09\_t70r0\_15kV\_03nA.tif

### RC075-58\_#33



33\_t0r0\_15kV\_025nA.tif

33\_t70r0\_15kV\_025nA.tif



# プレソーラーアルミナの表面構造



# プレソーラーアルミナの表面構造

### ■ 3点以上の分析をした粒子の結晶性

■ 粒子タイプとの関係

	single crystal	low crystallinity	unknown		low crystal- linity	unkn own
Bishunpur	57/64	7/64	0/64	А	4	0
RC 075	41/56	11/56	4/56	В	9	3
total	98/120	18/120	4/120	С	5	1
presolar	2	3	2	 total	18	4

■ プレソーラー粒子の40%は結晶性が低い (⇔ 太陽系アルミナは 13%)
 ■ 結晶性の低い粒子はTypeBに多い

# プレソーラーアルミナの結晶構造





✓ プレソーラー粒子の40%は結晶性が低い
 (⇔太陽系アルミナは 13%)
 ✓ 一部の太陽系アルミナとプレソーラーアルミナの表面構造はよく似ている →酸処理起源?

# $\alpha$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 酸溶解実験

✓酸処理 (Huss and Lewis 1995)

- 1) 12M HF 6M HCl at 25°C for 10 days
- 2)  $2M H_2SO_4 + 0.5N K_2Cr_7O_4$  at 75°C for 12 hrs
- 3) HClO<sub>4</sub> at 190-200°C for 2 hrs

### ✓ 試料: Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 試薬

 $\alpha$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (1)





 $\alpha$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (2)



水酸化物の脱水





# **α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 酸溶解実験**

出発試料 1) HF - HCl 2) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + K<sub>2</sub>Cr<sub>7</sub>O<sub>4</sub> 3) HClO<sub>4</sub> 25°C, 10 days 75°C, 12 hrs 190-200°C, 2 hrs α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (1)

α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (2)

1 µm

1 µm 🗖



μm



1 um



μm

✓ 表面組織に変化はみられない

# プレソーラーアルミナの表面構造



# プレソーラーアルミナの表面構造

### ✓ Prinstine SiC (Bernatowicz et al. 2003)

### 酸処理前









2011年11月9日水曜日

# ゾルゲル法による非晶質アルミナ作成

■ アルミニウム(III)sec-ブドキシドの加水分解・縮重合反応 → 500°Cで2hか焼 (Al(O-secC<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>3</sub> or Al(OBu)<sub>3</sub>)









2011年11月9日水曜日

# 合成遷移Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>







xアルミナ



κアルミナ

# 合成遷移Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>の酸溶解実験

### ■ XRD, FT-IRで生成物を確認



2011年11月9日水曜日

## 合成遷移Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>の酸溶解実験

#### 1′) **HF - HCl** 25°C, **24**h



 $Y-AI_2O_3$ 酸溶解実験

**ICI** 10 days

**è**部溶解

1') **HF - HCl** 25°C, **15hr** 



# Semarkona (LL3.0)



**K**<sub>2</sub>**Cr**<sub>7</sub>**O**<sub>4</sub> 75°C, 12 hrs



✓ 特にHFに容易に溶解
 ✓ 非晶質表面層があれば溶解
 ✓ 未発見のプレソーラー
 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 相が存在する可能性

# 表面構造を形成した過程





### アルミナ表面構造/星間空間での非晶質化

■ 衝撃波によるISMでのH<sup>+</sup>, He<sup>+</sup>のケイ酸塩への打ち込み (Jaeger et al. 2003) 10<sup>18</sup> /cm<sup>2</sup> H&H<sup>+</sup>, 10<sup>17</sup> /cm<sup>2</sup> He&He<sup>+</sup>, 半径~250nm粒子 - 430km/s (4keV) の一回のShockで40nmが非晶質化 (Demyk 2001, 2004, Jones 1996)

■ 希ガス照射では非晶質化に必要な照射量がケイ酸塩より1桁高い

→ ISMで部分的な非晶質化が可能

(Wang et al. 1998)

(Lammer et al. 2008)

- 初期太陽系の太陽風フラックスは今の1000倍 i.e., solar wind flux 7.2x10<sup>9</sup> /cm<sup>2</sup>s (He<sup>2+</sup>)
  - → 原始太陽系円盤表面で太陽風が照射されれば~5年で非晶質化

コランダム表面はスパッタリングによるもの or 非晶質化・準安定相に覆われていた可能性



2011年11月9日水曜日

### まとめ

- ✓ 非平衡普通コンドライト中のアルミナ200粒子の形状・ 結晶構造の詳細分析
  - typeAとtypeBの表面構造をもつ粒子が1/3ずつ
  - 87%が α-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>と同定
- ✔ プレソーラーアルミナを9粒子発見
  - 7粒子がtypeB表面構造
  - プレソーラーアルミナの結晶性は低い
- ✓ Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 酸溶解実験
  - $\alpha$ -Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>の表面構造は酸処理で変化しない
  - 遷移・非晶質Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> は酸処理の過程で溶解(未発見プレソーラー Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ?)

プレソーラーコランダムの表面構造はスパッタリング起源