惑星圏研究会 2018/1/27

ひさき衛星観測結果に基づくイオの 大気生成・散逸プロセスの研究

古賀亮一,土屋史紀,鍵谷将人,坂野井健(東北大),吉川一朗,吉岡和夫(東大),村上豪,山崎敦(ISAS),木村智樹(理研)

1



イオとは

Cassini Images:



Galileo Images:





- 木星のガリレオ衛星の 内一番内側(5.9木星半 径の位置で回っている)
- 直径 3642 km (月と同 じくらい)
- 視直径(0.9-1.2")
- 太陽系で一番火山活動 が活発

図 イオのimage (NASA/JPL)



図;(左)イオ大気の生成・散逸プロセス (右)酸素原子中性雲のモデルシミュレーション 結果[Smyth and Marconi, 2003]

- 大気の主成分; SO₂, SO, S, O
- 微小成分; NaCl, KCl

酸素や硫黄原子中性雲の分布は観 測されていない

▶ 大気散逸プロセス(特に速度や方) 向)はよくわかっていない

10

イオの火山活動に伴うナトリウム量変化



図;2015年前半におけるKurdalagon Patera(→)の赤外発光観測結果[de Kleer and de Peter, 2016]





図;2014/12/22,2015/2/20のイオ起源ナト リウム発光量と分布の変動[Yoneda et al., 2015]



図;ナトリウム発光量(木星中心から200 RJ)とイオ表 面の赤外放射量の相関図[Mendillo et al., 2004]

 イオの大気の主成分(硫黄酸化物や酸素、 硫黄原子)が火山活動でどう変動するか は観測されていない

研究の目的

- イオの火山活動度が変化する時期に大気がどのように 変化するかを明らかにする
- ▶ひさき衛星の紫外線データを用いて、火山活動活発イベント中のイオ周辺の酸素原子発光の変動を解析、同時期のイオ起源のナトリウム発光やイオ表面の赤外発光の変動と比較
- •イオの大気散逸メカニズムを推定する
- ▶ひさき衛星の火山活動静穏期のデータを用いて酸素原子発光の経度方向分布を解析



- ひさき衛星は地球を周回しながら木星 オーロラ、イオプラズマトーラスの同時 観測を数か月間連続的に行っている
- 波長帯:60-145 nm
- 空間分解能;17"(イオ視直径は約1")
- 今回用いたデータの観測期間;2014年11 月-2015年5月(静穏期=>活発期)

ジオコロナの影響を取り除 くために衛星が地球の影に いるときのデータのみを選 択し、sky観測データの差分 を行った

図;(上)ひさきの観測のジオメトリの 概略図[Yoshioka et al., 2017] (下左)観測に使用したスリットの概略 図[Yoshikawa et al., 2014] (下右)イオ軌道周辺の酸素原子発光付 近のスペクトル。イオはdawn側(位相 角60-90°)にいる 6

火山噴火に伴うイオ起源酸素原子発光の変動



- 火山活動の指標となるナトリウム発光が増加するイベントと同時期に酸素原子発光のも増加した
- この時期に火山活動によって
 大気の量が変化した
- ナトリウムの発光より酸素原 子の発光の方が減光の時間ス ケールが長い
- 硫黄酸化物と塩化ナトリウム の放出メカニズムの違いを表 している

上図;ひさき衛星が観測したイオ 周辺1木星半径程度周辺の酸素原子 発光の変動[Koga et al., 2017] 下図;地上観測によるイオ起源の 木星ナトリウム雲の発光の変動 [Yoneda et al., 2015] Day of year (DOY) 1 = 1 January 2015.

減光時間スケールから推定される放 出メカニズムの違い

- 昇華点; NaCl(1658K) ≫ SO₂(263K) (under 1bar)
- 溶岩400-800 K, 火口から直接放出されるガス 最大で1500 K程度
- NaClは高温の火口からのみからしか噴出されない。=>火山活動が静まる と放出もすぐに通常時と同じレベルに戻る
- SO2は高温の火口から直接噴出するだけでなく、溶岩が表面を溶かすこと でも放出される => 火山活動が止まっても溶岩が冷える場でしばらく放 Plume 出が持続する

Emit *NaCl*, *SO*₂



図;2-4月の減光期におけるガスの放出の様子





- 一つ目の赤外発光の増加と 酸素発光の増加が対応して いる
- 二つ目の赤外発光が一つ目のものと同程度の増加がみられる一方、酸素原子発光は目立った増加がみられなかった。
- 火山活動度とガスの放出量 は対応するときとしないと きがある =>条件は?

上図;ひさき衛星が観測したイオ周辺1木 星半径程度周辺の酸素原子発光の変動 [Koga et al., 2017] 下図;地上観測によるKudalagon Pateraに おける3.8 µm発光の変動 [De Kleer and De Peter, 2016] Day of year (DOY) 1 = 1 January 2015.



図;2014/11/27-12/31のデータを解析して求 めたイオ起源酸素原子発光のイオ位相角依存性



- ピーク付近の発光
- 弱い発光がイオ位相角によ らず一様に分布している



図;ひさき衛星で観測された酸素原子発光の分布から推定されるイオ起 源酸素原子中性雲の分布の概略図

イオからの散逸プロセス

- イオの重力圏からの散逸プロセス
- ① 低速成分(2~数 km/s)
- ▶イオンと中性の粒子の弾性衝突(スパッタリング)
- ▶速度を得た中性と他の中性の衝突
- ② 高速成分(10's~100 km/s)
- ▶スパッタリングのtail成分
- ▶電荷交換反応 (ex *0* + *0*⁺ → *0*⁺ + *0*^{*})
- ▶イオンの中性化
- ・低速成分(大気スパッタリング)のみがイオ軌 道周辺の酸素原子中性雲の生成に寄与する







図;初速度2.5km/s,20 km/s でイオから放出された粒子の 50時間の粒子の軌道[*Burger* 2003]

イオからの散逸プロセス



- 図; (a,b; [Smyth and McElroy, 1978])
- (a) 2.6 km/sでイオの外気圏へ放出されたナトリウム原子の軌道
- (b) 50時間のflight timeにおける(a)の軌道
- (c) 観測で推定された酸素原子中性雲の分 布

- イオ軌道より内側の分布はtrailing側から出た粒子によって構成されている
- Banana cloudは脱出速度程度(2.56 km/s)でtrailing側から放出された粒子 で生成される
- Banana cloudとdiffuse regionの酸素
 原子量から速度分布の推定が期待できる
 13

まとめ

大気生成

- イオ周辺の酸素原子発光の変動から、イオの火山活動 に伴って大気の量が変動することが観測で明らかに なった
- ナトリウムと酸素原子発光の減光時間スケールの違い から塩化ナトリウムより硫黄酸化物の方がより低温で 広域に放出されることが考えられる

大気散逸

- イオの重力圏から逃げた酸素原子によって、イオ周辺の内側かつ進行方向に濃い領域、軌道全体に経度方向一様の薄い領域を形成していることがわかった
- これらは大気スパッタリング(数 km/s)によってイオ大 気から散逸した成分である



- M. H. Burger (2006), PhD thesis, University of Colorado
- K. De Kleer, K. and I. De Pater (2016), *Icarus*, **280**, 378–404, doi:10.1016/j.icarus.2016.06.019.
- R. Koga et al. (2017), Icarus, 299, 300–307. doi:10.1016/j.icarus.2017.07.024
- M. Mendillo et al. (2004). *Icarus, 170*(2), 430–442, doi:10.1016/j.icarus.2004.03.009
- W. H. Smyth, & M. L. Marconi (2003), *Icarus*, *166*(1), 85–106. doi:10.1016/S0019-1035(03)00176-3
- W. H. Smyth, & M. B. McElroy (1978), *The Astrophysical Journal*, *226*, 336–346.
- M. Yoneda et al. (2015), *Icarus*, **261**, 31–33,<u>doi:10.1016/j.icarus.2015.07.037</u>.
- I. Yoshikawa et al. (2014), *Space Science Reviews*, *184*(1–4), 237–258. <u>doi:10.1007/s11214-014-0077-z</u>.
- K. Yoshioka et al. (2017), *Journal of Geophysical Research: Space Physics*, *122*(3), 2999–3012. <u>doi:10.1002/2016JA023691</u>

Appendix- oxygen neutral cloud



E-W distance from Jupiter (RJ)

Fig. (left) Distribution of oxygen neutral cloud around lo's orbit obtained with a modeling [*Smyth and Marconi* 2003]. (right) Radial distribution of electron from Jupiter [Oliversen et al., 2001]



Source process

- Sputtering (several km/s)-Elastic collision between atomic oxygen and ions (54 km/s)
 Loss process (Charge exchange and Electron impact)
- Atomic oxygen lifetime (18 h) is shorter than characteristic orbital dynamic time (250 h).
- Electron density and temperature inner from lo's orbit < outer 16

Appendix – banana cloud



P; the brightness in the IPA range of 60 - 90° or 240 -270° Q; the brightness in that of 90 - 120° or 270 - 300°

Brightness condition

| Cloud | $5-6 R_J$ $P>Q$ | $6-7 R_J$ $P \ge Q$ |
|-------|-----------------|---------------------|
| А | 0 | 0 |
| В | × | 0 |
| С | 0 | × |
| D | × | 0 |

Cloud A (the leading cloud spreading inside of lo's orbit) is most plausible banana cloud 17

Appendix- Radial distribution



Dawn-dusk asymmetry from $5 - 6 R_J$ => Dawn dusk asymmetry of electron temp.

Fig. Radial distribution of atomic oxygen emission Red line; lo phase angle 60 – 90°, Black line; lo phase angle 240 – 270° Both emission around lo and far from lo are extended up to 7.6 RJ

Appendix – Escape process



- イオの進行方向と逆に放出された中 性原子はイオの前方に雲を形成する (青の軌道)
- イオの進行方向に放出された中性原
 子はイオの後方に雲を作る(赤)

Banana cloud

 イオの後方に放出された2.56 km/s前後の速度の粒子で主に形 成されると考えられる

Fig. Trajectory of atoms ejected from Io.

The red path shows a sodium atom ejected in the leading direction the blue path shows an atom ejected in the trailing direction [Burger 2003]