# 伊豆大島三原山山頂の火山ガスは噴火予知に利用できるか?

Is the volcanic gas discharged on the summit of Mt.Mihara, Izu-Ohshima useful for prediction of the eruption?

# 大場 武 [1]; 澤 毅 [2]

# Takeshi Ohba[1]; Takeshi Sawa[2]

- [1] 東工大・火山流体研: [2] 東工大・火山流体
- [1] Volcanic Fluid Research Center, Tokyo Institute of Technology; [2] V.F.R.C.

http://www.ksvo.titech.ac.jp

## 1.序

伊豆大島三原山は 1990 年の火山活動を最後に 16 年間噴火のない期間が続いている。しかし気象庁の観測によると火山性地震が群発することがあり、山体は長期的には膨張する傾向にある。三原山山頂の中央火口周辺には現在も噴気を放出する地点が存在し、気象庁は継続して温度観測を行っている。この噴気の化学組成、同位体比については Kazahaya et al.(1993) を最後に観測は行われていない。地下の気体移動速度は速いと考えられ、地下の情報をいちはやく地表に伝えるのでその観測は噴火予知に有用であろう。本研究では噴気の化学組成、同位体比から噴気の形成メカニズムを推定し、噴火予知に利用できるか検討することを目的とし、中央火口周辺で噴気の採取分析を行った。

## 2. 噴気の観測・採取・分析

2004 年 3 月と 2005 年 11 月に伊豆大島三原山中央火口周辺の 2 箇所,A,B 地点で噴気を採取した.A,B 地点はそれぞれ,火口の中心から北西に 240m,西南西に 330m の地点である.噴気の温度は,二回の観測で変化が少なく,A と B 地点でそれぞれ, $56.0 \sim 57.4$  , $65.0 \sim 66.5$  であった.A 地点の噴気は溶岩の亀裂から放出されており,量は少なく,火口原の遊歩道からはかすかにしか見えない.これに対し B 地点の噴気は放出量が多く,放出口周辺の溶岩は湯気で湿っている.両地点の噴気に H2S,SO2,HC1 などの匂いは全く感じられなかった.噴気中に含まれる CO2 の濃度を測るために,50 程度に温めた 5M KOH 水溶液を洗気ビンに 20m1 程度入れ,噴気を  $8 \sim 15$  リットル洗気し,CO2 を吸収させた.噴気に含まれる水蒸気の同位体比を測定するためにゴム管を数回巻いて氷水に浸けて噴気を通じて凝縮水を採取した.

噴気の主成分は空気で水蒸気と CO2 が含まれた.H2 濃度は H2O と CO2 を除いた空気中で検出限界の 5ppm 以下であった.CO2/H2O 比は A 地点のほうが B 地点よりも高く,それぞれ, $0.015 \sim 0.025$ , $0.0063 \sim 0.0087$  であった.噴気に含まれる H2O の酸素同位体比は,いずれも局地天水の同位体比( 18O=-7 ‰)よりも低く, $-15 \sim -12$  ‰であった.

## 3.考察

Kazahaya et al.(1993) は伊豆大島の噴気の形成を,マグマ性ガスと天水あるいは海水起源蒸気の混合と,引き続いて起きる水蒸気の凝縮で説明している.今回観測された噴気の組成も同様なモデルで説明することが出来る.マグマ性蒸気,天水,海水の CO2/H2O 比をそれぞれ 0.025, 0, 0, d18O をそれぞれ+6, -7, 0%とすると,マグマ性ガスの混入率は混合する相手が天水の場合, $7 \sim 14$ %,海水の場合, $2 \sim 5$ %となる.この混合蒸気の  $70 \sim 95$ %が凝縮で失われた後,空気と混合し地表に噴気として現れる.

マグマ性ガスは一般的に H2 を高濃度で含む.ここで仮に上述の噴気形成過程で H2 が保存されるなら, H2 は少なくとも噴気に 100ppm 程度含まれなければならない.しかし実際の噴気の H2 濃度は 5ppm 以下である.この不一致は山頂の地下に熱水系が存在し,流体が酸化還元緩衝作用を受けて H2 濃度が低下する効果が働いているためであると考えられる.

以上の噴気形成モデルに基き、火山活動が活発化した時にどのような変化が噴気に現われるか予測してみる。

- 1)噴気の放出量と温度の増加:マグマ性蒸気を混合する天水あるいは海水の量が一定ならマグマ性ガスの流量増加は噴気流量の増加をもたらす.また流量の増加は冷却効果の低減をもたらし,噴気の温度が上昇する.
  - 2) 噴気に含まれる水蒸気の酸素同位体比の上昇.
  - マグマ性ガスの混合率の上昇と凝縮効果の低減は,両者とも水蒸気の酸素同位体比を上昇させる.
  - 3) CO2/H2O 比の変化.

マグマ性ガスの混合率の増加は CO2/H2O 比の増加をもたらすが,噴気流量の増大による凝縮効果が低減から,水蒸気が増え結果的に CO2/H2O 比は減少する可能性もある.

4)H2の検出

マグマ性蒸気の熱水系への注入が増加すると酸化還元緩衝作用が追いつかなくなり, 噴気中の H2 濃度が検出限界を越える可能性がある.

#### 4.謝辞

火山ガスの採取においては,風早康平氏を初めとする産総研深部地質環境研究センター深部流体チームの皆様にご協力いただきました.ここに記して感謝いたします.