地球惑星科学専攻 地球科学輻合部特別講演会 2009 年 6 月 10 日 (水曜日) 16 時 30 分~18 時 00 分 京都大学理学部 6 号館 2 階 201 号室

Abiotic organic synthesis at sea-floor hydrothermal system conditions 中央海嶺で生命体をどう作り維持させるか

## John R. Holloway

地球熱学研究施設; Arizona State University

## 講演者紹介:

John Holloway さんは、40年間、マグマの揮発性成分の研究の第一人者の一人でした。きちんとした実験法と、熱力学の解析手法を駆使するため、Hollowayの実験や計算で後からやり直さないといけなかったものはほとんどなかったと思います。118編の論文を書いていますが、数は多くはありませんが、粒ぞろいです。これまでの貢献で、AGU、MSA、GSA、GSのフェローに選ばれています。昨年、40年間勤めたアリゾナ州立大学での教員生活を終えられて、この4月から半年間、京都大学理学研究科地球熱学研究施設(別府市)で客員教授をしています。日本に来られたのは初めてですが、日本食は大好きな様子です。過去10年間は、中央海嶺での生命活動の化学的再現に情熱を燃やしているようです。

## 講演要旨:

The most basic constituents of organic compounds are C, H, and O.

The carbon content of mid-ocean ridge basalt (MORB) magmas provides a measure of their minimum CO2 content.

The oxidation state of MORB melt requires graphite or diamond as the C source.

Mass balance shows that for an integrated melt fraction of 15 wt. %, 74 ppm of mantle graphite/diamond will generate 1800 ppm CO2 in primary MORB magma.

MORB magma is highly reduced but contains dissolved CO2 and H2O concentrations above fluid saturation before and during eruption.

Magnetite crystallization from MORB melt generates H2 by reduction of H2O.

H2 mixes with CO2 creating a fluid in a highly disequilibrium redox state.

Rapid flow experiments at seafloor hydrothermal system (SFHS) conditions show that reaction of CO2 and H2 in the presence of magnetite forms methanol.

Static experiments show that aqueous methanol in smectite clay at SFHS conditions forms many complex organic compounds, and the time dependence of compound synthesis correlates with the collapse of the smectite clay layers.

This series of processes may have occurred in a prebiotic SFHS on Earth.

問い合わせ先:川本竜彦・平島崇男