二枚貝の貝殻における示差熱分析結果の1 資料

雄

小 林 巖

I はしがき

貝殻の物質組成及び形態的構造についての知見 は,最近様ざまな観点から多くの分野の研究者に よって蓄積されている。しかしながら,貝殻の物 理的性質に関する数値が報告されたことはあまり ないようにみうけられる。

示差熱分析によるような, 貝殻の熱的変化の情 報は貝殻中の有機物質の性質や, 化石化過程にお ける物質変化の状態を推定する1 資料になるであ ろう。

アコヤガイの貝殻で示差熱分析を試みた和田(1961)は、250℃~550℃の間にある2つの発熱 反応のピークを確認し、それらが有機物質の変化 によって生じた発熱であることを方解石との比較 及び化学的処理からあきらかにした。又神谷(1973) はアコヤガイとエゾタマキガイの貝殻の分析をし たところ、350℃~500℃にかけて大きな発熱ピー クがあることがわかり、有機物質の酸化燃焼によ るものと推定した。

筆者は 貝殻の構造形態型別の有機物質組成に差 異があるという,これまでの結果にもとづき,示 差熱曲線の特徴が形態型別にどのように現われる かを調べてみることにした。

Ⅱ 試料·分析法

分析試料は第1表の通りで、トウキョウホタテ を除いてはすべて現生標本である。

貝殻の構造形態型を考慮して, 殻質層別に貝殻 の任意の部分から殻片をとり,鉄及びメノウ乳鉢 で粉末にした。

分析法は示差熱分析の一般的方法に準じている。 使用機器:三田村自動記録式示差熱分析装置。昇 温率300℃/時間。

Ⅲ 分析結果

* 新潟大学地質学鉱物学教室

第1図に分析結果を示す。以下で構造形態型別 に示差熱曲線の特徴を記載する。

せんい稜柱構造 図1-1:イガイの外殻

100℃の前後に巾広い吸熱帯,200℃~500℃ の間に3つのビークをもつ発熱帯及び600℃~ 800℃の間に巾広い発熱帯がある。

稜柱構造 図1-2~4 :ハボウキ,タイラ ギ,シロチョウガイの外殻層

100 ℃の前後に巾広い吸熱帯,200 ℃~500 ℃ 付近に2 或いは3 の巾広いビークをもつ発熱帯及 び 600 ℃~800 ℃にかけて巾広い発熱帯がある。 ハボウキとシロチョウガイでは,この他に著しく 大きい発熱ビークと小さい発熱ビークが 500 ℃~ 650 ℃の間にあって,他の種類の貝殻ではみとめ られない特異な点である。

葉状構造 図1-5~8 :エゾホタテ,ヒオ ウギの外殻層,ナミマガシワの左殻,化石標本の トウキョウホタテ。

エゾホタテとヒオウギはよく類似した曲線を, ナミマガシワはそれらと異なる曲線を示す。ヒオ ウギでは100 ℃前後の吸熱帯,約300 ℃の巾広い 発熱ビーク及び 600 ℃~750 ℃にかけて巾広い発 熱帯とがあり,エゾホタテでは100 ℃前後の吸熱 帯を欠除している他は,前者と低ゞ類似している。 ナミマガシワでは約110 ℃,310 ℃,380 ℃,520 ℃に,巾広い発熱ビークをもつ,かなり複雑な様 相を示す曲線である。

トウキョウホタテは約100℃からなだらかに上 昇し,700℃で最大値となる発熱曲線をえがく。 現生標本でみられるような発熱ピークを欠いてい る。

真珠構造 図1-9~12 :イガイ, アコヤ ガイ, ハボウキ, タイラギの内殻層

100℃の前後に巾広い吸熱帯,約300℃に巾広 い発熱ピーク,400℃の前後に1或いは2のやや 鋭い発熱ビーク及び750 ℃前後に弱い発熱ビーク をもつ。600 ℃~800 ℃の間にある巾広い発熱帯 とである。

4列ともによく類似した曲線を示す。

混合稜柱構造 図1-13 : カガミガイの外 殻層

100 ℃の前後に巾広い吸熱帯,250 ℃~350 ℃ の間に2つの小さいピークをもつ発熱帯及び600 ℃~750 ℃の間に巾広い発熱帯がある。

交差板構造 図1-14~16 : ウチムラサキ, ホッキガイ,ハマグリの外殻層

ウチムラサキとホッキガイは類似した曲線を示 し、250℃~350℃の間の発熱曲線がハマグリと 異なる。

ウチムラサキとホッキガイでは100 ℃前後に巾 広い吸熱帯,約300 ℃と400 ℃に巾広い発熱ビー ク及び600 ℃~750 ℃の間に巾広い発熱帯がある。 ハマグリでは250 ℃~400 ℃の間に細かいピーク をもつ巾広い発熱帯がある。750 ℃~780 ℃の間 に小さい発熱ビークが3種に共通してあらわれて

Materials

いる。

均質構造 図1-17 : カガミガイの内殻層 約 250 ℃に巾広い吸熱帯, 310 ℃と400 ℃にか なり顕著な発熱ビーク, 600 ℃~750 ℃の間に巾 広い発熱帯及び765 ℃に小さい発熱ビークがある。

複合交差板構造 図1-18 : ウチムラサキ の内殻層

100 ℃前後の吸熱帯,300 ℃~400 ℃にかけて いくつかの小さい発熱ビークをもつ発熱帯,600 ℃~750 ℃の間に巾広い発熱帯及び795 ℃の小さ い発熱ビークである。

結果を総合すると,

1. 100℃の前後に巾広い吸熱帯がある。

2. 250 ℃~500 ℃の間に発熱帯があり,その 中に約 300 ℃,400 ℃の温度で,巾広い或いはや や鋭いビークをみることが多い。

3. 600 ℃~800 ℃の間に約700 ℃を頂点とす る巾広い発熱帯がある。

4. アラゴナイトの殻の多くは750 ℃~800 ℃ の間に小さい発熱ビークがある。

| Species | Layer | Morphological Type | No.of fig.1 |
|--|--------|------------------------------|-------------|
| Mytilus coruscus | 0 | fibrous prismatic st. | 1 |
| | I | nacreous st. | 9 |
| Pinctada maxima | 0 | prismatic st. | 4 |
| P. martensii | I | nacreous st. | 10 |
| Anomia sp. | L | foliated st. | 7 |
| Atrina pectinata | 0 | prismatic st. | 3 |
| NUMBER OF A STATE OF A STATE | I | nacreous st. | 12 |
| Pinna attenuata | 0 | prismatic st. | 2 |
| | I | nacreous st. | 11 |
| Chlamys nobilis | 0 | foliated st. | 6 |
| Patinopecten yessoensis | 0 | foliated st. | 5 |
| P. tokyoensis* | 0 | foliated st. | 8 |
| Meretrix meretrix lusoria | 0 | crossed lamellar st. | 16 |
| Dosinia japonica | 0 | composite prismatic st. | 13 |
| 14. 大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國大國 | 11. J4 | homogeneous st. | 17 |
| Saxidomus purpuratus | 0 | crossed lamellar st. | 14 |
| | I | complex crossed lamellar st. | 18 |
| Spisula sachalinensis | 0 | crossed lamellar st. | 15 |
| | | | |

* Fossil

Table

1

O:outer shell layer I:inner shell layer L:left valve





第1図 月殻の示差熱分析結果(番号は第1表を参照)

5. 750 ℃付近から吸熱側へ急激に下降する。
6. 特徴的な曲線型を示すものとしては、ハボウキとシロチョウガイの稜柱構造のバターン、真珠構造のバターン、エゾホタテとヒオウギの葉状構造のパターン、ウチムラサキとホッキガイの交差板構造のパターンなどをあげることができる。
これらは 250 ℃~ 500 ℃の間の曲線の形に差異があることが多い。

Ⅳ 考 察

和田(1961)はアコヤガイの外殻層(稜柱構造) と内殻層(真珠構造)の示差熱分析をおこない, 250℃~550℃の間に巾広い2つのピークをもつ 発熱帯と920℃に鋭い吸熱ピークとがあることを 示し,両層では基本的にかわる点がないとのべて いる。今回の分析結果によると,両層は共通した 点もあるが,曲線の形やピークの位置でかなりの 違いがみとめられる。構造形態型と関連させてみ るとき,示差熱曲線の形について共通する点が多 いとともに,形態型の間に相異する点もある。 発熱,吸熱ビーク或いは帯が示す物質変化の内 容を実験的に確かめるに至らなかったので,和田 (1961)の結果を参考にじて考察してみる。

100 ℃前後の吸熱帯は付着,吸着水の蒸発によ る吸熱反応であると推定できる。250 ℃~500 ℃ の間にみられる発熱帯は,和田が指摘する,貝殻 の有機物質の分解・燃焼による発熱反応の緩和で あろう。ハボウキとシロチョウガイにみられる 500 ℃~600 ℃の間にある大きな発熱ピークの原 因は,やはり有機物質の変化によると思われる。 600 ℃以上の発熱帯は機械的な誤差による疑いも あるけれども,Gregoire(1968)による貝殻の 加熱実験結果からみると,有機物質の燃焼が原因 である可能性も大きく残されている。

アラゴナイトは470℃付近において方解石への 移転による吸熱ビークをもつが(Faust, 1950), 今回の場合にはそのビークが有機物の大きい発熱 のために隠されたものと判断される。和田(1961) は貝殻をH202処理することで,有機物を除いた

- 3 -

アラゴナイト殻の試料を分析し、吸熱ピークの存 在を確かめている。方解石は850 ℃~950 ℃に著 しい吸熱反応をもって分解すると言われている。 今回の分析は800 ℃前後で中止されているため、 ピークを確認していないが、すべての試料で約 750 ℃以上から吸熱側へ急激に下降している。こ れは炭酸塩の分解による吸熱反応の現れ始めであ ると推定できる。

貝殻中の有機物質は糖,蛋白質などかなり複雑 な様相を呈しているので,有機物の変化によると 思われる発熱反応の解析は今後に検討する課題と したい。 studies on carbonates I

Aragonite and calcite. Amer.

Mineralogist, vol.35, 207-223.

- GREGOIRE, Ch.(1968) Thermal Changes in the Nautilus shell. Nature, vol. 203, no. 1643, 253-255.
- 神谷英利(1973) 貝殻を構成するアラゴナイトの 熱的変化について.地球科学, vol. 27, no. 1, 19-23.
- WADA, K.(1961) Crystal growth of molluscan shells. Bull. Natl. Pearl Res.Lab., no. 7, 703-828.

引用文献

FAUST, G.T. (1950) Thermal analysis

Data on the differential themal analyses of bivalvian shells Iwao KOBAYASHI

Abstract

Some kinds of bivalvian shells are examined by the differential thermal analysis. The results are shown in the figure 1 and the table 1. The description of peaks is as follows.

1. Broad endothermic peak after and before 100 \mathbb{C} , being caused by the evaporation of adsorption water.

 $2.\,{\rm Exothermic}$ zone between 250 C and 500°C with broad or sharp peaks at about 300°C and 400°C, by the total of exothermic reactions due to the disintegration and conduction.

3. Broad exothermic zone between 600 C and 800 C with the maximum point of about 700 C, may be by the conduction of organic matters.

4. Small exothermic peak between 750 °C and 800 °C in most of aragonite shell.

5. The endothermic reaction rapidly and seriously occurs above $750\,$ °C, by the decomposition of calcite.

6. The endothermic peak due to the transformation from aragonite into calcite can not be recognized, because the peak is superimposed by strong and broad exothermic zones.

7. Each thermal curve of the prismatic layer, the crossed lamellar layer and so, in characteristic, mostly differing at the pattern between 250 C and 500 C.