



## 食物連鎖網は可視化できるのか？

～GC/IRMSを用いたアミノ酸の安定同位体分析でみる生物と生物のつながり～

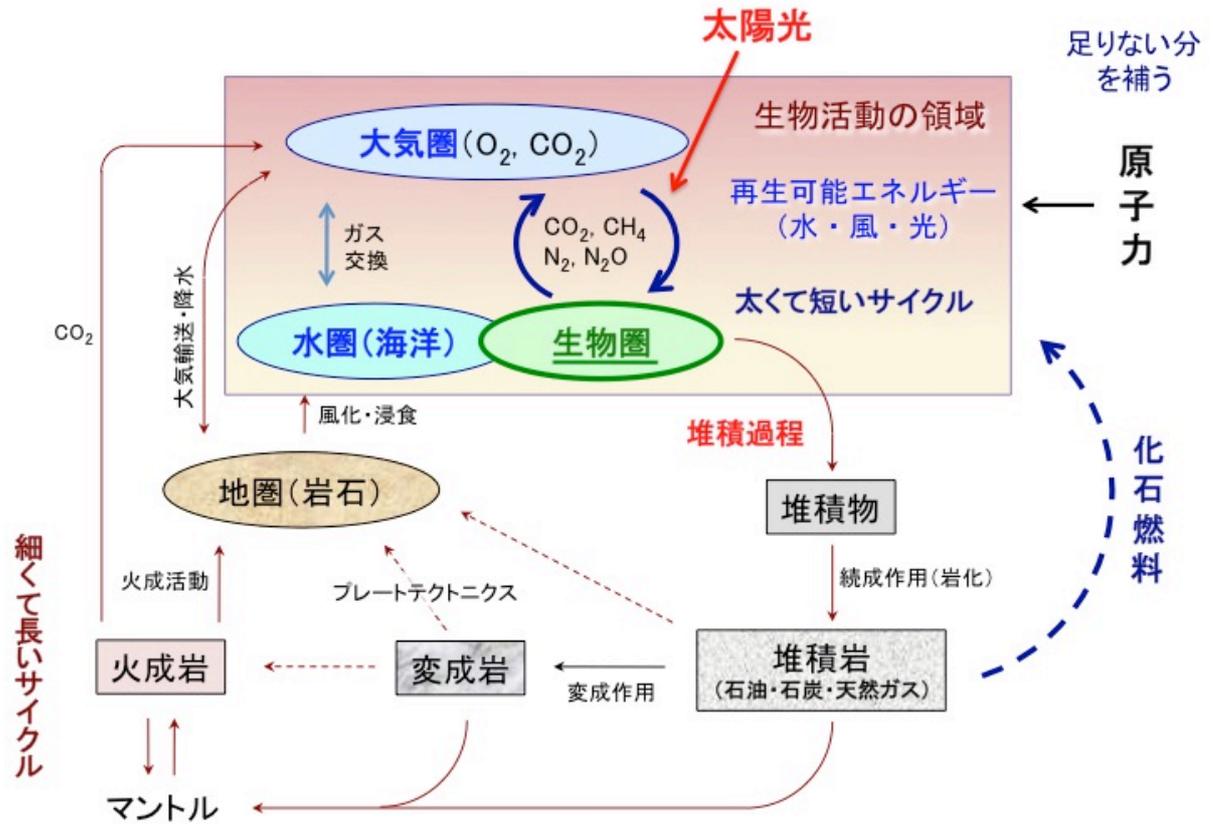
力石嘉人

独立行政法人海洋研究開発機構(JAMSTEC)

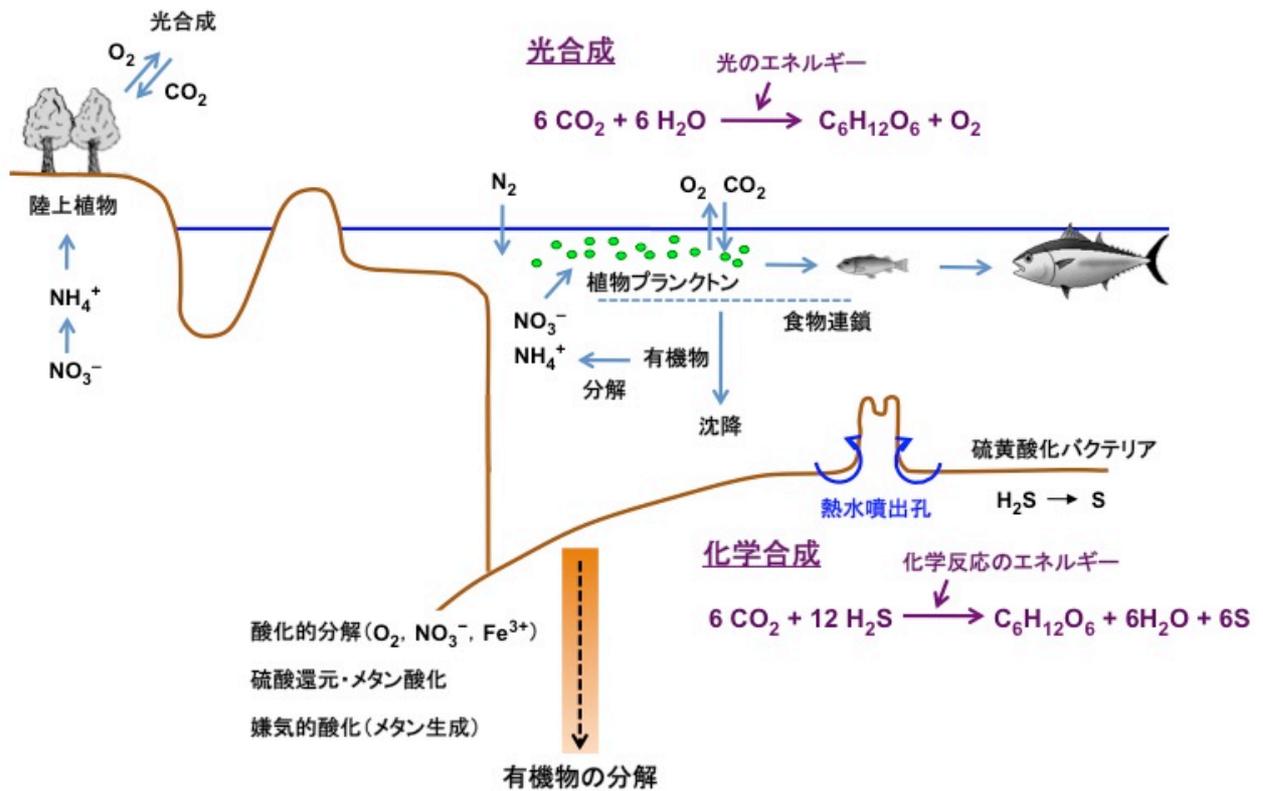
### 内容

1. 我々の研究 とガスクロマトグラフィー
2. GC/IRMSを使った生態系(食物連鎖)研究  
(ガスクロマトグラフィー/同位体比質量分析法)

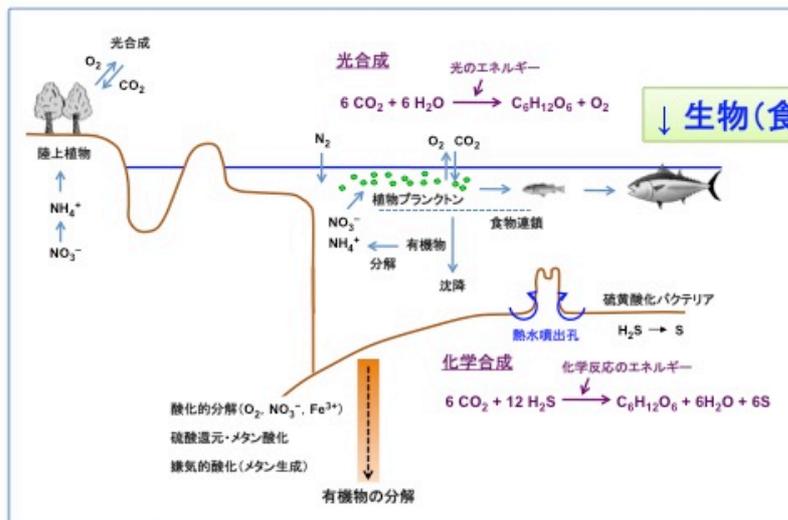
地球の循環システムでは、



生物を介した物質の流れ



それをきちんと理解し、そして定量化するには、



↓ 生物(食物連鎖)を用いた研究

↑ 海底・湖沼堆積物を用いた研究

ツールとしての  
 ・ 有機化合物  
 ・ 安定同位体

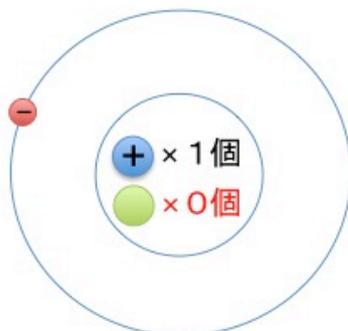
$^{13}\text{C}/^{12}\text{C}$      $^{15}\text{N}/^{14}\text{N}$   
 $\text{D}^{14}\text{C}$          $\text{D}/\text{H}$

手段としての  
 ・ GC, HPLC  
 ・ GC/MS, HPLC/MS  
 ・ EA/IRMS, GC/IRMS

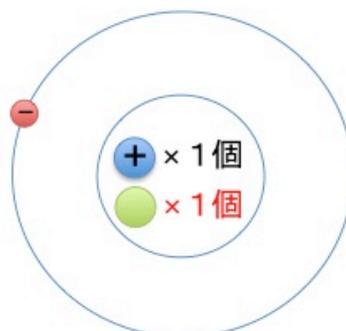
## 同位体とは？

原子は、陽子  $\oplus$  , 中性子  $\bullet$  , 電子  $\ominus$  でできている

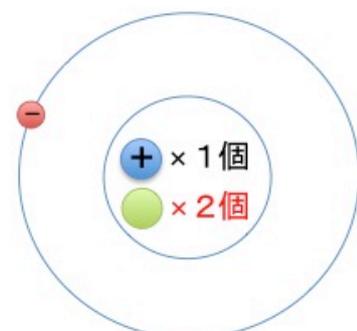
それぞれの同位体は質量数は異なるものの、外殻電子の配置が等しいためその化学的性質は非常に似ている



$^1\text{H}$ : 水素



$^2\text{H}$ : 重水素

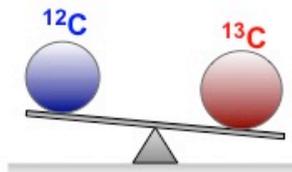


$^3\text{H}$ : 三重水素

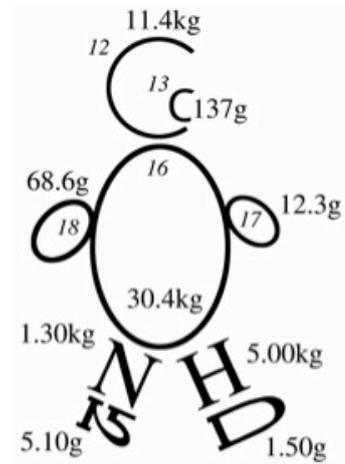
時間とともに壊変していく「放射性同位体」と壊れない「安定同位体」の2種類が存在する

## 生元素の安定同位体比

安定同位体	平均存在量 (%)
水素 $^1\text{H}$	99.9844
$^2\text{H(D)}$	0.0156
炭素 $^{12}\text{C}$	98.890
$^{13}\text{C}$	1.110
窒素 $^{14}\text{N}$	99.635
$^{15}\text{N}$	0.365
酸素 $^{16}\text{O}$	99.760
$^{17}\text{O}$	0.040
$^{18}\text{O}$	0.200



例えば、体重50kgの人の場合

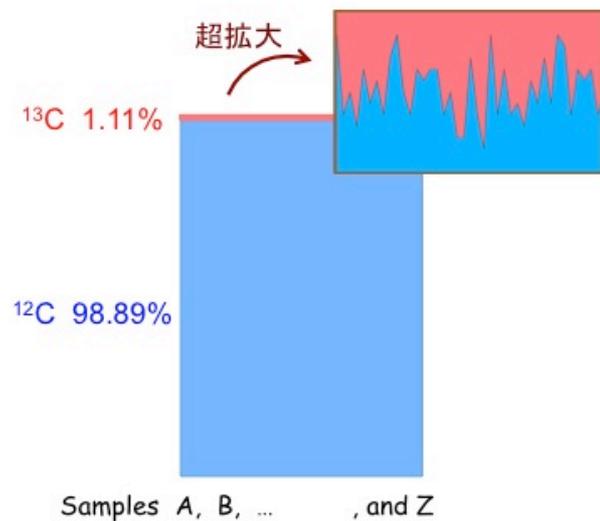


和田英太郎先生作

すなわち、実際には極僅かに異なる！！

水素	D/H	0.000116
炭素	$^{13}\text{C}/^{12}\text{C}$	0.011114
窒素	$^{15}\text{N}/^{14}\text{N}$	0.003663
酸素	$^{18}\text{O}/^{16}\text{O}$	0.002000
硫黄	$^{34}\text{S}/^{32}\text{S}$	0.002150

小数点以下5, 6桁が変動する



... 異なる質量が異なる反応性を生む！



Fry 2006より

それは...

- (1) 基質の同位体比
- (2) どんな反応が起こったか
- (3) どれくらい反応したかを正確に反映する

## 何に使うか？

### 起源推定

- ・ 誰が
- ・ 誰の
- ・ 誰を
- ・ どこで

### プロセスの推定

- ・ 何が
- ・ いつ
- ・ どのくらい
- ・ 何回

### トレーサーとして追跡

- ・ いつ
- ・ どこに
- ・ どのくらい
- ・ どうやって

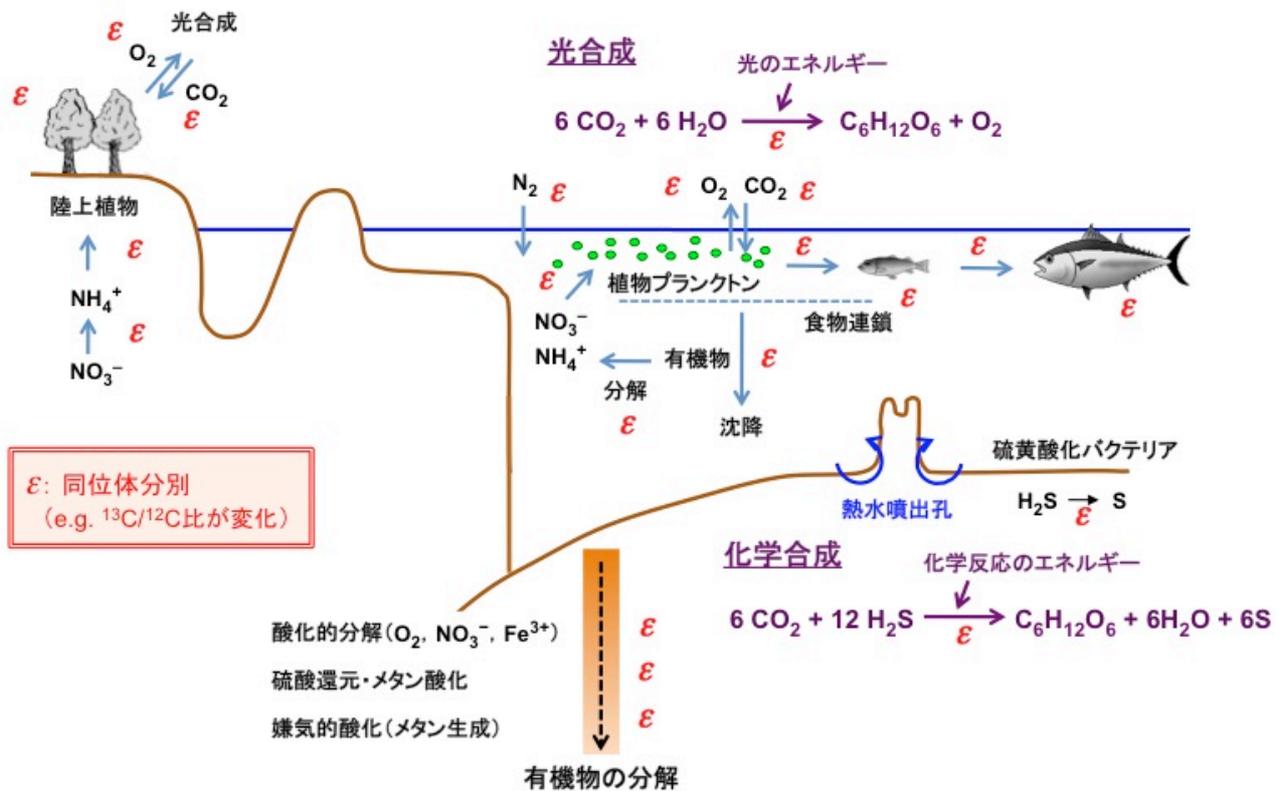
について、

同位体をうまく使えば、

なんとなくポヤッと～ときにはハッキリと見える可能性がある。

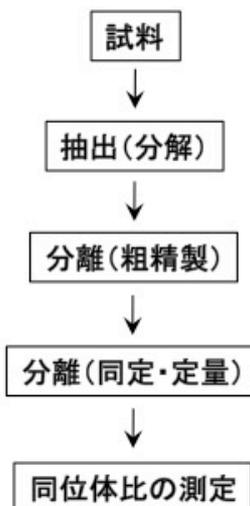
## 生物を介した物質の流れ

「同位体の比率を説明できなければ、説明にはならない」



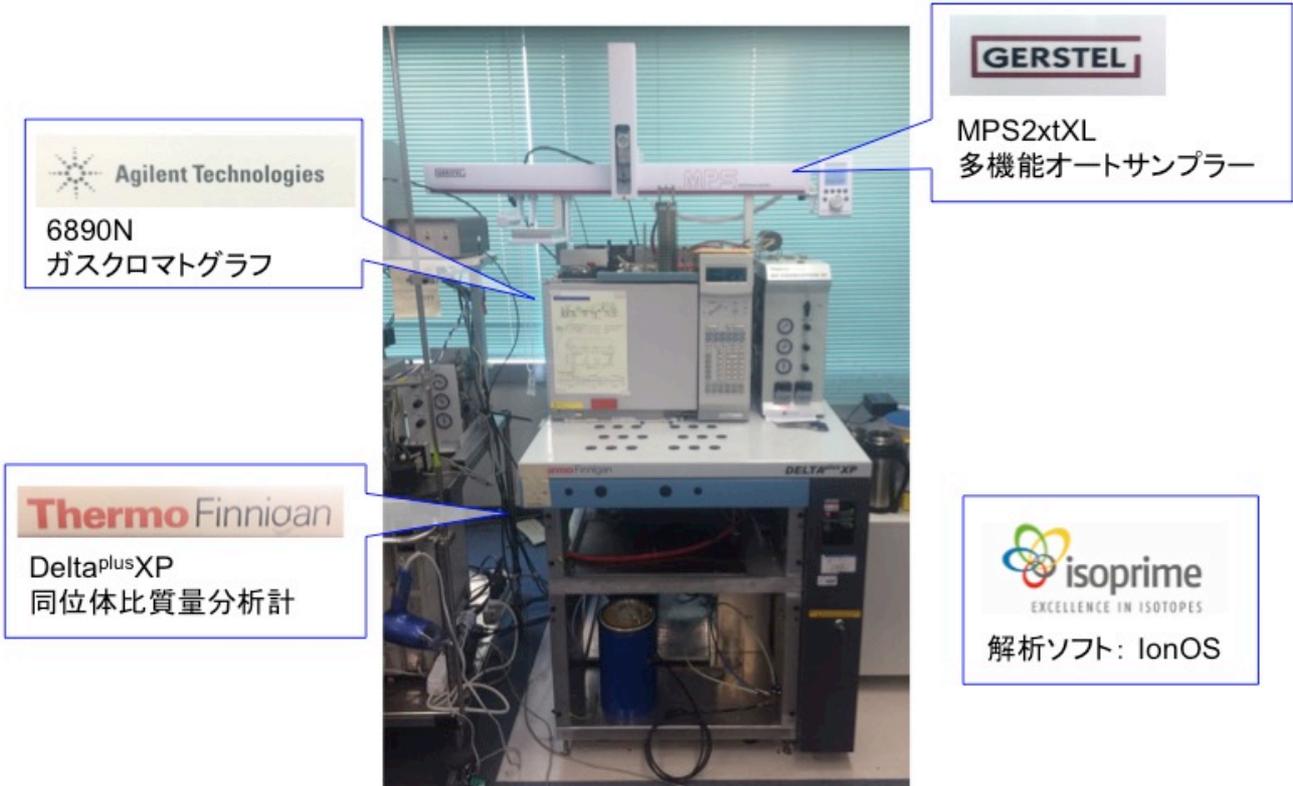
## 一般的な分析の流れ

同位体比を測定するための、道のりは長い……

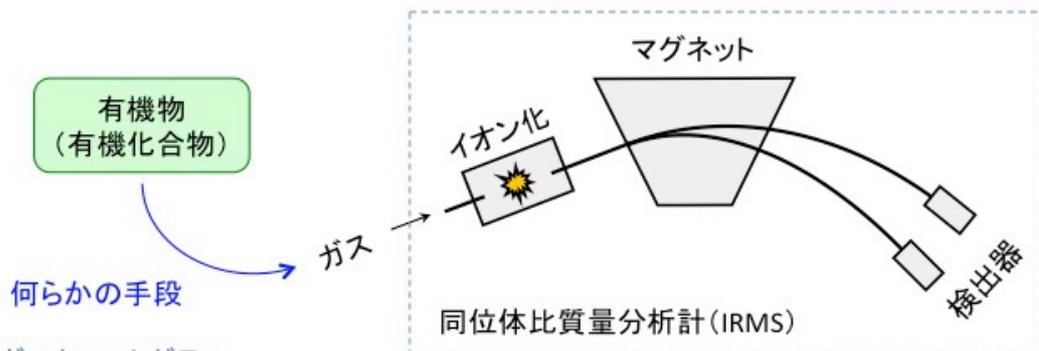


- 化合物を分離(粗精製)する  
 液相分離(水/有機溶媒, 有機溶媒/有機溶媒)  
 薄相クロマトグラフィー(TLC)  
 シリカゲルカラムクロマトグラフィー  
 硝酸銀シリカゲルカラムクロマトグラフィー  
 イオン交換クロマトグラフィー  
 結晶分離
- 化合物を分離(定量)する  
 ガスクロマトグラフィー(GC)  
 高速液体クロマトグラフィー(HPLC)  
 イオンペアクロマトグラフィー
- 化合物を分離(同定)する  
 ガスクロマトグラフィー/質量分析法(GC/MS)  
 高速液体クロマトグラフィー/質量分析法(LC/MS)  
 核磁気共鳴(NMR)  
 X線回折(XRD)
- 化合物の同位体比を測定する  
 ガスクロマトグラフィー/安定同位体比質量分析法(GC/IRMS)  
 元素分析/安定同位体比質量分析法(EA/IRMS)  
 加速器質量分析計(AMS)

## GC-IRMS (ガスクロマトグラフ-同位体比質量分析計)



## 同位体比質量分析計 (IRMS)

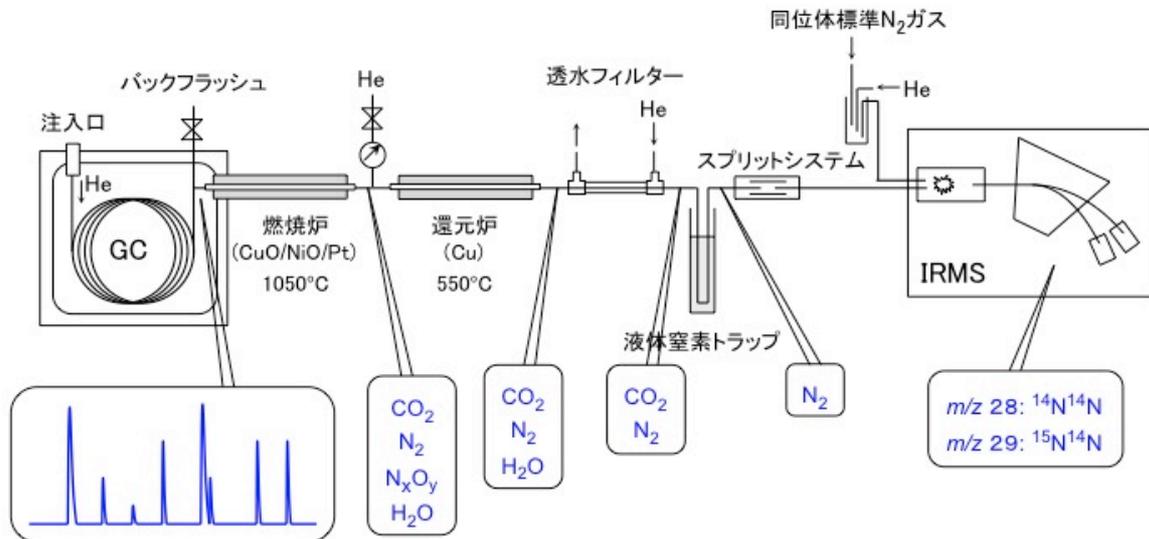


ガスクロマトグラフ  
液体クロマトグラフ  
元素分析  
熱分解

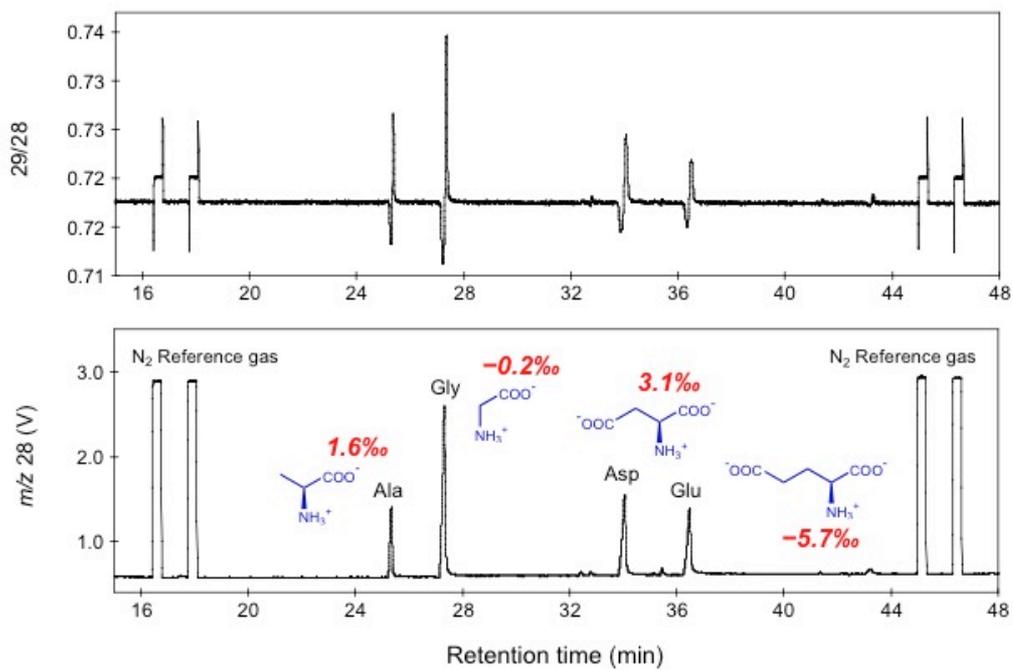
### 測定ガスと検出イオン

	ガス	$m/z$
水素	H <sub>2</sub>	2, 3
炭素	CO <sub>2</sub>	44, 45, 46
窒素	N <sub>2</sub>	28, 29, (30)
酸素	CO <sub>2</sub>	44, 45, 46
	O <sub>2</sub>	32, 34
	CO	28, 29, 30

## GC/IRMSのしくみ(窒素の場合)

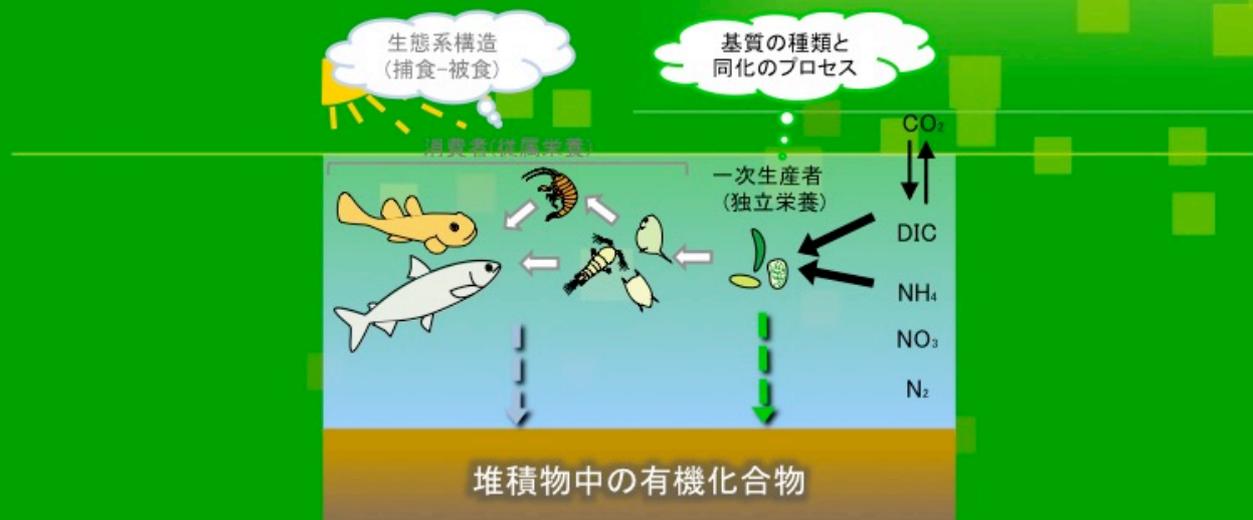


## GC/IRMSのしくみ(得られる結果)



# 食物連鎖を解読する

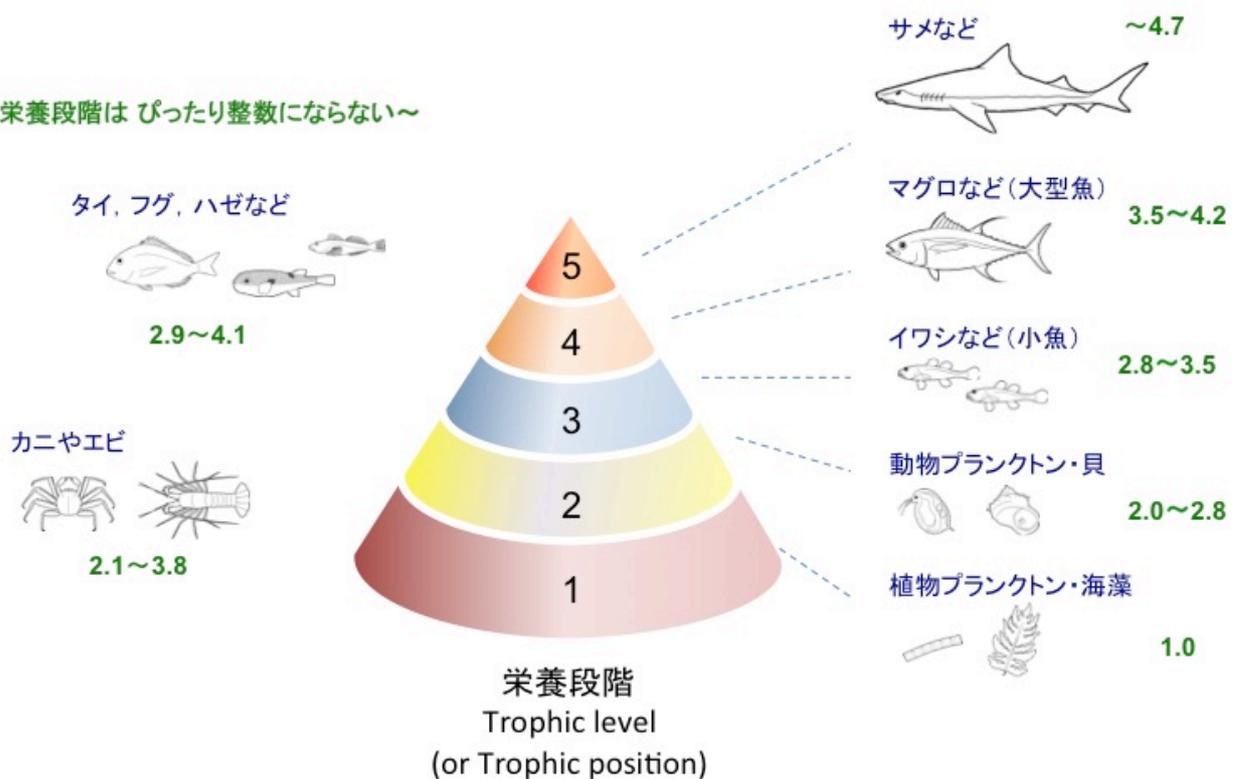
## —アミノ酸の同位体比分析を用いた栄養段階測定法—



### 食物連鎖と栄養段階

雑食者が多い

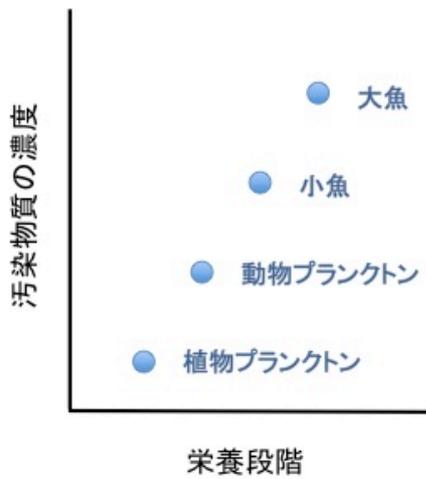
～栄養段階は ぴったり整数にならない～



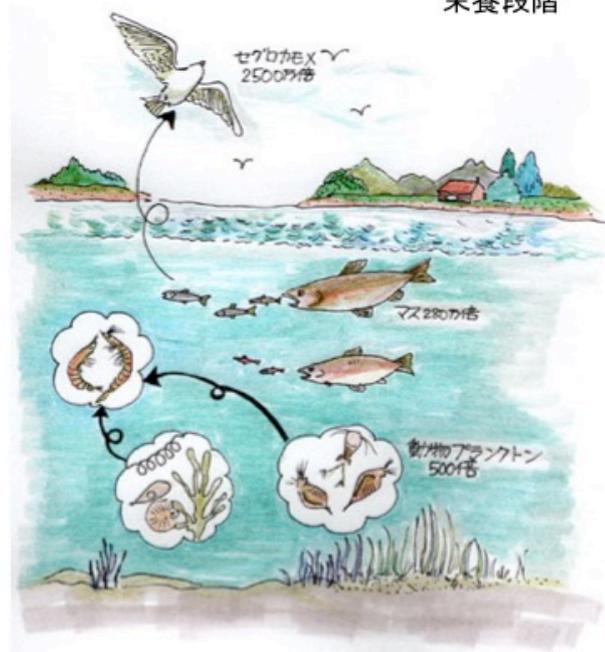
## 重金属(Hgなど)・有害有機物(PCBなど)の生物濃縮

食物連鎖を通して濃縮するPCBs

$$\text{濃縮率} = \frac{\text{PCBsの濃度}}{\text{栄養段階}}$$



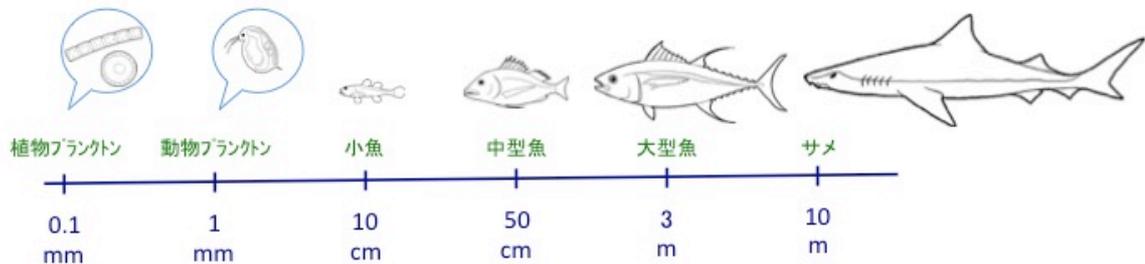
一般的に、1~5の範囲でも、従来の見積もり誤差は、±2?



[http://tabemono.info/report/former/pcd/1/1\\_1/1.html](http://tabemono.info/report/former/pcd/1/1_1/1.html)

これまで、どうやって測られてきたのか？

### 1. 体の大きさ



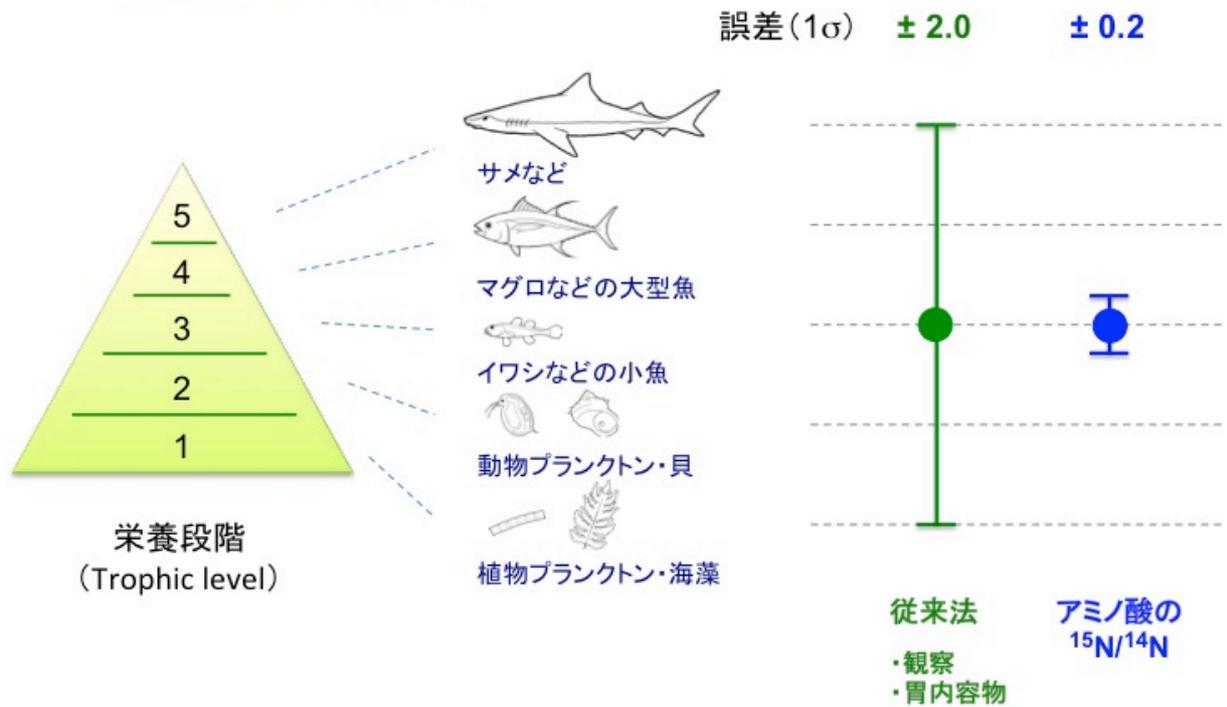
### 2. 歯の形

### 3. 胃内容物

# アミノ酸の<sup>15</sup>N/<sup>14</sup>N分析

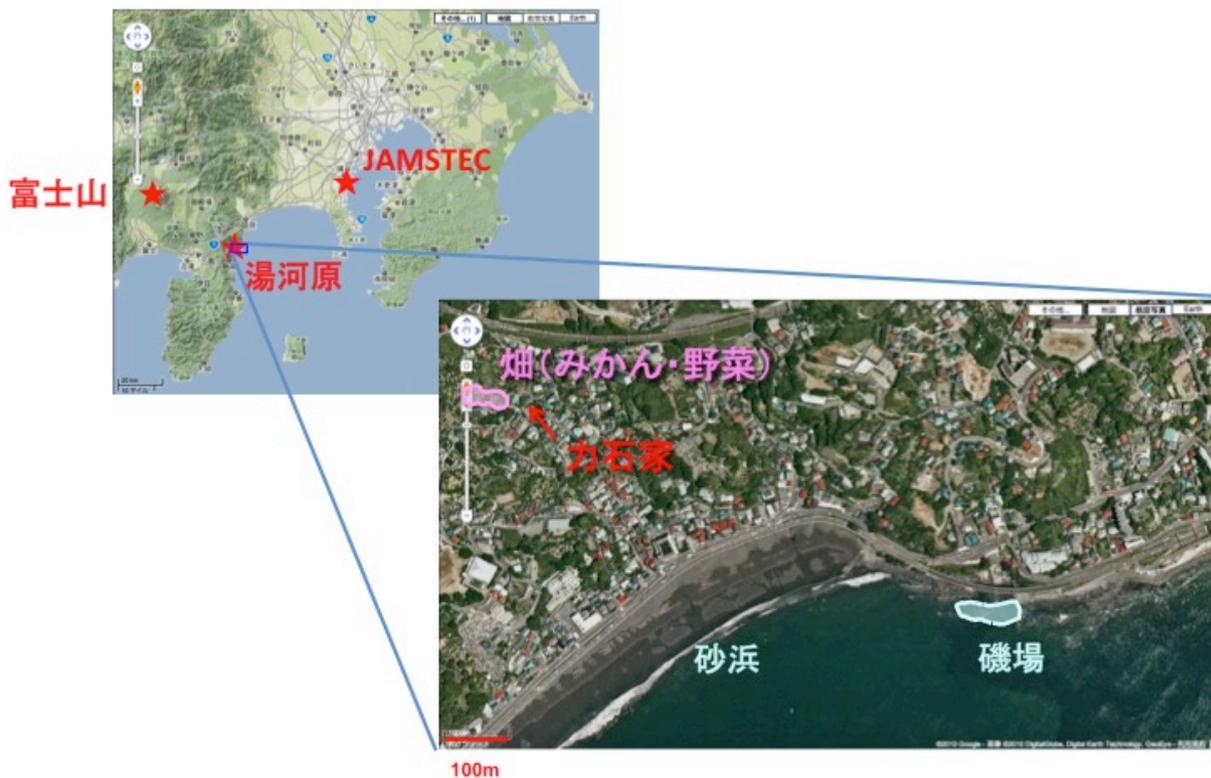
Chikaraishi et al., 2009, 2010, 2011

測定誤差を大幅に改善できる！！



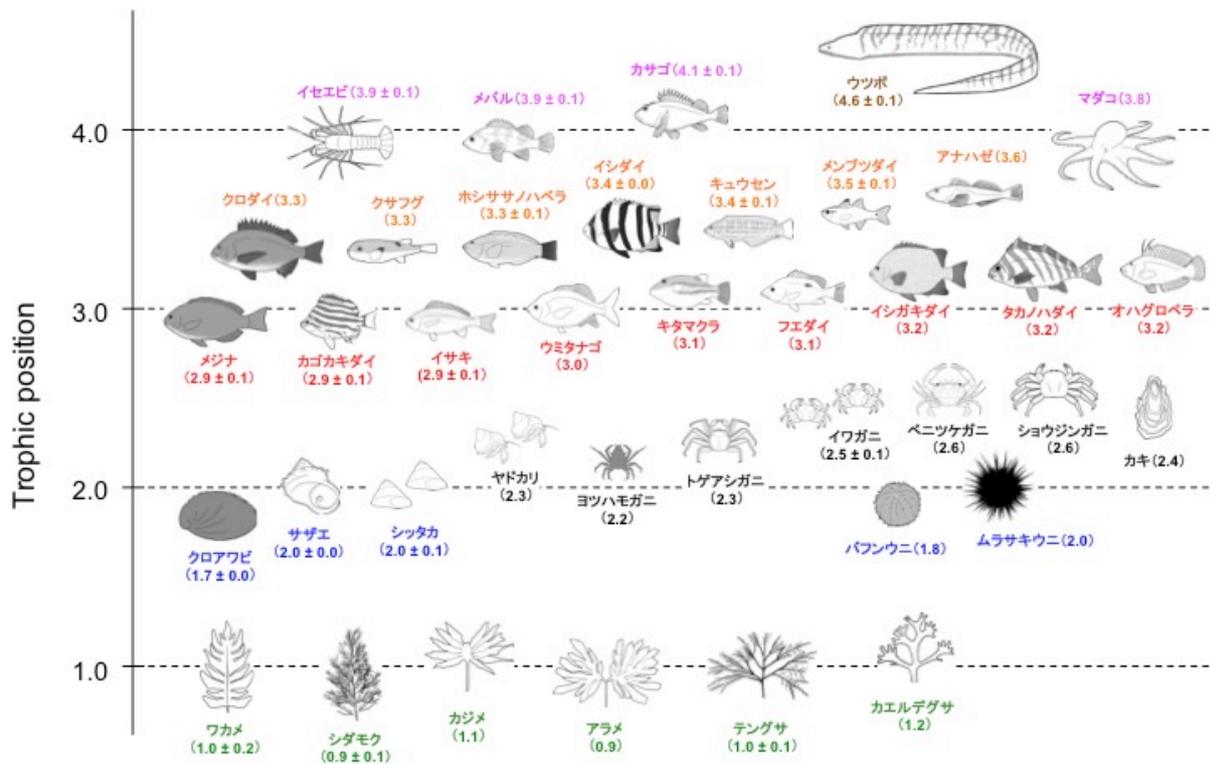
## 研究例：湯河原の磯・浜・畑の生態系

Chikaraishi et al., 2014.



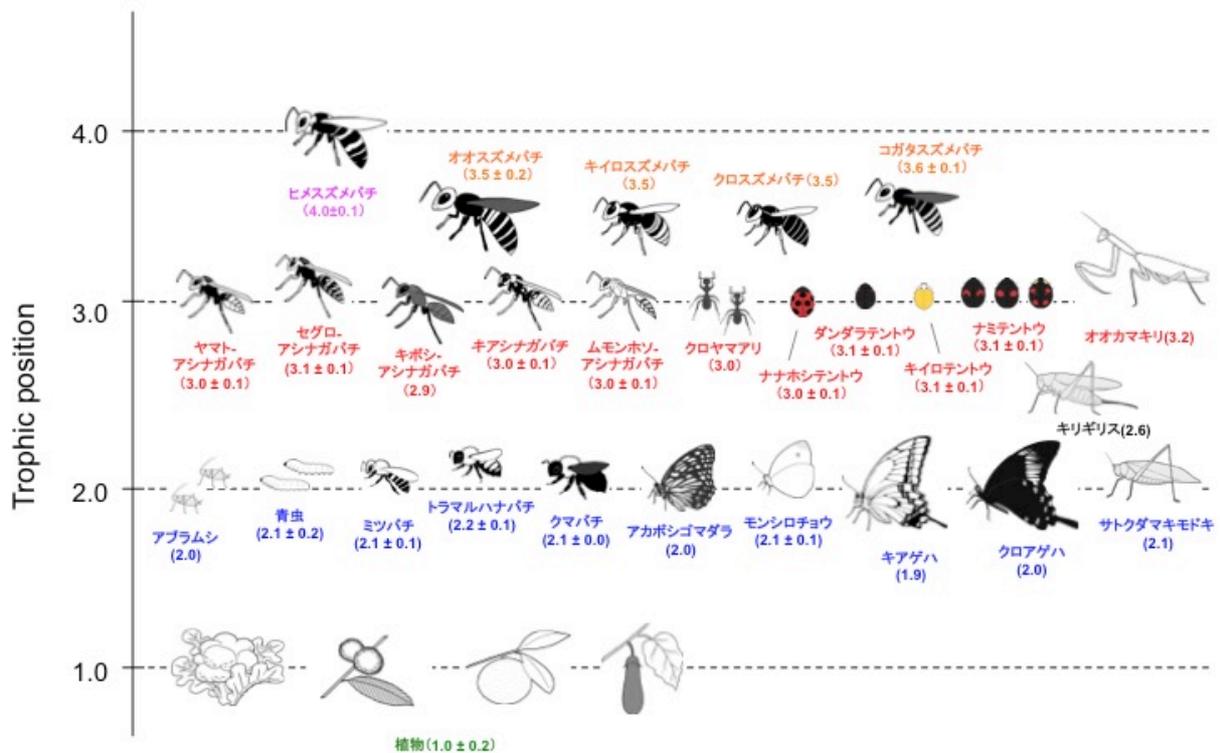
# 湯河原の磯(岩礁)の生物たち

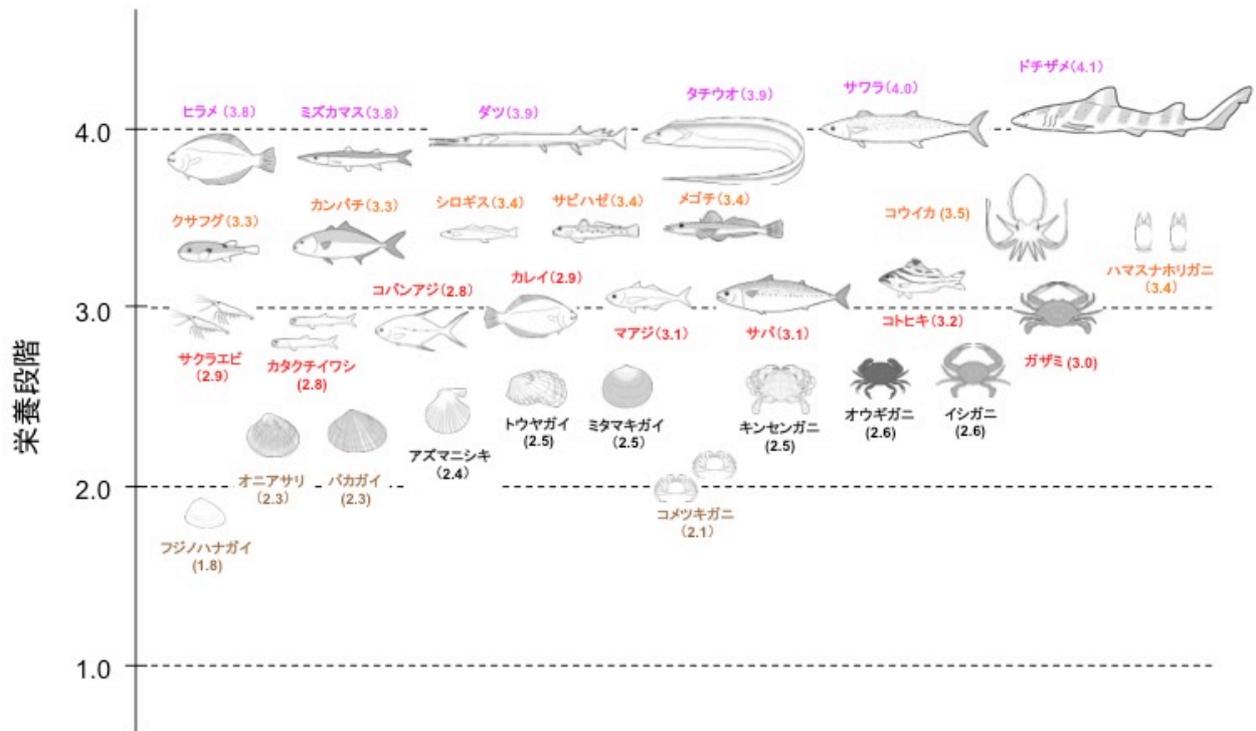
Chikaraishi et al., 2014.



# 湯河原のみかん畑の昆虫たち

Chikaraishi et al., 2014.





まとめ

1. 安定同位体比をうまく使えば、それは、そのまま高感度・高精度の画期的なツールになる。

同位体比の変動が、特定の反応(そのフラックス)を反映するという  
「同位体の本質」を利用したツール

2. GC/IRMSを用いて、アミノ酸の安定同位体比を測定すると、生態系・食物連鎖網の構造解析を、かなりクリアーにできるようになる。

