



อุปกรณ์และวิธีดำเนินงาน

สถานที่ ห้องปฏิบัติการทดลอง ภาควิชาวิทยาศาสตร์ทางทะเล คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

อุปกรณ์

1. อุปกรณ์ที่ใช้ทดลองในห้องปฏิบัติการ

- ขวดมาตรฐาน (Volumetric flask) ขนาด 100 มล. และ 250 มล.
- ขวดปากแคบขนาด 100 มล. พร้อมจุก
- micro-syringe ขนาด  $10^3$   $\mu$ l
- แผ่นกรองมิลลิพอร์ (Millipore filter) ขนาดรู 0.45 ไมครอน
- ฝากรองตาละเอียด (70 ไมครอน)
- Sedgwick Rafter cell ขนาดความจุ 1 มล.
- เครื่องปั่น (Tomy Seiko Co., Ltd Moder TD-65)
- ฮีมาไซโตมิเตอร์ (Hemocytometer)

2. อุปกรณ์ที่ใช้สำหรับวิเคราะห์กัมมันตภาพรังสีและบีเอชซี

- เครื่องวัดกัมมันตภาพรังสี Liquid Scintillation counter (Beckard Tri-carb Liquid Scintillation Spectrometer Automatic Control Model 578)
- Scintillation vial ขนาด 20 มล.

### 3. สารเคมีที่ใช้สำหรับวิเคราะห์คลอโรคีตีและบีเอชซี

- โซลูเอิน (Solue) 0.5N Quaternary Ammonium hydroxide in toluene
- อินสตา-เจล (Insta-gel)

#### วิธีดำเนินงาน

#### ตอนที่ 1 การศึกษาในคลอโรลดา

#### ก. การศึกษาเกี่ยวกับการสะสมของคีตีและบีเอชซีในคลอโรลดา

##### 1. การเตรียมสารละลายสารประกอบออร์แกนโนคลอรีน

สารประกอบออร์แกนโนคลอรีนที่ใช้ในการทดลองมี 2 ชนิด คือ คีตี (dichlorodiphenyl trichloroethane) 100 เปอร์เซ็นต์ และบีเอชซี (Benzene hexachloride) 30 เปอร์เซ็นต์ มีลักษณะเป็นผงทั้งสองชนิด ซึ่งได้จากโรงงานเจียไต่เกษตรกรรม

##### 1.1 การเตรียมสารละลาย $^{14}\text{C}$ -labelled DDT

ใช้คาร์บอน-14-คีตีเป็นตัวติดตาม (tracer) มีกัมมันตภาพจำเพาะ (Specific activity) เท่ากับ 29.7 m Ci/m mol. (83.4  $\mu$  Ci/mg)

เตรียมสารละลายคีตีให้มีความเข้มข้น 100 มิลลิกรัม/ลิตร โดยการชั่งคีตี 25 มิลลิกรัม ละลายด้วยเบนซีน (Benzene) ให้ได้ 250 มล. จากนั้นเจือจางสารละลายนี้ให้มีความเข้มข้น 4 ระดับ ในขวดมาตรฐานขนาด 100 มล. แล้วจึงหยดคาร์บอน-14-คีตีเล็กน้อยเท่า ๆ กันลงไปให้มีความเข้มข้นสุดท้ายของ  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT เท่ากับ 1, 5, 10 และ 50 ไมโครกรัมต่อมล. เขย่าขวดแล้วเก็บรักษาในที่อุณหภูมิต่ำ

##### 1.2 การเตรียมสารละลาย $^{14}\text{C}$ -labelled BHC

ใช้คาร์บอน-14-บีเอชซีเป็นตัวติดตาม (tracer) มีกัมมันตภาพจำเพาะ (Specific activity) เท่ากับ 50 m Ci/m mol (171  $\mu$  Ci/mg)



เตรียมสารละลายบีเอชซีให้มีความเข้มข้น 100 มิลลิกรัม/ลิตร โดยการชั่งบีเอชซี 83.3 มิลลิกรัม ละลายด้วยโทลูอีน (Toluene) ให้ได้ 250 มล. จากนั้นเจือจางสารละลายบีเอชซีให้มีความเข้มข้น 4 ระดับ ในวolumetric flask ขนาด 100 มล. แล้วจึงหยดคาร์บอน-14-บีเอชซี เล็กน้อยเท่า ๆ กันลงไปให้มีความเข้มข้นสุดท้ายของ  $^{14}\text{C}$ -labelled BHC เท่ากับ 1, 5, 10 และ 50 ไมโครกรัมต่อมล. เซาะขวดแล้วเก็บรักษาในที่อุณหภูมิต่ำ

## 2. การหาปริมาณของ $^{14}\text{C}$ -labelled organochlorine compounds

ที่ติดค้างบนกระดาษกรอง

003993

ในการทดลองใช้แผ่นกรองมิลลิปอร์ (Millipore filter) 0.45 ไมครอน กรองตัวอย่างทดลอง แมวาคีคิทีและบีเอชซีเป็นอนุภาคที่มีขนาดเล็กกว่ารูกระดาษกรองมาก แต่อาจติดค้างบนแผ่นกรองได้เพื่อลดข้อผิดพลาดนี้ จึงทำการทดสอบการกรองซึ่งสามารถทดสอบได้ โดยกรองสารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT และ  $^{14}\text{C}$ -labelled BHC ทุกความเข้มข้นที่เตรียมไว้ข้างต้น โดยการเตรียมน้ำเลี้ยงสาหร่ายขวดละ 100 มล. หยดสารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ลงไป 0.1 มล. ในแต่ละขวด ดังนั้นจะได้อัตราความเข้มข้นสุดท้ายของ  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT แต่ละขวดเป็น 1, 5, 10 และ 50 ไมโครกรัม/ลิตร นำไปอุณหภูมิ 40-50 °C ประมาณ 3-5 นาที วางทิ้งให้เป็นน้ำที่เตรียมนี้ 10 มล. กรองด้วยแผ่นกรองมิลลิปอร์ ล้างด้วยน้ำกลั่น 50-100 มล. แล้วนำกระดาษกรองนี้ไปละลายด้วยโซลูชัน 1 มล. ผสมกับสารละลาย Scintillator ในที่ไนโอนิสตา-เจด 10 มล. ใน Scintillation vial เก็บในที่เย็น 1 คืน นำไปวัดกัมมันตภาพรังสีด้วย Liquid Scintillation counter จะได้อัตราปริมาณของกัมมันตภาพรังสีจำนวนหนึ่งที่ติดค้างบนแผ่นกรองมีหน่วยเป็น Cpm (Count per minute) นำค่าที่ได้ไปหักออกจากค่าที่ได้จากการทดลองกับคลอเรลลา เพื่อให้ได้ค่ากัมมันตภาพรังสีที่คลอเรลลาจริง ๆ ทำการทดสอบแบบเดียวกันด้วย  $^{14}\text{C}$ -labelled BHC

## 3. การเพาะเลี้ยงคลอเรลลา

เพาะเลี้ยงคลอเรลลานั้นำเต็มและนำจึกแบบ Batch culture ในห้องปฏิบัติการ ใช้สูตรน้ำเลี้ยงสาหร่ายเซลล์เดี่ยวของ Allen and Nelson (1910) เป็นสูตรน้ำเลี้ยง

สำหรับแบบใช้น้ำทะเลหรือน้ำจืดแล้วแต่กรณีผสมธาตุอาหารที่เตรียมขึ้นตามตารางที่ 1

ตารางที่ 1 สูตรน้ำเลี้ยงสำหรับของ Allen and Nelson (1910)

	ส่วนผสม		
สารละลาย A	$\text{KNO}_3$	20.2	กรัม
	$\text{H}_2\text{O}$	100	มล.
สารละลาย B	$\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	4	กรัม
	$\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	4	กรัม
	$\text{HCl}$ (conc.)	2	มล.
	$\text{FeCl}_3$ (melted)	2	มล.
	$\text{H}_2\text{O}$	80	มล.

น้ำทะเล : สารละลาย A : สารละลาย B = 1000 : 2 : 1 (มล.)

น้ำจืด : สารละลาย A : สารละลาย B = 1000 : 2 : 1 (มล.)

โดยเตรียมสารละลาย A และ B ตามส่วนผสมในตารางตอนบนแยกกันไว้ก่อน เมื่อจะใช้จึงเติมสารละลาย A และ B ลงในน้ำทะเลหรือน้ำจืดตามส่วนผสมในตารางตอนล่างสุด

น้ำทะเลและน้ำจืดที่ใช้เลี้ยงสำหรับจะต้องกรองด้วยแผ่นกรองมิลลิพอร์และต้มเสียก่อน ตั้งทิ้งไว้ให้เย็นจึงหยดสารละลาย A และ B ตามสูตร แล้วจึงใส่ขวดรดลงไปเลี้ยงในขวดทดลองขนาด 1 ลิตร ที่อุณหภูมิ 25-27° ซ ให้แสงควยหลอดนีออนขนาด 40 วัตต์ 3 หลอด มีระยะห่าง 25 ซ.ม. (2688 ลักส์) และให้อากาศตลอดเวลา ปากขวดปิดด้วยสำลี อุปกรณ์ที่ใช้เลี้ยงสำหรับทุกอย่าง อบที่อุณหภูมิ 80° ซ ก่อนใช้ทุกครั้ง

สำหรับคลอเรลลาน้ำเค็มเลี้ยงที่ความเค็ม 20‰. การผสมน้ำทะเลและน้ำจืดเพื่อให้ได้ความเค็มตามต้องการนี้ กระทำได้โดยการคำนวณหาจากสูตรคำนวณสารละลาย

$$\text{ตามสมการ } N_1 V_1 = N_2 V_2$$

เมื่อ	$N_1$	คือค่าความเค็มของน้ำทะเล
	$N_2$	คือค่าความเค็มของน้ำที่ต้องการ
	$V_1$	คือปริมาตรของน้ำทะเล
	$V_2$	คือปริมาตรของน้ำผสมแล้ว

#### 4. การเตรียมตัวอย่างทดลอง

4.1 การทดลองการสะสมของ คีซีที และ บีเอชซี ในคลอเรลลาน้ำเค็ม

4.1.1 เตรียมน้ำเลี้ยงสาหร่ายตามวิธีในข้อ 3 ให้มีความเค็มประมาณ 20 ‰. ในการทดลอง ทดลองในขวดปากแคบขนาด 100 มล. ดังนี้

บรรจุน้ำเลี้ยงสาหร่าย 20 มล. ด้วยกระบอกตวงลงในขวดปากแคบ หยดสารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ที่เตรียมไว้แล้วในตอนแรก 0.1 มล. ด้วย ไมโครสิริงจ์ นำไปอุ่นให้เบนซินระเหยที่อุณหภูมิ 40-50 °ซ. ประมาณ 3-5 นาที ปิดจุกทิ้งไว้ให้เย็นแล้วจึงเติมคลอเรลลาซึ่งเพาะเลี้ยงเตรียมไว้แล้ว 80 มล. ลงไป เขย่าขวดจะได้คลอเรลลาขวดละ 100 มล. และได้ความเข้มข้นสุดท้ายของสารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ในแต่ละขวดเท่ากับ 1, 5, 10 และ 50 ไมโครกรัมต่อลิตร นำขวดที่เตรียมได้ไปทดลองในห้องที่มีอุณหภูมิ 25-27 °ซ ให้แสงจากหลอดนีออนขนาด 40 วัตต์ 3 หลอด และอยู่ห่างจากขวดทดลอง 50 ซม. (672 ลักส์) เป็นเวลา 18 วัน เขย่าขวดบ่อย ๆ ตลอดการทดลอง

4.1.2 นับจำนวนเซลล์คลอเรลลาแรกเริ่มการทดลองทุกครั้งโดย

ใช้ฮีมาไซโตมิเตอร์

การทดลองในแต่ละความเข้มข้นจะทดลองกับคลอเรลลาที่ตายแล้วด้วย โดยการเตรียม การทดลองเหมือนครั้งแรก ต่างกันที่บรวมน้ำเลี้ยงสาหร่ายครั้งแรกเพียง 18 มล. เพื่อจะได้ เติมฟอรัมาลิน 40 % อีก 2 มล. หลังจากเติมคลอเรลลาลงไปแล้ว

เตรียมตัวอย่างทดลองอีกชุดหนึ่งโดยใช้  $^{14}\text{C}$  - labelled BHC เตรียมเหมือนครั้งแรก

#### 4.2 การทดลองการสะสมคีทีทีและมีเอซซีในคลอเรลลาน้ำจืด

วิธีการทดลองเหมือนข้อ 4.1 ทุกประการ ยกเว้นนำเลี้ยงสาหร่ายเป็น น้ำจืดเท่านั้น และใช้คลอเรลลาน้ำจืดแทน

#### 4.3 การทดลองนี้ทำซ้ำ 2 ชุด

### 5. การเก็บรวบรวมตัวอย่างเพื่อวิเคราะห์

ระยะเวลาในการเก็บตัวอย่างเก็บทุก 3 วัน หลังจากทำการทดลองคือ 3, 6, 9, 12, 15 และ 18 วัน รวมทั้งหมดความเข้มข้นละ 6 ครั้ง แต่ละครั้งในการเก็บตัวอย่างนับจำนวน เซลล์ด้วย

### 6. การวิเคราะห์ตัวอย่าง

ทำการวัดกัมมันตภาพรังสีคาร์บอน-14-คีทีที และคาร์บอน-14-มีเอซซีด้วย Liquid Scintillation Counter โดยการกรองตัวอย่าง 10 มล. จากขวดทดลอง ด้วยแผ่นกรองมิลลิพอร์ (0.45 ไมครอน) แล้วล้างด้วยน้ำกลั่น 50-100 เมื่อดูดกรองจนแห้งสนิท แล้ว นำส่วนที่กรองได้ใส่ใน Scintillation vial ซึ่งเป็นขวดเฉพาะที่ใช้กับเครื่องวัด กัมมันตภาพรังสีเคมิลูอีน 1 มล. ผสมกับอินสตา-เจด 10 มล. เก็บในตู้เย็น 1 คืน เพื่อให้ ไซคลูอินละลายคลอเรลลาและกระดาษกรองให้ผสมเป็นเนื้อเดียวกับอินสตา-เจด จึงนำไปเข้าเครื่อง วัดกัมมันตภาพรังสี ค่าที่วัดได้มีหน่วยเป็น cpm (ในการวัดตัวอย่างละ 5 นาที แล้วหารค่าที่ วัดได้ด้วย 5 ได้ค่าเป็น cpm หลังจากหักออกด้วยปริมาณออร์แกนโนรีนที่มีหน่วยเป็น cpm ที่ติดแผ่นกรอง แล้วนำค่าที่เหลือไปคำนวณหาปริมาณออร์แกนโนคลอรีนที่สะสมในคลอเรลลตาม สมการดังนี้

<u>Radioactivity added</u>	=	<u>Radioactivity measured</u>
Organochlorine added		Organochlorine accumulated
Radioactivity added	=	ปริมาณกัมมันตภาพรังสีที่ใส่ในตอนแรก (cpm)
Organochlorine added	=	ปริมาณออร์แกนโนคลอรีนที่ใส่ในตอนแรก (ไมโครกรัม)
Radioactivity measured	=	ปริมาณกัมมันตภาพรังสีที่วัดได้หลังจากทดลอง (cpm)
Organochlorine accumulated	=	ปริมาณสารประกอบออร์แกนโนคลอรีนที่สะสมใน สหาย (คลอเรลลา) (ไมโครกรัม)

ปริมาณกัมมันตภาพรังสีและปริมาณสารประกอบออร์แกนโนคลอรีนที่ใส่ในตอนแรก ทราบค่า  
ก่อนแล้วโดยวัดกัมมันตภาพรังสีด้วย Liquid Scintillation Counter และได้จากการเตรียม  
ตามลำดับ

ตัวอย่าง การหาปริมาณสารประกอบออร์แกนโนคลอรีนที่สะสมในสหาย

สมมุติ สารละลายออร์แกนโนคลอรีนที่ใช้ในการทดลองมีความเข้มข้น 1 ไมโครกรัมต่อ  
มล. และในการทดลองกับสหายใช้เพียง 0.1 มล. หยดสารละลายออร์แกนโนคลอรีน 0.1  
มล. นี้ใส่ในขวดที่ใส่กับเครื่องวัดกัมมันตภาพรังสี ทิ้งไว้ให้ตัวทำละลายระเหยสักครู่ จึงใส่  
กระดาษกรองที่สะอาด 1 แผ่น เคมีโซลูชัน 1 มล. ผสมกับอินสตา-เจด 10 มล. เก็บในตู้เย็น  
1 คืน จึงนำไปวัดกัมมันตภาพรังสีเป็น cpm ถ้าวัดได้เท่ากับ a cpm ต่อ 0.1 มล. แสดง  
ว่าวัดกัมมันตภาพรังสีได้ a cpm ประกอบด้วยเนื้อสารออร์แกนโนคลอรีนเท่ากับ 0.1 ไมโครกรัม

ถ้าในการทดลองกับคลอเรลลาจำนวน y ล้านเซลล์ วัดกัมมันตภาพรังสี b cpm

$$\text{จะมีเนื้อสารออร์แกนโนคลอรีนประกอบอยู่} = \frac{0.1 \times b}{a} \text{ ไมโครกรัม}$$

จากนั้นนำค่านี้นำมาหาปริมาณสารประกอบออร์แกนโนคลอรีนที่สะสมในคลอเรลลาต่อ 1 ล้านเซลล์ได้

## 7. วิธีวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ

1. หาค่าความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณการสะสมสารประกอบออร์แกนอคลอรีนกับเวลาที่ทำการทดลองโดยการหาค่าสหสัมพันธ์ (Correlation Coefficient = r) จากสูตรต่อไปนี้ (Spiegel, 1961)

$$r = \frac{\sum xy - \frac{1}{n} \sum x \sum y}{\sqrt{\left[\sum x^2 - \frac{1}{n} (\sum x)^2\right] \left[\sum y^2 - \frac{1}{n} (\sum y)^2\right]}}$$

ทดสอบสมมุติฐานโดยใช้ T-test two tail จากสูตร

$$t_{0.05} = \frac{r \sqrt{n-2}}{\sqrt{1-r^2}}, \text{ d.f.} = n - 2.$$

ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

## ข. การศึกษาอิทธิพลของ แสง ความเค็ม และอุณหภูมิที่มีต่อการสะสม คีตติ ในคลอโรลลาน้ำเค็ม

### 1. การเตรียมสารละลาย $^{14}\text{C}$ -labelled DDT และเพาะเลี้ยงคลอโรลลาน้ำเค็ม

1.1 ใช้สารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ที่เตรียมไว้แล้วในข้อ 1

หัวข้อ ก. ในตอนที่ 1

1.2 เพาะเลี้ยงคลอโรลลาน้ำเค็มเหมือนข้อ 2 หัวข้อ ก. ในตอนที่ 1

### 2. การเตรียมตัวอย่างทดลอง

เตรียมอุปกรณ์ทดลองทำนองเดียวกับข้อ 4.1.1 หัวข้อ ก. ในตอนที่ 1

อีก 3 ชุด โดยทดลองกับ  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ที่มีความเข้มข้น 1 ไมโครกรัมต่อ มล.

เพียงความเข้มข้นเดียวเพื่อไม่ให้มีปัญหาค่าที่เกิดจากอิทธิพลของความเข้มข้นสูงที่มีต่อการแบ่งเซลล์

จะวัดความเข้มข้นสุดท้ายของสารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ทุกขวดเท่ากับ 1 ไมโครกรัม  
กอลิตร

### ชุดที่ 1 ศึกษาอิทธิพลของแสง

ทดลองกับความเข้มแสงต่างกัน 3 ระดับ โดยใช้หลอดนีออนขนาด 40 วัตต์ 3 หลอด โดยวางตัวอย่างทดลองให้ห่างจากหลอดไฟ 3 ระยะคือ 25, 50 และ 75 ซม. ซึ่งจะวัดความเข้มแสงเท่ากับ 2688, 672 และ 298 ลักส์ ตามลำดับ ทดลองในห้องที่มีอุณหภูมิ 25-27 °ซ. และความเค็มของน้ำเลี้ยงสำหรับประมาณ 20 ‰

### ชุดที่ 2 ศึกษาอิทธิพลของความเค็ม

ทดลองในน้ำเลี้ยงสำหรับที่มีความเค็ม 3 ระดับ คือ 15, 25 และ 35 ‰ ให้แสงจากหลอดนีออนขนาด 40 วัตต์ 3 หลอด โดยอยู่ห่างจากหลอดไฟ 50 ซม. (672 ลักส์) อุณหภูมิห้องทดลอง 25-27 °ซ.

### ชุดที่ 3 ศึกษาอิทธิพลของอุณหภูมิ

ทดลองให้อุณหภูมิต่างกัน 2 ระดับ ที่อุณหภูมิ 20 °ซ. โดยทดลองในตู้ควบคุมอุณหภูมิและ 27 °ซ. ทดลองในห้องปฏิบัติการซึ่งเป็นช่วงอุณหภูมิปกติในประเทศไทย ให้แสงจากหลอดนีออนขนาด 40 วัตต์ 1 หลอด โดยห่างจากหลอดไฟประมาณ 25 ซม. (896 ลักส์)

## 3. การเก็บรวบรวมตัวอย่างเพื่อวิเคราะห์

ชุดที่ 1 เก็บตัวอย่างหลังจากทดลอง 9 วัน

ชุดที่ 2 เก็บตัวอย่างหลังจากทดลอง 9 วัน

ชุดที่ 3 เก็บตัวอย่างหลังจากทดลอง ดังนี้

$\frac{1}{6}$ , 24, 48, 72 และ 216 ชั่วโมง

4. การวิเคราะห์ตัวอย่าง

ทำการวัดกัมมันตรังสีด้วย Liquid Scintillation counter และวิธีดำเนินการวัดเช่นเดียวกับข้อ 6 หัวข้อ ก ในตอนที่ 1 ทุกประการ

5. วิธีวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ

5.1 วิเคราะห์ค่าเบี่ยงเบน (Analysis of Variance) แบบแบบสุ่มตลอด (Completely Random design, CRD) ของการสะสมกัมมันตภาพรังสีในคลอโรลาน้ำเค็ม เนื่องจากได้รับทริทเม้นต์ที่ต่างกันที่ระดับความเชื่อมั่น 95 % ได้จากสูตรต่อไปนี้ (เจริญ, 2519)

$$SS_{\text{total}} = \sum_{ij} x_{ij}^2 - \frac{T_{..}^2}{nk}, \quad T_{..} = \sum \sum x_{ij}$$

$$SS_{\text{treatment}} = \frac{T_{i.}^2}{n} - \frac{T_{..}^2}{nk}, \quad T_{i.} = \sum_{j=1}^n x_{ij}$$

$$SS_{\text{error}} = SS_{\text{total}} - SS_{\text{treatment}}$$

n = จำนวนตัวอย่างทั้งหมดต่อหนึ่ง treatment

k = จำนวน treatment

## ANOVA

Source of variation	SS	df	MS	F
total	$\sum_{ij} x_{ij}^2 - \frac{T_{..}^2}{nk}$	nk - 1		
treatment	$\frac{T_{i.}^2}{n} - \frac{T_{..}^2}{nk}$	k - 1	$\frac{SS_{\text{treatment}}}{k-1}$	$\frac{MS_{\text{treatment}}}{MS_{\text{error}}}$
error	SS <sub>total</sub> - SS <sub>treatment</sub>	k(n-1)	$\frac{SS_{\text{error}}}{k(n-1)}$	

5.2 เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของปริมาณการสะสม คีตติ์ เนื่องจากได้รับทริทเมนต์ที่ต่างกันโดยใช้วิธี Least Significant difference (LSD) จากสูตรต่อไปนี้ (เจริญ, 2519)

$$LSD = t \cdot \frac{\sqrt{2S^2}}{\sqrt{n}}, \quad t \text{ มี } df = df \text{ of MSE } (S^2)$$

ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %

## ตอนที่ 2 การศึกษาในโรติเฟอร์น้ำเค็ม (*Brachionus plicatilis*)

### ก. การศึกษาการสะสมของ คีตติ์ ในโรติเฟอร์โดยตรง

#### 1. การเตรียมสารละลาย $^{14}\text{C}$ -labelled DDT

ใช้สารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ความเข้มข้น 1 ไมโครกรัมต่อ มล. ที่เตรียมไว้แล้วในข้อ 1 หัวข้อ ก. ในตอนที่ 1

#### 2. การเพาะเลี้ยงโรติเฟอร์น้ำเค็ม

เพาะเลี้ยงโรติเฟอร์แบบ batch culture ในขวดทดลองขนาด 1 ลิตร เลี้ยงในห้องปฏิบัติการที่อุณหภูมิ 25-27 °ซ.

น้ำที่ใช้เลี้ยงโรติเฟอร์ใช้น้ำทะเลเค็มและกรองให้สะอาดมีความเค็มประมาณ 20 ‰ วางไว้ให้เย็น ใส่โรติเฟอร์ซึ่งแยกไว้บริสุทธิ์แล้วลงไป ให้แสงจากหลอดนีออนขนาด 40 วัตต์ 1 หลอด วางห่างจากภาชนะที่เลี้ยงโรติเฟอร์ประมาณ 50 ซม. (224 ลักส์) เลี้ยงด้วยอาหารชนิดเดียวคือ คลอเรลล่าน้ำเค็ม

#### 3. การเตรียมตัวอย่างทดลอง

3.1 บรรจุน้ำเลี้ยงโรติเฟอร์ 20 มล. ลงในขวดปากแคบ ขนาด 10 มล. หยดสารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT 0.1 มล. ด้วยไมโครซินจ์ นำไปอุ่นที่อุณหภูมิ 40-50 °ซ ประมาณ 3-5 นาที ปิ่คจุกแล้ววางไว้ให้เย็น

3.2 กรองโรติเฟอร์ออกจากสต็อกที่เลี้ยงไว้ด้วยน้ำกรองละเอียดขนาดตาประมาณ 70 ไมครอน โรติเฟอร์ซึ่งมีขนาดรูปร่างใหญ่กว่าคลอเรลลาจะติดอยู่บนผ้ากรองคลอเรลลา ที่ให้เป็นอาหารจะผ่านรูผ้ากรองออกไป ล้างโรติเฟอร์บนผ้ากรองด้วยน้ำเลี้ยงโรติเฟอร์ที่สะอาด 3-4 ครั้ง จากนั้นนำโรติเฟอร์นี้ไปใส่ลงในอีกภาชนะหนึ่งซึ่งเตรียมน้ำเลี้ยงโรติเฟอร์ไว้แล้ว ก็จะไคสต็อกของโรติเฟอร์ที่ไม่มีคลอเรลลาเจือปน จากนั้นนำโรติเฟอร์ที่ไคนี้ 80 มล. เติมลงในขวดทดลองในข้อ 3.1 ด้วยกระบอกตวง จะไคความเข้มข้นสุดท้ายของ  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT

ในขวด เท่ากับ 1 ไมโครกรัมต่อลิตร

3.3 นับจำนวนโรติเฟอร์เริ่มแรกในแต่ละขวดไคเท่ากับ 100 ตัวต่อ มล. ด้วย Sedgwick Rafter cell ที่มีขนาดความจุ 1 มล. ทดลองในท้องที่มีอุณหภูมิ 25-27 °ซ. ให้แสงจากหลอดนีออนขนาด 40 วัตต์ 1 หลอด โดยวางห่างจากหลอดไฟ 50 ซม. (224 ลักส์) ระหว่างการทดลองเขย่าขวดบ่อย ๆ และไม่มีให้อาหารระหว่างการทดลอง

3.4 การทดลองศึกษาการสะสมของ คีตีที ในโรติเฟอร์ที่ตายแล้ว โดยเตรียมการทดลองเหมือนข้างต้น ต่างกันที่บรรจุน้ำเลี้ยง โรติเฟอร์ในขวดปากแคบครั้งแรกเพียง 18 มล. เพื่อจะเพิ่มฟอรัมาลิน 40 % อีก 2 มล. หลังจากเติมโรติเฟอร์ลงไปแล้ว

#### 4. การเก็บรวบรวมตัวอย่าง

ระยะเวลาในการเก็บตัวอย่างหลังจากทดลอง ดังนี้

3 ชั่วโมง,	6 ชั่วโมง,	9 ชั่วโมง
24 ชั่วโมง,	48 ชั่วโมง	และ 72 ชั่วโมง

แต่ละครั้งในการเก็บตัวอย่างนับจำนวนโรติเฟอร์ด้วย

#### 5. การวิเคราะห์ตัวอย่าง

ทำการวัดกัมมันตภาพรังสีคาร์บอน-14-คีตีที ด้วย Liquid Scintillation counter โดยการกรองตัวอย่างจากขวดทดลองขวดละ 10 มล. แต่ละ 10 มล. กรอง 2 ครั้ง คั้งนี้ ครั้งแรกกรองด้วยผ้ากรองอย่างละเอียดขนาดตา 70 ไมครอน ล้างโรติเฟอร์ที่ติดบนผ้ากรอง

ควายนํ้ากลั่น 2-3 ครั้ง เพื่อทิ้ง  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ส่วนที่เหลือจากการถูกดูดซึมโดย  
โรติเฟอร์เสียก่อน นำโรติเฟอร์ที่กรองไคไนต์ในปีเกอร์ขนาด 250 มล. ซึ่งบรรจุหน้าเกือบเต็ม  
อีกครั้งแล้วจึงนำมาคุดนํ้าออกให้แห้งควยแผนกรองมิลลิพอร์จนแห้ง แล้วนำส่วนที่กรองไคไนต์ใส่ใน  
Scintillation vial เติมโซลูชั่น 1 มล. ผสมกับอินสตา-เจล 10 มล. เก็บในที่เย็น  
1 คืน เพื่อให้โซลูชั่นละลายโรติเฟอร์และกระดาษกรองจนผสมเป็นเนื้อเดียวกับอินสตา-เจล จึงนำ  
ไปวัดกัมมันตรังสีด้วยเครื่องวัดคั้งกลาวข้างตน เป็นเวลา 5 นาที แล้วคำนวณให้เหลือ 1 นาที  
จะได้เป็น cpm นำค่าที่ไคไนต์ไปคำนวณหาปริมาณคั้งที่สะสมได้ตามสมการเหมือนในคอลเรลลา

## ข. การศึกษาการสะสมของคั้งที่ในโรติเฟอรนํ้าเค็มโดยผ่านทางคลอเรลลานํ้าเค็ม

### 1. การเตรียมสารละลาย $^{14}\text{C}$ -labelled DDT

ใช้สารละลาย  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ความเข้มข้น 1 ไมโครกรัมต่อมล.  
ที่เตรียมไว้แล้วในตอนตน

### 2. เตรียมคลอเรลลาและโรติเฟอรนํ้าเค็ม

ใช้คลอเรลลานํ้าเค็มและโรติเฟอรนํ้าเค็ม ซึ่งเพาะเลี้ยงไว้แล้ว

### 3. การเตรียมตัวอย่างทดลอง

3.1 เตรียมโรติเฟอรไคไนต์ปีเกอร์ (ขนาด 250 มล.) 100 มล. มีจำนวน  
โรติเฟอรเท่ากับ 100 ตัวต่อมล. เป็นโรติเฟอรที่กรองคลอเรลลาที่ใช้เป็นอาหารออกหมดแล้ว

3.2 เตรียมคลอเรลลาซึ่งใหม่การสะสมของคั้งที่เป็นเวลา 10 นาที  
ในขวดปากแคบขนาด 100 มล. ใช้ความเข้มข้นของคั้งที่ 1 ไมโครกรัมต่อมล. โดยเตรียมการ  
ทดลองเหมือนข้อ 4.1.1 หลังจากให้คั้งที่คลอเรลลาล้วนนำตัวอย่างทิ้งขวดไปปั่น (centrifuge)  
ควยความเร็ว 2500 รอบต่อนาที เป็นเวลา 20 นาที แล้วคุดส่วนที่เป็นนํ้าออกให้มากที่สุด  
เพื่อให้เหลือ  $^{14}\text{C}$ -labelled DDT ที่คั้งอยู่กับคลอเรลลาเท่านั้น ฉะนั้นรวมเวลาทั้งหมดที่  
คลอเรลลามีสัมผัสกับคั้งที่ 30 นาที นำคลอเรลลาที่ไคไนต์ให้เป็นอาหารของโรติเฟอร ให้มีปริมาณ  
มากเกินพอ การทดลองครั้งน้แยกเป็น 2 ชุด ดังนี้

ชุดที่ 1	ทดลองในห้องที่มี อุณหภูมิ 20 °ซ
ชุดที่ 2	ทดลองในห้องที่มี อุณหภูมิ 27 °ซ

4. การเก็บรวบรวมตัวอย่าง

การเก็บตัวอย่างหลังจากให้อาหารโรติเฟอร์แล้ว 3 ชั่วโมง และ 6 ชั่วโมง

5. การวิเคราะห์ตัวอย่าง

ทำวิธีเดียวกับ ข้อ 5 หัวข้อ ก. ในตอนที่ 2