第三章 材料與方法

3.1 實驗流程

本研究係以混合菌群進行厭氧培養,添加纖維素作為碳源, 利用批次的方式,在不同的溫度、pH值、碳源、氮源、紙類及鹼 度的條件下生長,針對纖維素之降解率、中間代謝產物揮發性脂 肪酸 (volatile fatty acids, VFAs)及最終產物甲烷 (methane)進行分 析,探討混合菌群對於分解纖維及甲烷生成之最佳化條件,實驗 設計流程如 Fig. 3.1。

3.2 菌種來源

本研究係以中台灣某廢紙回收廢之廢水初沉池水樣做為植種 來源。採樣過程首為避免有實驗室微生物污染採樣樣品之虞,先 將1公升PE瓶打開,放置在無菌操作台內經紫外光照射殺菌一小 時後,將瓶蓋旋緊,帶至採樣地點進行採樣。採樣之廢水pH值為 5.91,溫度約為36℃。採樣方式為將採樣瓶裝滿廢水後立即旋緊 並放置冰桶內,取回實驗室於24小時內進行植種。植種時取20 ml 水樣置入含有濾紙之180 ml 厭氧培養基 TA medium (thermophilic anaerobic medium)中,以濾紙進行增富培養 (enrichment)。



Fig. 3.1 Flow chart of experimental design of this study.

3.3 培養方式

3.3.1 厭氧設

混合菌群之培養方式係以 氧操作 (Hungate station)維 厭氧 (Fig. 3.2),進行基 之 置、植種與分析之樣品採集。 為 氧與加 (heating mantle)內之 成氧化 氧 , 加至250 270℃並入 時, 為 , 氮 混合 過 時,內含的 , 氧 與 成氧化 , 用 中的氧 與 無氧的,在用加之 先利用 ,進 , 入5~10分後 , 入氮 將加 的 , 中的 氧 與 後之 , 成氧 混合 氧的目的。 化 ,進



Fig. 3.2 Schematic diagram of the Hungate station. Gases (a) were passed through cupper chips in a glass cylinder was heated to $250\sim270^{\circ}$ C with a heating mantle (b) to remove residual oxygen. Oxidized cupper chips were reduced by passing H₂ gas through the glass cylinder for several minutes before each use.

3.3.2 培養基 置

3.3.2.1 厭氧培養基 置

溫後, 加入 0.5 g L-cysteine 與 3.9 g NaHCO₃ 並混合 後

紫 , 時有氧, 氮 成混合 (N₂ CO₂=80% 20%)維 培養基 中 CO₂ 度, 為無 , 時 為無氧。

將 0.2 g 纖維素 0.2 g 濾紙 (0.6 cm)置入三
瓶內, 混合 ,取 90 ml 培養基加入三 瓶中
後,將 n-butyl stopper 瓶 並以 蓋 瓶,置入 溫
菌 以 121 ℃、1.5 下進行 菌 15 分 。

Component	Content	Source
Carbon source		
-cellulose, filter paper	2.0 g/L	Sigma, Whatman No.1
K ₂ HPO ₄	0.40 g	Riedel-deHaën
Resazurin	0.0005 g	Sigma
$CaCl_2 \cdot 2H_2O$	0.05 g	Riedel-deHaën
$MgCl_2 \cdot 6H_2O$	0.10 g	Riedel-deHaën
(NH ₄)Cl	1.00 g	Riedel-deHaën
L-Cysteine ^a	0.50 g	Sigma
NaHCO ₃ ^a	3.90 g	Riedel-deHaën
Trace elements ^b	1.00 ml	
Vitamin solution ^{c · d}	10 ml	
$Na_2S \cdot 9H_2O^d$	0.25 g	Riedel-deHaën
Peptone ^d	1.0 g/L	Difco
Yeast extract ^d	1.0 g/L	Difco
Dist. H ₂ O	add to 1000	
	ml	

Table 3.1 Components of TA medium.

^a NaHCO₃ was added after coaling the medium to room temperatures.

^b Component of trace mineral solution was shown in Table 3.2

^c Component of vitamin solution was shown in Table 3.3

^d Sterilized stock solution was added to medium before inoculation.

Component	Content	Source
conc. HCl	1.0 ml	Riedel-deHaën
NiCl ₂	0.05 g	Riedel-deHaën
EDTA ^a	0.50 g	Riedel-deHaën
H ₃ BO ₃	0.05 g	Riedel-deHaën
$FeCl_2 \cdot 4H_2O$	2.00 g	Riedel-deHaën
CuCl ₂	0.03 g	Riedel-deHaën
ZnCl ₂	0.05 g	Riedel-deHaën
$(\mathrm{NH}_4)_6\mathrm{Mo}_7\mathrm{O}_{24}\cdot 4\mathrm{H}_2\mathrm{O}$	0.05 g	Riedel-deHaën
MnCl ₂	0.05 g	Riedel-deHaën
$CoCl_2 \cdot 6H_2O$	0.05 g	Riedel-deHaën
AlCl ₃	0.05 g	Riedel-deHaën
$Na_2SeO_3 \cdot 5H_2O$	0.10 g	Riedel-deHaën
Dist. H ₂ O	add to 1000 ml	

Table 3.2 Components of trace mineral solution.

^a Add EDTA and HCl to some water first.

Component	Content	Source
Biotin	2.0 mg	Sigma
Thiamine-HCl	5.0 mg	Sigma
Pyridoxine-HCl	10.0 mg	Sigma
Nicotinic acid	5.0 mg	Sigma
Riboflavin	5.0 mg	Sigma
Vitamin B12	0.1 mg	Sigma
DL-Ca-pantothenate	5.0 mg	Sigma
Lipoic acid	5.0 mg	Sigma
P-aminobenzoic acid	5.0 mg	Sigma
Folic acid	2.0 mg	Sigma
Dist. H ₂ O	add to 1000 ml	

Table 3.3 Components of vitamin solution*.

* Stock vitamin solution was sterilized by passing solution through a 0.2 μ filter. Preparation of vitamin solution was done in the anaerobic hood.

3.3.2.2 與 (cofactor)之

3.3.2.3 植

本研究利用三 瓶以批次方式進行不同條件下的培養, 瓶 8 cm,瓶 度 13.5 cm,以 氧加 裝置 入氮 ,將 針 置入 Fig. 3.2 之 (c) ,與氮 進行 置 。加入 植種之菌 為培養 的 10 % (v/v) , 次植種之菌

度為 67 mg/L, 在後 實驗中之培養 為 100 ml, 培養方 式為 過程中無 。

3.4 不同條件下之纖維素降解

設計不同培養條件下的批次實驗,探討 種培養條件對微生 物生長,纖維素降解及甲烷產生的 ,以 最佳化條件

的性,以用在實的成與經。

3.4.1 溫度

温度 微生物生長的 性,微生物本 的 素 温度 化, 的温度培養 增進菌群的生長與代謝 度。本研究温 度 以 溫菌 (thermophiles)為 , 溫菌群 有 素, 於 化。 溫菌 最 生長 為45~80℃, 不 合 過 過 的温度培養 微生物生長 率 降 ,對於分解基 及產物生成率 之降 , 設計不同的 溫度培養,探討 混合菌群最 合 (optimum)之培養溫度。將培養 溫度分 設為45、50、55、60、65、70、75℃。在 一培養溫度 中,分 培養一 植種 及 植種之實驗 ,分 微生物生長、纖維素降解及甲烷生成 。

3.4.2 pH 值

	酸鹹	 贪度		菌群生	上長	率	至	生	長,	p	H值	過
	2	こ下	,	素	,	降	微生;	物生長	的	性,		的
胡	菌為	中小	生(Ne	utroph	niles	,	經分析	後發	樣均	涪養之	混合	菌群
含有	頁甲 烷	完生,	成菌群	, _	甲烷	完菌君	鲜在中心	性	下有	Ĩ	的生長	5
率,	,	設書	计不同	的		設書	計不同	的	pH ⁄	值 (6.	1、6.	2、
6.4	• 6.6	► 6.	8、7.2	▶ 7.7	► 7.8)進彳	亍培養	(Table	3.4	,在	一培	養
pН	中,	分	培養-	-	植種		及	植利	重之貢	了驗	,分	
待	发生物	勿生	長、纖	維素際	条解厉	足甲 ½	完生成	0				

Table 3.4 pH ranges of TA medium adjusted by various buffer solutions.

Buffer	Туре	pH range	Source
MES ^a	Free acid	5.5~7.0	J.T. Baker
HEPES ^b	Free acid	6.5~8.5	J.T. Baker
Tris ^c	Base	7.5~10.0	J.T. Baker

^a : 2-Morpholinoethanesulfonic Acid

^b : 4-(2-hydroxyerhyl)piperazine-1-erhanesulfonic acid

^c : Tris(hydroxymethyl)aminoethane

3.4.3 不同 度之纖維素添加

微生物生長 碳源,在 的添加 之下 進生長,添 加過 的碳源 菌群生長,過 的碳源 成 產物

酸鹼度 降 , 菌群生長, 不 。本 實驗以纖維素作為 碳源, 的纖維素 纖維分解菌群 分解後,生成 產物, 產物 甲烷菌群利用, 纖 維分解 度外, 甲烷生成 率 之增加, 以不同 度之纖維素進行培養, 微生物對於碳源 度的 度及 ,纖維素 度 為1、2、5、8、10、12、15、20g/L,在 一纖維素培養 度中,分 培養一 植種 及 植種之 實驗 ,分 微生物生長、纖維素降解及甲烷生成 ,探

討最佳的碳源添加 。

3.4.4 不同 度之 yeast extract、peptone 添加

菌 取物 (yeast extract)與水解 (peptone)為生長
 , 菌群 養來源,增進微生物的生長,不 的
 添加 度對於微生物生長 產生 作用。
 探討最佳的 添加 度, 度 為0、1、2、4、6、8、
 10 g/L 的 yeast extract 進行培養 peptone 度 為0、1、2、

4、6、8 g/L 的 peptone, 0 為不添加 。在 一培養 度中,分 培養一 植種 及 植種之實驗 ,分 微生物生 長、纖維素降解及甲烷生成 。

3.4.5 不同紙類之降解

產生 。

目 的廢 物 中,廢 紙類含有 的纖維 。廢 紙類 分成 回收與不 回收 類。 回收類 作為 料 成 生 紙, 回收紙類 紙類、混合紙類、 紙類、 紙類。 利用不同紙類探討本研究之混合菌群對於廢 紙類的纖維降解性 以及甲烷生成 率的 ,以 實 用在分解紙類廢 物 的 用性。本實驗分 以添加8g/L之纖維素、濾紙、 紙、

紙、 紙及 作為碳源進行培養,纖維素、濾紙、 紙、

紙及紙 成 0.6 cm之 紙, 長度 為5 cm。在 一培養紙類中,分 培養一 植種 及 植種之實驗,分 微生物生長、纖維素降解及甲烷生成 ,探討菌群 以分解不同來源的紙類及 最終產物甲烷之

3.4.6 不同 度之 NaHCO3 添加

在 的實驗 中發 菌群分解纖維素生成之代謝產物, pH值降, pH值不利於甲烷生成。 有 添

利用加不同 度的 NaHCO3,以增加鹼度的方式, 甲烷的 產率 (Mockaitis et al., 2006)。 本研究針對不同 NaHCO3 的 度對於甲烷生成 率之 進行探討,添加 度 為2、4、5、 6g/L,在 一培養 度中,分 培養一 植種 及 植 種之實驗 ,分 微生物生長、纖維素降解及甲烷生成 , 同時 TCOD、SCOD 及 VFAs,酸類產生與 COD 化 。

實驗後發 在最 的6g/L NaHCO3添加 度下,有最 率 的甲烷生成, NaHCO3添加 度,以 探討 的 甲烷生成 率及最 的 NaHCO3添加 度, 設計8、10、 12g/L 的 NaHCO3 度 ,在 一培養 度中,分 培養一 植種 及 植種之實驗 ,分 微生物生長及甲烷 生成 。

3.5 分析方法

3.5.1 甲烷 分析

本研究利用 析	Gas Chromatograph Shimadzu,
GC-14B), 用	(flame ionization detector, FID)分
析甲烷 (methane),	為 30 m × 0.319 mm × 0.50 µm 之
DB-WAX (J&W, USA) •	
取 100 µl 的瓶	(headspace gas) , \land GC-FID \blacksquare
烷,以 氮為 流	,GC 分析條件如 Table 3.5 。

Table 3.5 Program of Gas Chromatograph for methane analysis.

Temperature progam	Flow rate
Injector 200°C	N_2^* 60 ml/min
Column 40°C	H ₂ 60 ml/min
Detector 250°C	Air 60 ml/min

* N₂ was carrier gas.

將 之甲烷 分 進行計 ,計 方式如下。

先 115 ml 之 瓶, 氮 10 min 後,以 n-butyl 1. 瓶 並以 蓋 瓶,添加不同 之 甲烷 stopper (99.9%, Methane Standard, Supelco) 成不同 度 (10、20 及 30 μmole)的甲烷 品,取 100 μl 打入 析, 的值 過 設 度的性,如 度過 , 小 度降。 利用 入的 100 µl 的 30 µmole 甲烷 分 (peak area) (在一 2. 下),以三 分析,取 值計 樣品中甲 烷 度。 3. 計 甲烷 度 甲烷 度 moles $CH_4 = \frac{Pressure (atm) \times sample value (100 \mu l)}{0.022 \times T}$ a. $0.082 \times \text{Temperture }^{\circ}\text{K}$ Calibration factor(CF) = $\frac{\left(\frac{\text{moles CH}_4}{100 \,\mu l}\right)}{\text{peak area}}$, peak area b. peak area 值。 4. 利用 射針取樣時,先將 ,將針 入培養瓶 後,打開 ,取100 µl 的瓶 (headspace gas),將 後,取針。 5. 將樣品 入 析 , 分析條件如 Table 3.5, 將 的 分 以下 的式 計

a. 甲烷 : moles $CH_{4(100\,\mu)} = \text{peak} \times CF$ b. 瓶 間之 甲烷 : $\frac{\text{headspace volume (liters)}}{100\,\mu} \times \text{moles } CH_{4(100\,\mu)}$

3.5.2 揮發性脂肪酸 (VFAs)分析

揮發性脂肪酸以 析 GC-FID (Shimadzu, GC-14B)進行 分析, 為 DB-WAX (J&W GC Column Performance Summary), 小為 30 m × 0.319 mm × 0.50 µm。利用 氮 為 流 (flow rate 為 60 ml/min), H₂ flow rate 為 60 ml/min, air flow rate 為 60 ml/min, GC 分析條件如 Table 3.6 。

先 揮發性有 酸 品 (Volatile Acid Standard Mix,
46975-U, SUPELCO)分析, 品之成分 成如 Table 3.7 。
品與樣品之 射 為 1 µl。經 對樣品與 品之分
析 (Fig. 3.3)後發 樣品中含有 度之 酸, 針對樣品
中的 酸進行 分析。

以酸 (acetic acid, Glacial, J.T.Baker) 成 20、40、60、 80 及 100 mM,分以 1 µl 入 析,以 分

成酸 (Fig. 3.4)。

Table 3.6 Program of Gas Chromatograph for volatile fatty acid analysis.

Injector	Detector	Init/Temp	Init/Time	Program	Final/Temp	Final/Time
230°C	210°C	120°C	0.5 min	20°C/min	200°C	2 min

Component	Concentration µg/ml (10mM)
Acetic acid	601
Propionic acid	741
Isobutyric acid	881
Butyric acid	881
Isovaleric acid	1021
n-Valeric acid	1021
Isocaproic acid	1162
n-Caproic acid	1162
Heptanoic acid	1302

Table 3.7 Composition of volatile acid standard mixture.



Fig. 3.3 GC-FID Chromatogram of Volatile Acid Standard Mixture (46975-U, SUPELCO). Injecting volume was 1 µl.



Fig. 3.4 Calibration curve of acetic acid.

3.5.3 纖維素 度

利用 - 酸 法 (Anthrone-sulfuric acid colorimetric method) 纖維素含 (Updegraff, 1969 Viles *et al.*, 1949 。先
利用 acetic-nitric acid reagent 將樣品進行 化後,經過 水,以酸將樣品水解 成 類 (carbohydrate)後,與
(anthrone reagent) , 。 纖維素含
不同,纖維含 時 , 度 產生的 類,
。

- 先置 (anthrone reagent),取100 ml 酸 (96.4%)
 加入0.2g 後,小 至 解後,約 小
 時後 用。
- 取 5 ml 的纖維素培養菌 樣品,以 7850×g 15 min (HSIANGTAI, CN-3600)後。
- 加入3ml 酸 酸 (acetic nitric reagent =150 ml 80% 酸
 15 ml 65% 酸) , 混合 後,置於 水 30 min。
- 4. 以 7850×g 5 min 後, 。
- 5. 加入10 ml 水, 混合 後, 3。
- 6. 加入 2 ml 67% 酸 (v/v), 混合 後, 置一小時。

- 7. 取 5之 0.1 ml 至10 ml (有沉)。
- 8. 取1ml 6之 , 加入2ml 先 過的 ,
 混合後,放入冰 內樣品與 。
- 9. 以水 (16 min) 後 , 用冰 (2-3 min), 放置室溫 (5-10 min)。
- 10. 以 UV/Vis 分光光度計 (UV/Visible Spectrophotometer,
 - Shimadzu, UVmini-1240)在 620 nm 長下 光値,
 纖維素 度。纖維素 時 以不同
 α-cellulose (Sigma) 度作為 品,度 為0、0.25、0.5、
 1、1.5、2、2.5、3 g/L (Fig. 3.5), 方法 為 0.12 g
 cellulose/L。



Fig. 3.5 Calibration curve of cellulose in cultural medium determined by Anthrone-sulfuric acid colorimetric method.

3.5.4 微生物 生長

(cellular protein)含代生物 利用 (biomass) 的生長 。以 分析 件 (Bio-Rad Laboratories, Richmond, USA),利用 Bradford Method 進行 分析。樣品經 後,用 鹼的方式打 , 過 Tris buffer 在 中, 添加 中 Bio-Rad dye reagent (Coomassie Brilliant Blue G-250) 合 成 (Bradford, 1976)。分析 1. 取 0.5 ml 的菌 ,以 177×g 10 min (Spectrafuge 16M, C0160)後 0 2. 加入 1 ml Tris buffer (pH 7.6) 後 , 0 2 一 次。 3. 加入 0.9 ml Tris buffer (pH 7.6)及 0.1 ml 1N NaOH, 4. 0 以100℃加 10分, 後取0.8 ml, 加入0.2 ml 5. Bio-Rad dye reagent 混合 。 6. 以分光光度計在 595 nm 長 光值, 時以不同 度 (2、4、6、8、10 度。 (Bovine serum albumin, BSA, Sigma mg/L)之 A2153)作為 品, 光值, 成 (Fig. 3.6 , 方法 為 1.2 mg protein/L。



Fig. 3.6 Calibration curve of cellular protein using bovine serum albumin (BSA) as standard.

3.5.6 TCOD 與 SCOD 度分析

以 TCOD 與 SCOD 及不同 度之 NaHCO3添加 微生物 降解基 與生成產物 成的 COD ,以 COD 之最佳 NaHCO3添加 。以 3.5.3 之纖維素分析 2,將 5 ml 的纖維素培養菌 樣品經 (7850×g;15 min)後之 中,取 1 ml 進行 SCOD 的 ,外 培養瓶中採 1 ml 維素 培養菌 樣品, TCOD。水樣加入過 之 酸 加 流,以 酸 之 酸 , 的 酸 ,以 COD 度 樣品中 氧化有 物之含 (NIEA W515.53A)。

COD 方法

1. 酸 之

a. 取10 ml 酸 (0.0417 M)加入 水 至100 ml

b. 加入30 ml 酸 (96.4%),混合

c. 至室溫後,加入2至3 (ferroin) 並混
 合

d. 以 0.25 M 酸 , 為
 時即為終點

e. , 次進行 之 COD 樣品時 , 利用

文 之酸 度 様品 COD 度
f. 酸
$$E(M) = \frac{100 \text{ ml} \times 0.025 \text{ M}}{2 \text{ obs}}$$

2. 取水様 20 ml
3. 加八 酸 (素)及 2~3
4. 加入 2 ml 酸 (10 g /1 L 酸),混合 至
5. 加入 10 ml 酸 (0.0417 M)後, 加入 28 ml 酸
,混合
6. 放入加 流裝置,以 150°C加 流 2 hours後, 至
室溫
7. 加入 60 ml 的 水,混合
8. 加入 2~3 之 ,混合 後,以 酸
並

9. 計 化 氧 COD $(mg/L) = \frac{(A-B) \times C \times 8000}{V}$

- A 之酸 (ml)
- B 水樣 之 酸 (ml)

 C 酸
 之 度(M)

V 水樣 (ml)