

用統計法研究溫度、酸鹼度、照度對 *Anabaenopsis arnoldii* 的生長及固氮活性之影響

高中教師組生物第一名

私立徐匯中學

作 者：范振社

一、緒論：

固氮藍綠藻 *Anabaenopsis arnoldii* 可利用空氣中之氮素 N_2 及光合作用來生長。經用無氮培養劑分析溫度、照度及 pH 值在 25 °C、4750 Lux、pH 7.5 時生長最好，固氮作用也最好。

二、材料：*Anabaenopsis arnoldii*

三、方法：

1 無氮培養液：

- (1) H_3BO_3 0.31g, $M_nSO_4 \cdot H_2O$ 0.223g, $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$ 0.0287g, $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ 0.0125g, KB, 0.011.9g, KI 0.0083g, 加水到 100 毫升成貯存液。
- (2) 取貯存液 20 ml 加 K_2HPO_4 2 g, $MgSO_4 \cdot 7H_2O$ 0.4g, $CuCl_2$ 0.2 g, $Na_2MoO_4 \cdot 2H_2O$ 0.25 g, Ferric Citrate 0.25 g, 配成 2000 ml 即得。

2 培養裝置：

藍綠藻進行固氮作用時，需空氣中游離之氮素 N_2 作為原料，用通氣培養法，把空氣打入瓶內底部後，因氣泡往上跑，不但可以供應固氮作用的氮素，也可使培養液與藍綠藻充分混合，更可使藍綠藻獲得較同樣之照度。

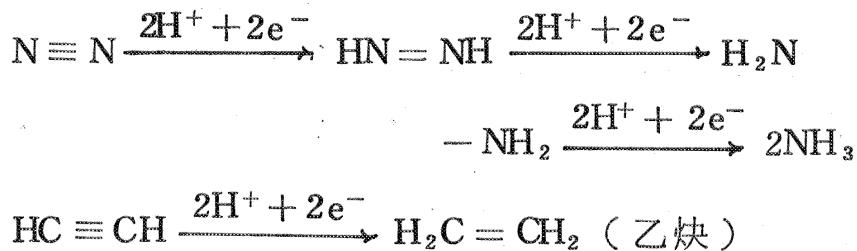
3 乾重量之測定法：

固氮藍綠藻為絲狀，無法用計算血球方法或用透光度來測繁殖之量，故用乾重量來測其法為：

取濾紙分別標上記號，放入烘箱內，溫度保持在 80 °C、24 小時後，用電動天平測其重量記錄後，再將藍綠藻用抽氣過濾法過濾在濾紙上，複置入 80 °C 之烘箱 24 小時、再稱其乾重量，其差即為藻體之乾重量。

4. 固氮活性之測定：

植物固氮酵素不僅可把空氣中之游離氮素 N_2 還原或 NH_3 ，也同樣可以把含有三鍵之乙烯 C_2H_2 還原，其反應過程為：



(反應到此不會被固氮酵素繼續還原成 CH_4)

由上列反應式知道，固氮酵素把 N_2 還原成 NH_3 時需消耗 6 個氫離子及 6 個電子；而乙烯還原成乙炔只需 2 個氫離子及 2 個電子。所以一個摩爾之 N_2 被固氮酵素還原成 NH_3 時相當於 3 個摩爾乙烯被還原，也即 N_2 與 C_2H_2 都是同一固氮酵素之基質，而 C_2H_2 被還原之速率比 N_2 被還原速率快 3 倍，因此可用 C_2H_2 取代 N_2 作為反應基質，利用下式把 C_2H_2 被還原之量換成 N_2 被固定之量。

$$\text{固氮量 } \mu\text{g} = \frac{C_2H_4 \text{ 濃度 } \mu\text{mole} \times \frac{28 \mu\text{g}}{\mu\text{mole}}}{3}$$

C_2H_4 之濃度可用氣體色層分析儀 Gas chromatograph 定量出來：

$$\begin{aligned} C_2H_4 \text{ } \mu\text{mole (g.d.wt)} &= \frac{1000 \text{ mg}}{\text{乾重量 mg}} \times \frac{\text{瓶子容積}}{\text{注射量 } 0.5 \text{ ml}} \\ &\quad \times \frac{\text{peak weight (cm)}}{0.328 \times 10^5} \end{aligned}$$

四、結果與結論：

綠色植物都需仰賴光合作用來生長，含有葉綠素之藍綠藻自然也不例外。因此取 500 ml 無氮培養液接種 1 ml (100 ml 約含有 0.1 mg. d. wt) 藍綠藻之懸浮液分別以不同溫度、照度及 pH 值來探討對固氮藍綠藻生長之關係，通氣培養 20 天後，測乾

重量得：

T pH \ L	10 °C			15 °C			20 °C			25 °C			30 °C		
	L ₁	L ₂	L ₃	L ₁	L ₂	L ₃	L ₁	L ₂	L ₃	L ₁	L ₂	L ₃	L ₁	L ₂	L ₃
5.5	3	17	18	13	20	30	15	25	44	16	29	54	20	31	60
6.0	10	24	60	18	39	85	21	42	87	30	50	92	27	62	83
6.5	17	40	73	27	51	112	38	68	205	41	72	226	53	81	185
7.0	35	67	87	55	101	197	72	173	304	66	205	383	74	150	402
7.5	62	87	112	105	156	232	170	206	472	213	434	572	220	450	602
8.0	33	75	120	92	140	183	104	202	432	106	240	505	150	295	570
8.5	19	51	70	50	64	82	60	102	136	75	163	310	88	193	321
9.0	12	26	35	30	44	70	53	75	101	63	132	209	67	142	225

$$L_1 = 950 \text{ Lux}, \quad L_2 = 2840 \text{ Lux}, \quad L_3 = 4750 \text{ Lux}.$$

由上表可知：

$$\text{TSS} (\text{Total sum square}) = \sum X_{ijk}^2 - \frac{(\sum X_{ijk})^2}{rt} = 2226833$$

$$\text{SS}(T) = \frac{\sum X_i^2}{rbc} - C = \frac{1}{24} [T_1^2 + T_2^2 + \dots + T_5^2] - C = 355053$$

$$\text{SS}(L) = \frac{\sum X_j^2}{rac} - C = \frac{1}{49} [L_1^2 + L_2^2 + \dots + L_3^2] - C = 416247$$

$$\text{SS}(P) = \frac{\sum X_k^2}{rab} - C = \frac{1}{15} [P_1^2 + P_2^2 + \dots + P_8^2] - C = 753328$$

1 初次交互作用 (Interaction)

(1) T 與 L 之交互作用：

L \ T	10 °C	15 °C	20 °C	25 °C	30 °C
L ₁	TL 總和 191	390	533	610	669
L ₂	387	615	913	1325	1404
L ₃	575	991	1781	2351	2448

$$SS(L \times T) = \frac{1}{8} [(T_1 L_1)^2 + (T_2 L_2)^2 + \dots + (T_5 L_5)^2] - C - SS(T) - SS(L)$$

$$= 1033365$$

(2) 與 pH 之交互作用

L \ pH	5.5	6.0	6.5	7.0	7.5	8.0	8.5	9.0
L ₁	67	106	176	302	770	485	292	225
L ₂	122	217	312	696	1333	1457	573	419
L ₃	206	407	801	1373	1990	1710	919	640

$$SS(P \times L) = \frac{1}{5} [(P_1 L_1)^2 + (P_2 L_2)^2 + \dots + (P_8 L_8)^2] - C - SS(P) - SS(L)$$

$$= 306288$$

(3) T 與 pH 之交互作用

T \ pH	5.5	6.0	6.5	7.0	7.5	8.0	8.5	9.0
T ₁	38	94	130	189	261	228	140	73
T ₂	63	142	190	353	493	415	196	144
T ₃	84	150	311	549	848	758	298	229
T ₄	99	172	339	654	1219	851	548	404
T ₅	111	172	319	626	1272	1015	602	434

$$SS(T \times P) = \frac{1}{3} [(T_1 P_1)^2 + (T_2 P_2)^2 + \dots + (T_5 P_5)^2] - C - SS(T) - SS(P)$$

$$= 202944$$

2. 賽次交互作用：

$$SS(L \times T \times P) = TSS - SS(L) - SS(P) - SS(T) - SS(L \times T) - SS(L \times P)$$

= 89456

經變方分析得：

變因	自由度 df	平方和 SS	均方 SS df	實測 F 值	理論 F 值
T	4	355053	88763.25	55.6	3.21
L	2	416247	208123.5	130.3	3.63
P	7	753328	107618.28	67.4	2.70
T × L	8	103365	12920.63	8.1	2.59
T × P	28	202994	7249.79	4.54	2.15
L × P	14	306288	21877.71	13.69	2.38
貳次交互作用機差	56	89458			1.82
總和	119	2226833			

變因 T、L、P 所測 F 值均大於理論 F 值，再作顯着性測驗得：

(1) 溫度：

T	10 °C	15 °C	20 °C	25 °C	30 °C
平均乾重量 (mg)	48.04 ^a	83.17 ^b	134.46 ^c	178.58 ^d	189.63 ^d

$$\text{因最低差異顯著標準值 } LSD = t_{df} 0.05 = 5.6 \times \sqrt{\frac{2MSE}{2 \times 7}} \\ = 27.5$$

所以欲培養藍綠藻時，在 25 °C 與 30 °C 均可達到同樣之結果，若溫度達 25 °C 不必提高溫度也可得到同樣之結果，這樣在培養土可省去很多能量。

(2) 照度：

L	L ₁	L ₂	L ₃
平均乾重量 (mg)	60.58 ^a	116.1 ^b	203.65 ^c

$$LSP = t_{df} 0.05 = 56 \times \sqrt{\frac{2MSE}{2 \times 7}} = 19.44$$

因此可知培養時照度 L_1 、 L_2 、 L_3 有顯著性之差異

(3) pH 值：

pH	5.5	6.0	6.5	7.0	7.5	8.0	8.5	9.0
平均乾重量(mg)	26.3 ^a	48.67 ^b	85.93 ^b	158.07 ^c	272.87 ^d	217.8 ^e	118.93 ^b	85.6 ^d

$$LSD = t_{df} 0.05 = 56 \times \sqrt{\frac{2MSE}{8}} = 36.37$$

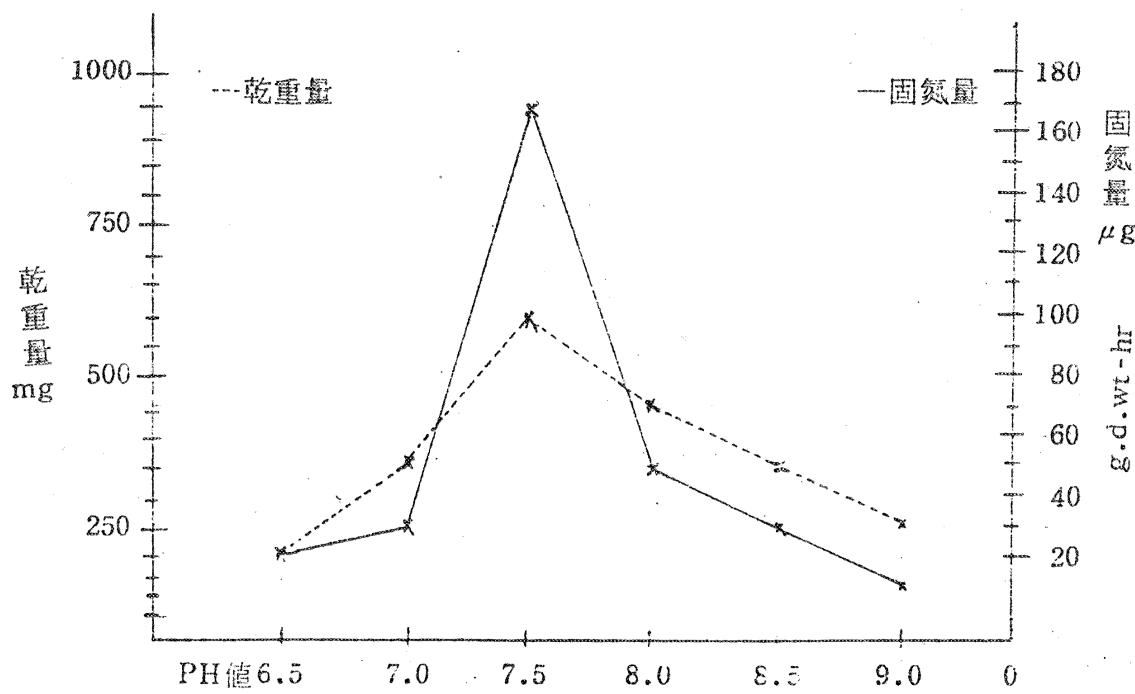
知 $pH = 5.5$ 與 $pH = 6.0$ 及 $pH = 6.5$ 、 $pH = 8.5$ 、 $pH = 9.0$ 所得結果相同，而 $pH = 7.0$ 、 $pH = 7.5$ 、 $pH = 8.0$ 則有顯著性之差異。

綜合可知變因溫度 ($10^{\circ}\text{C} \sim 30^{\circ}\text{C}$) ，照度 ($L_1 \sim L_3$) ，pH 值 ($5.5 \sim 9.0$) 與繁殖之關係是正相關的，而在 30°C ， L_3 及 $pH = 7.5$ 時生長最為良好。再用固氮活性測得：

固氮作用 pH	乾重量 瓶子 142 ml	0.5 ml peak (cm) R=4				C_2H_4 濃度 $\mu\text{mole g.d.wt-60分}$	固氮量 μg g.d.wt-60分
		0.1分	30 分	60 分	ΔH_{60}		
6.5	12.3	4.7	5.4	6.1	1.4	3.942	36.793
7.0	19.1	4.9	6.0	7.3	2.3	4.171	38.926
7.5	29.2	6.8	14.0	21.6	14.8	17.554	163.840
8.0	25.4	5.2	8.1	9.9	4.7	6.409	59.814
8.5	16.7	4.5	5.0	5.7	1.2	2.489	23.228
9.0	10.6	4.9	5.0	5.2	0.3	0.980	9.149

可知在 T_5 、 L_3 時 $pH = 7.5$ 固氮量最好， $pH = 0.8$ 次之， $pH = 7.0$ 又次之，而 $pH = 9.0$ 最少。 $pH = 7.5$ 時約為 $pH = 8.0$ 時之 2.7 倍，為 $pH = 7.0$ 時之 4.2 倍。也即 pH 值在 $5.5 \sim 7.5$ 料 pH 值增加，固氮活性增加；pH 值在 $7.5 \sim 9.0$ 時，pH 值而固氮活性反而減少，但在 $pH = 7.5$ 時，固氮活性最為良好。

再比較生長與固氮活性得：



知在 T_5 、 L_3 條件下，pH 值從 6.5 ~ 7.5 ， pH 值增加，繁殖量增加，固氮活性也增加。從 pH 7.5 ~ 9.0 時 pH 值增加，其繁殖量減少固氮活性也減少。而 pH = 7.5 時，不但繁殖最好，而且固氮量也最多。

所以要大量培養且又有良好之固氮活性，需要無氮培養液 pH 在 7.5 、 30 °C ， 4750 Lux 時為最好。

五、討論：

- 1 乙烯是一種便宜又很普通之氣體，在市面上很易購得或自行製造。所以用乙烯還原法測固氮活性除省錢外，因其操作容易也省時、省事，而且靈敏度、穩定性很高；不受其他酵素干擾就可以很精確地測得結果。
- 2 固氮酵素要把空氣中之游離氮素固定而還原或 NH_3 時，必須同時具備基質（ N_2 及 C_2H_2 ）、還原劑（ H^+ 及 e^- 供應者）、能量 ADP，金屬元素 Mg^{+2} 等。藍綠藻固氮作用所需之還原劑 $\text{NADH} + \text{H}^+$ 或 $\text{NADPH} + \text{H}^+$ 及能量 ATP 均來自藍綠藻之呼吸作用，而呼吸作用所用之原料則有賴於光合作用，所以藍綠藻

之固氮活性間接還是者光合作用之產物是有關的。因此設法增加光合作用活性也是一種可增加固氮作用之可行方法。

六、參考資料：

- 1 Brill, W.J. 1975 Regulation & genetics of bacterial nitrogen fixation. Ann. Rer. Microbiol 29:109-129.
- 2 Conn, E.E & P.K Stumpf, 1972 The nitrogen Cycle, In "Outline of Biochemistry" P.P. 403 ~ 407 John, Wiley & Son, Inc. New York.
- 3 Dobereiner J 1974, Nitrogen fixing bacteria in rhizosphere, In "The Biology of Nitrogen fixation" ed. Ouispel A PP 86 ~ 117.
North-Holland, Amsterdam.
- 4 Havelka. V.D & R.W.F Hardy, 1975 Nitrogen fixation research; A Key to World food ? Science 188 :633 ~ 643.
- 5 Ljones T, 1974, The enzyme system In. "The Biology of Nitrogen Fixation" ed. Ouispel A, PP617 ~ 635, North - Holland, Amsterdam.
- 6 Mulder E.G & S. Brotonegoro, 1974 Free-living heterotrophic Nitrogen fixing bacteria, in "The Biology of Nitrogen fixation" ed, Ouispel, A PP38 ~ 80.
North-Holland, Amsterdam.
- 7 Postgate, J.R 1974 Prerequisites for biological fixation in free-living heterotrophic bacteria, In "The Biology at Nitrogen Fixation" ed, Ouispel, A PP663 ~ 684 North-Holland.
- 8 黃啟穎，1975 生物科學技術之介紹二
生物研究中心專刊第5號 P20
- 9 黃啟穎，1977 藍綠藻之固氮作用：科學農業 25 : 280
- 10 黃啟穎，1977 植物之固氮作用：生物科學 12:1
- 11 黃啟穎，1978 高等植物固氮作用之理論與實際：中研院生物

研究中心專刊第 8 號。

- 評語：1. 題目擬修改為“溫度、酸鹼度、照度對 *Anabenopsis arnoldii* 生長與固氮活性之影響在統計法上之研究”。
2. 應用新技術將菌類 *Anabenopsis arnoldii* 固氮和溫度、鹼度、照度的關係分析的非常清楚，有學術及教育的價值。
3. 論文簡明扼要易讀，是篇優良的論文應給予獎勵。
4. 圖片中有三張，其倍數一樣，但都不準確，應改之，並應取一張圖片示出即可。