

บรรณานุกรม



หนังสือ

ประจำคง บรรณสูตร。สติ๊ติศาสตร์ประยุกต์สำหรับครู กรุงเทพมหานคร : สำนักพิมพ์ไทย
วัฒนาพาณิช, 2517.

เอกสารอื่น ๆ

คณาจารย์ภาควิชาเคมี。ชีวเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล, 2519.

ชูศักดิ์ เวชแพทย์。สรีริวิทยาของการออกกำลังกาย คณะแพทยศาสตร์ ศิริราชพยาบาล
มหาวิทยาลัยมหิดล, 2519. (อัสดง.).

วิเชียร เกตุสิงห์。สติ๊ติฯสำหรับการวิจัย กองวิจัยการศึกษา สำนักงานคณะกรรมการ
การการศึกษาแห่งชาติ, สำนักนายกรัฐมนตรี, (กรกฎาคม 2521). (อัสดง.).

สมหวัง พิริยานุวัฒน์。สติ๊ติฯสำหรับการวิจัย (17 มกราคม 2521). (อัสดง.).

อนันท์ อัชชุ。สรีริวิทยาของการออกกำลังกาย คณะครุศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2520.
(อัสดง.).

อวย เกตุสิงห์。คู่มือการสอนสรีริวิทยาการของการออกกำลังกายชนเผ่า ศูนย์วิทยาศาสตร์การกีฬา
องค์การส่งเสริมกีฬาแห่งประเทศไทย, 2519.

Books

Astrand, Per-Olof, and Rodahl, Kaare. Textbook of Work Physiology.

New York : McGraw-Hill Book Co., 1970.

Edwards, R.H.T. et. al, "Blood Lactate Concentration During Inter-
mittent and Continuous Exercise With the Same Average Power
Output," In Advance in Experimental Medicine and Biology,
Vol.11, pp. 425-428. Edited by Bengt Pernow and Bengt Saltin.
New York : Plenum Press Co., 1971.

Hermansen, Lars. "Lactate Production During Exercise," In Advance in Experimental Medicine and Biology, Vol.11, p.403. Edited by Bengt Pernow and Bengt Saltin. New York : Plenum Press Co., 1971.

Karlsson J. "Muscle ATP, CP and Lactate in Submaximal and Maximal Exercise," In Advance in Experimental Medicine and Biology, Vol.11, pp. 383-385. Edited by Bengt Pernow and Bengt Saltin. New York : Plenum Press Co., 1971.

----. "Oxygen Deficit and Muscle ATP, CP and Lactate," In Advance in Experimental Medicine and Biology, Vol.11, pp. 387-392. Edited by Bengt Pernow and Bengt Saltin. New York : Plenum Press Co., 1971.

Morehouse, Laurence E., and Miller, Augustus T. Physiology of Exercise Saint Louis : The C.V. Mosby Co., 1971.

Pernow, Bengt and Saltin, Bengt. Advance in Experimental Medicine and Biology, Vol.11, New York : Plenum Press Co., 1971.

Saltin, Bengt, and Karlsson, Jan. "Muscle ATP, CP and Lactate During Exercise After Physical Condition," In Advance in Experimental Medicine and Biology, Vol.11, pp. 395-398. Edited by Bengt Pernow and Bengt Saltin. New York : Plenum Press Co., 1971.

Saltin, B., and Essen, B., "Muscle Glycogen, Lactate, ATP and CP in Intermittent Exercise," In Advance in Experimental Medicine and Biology, Vol.11, pp. 419-424. Edited by Bengt Pernow and Bengt Saltin. New York : Plenum Press Co., 1971.

Articles

Chase, Brain, "Effect of Variation in Diet and in Intensity of Exercise on Blood Lactate Levels and Performance Time," Dissertation Abstracts International, Vol. 35, No. 5. (November 1975), p. 2700 -A.

Dawson, Christopher A., et. al. "Arterial Blood and Muscle Lactate During Swimming in the Rat," Journal of Applied Physiology, Vol. 30, No. 3. (March 1971), pp. 322-326.

Hajivassillion, A.G., and Peider, S.u. The Enzymatic Assay of Pyruvic Acid and Lactic Acid, A definitive Procedure. Clin Chem Acta 19, 1968, 357.

Marbach, E.P., and Weil, M.H., Rapid Enzymatic Measurement of Blood Lactate and Pyruvate, Clin Chem 13, 1967, 314.

Powle, J.F., Stabilisation of Whole Blood Lactate, Clin Chem Acta 55, 1974, 107.

Other Materials

Attachoo, Anan. Blood Lactate During Intermittent and Continuous Exercise, Unpublished Doctor of Education Dissertation, University of Northern Colorado, 1975.



ภาคผนวก ก。



ตารางที่ 1 รายลักษณะของประชากรที่เข้ารับการทดลอง

ลำดับที่	ชื่อ	อายุ (ปี)	น้ำหนัก (กิโลกรัม)	ส่วนสูง (เซนติเมตร)
1	โนนีต	26	56	169
2	สุรศักดิ์	27	57	171
3	สันทิ	25	58	166
4	เจศดา	27	54	165
5	เทเวศร์	27	51	164
6	วิญญาณุร	24	60	170
7	รัชทพานิช	24	55	164
8	บุญทิน	25	65	171
9	เกษตรรัช	24	60	174
10	นริศ	23	62	178
11	นพพร	24	60	171
12	วิจิตร	22	54	164
13	ธีรพล	23	58	172
14	สมศักดิ์	20	74	183
15	ปรีชา	21	57	178
16	ทศวรรษ	21	55	165.
17	บุญชุม	22	60	160
18	ศุภกิต	20	64	174
19	มนัส	21	54	165
20	นิพนธ์	20	59	169

ตารางที่ 2 เวลาของการวิ่งสำหรับทางด่วน ๆ (หน่วยเป็นนาที)

ลำดับที่	100 เมตร	200 เมตร	400 เมตร	1500 เมตร
1	1.18	3.01	6.36	29.14
2	1.27	3.30	7.31	31.58
3	1.42	4.00	8.06	43.45
4	1.39	3.56	8.00	41.53
5	1.29	3.47	7.59	40.23
6	1.23	3.45	7.43	36.03
7	1.55	3.58	7.59	44.30
8	1.26	3.35	7.52	36.21
9	1.33	3.44	7.48	33.50
10	1.25	3.20	7.32	33.13
11	1.13	2.58	6.44	37.49
12	1.30	4.00	7.58	49.56
13	1.50	4.12	8.17	47.40
14	1.22	3.40	7.57	35.57
15	1.24	3.26	7.47	35.10
16	1.51	4.21	8.35	47.39
17	1.37	3.48	7.50	41.40
18	1.36	3.28	7.45	34.34
19	1.32	3.51	7.58	36.44
20	1.27	3.39	7.55	37.26

ตารางที่ 3 ความเข้มข้นของกรดแล็คติกในเดือดของผู้เข้ารับการทดลอง 20 คน
ชนิดพัก และหลังว่ายน้ำระยะทาง ๗ (หน่วยเป็น มิลลิโนล/ลิตร)

ลำดับที่	พัก	100 เมตร	200 เมตร	400 เมตร	1500 เมตร
1	0.37	9.78	11.27	8.87	3.26
2	1.11	8.19	14.35	15.69	4.89
3	1.43	6.33	8.66	9.51	3.03
4	0.99	2.67	12.96	7.05	8.43
5	1.76	13.39	11.61	10.91	3.86
6	1.39	7.92	5.22	8.03	12.59
7	0.98	4.86	9.31	7.99	5.73
8	1.69	2.98	18.52	4.06	9.92
9	0.25	11.16	11.62	5.05	6.28
10	0.42	10.83	10.48	6.71	9.94
11	0.20	5.32	9.83	9.58	2.52
12	1.30	13.34	17.01	6.05	4.37
13	1.13	6.19	11.57	10.08	8.44
14	0.66	9.46	8.49	9.45	9.11
15	0.69	7.15	15.74	8.67	6.45
16	1.84	5.60	10.74	10.11	2.30
17	0.79	5.93	15.89	12.45	14.91
18	0.56	13.12	12.92	10.74	5.93
19	0.65	8.69	13.61	12.89	2.36
20	2.00	11.38	14.17	13.83	4.80

ตารางที่ 4 อัตราการเกิดกรดแล็กติกต่อนาทีในการวายน้ำระยะทาง ๆ
 (หน่วยเป็น มิลลิโนล/นาที)

ลำดับที่	100 เมตร	200 เมตร	400 เมตร	1500 เมตร
1	7.23	3.61	1.29	0.10
2	4.88	3.78	1.94	0.12
3	2.88	1.81	1.00	0.04
4	1.02	3.04	0.76	0.18
5	7.84	2.60	1.15	0.05
6	4.72	1.02	0.50	0.31
7	2.02	2.01	0.88	0.11
8	0.90	4.70	0.30	0.23
9	6.61	3.04	0.62	0.18
10	7.35	3.02	0.83	0.29
11	4.21	3.25	1.39	0.06
12	8.03	3.93	0.60	0.06
13	2.76	2.49	1.08	0.15
14	6.44	2.13	1.11	0.24
15	4.61	4.38	1.03	0.16
16	2.03	2.05	0.96	0.01
17	3.18	3.97	1.49	0.34
18	7.85	3.56	1.31	0.16
19	5.24	3.37	1.54	0.05
20	6.47	3.33	1.49	0.08

ภาคผนวก ช.

Enzymatic Assay of Lactic Acid *

Reagent

1. Buffered Hydrazine

- 0.5 m Glycine + 0.4 m Hydrazine เติม NaOH ให้มี pH 9.5

2. 5 % meta Phosphoric acid

3. 3 % meta Phosphoric acid

4. NAD Solution (Nicotiamide adenine dinucleotide)

5. LDH Suspension (Lactate dehydrogenase)

6. ขวดขนาด 10 ml สำหรับใส่เลือด ภายในบรรจุ Cetrimide

(Cetyltrimethyl Ammonium Bromide)

- 16.8 gm of Citric acid monohydrate ละลายน้ำในอัตรา 100 ml

ปรับให้มี pH เป็น 4.0 ด้วย 40 % NaOH เติม 4.2 gm NaF และ 4.0 gm

Cetavlon เขย่าให้เข้ากัน แล้วนำมา 0.25 ml ใส่ลงในขวดขนาด 10 ml นำไป
ระเหยแห้ง เตรียมไว้ใส่ตัวอย่างเดือด (Blood Sample)

* Marbach E.P., and Weil M.H., Papid Enzymatic Measurement of Blood Lactate and Pyruvate, Clin Chem 13, 314, 1967.

* Hadjivassilion, A.G., and Reider, S.H. The Enzymatic Assay of Pyruvic Acid and Lactic Acid, A definitive Procedure. Clin Chem Acta 19, 357, 1968.

* Powele, J.F., Stabilisation of Whole Blood Lactate, Clin Chem Acta 55, 107, 1974.

วิธีทำ (Procedure)

เจาะเลือดประมาณ 5 ml ใส่ลงในขวดที่เตรียม Cetrimide ไว้ เช่น
ให้ผงขาวที่กันขวดละลายหมด นำเลือดในขวดมา 2 ml ผสมกับ 5 % meta Phosphoric Acid 6 ml เขย่าให้ทorough กรองเอา filtrate ออกมานอกไปใช้กระดาษกรอง Whatman # 1

1. หลอดทดลอง

1 ml Buffered Hydrazine + 0.1 ml NAD + 0.05 ml filtrate

2. หลอด Blank เพื่อเตรียมเป็น Standard

1 ml Buffered Hydrazine + 0.1 ml NAD + 0.05 ml 3 % meta Phosphoric Acid

นำทั้ง 2 หลอดไปวัดค่า OD ที่ 340 mu ได้ค่า A initial และนำทั้ง 2 หลอดมาเติม LDH 0.05 ml ทิ้งไว้ในเกียบปฏิกิริยา 20 นาที และนำไปอ่านค่า OD ได้ค่า A final (การวัดใช้ Squire Cuvette ที่มี diameter 1 cm โดย Visible light จากเครื่อง Beckman DU Spectrophotometer) เลือดแล้วนำค่าที่ได้มามาเข้าสูตร

$$\frac{A_{\text{final}} - A_{\text{initial}}}{6.22} \times \frac{1.2}{0.05} = \text{Lactic } \hat{\alpha} \text{ Conc. (mM)}$$

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ก.

สูตรทางสถิติที่ใช้ในการวิจัย

1. ค่าแนวเฉลี่ย*

$$\bar{X} = \frac{\sum X}{N}$$

\bar{X} = ค่าแนวเฉลี่ย

$\sum X$ = ผลรวมของค่าแนวทั้ง N จำนวน

N = จำนวนผู้เข้ารับการทดลองทั้งหมด

2. ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน*

$$S.D = \sqrt{\frac{\sum (X - \bar{X})^2}{N}}$$

3. สหสัมพันธ์จากผลคณิตของค่าแนว*

$$r_{xy} = \frac{N \sum xyf(x,y) - \sum xf(x) \sum yf(y)}{\sqrt{[N \sum x^2 f(x) - (\sum xf(x))^2] [N \sum y^2 f(y) - (\sum yf(y))^2]}}$$

* ประคอง บรรณสูตร สถิติศาสตร์ประยุกต์สำหรับครู (กรุงเทพมหานคร : สำนักพิมพ์ไทยวัฒนาพาณิช, 2517) หน้า 40-49-106

3. การวิเคราะห์ความแปรปรวนทางเดียว* (One-Way Analysis of Variance)

	df	SS	MS	F
ระหว่างวิธี (B)	J - 1	$(\frac{\sum X}{n})^2_j - (\frac{\sum X}{N})^2$	$\frac{SS_B}{J-1}$	$\frac{MS_B}{MS_W}$
ภายในวิธี (W)	N - J	$\sum \sum X_{ij}^2 - (\frac{\sum X}{n})^2_j$	$\frac{SS_W}{N-J}$	
รวม	N - 1	$\sum \sum X_{ij}^2 - (\frac{\sum X}{N})^2$		

ความหมายของอักษรที่ใช้ในการคำนวณ

df = ชั้นแห่งความเป็นอิสระ

SS = ผลรวมของส่วนเบี่ยงเบนยกกำลังสอง

MS = ค่าของส่วนเบี่ยงเบนยกกำลังสอง

F = อัตราส่วนวิบัต

X_j = ค่าคะแนนรวมในแต่ละกลุ่ม

N = จำนวนผู้รับการทดลองทั้งหมด

J = จำนวนกลุ่ม

n = จำนวนผู้เข้ารับการทดลองแต่ละกลุ่ม

* สมหวัง พิริyanuwalln, สัมมิเสวนาเรื่องการวิจัย (17 มกราคม 2521), หน้า 7.

4. การเปรียบเทียบรายคู่ (Multiple Comparison) วิธีของ Scheffe *

การทดสอบ อาภัยค่า mean square within group กับค่า F จากตาราง
วิธีคำนวณ คำนึงถึงความขั้นตอนดังท่อไปนี้

ขั้นที่ 1 หากความแตกต่างระหว่างค่าเฉลี่ยที่ละกู โดยใช้สัญลักษณ์ดังนี้

$$\hat{\psi} = \bar{x}_1 - \bar{x}_2 \quad (\text{ผลต่างที่ได้เมื่อคิดเครื่องหมาย})$$

ขั้นที่ 2 หากความแปรปรวนของผลต่างระหว่างค่าเฉลี่ยดังนี้

$$\hat{\sigma}_{\hat{\psi}}^2 = MS_W \left[\frac{1}{n_1} + \frac{1}{n_2} \right]$$

$$\hat{\sigma}_{\hat{\psi}} = \sqrt{MS_W \left[\frac{1}{n_1} + \frac{1}{n_2} \right]}$$

ขั้นที่ 3 เปิดตาราง F ที่ $df1 = k-1$, $df2 = N - K$ ตามระดับนัย α
 สำคัญที่ตั้งไว้แล้วนำไปคูณกับ $k - 1$ และหารากที่ 2 ดังนี้

$$\sqrt{(k-1) F}$$

ขั้นที่ 4 หากคุณระหว่างค่าสถิติในขั้นที่ 2 และ 3 ดังนี้

$$\hat{\sigma}_{\hat{\psi}} \sqrt{(k-1) F}$$

ขั้นที่ 5 เปรียบเทียบค่าผลต่างระหว่างค่าเฉลี่ย ($\hat{\psi}$) กับค่า

$$\hat{\sigma}_{\hat{\psi}} \sqrt{(k-1) F}$$
 ถ้าค่า $\hat{\psi}$ มากกว่าก็予以ยอมรับสมมุติฐาน (H_0)

และสรุปว่าค่าเฉลี่ยคันนั้นทางกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ และ

เปรียบเทียบดังนี้ทุกคู่ไป ก็จะให้ผลการทดสอบเป็นรายคู่ตาม
 ทองการ

*วิเชียร เกตุสิงห์, สูตรวิเคราะห์สำหรับการวิจัย (กองวิจัยการศึกษา สำนักงาน
 คณะกรรมการการศึกษาแห่งชาติ สำนักนายกรัฐมนตรี, กรกฎาคม 2521). (อัดสำเนา)

ประวัติการศึกษา

นายเทเวศร์ พิริยะพจน์ เกิดเมื่อวันที่ 1 เมษายน พ.ศ. 2495 ที่จังหวัด
กาญจนบุรี วุฒิการศึกษา ครุศาสตรบัณฑิต เมื่อปีการศึกษา 2518 สถานศึกษา จุฬาลงกรณ์
มหาวิทยาลัย



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย