

## บรรณานุกรม

- พระองค์ กรมศุค. 2508. สถิติศาสตร์ประยุกต์สำหรับครู. พระนคร. ไทยวัฒนาพานิช.
- เม็ลเลอร์โรวิทซ์. 2510. การฝึกซ้อมกีฬา, ประสิทธิภาพและสุขภาพ, บุคลิกวิทยาและกฎเกณฑ์ทางชีววิทยา. แปลและเรียบเรียงโดย อวย เกตุสิงห์. พระนคร. (อัสสำเนา).
- เม็ลเลอร์โรวิทซ์. 2513. "ข้อเสนอเกี่ยวกับภาระซ้อมของกีฬา", วารสารสหศึกษาพลศึกษาและสหศึกษาการ. 1 (กันยายน), 32. พระนคร.
- ลวด หุตากร. 2513. คู่มือสรีรวิทยาสำหรับนักศึกษาพยาบาล. เชียงใหม่. บริษัทคนเมืองการพิมพ์จำกัด.
- อวย เกตุสิงห์, 1964. กีฬาพิเศษ, สารศิริราช, 20 (พฤษภาคม-มิถุนายน), 67. พระนคร.
- Astrand, Per-Olof. Work Tests with the Bicycle Ergometer. Varberg: AB Cykelfabriken Monark.
- Eykov, K.M., and Others. 1958. Text Book of Physiology. Foreign Language Publishing House. Moscow.
- Johnson, Warren R. 1960. Science and Medicine of Exercise and Sports. New York: Harper & Brothers Publishers.
- Karpovich, Peter V. 1959. Physiology of Muscular Activity. 5 th.ed. Philadelphia: W.B. Saunder Company.
- Mallhotra, Sverg. 1966. Human Adaptability to Environments and Physical Fitness. Madras - 3 : Verpery Press.
- Morehouse, E. Laurence, and Miller, Augustus, Jr. 1967. Physiology of Exercise. Saint Louis: The C.V. Mosby Company.

הרשמת חרית

## ภาคผนวก ก.

ตัวอย่าง การคำนวณหาส่วนเทียบปริมาณออกซิเจนที่ไ้หมดไปกับปริมาณอากาศ  
ภายในตู้เข้าทั้งหมด

ตู้ถูกทดสอบ นว.  
อุณหภูมิ 30°ซ. (762.95-3.71)  
น้ำหนักถ่วง 1 กิโลปอนด์ (ปริมาณงาน 50 วัตต์) =งานเบา  
เวลาทดลอง 6.0 นาที

ปริมาณอากาศภายในตู้เข้าทั้งหมด 90.95 ลิตร

ออกซิเจนที่บรรจุเข้าตู้เมื่อตั้งถาน 43.08 ลิตร

ออกซิเจนที่เหลืออยู่ในตู้เมื่อทำงานครบ 6 นาที 38.11 ลิตร

## การคำนวณ

1. การคำนวณหาปริมาณ NTP. ของออกซิเจนที่บรรจุเข้าตู้

$$\text{สูตร } b \times \frac{(e)}{760} \times \frac{273}{273+c}$$

b = Volume of O<sub>2</sub> in the bag

e = barometric pressure (corrected)

c = Temperature of Climatic Chamber

b = 43.08

e = 762.95 - (3.71)

c = 30

$$\text{ปริมาณ NTP.} = 43.08 \times \frac{(762.95-3.71)}{760} \times \frac{273}{273+30}$$

= 38.77 ลิตร

2. การคำนวณหาปริมาณ NTP, Dry ของออกซิเจนที่เหลือ

ปริมาณออกซิเจนที่อ่านได้ = 38.11 ลิตร

วัดที่อุณหภูมิ 30°ซ. มีความชื้น 100%

$$\text{สูตร } b \times \frac{(e - f)}{760} \times \frac{273}{273 + c}$$

f = Tension of Aqueous Vapour at Temperature  
of Expired Air

$$= 31.510$$

$$\text{NTP, Dry} = 38.11 \times \frac{(762.95 - 3.71 - 31.510)}{760} \times \frac{273}{273 + 30}$$

$$= 32.93$$

3. การคำนวณเปลี่ยนแปลงปริมาณอากาศหายใจเข้าทั้งหมด (ซึ่งอิ่มตัวด้วยไอน้ำ) เป็น  
อากาศแห้ง และ NTP.

$$\text{สูตร ปริมาณอากาศที่วัดได้} \times \frac{1}{1 + 0.00367t} \times \frac{P - P_w}{760}$$

t = room temperature

P = Barometric Pressure

P<sub>w</sub> = Tension of Aqueous vapour

$$= 90.95 \times 0.98$$

$$= 89.13 \text{ ลิตร}$$

ดังนั้น ในการดื่มจักรยานที่มีน้ำหนักดวง 1 กิโลกรัม อุณหภูมิ 30°ซ. นว. ใช้ออก-  
ซิเจนหมดไป 5.85 ลิตร และหายใจอากาศเข้าทั้งหมด 89.13 ลิตร

$$\text{การคำนวณ R.E. ใช้สูตร } \frac{\text{Consumed } O_2}{\text{Inspired air}} \times 100$$

$$\text{ตัวอย่างเช่น } \frac{5.85}{89.13} \times 100 = 6.57 \text{ ลิตร (R.E.)}$$

ภาคผนวก ข.  
สูตรทางสถิติที่ใช้เพื่อการวิจัย

1. ค่าเฉลี่ย ( $\bar{X}$ )

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

2. ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน (S.D.)

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

3. การทดสอบความมีนัยสำคัญของผลต่างระหว่างค่าสถิติ<sup>23</sup>

ขั้นที่ 1 ตั้งสมมติฐาน  $H_0: \mu_1 = \mu_2$

ขั้นที่ 2 คำนวณมัธยฐานเลขคณิตของผลต่าง ( $\bar{d}$ )

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

ขั้นที่ 3 (ก) คำนวณค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของผลต่าง

$$S.D._d = \sqrt{\frac{\sum d^2}{N} - \left(\frac{\sum d}{N}\right)^2}$$

(ข) คำนวณค่าความคลาดเคลื่อนมาตรฐานของผลต่าง

$$\sigma_d = \frac{S.D._d}{\sqrt{N-1}}$$

ขั้นที่ 4 คำนวณอัตราส่วนวิกฤต (t)

$$t = \frac{\bar{d}}{\sigma_d}$$

ที่ระดับความเชื่อมั่น 0.05

<sup>23</sup> ประคอง กรรณสูต สถิติศาสตร์ประยุกต์สำหรับครู (ทรชนคร: ไลบรารีนาทนาธิช)  
2508) หน้า 83-85.

## ประวัติการศึกษา

ชื่อ	นาย บรรจง คณะวรรณ
วุฒิการศึกษา	ครุศาสตรบัณฑิต
สถานศึกษา	คณะครุศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
ปีที่สำเร็จการศึกษา	ปีการศึกษา 2507
สถานที่ทำงาน	คณะศึกษาศาสตร์ มหาวิทยาลัยขอนแก่น
ตำแหน่ง	อาจารย์โท

