

# เอกสารประกอบการสอน

## รายวิชา 111204 Medical Physiology labII

### หัวข้อ

- ปฏิบัติการหลังน้ำย่อยในกระเพาะอาหารของคน
- ความสมดุลของน้ำในร่างกาย



เอกสารนี้เป็นส่วนหนึ่งของการสอนของอาจารย์หนึ่งผลงาน  
ประจำปี 2551

# บทปฎิบัติการที่ 1

## การหลังน้ำย่อยในกระเพาะอาหารของคน

### (Gastric secretion in human stomach)

ผศ.ดร.วารี วิดจaya

#### หลักการ

กระเพาะอาหารเป็นอวัยวะที่มีรูปร่างเป็นกระเพาะทำหน้าที่เก็บพักอาหารที่รับประทานคุกเคลือดอาหาร บีบก้อนอาหารให้แตกออกเพื่อเตรียมอาหารให้อ่อนนุ่มและมีขนาดเล็กคละเอียง แล้วค่อยๆ ส่งอาหารที่เตรียมแล้วนั่นลงไปให้ลำไส้เล็ก ปริมาตรในการหลังน้ำย่อยในกระเพาะอาหารของคนจะประมาณ 2-3 ลิตรต่อวัน และมีค่า pH อยู่ในช่วง 1-3 น้ำย่อยจะถูกหลั่งจาก gastric gland ตรงส่วนของ body และ fundus ของกระเพาะอาหารซึ่งรวมทั้งในส่วน parietal cells, chief cells และ mucus cells (จากรูปที่ 1) น้ำย่อยจะประกอบด้วยพากมูก (mucus) เปปซิน (pepsin) แก๊สติก ไลเปส (gastric lipase) กรดไฮโดรคลอริก (Hydrochloric acid) intrinsic factor ในการรับอนเนต น้ำและอิเด็กโพรไอลท์ เป็นต้น

การหลังน้ำย่อยจะถูกควบคุมโดยระบบ neural และ hormone การกระตุ้น parasympathetic จะช่วยเพิ่มการหลังของน้ำย่อย ส่วนการกระตุ้น sympathetic จะช่วยลดการหลังของน้ำย่อย นอกจากนี้การหลังน้ำย่อยจะถูกควบคุมจากฮอร์โมนและสารเคมี เช่น gastrin จะถูกหลั่งจาก G-cell ในกระเพาะอาหาร และลำไส้ทำให้มีการหลังน้ำย่อยเพิ่มมากขึ้น ซึ่งในน้ำย่อยจะมีกรดไฮโดรคลอริกซึ่งจะส่งผลทำให้เกิดแผลในกระเพาะอาหาร (peptic ulcer) อย่างไรก็ตามยังมีปัจจัยที่ก่อให้เกิดการหลังของกรดไฮโดรคลอริก อาทิ เช่น ความเครียด การสูบบุหรี่ การดื่มกาแฟ เป็นต้น

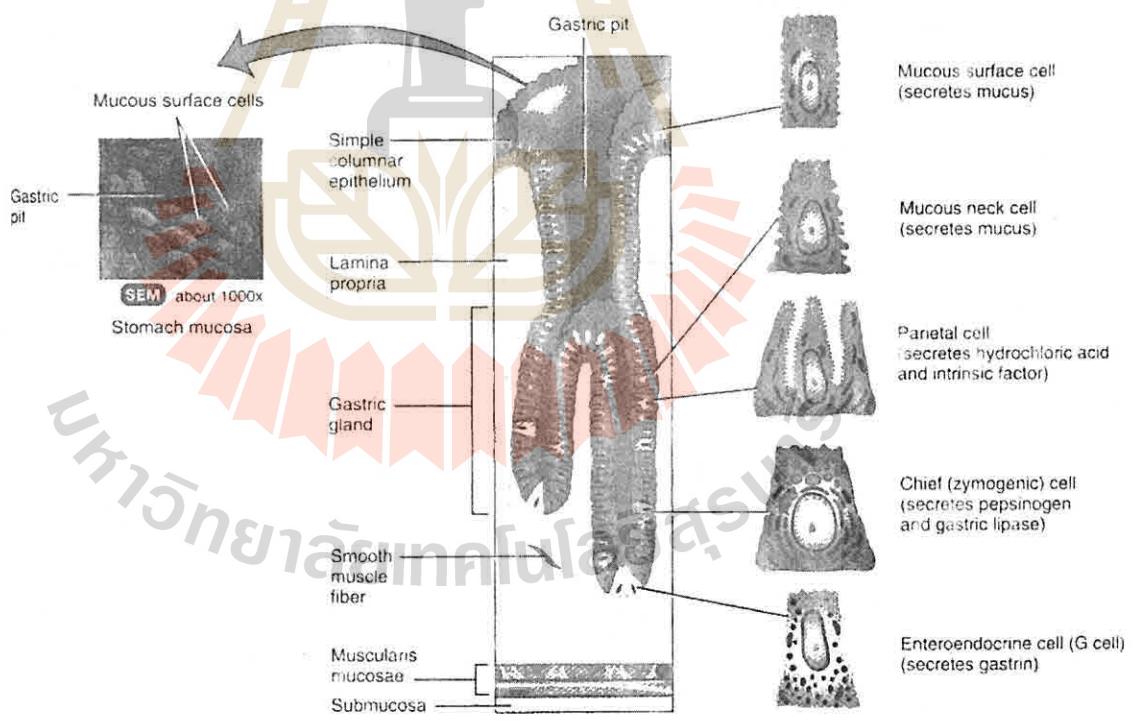
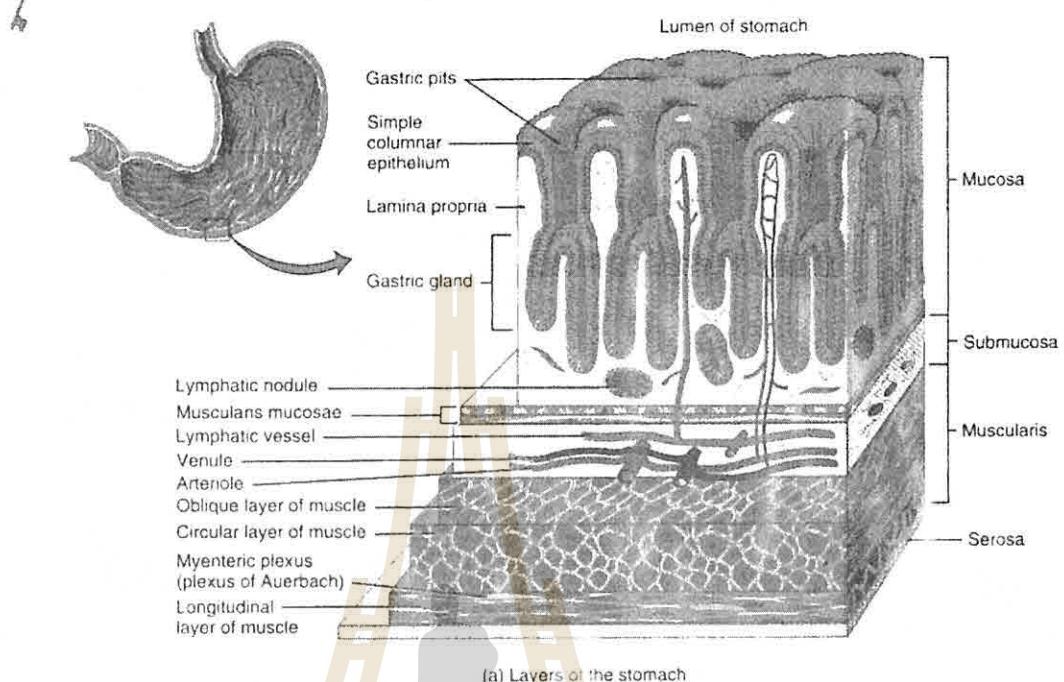
ในบทปฎิบัติการนี้เราจะเก็บน้ำย่อยจากกระเพาะอาหารในคนเพื่อศึกษาผลของน้ำย่อยต่อการย่อยอาหารจำพวก โปรตีน คาร์บอโนไฮเดรตและไขมันรวมทั้งวิเคราะห์ข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับระบบทางเดินอาหาร

#### วัตถุประสงค์ นักศึกษามาสามารถ

1. อธิบายกลไกการหลังน้ำย่อยได้
2. มีทักษะในการใส่ถ่ายยางเข้ากระเพาะอาหารได้
3. อธิบายกลไกของน้ำย่อยต่อการย่อยอาหารจำพวก โปรตีน
4. วิเคราะห์ข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับระบบทางเดินอาหาร
5. ใช้ความรู้ไปประยุกต์ใช้กับทางคลินิกได้

Figure 24.12 Histology of the stomach.

The muscularis of the stomach has three layers of smooth muscle tissue.



*figure continues*

รูปภาพที่ 1 ภาพแสดงเนื้อเยื่ออ่อนของกระเพาะอาหาร (แหล่งที่มา : Tortora, G.J., and Grabowski, S.R. (2000) Principles of Anatomy and Physiology . 9<sup>th</sup> edition. John Wiley & Sons, Inc. U.S.A. )

### วัสดุและอุปกรณ์ที่ใช้

1. Biuret reagent ( Solution A : CuSO<sub>4</sub>.H<sub>2</sub>O, Na<sup>+</sup> tartrate หรือ K<sup>+</sup> tartrate;  
Solution B : NaOH และ KI )
2. Standard Bovine Serum Albumin
3. Distilled water
4. น้ำยาเบส 1 g%
5. น้ำมันพีช
6. Spectronic -20
7. pH strips
8. water bath 37 °C
9. nasogastric tube (NG tube) No.14
10. syringe feed 50 ml
11. ปีกเกอร์ร์ขนาด 10,50,100 มิลลิลิตร
12. กระบอกตรวจ
13. หลอดทดลอง
14. glass stirring rod
15. ถุงมือ
16. stethoscope
17. K-Y jelly
18. xylocaine spray
19. Burette
20. pipette ขนาด 1 ml.
21. น้ำดื่ม 1 แก้ว
22. หลอดดูดนม
23. หุ่นใส่ N-G tube
24. filter paper
25. funnel

### การเตรียมตัวก่อนทำปฏิบัติการ

ให้นักศึกษารับประทานอาหารอ่อน ๆ เช่น โจ๊ก หรือ ข้าวต้ม เป็นต้นในช่วงเช้าหลังจากนั้นให้อาหารก่อนทำการปฏิบัติการ

### วิธีการ

ให้ผู้ดูแลทดสอบนั่งบนเก้าอี้ ก่อนใส่สายยาง (nasogastric tube; NG tube) ให้วัดความยาวของสายยางจากจมูกอ้อมทางใบหน้าและตรงไปที่กระเพาะอาหารตรงระดับ xiphoid process แล้วให้สังเกตว่า

หรือเครื่องหมายที่เส้นของสายยางว่าอยู่ระดับใด (จีด 1 หรือ 2 หรือ 3) หลังจากนั้นให้ทา K-Y jelly ที่สายยางตลอดความยาวที่วัดเอาไว้ (จากจนถึงกระเพาะอาหาร) ฉีด xylocaine spray เข้าทางปาก โดยต้องระวังไม่ให้สูกคลินมิฉะนั้นผู้สูกทดสอบจะเกิดอาการอาเจียน หลังจากนั้นให้ใส่สายยางทางจมูกเข้าไปถึงกระเพาะอาหารและขณะใส่ถ้ามีการติดขัดให้ถอดสายยางออกมาก่อน และให้ผู้สูกทดสอบคลินน้ำลายเพื่อให้สายยางเข้าไปได้ง่ายและสามารถให้ผู้สูกทดสอบดูดูดนำ้ได้เพื่อช่วยในการใส่สายยางได้ง่ายขึ้น

### ข้อควรระวังในการใส่

ถ้าสายยางผ่านเข้าไปทางหลอดลมผู้สูกทดสอบจะมีอาการกระสับกระส่ายและหายใจลำบากให้รีบดึงสายยางออกหันที และเมื่อสายยางเข้าไปในกระเพาะอาหารแล้วใช้พลาสเตอร์พันที่สายยางแล้วคิดที่จมูกเอาไว้ เราสามารถทดสอบโดยใช้ syringe ใส่อากาศเข้าไปในกระเพาะอาหารประมาณ 20 มิลลิลิตร แล้วใช้ Stethoscops วางที่หน้าท้องจะได้ยินเสียงลมเข้าไปในกระเพาะอาหาร เรียกว่า gurgling sound ซึ่งการใส่สายยางนี้จะเป็นทักษะที่สามารถนำไปใช้กับทางคลินิกในการณ์ผู้ป่วยมีเดือดออกในกระเพาะอาหารหรือได้รับสารพิษ เป็นต้น

### วิธีทดลอง

ให้นักศึกษาแบ่งกลุ่ม กลุ่มละ 2 คน และฝึกการใส่สายยางจากหุ่นจำลองก่อน ต่อจากนั้นให้ใส่สายยางกับผู้สูกทดสอบแล้วดูดูดนำ้ย่อยออกมาประมาณ 30 มิลลิลิตร ให้ใช้กระดาษกรองแล้ววัดค่า pH ด้วย pH strips ต่อจากนั้นให้นำ้ย่อยที่กรองแล้วไปทำการทดลอง ดังต่อไปนี้

### การทดลองที่ 1 ผลของนำ้ย่อยต่อการย่อยโปรตีน

- 1.1 นำ้น้ำย่อยที่กรองแล้วมาวิเคราะห์หาโปรตีน
- 1.2 นำ้น้ำย่อย 2.5 มิลลิลิตรน้ำย่อย 2.5 มิลลิลิตรมาใส่ในหลอดทดลองที่มีเนื้อหมู 1 กรัม แล้วตั้งไว้เป็นเวลา 30 นาที หลังจากนั้นปีเปตนำ้ย่อยแล้วนำ้ไปวิเคราะห์หาโปรตีน
- 1.3 นำ้น้ำย่อย 2.5 มิลลิลิตร มาไถเตรทด้วย 0.1 N NaOH จนกระทั่งได้ pH =7แล้วนำมาใส่ในหลอดทดลองที่มีเนื้อหมู 1 กรัม แล้วตั้งไว้เป็นเวลา 30 นาที หลังจากนั้นปีเปตนำ้ย่อยแล้วนำ้ไปวิเคราะห์หาโปรตีน

**ตารางที่ 1 ปีเปตสารละลายน้ำ ใส่หลอดทดลอง**

สารละลายน้ำ	หลอดที่ / ปริมาตร (มล.)								
	1	2	3	4	5	6	7	8	9
1. น้ำกลั่น	1.0	-	-	-	-	-	-	-	-
2. สารละลายโปรตีนมาตรฐาน (1 มก/มล)	-	1.0	-	-	-	-	-	-	-
3. สารละลายโปรตีนมาตรฐาน (2 มก/มล)	-	-	1.0	-	-	-	-	-	-
4. สารละลายโปรตีนมาตรฐาน (4 มก/มล)	-	-	-	1.0	-	-	-	-	-
5. สารละลายโปรตีนมาตรฐาน (6 มก/มล)	-	-	-	-	1.0	-	-	-	-
6. สารละลายโปรตีนมาตรฐาน (8 มก/มล)	-	-	-	-	-	1.0	-	-	-
7. น้ำย่อย	-	-	-	-	-	-	1.0	-	-
8. น้ำย่อย + เนื้อหมู	-	-	-	-	-	-	-	1.0	-
9. น้ำย่อย (pH=7) + เนื้อหมู	-	-	-	-	-	-	-	-	1.0
10. Biuret reagent	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0	4.0

1.4 สารละลายต่าง ๆ เช่น น้ำย่อย, น้ำกลั่น, สารละลายน้ำตราชานโปรตีน (1,2,4,6,8 ) (มิลลิกรัม/มิลลิลิตร)

1.5 ผสมสารละลายในหลอดทุกหลอดให้เข้ากัน นำไปอุ่นที่ water bath  $37^{\circ}\text{C}$  นาน 10 นาที แล้ววัดค่า Absorbance ที่ 540 นาโนเมตร โดยใช้หลอดที่ 1 เป็น Blank

1.6 สร้างกราฟโปรตีนมาตรฐาน (Protein Standard curve) โดยใช้ข้อมูลการทดลองของหลอดที่ 2-หลอดที่ 6 มา plot กราฟ โดยให้ค่าความเข้มข้นโปรตีนอยู่แกน x และค่า absorbance ที่ 540 นาโนเมตรอยู่แกน Y แล้วคำนวณหาค่าความเข้มข้นของโปรตีนในสารละลายหลอดที่ 7,8,9

**ตารางที่ 2 บันทึกผลของน้ำย่อยด้วยการย่อยโปรตีน**

สารละลายน้ำ	ความเข้มข้นของโปรตีน (มิลลิกรัม/มิลลิลิตร)
1. น้ำย่อยย่างเดียว	
2. น้ำย่อย + เนื้อหมู	
3. น้ำย่อย (pH =7)+ เนื้อหมู	

### การทดลองที่ 2 ผลของน้ำย่อยต่อการย่อยไขมัน

- 3.1 นำน้ำมันพืช 0.5 มิลลิลิตร ใส่ในน้ำย่อย 1.5 มิลลิลิตรแล้วผสมให้เข้ากัน
- 3.2 ตั้งทิ้งไว้นาน 30 นาที
- 3.3 ดังเกตดูการเปลี่ยนแปลงพร้อมจดบันทึกลงในตารางที่ 3

ตารางที่ 3 ให้เช็คเครื่องหมายถูก () ถึงการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นของน้ำย่อยต่อการย่อยไขมัน

สารละลายมีการรวมตัวกัน	
สารละลายแยกขั้นกัน	

### การทดลองที่ 3 ผลของน้ำย่อยต่อการย่อยพากคราร์บอไไฮเดรต

- 3.1 ใส่เปปิง 1 g% ปริมาณ 2 มิลลิลิตรลงในหลอดทดลองที่มีน้ำย่อย 1.5 มิลลิลิตร
- 3.2 ผสมให้เข้ากันดี
- 3.3 อ่านค่า OD ที่ 400 nm
- 3.4 ค่า OD ที่อ่านได้คือที่เวลา 0 นาที
- 3.5 ตั้งสารละลายทิ้งไว้ 30 นาที
- 3.6 ผสมให้เข้ากันดีอีกครั้ง
- 3.7 อ่านค่า OD ที่ 400 nm
- 3.8 ค่า OD ที่อ่านได้คือที่เวลา 30 นาที
- 3.9. หากการเปลี่ยนแปลงของ OD เพื่อทำการเปลี่ยนแปลงของความเข้มข้นของเปปิง โดยคิดเป็นเปอร์เซ็นต์
- 3.10 จดบันทึกค่าลงในตารางที่ 4

ตารางที่ 4 บันทึกผลของน้ำย่อยต่อการย่อยพากคราร์บอไไฮเดรต

เวลา(นาที)	OD ที่ 400 nm.	ความเข้มข้นของเปปิง (%)
0		
30		

### คำถาม

1. เปรียบเทียบความแตกต่างของน้ำย่อยในการย่อยโปรตีนก่อนและหลังจากใส่นีโอหนูลงไป เราสามารถให้ 0.1 N NaOH ลงไปในกระเพาะอาหารเพื่อรักษาคนไข้ที่เป็น peptic ulcer ได้ หรือไม่ เพราะเหตุใด
2. อธิบายผลของน้ำย่อยต่อการย่อยไขมัน

3. อธิบายผลของน้ำอ่ายต่อการย่อยสาร์โน้ไซเดรต

#### การทดลองที่ 4. การวิเคราะห์ข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับระบบทางเดินอาหาร

นางสาวสุดสวย อายุ 23 ปี เข้าโรงพยาบาลด้วยอาการท้องเสีย อุจจาระมีไขมันมาก (steatorrhea) และเจ็บที่ช่องท้อง แพทย์ได้ทำ upper gastrointestinal radiology และ endoscopy พบว่า เป็น Duodenal ulcer การตรวจทางด้านสารเคมีพบว่า อัตราการหลั่งกรดจากกระเพาะอาหาร (basal rate of secretion of gastric HCl) ประมาณ mmole/hr (normal range = 1-5 mmol/hr) serum gastrin = 1145 pg/ml (normal range = 50-150 pg/ml) หลังจากให้นางสาวสุดสวยรับประทานอาหารแล้ววัดระดับ serum gastrin อีกครั้งพบว่า ไม่ได้เพิ่มขึ้นจากเดิม

#### คำถาม

1. Duodenal ulcer หมายถึงอะไรและมีพยาธิสภาพอะไรบ้าง
2. ทำไมอัตราการหลั่งกรดจากกระเพาะอาหารจึงมีค่าเพิ่มขึ้นกว่าปกติ
3. ทำไมอุจจาระของนางสาวสุดสวยจึงมีไขมันมาก
4. นางสาวสุดสวยจะเป็น Zollinger-Ellison syndrome ได้หรือไม่ เพราะเหตุใด

#### เอกสารอ้างอิง

1. คณานารย์ภาควิชาสรีรวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยรังสิต (2538) Laboratory experiment medical physiology
2. คณานารย์ภาควิชาสรีรวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล (2545) บทปฎิบัติการ สรีรวิทยา
3. Berne, R.M., and Levy, M.N. (1994) Case studies in physiology. Mosby-Year Book, Inc. USA.
4. Tortora, G.J., and Grabowski, S.R. (2000) Principles of Anatomy and Physiology . 9<sup>th</sup> edition. John Wiley & Sons, Inc. U.S.A.

**รายงานทบทวนคิมการที่ 1  
การหลั่งน้ำย่อยในกระเพาะอาหารของคน**

1. ชื่อ-นามสกุล \_\_\_\_\_ รหัสประจำตัว \_\_\_\_\_  
 2. ชื่อ-นามสกุล \_\_\_\_\_ รหัสประจำตัว \_\_\_\_\_

**การทดลองที่ 1 : ผลของน้ำย่อยต่อการย่อยโปรตีน**

ตารางที่ 2\_บันทึกผลของน้ำย่อยต่อการย่อยโปรตีน

สารละลาย	ความเข้มข้นของโปรตีน (มิลลิกรัม/มิลลิลิตร)
4. น้ำย่อยอย่างเดียว	
5. น้ำย่อย + เนื้อหมู	
6. น้ำย่อย ( $pH = 7$ ) + เนื้อหมู	

**การทดลองที่ 2\_ผลของน้ำย่อยต่อการย่อยไขมัน**

ตารางที่ 3 ให้เช็คเครื่องหมายถูก () ถึงการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นของน้ำย่อยต่อการย่อยไขมัน

สารละลายมีการรวมตัวกัน
สารละลายแยกชิ้นกัน

**การทดลองที่ 3 ผลของน้ำย่อยต่อการย่อยพอกคราร์บอไไฮเดรต**

ตารางที่ 4 บันทึกผลของน้ำย่อยต่อการย่อยพอกคราร์บอไไฮเดรต

เวลา (นาที)	OD ที่ 400 nm.	ความเข้มข้นของเม็ด (%)
0		
30		

**คำถาม**

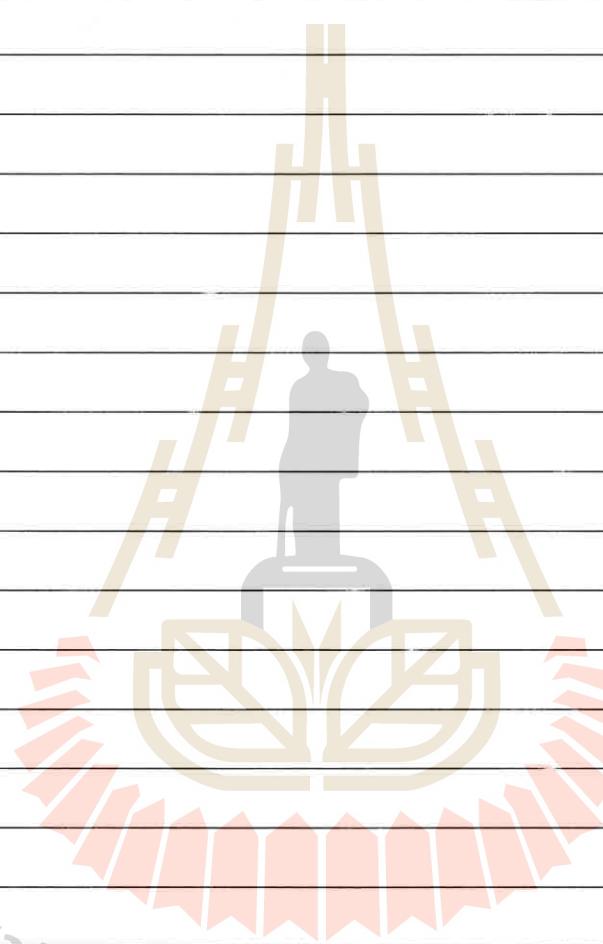
1. เมริบยนเทียบความแตกต่างของน้ำย่อยในการย่อยโปรตีนก่อนและหลังจากใส่เนื้อหมูลงไป  
เราสามารถให้ 0.1 N NaOH ลงไปในกระเพาะอาหารเพื่อรักษาคนไข้ที่เป็น peptic ulcer ได้  
หรือไม่ เหตุใด
2. อธิบายผลของน้ำย่อยต่อการย่อยไขมัน
3. อธิบายผลของน้ำย่อยต่อการย่อยพอกคราร์บอไไฮเดรต



การทดลองที่ 4. การวิเคราะห์ข้อมูลที่เกี่ยวข้องกับระบบทางเดินอาหาร

คำถาม

1. Duodenal ulcer หมายถึงอะไรและมีพยาธิสภาพอะไรบ้าง
2. ทำไมอัตราการหลั่งกรดจากกระเพาะอาหารจึงมีค่าเพิ่มขึ้นกว่าปกติ
3. ทำไมอุจาระของนางสาวสุดสุขจึงมีไขมันมาก
4. นางสาวสุดสุขจะเป็น Zollinger-Ellison syndrome ได้หรือไม่ เพราะเหตุใด



แบบฝึกหัดภาษาไทยชั้นมัธยมศึกษาปีที่ ๑

## สรุปและวิจารณ์ผล

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

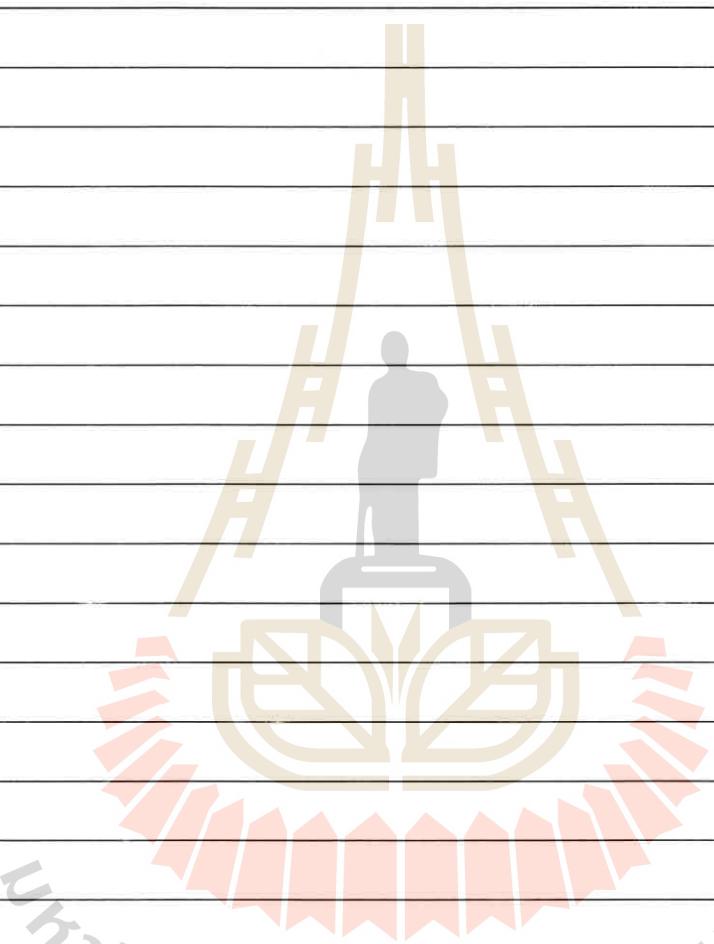
---

---

---

---

---



มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรินทร์

## บทปฎิบัติการที่ 2

### ความสมดุลของน้ำในร่างกาย (Water Balance)

ผศ.ดร.วารี วิดชาญา

#### หลักการ

การทำหน้าที่รักษาปริมาตรของของเหลวในร่างกาย ตลอดจนรักษาสมดุลของอิเล็กโทรไลท์ต่าง ๆ ให้คงที่อยู่เสมอ รวมทั้งรักษาสภาพของความเป็นกรดค่าคงของของเหลวในร่างกายให้คงที่ นอกเหนือนี้ ได้ยังช่วยขับของเสียที่เกิดจากเมแทบอดิซึม เช่น ยูเรีย (urea) กรดยูริก (uric acid) และ ครีเอตินิน (creatinine) เป็นต้น และ ได้ยังสามารถสร้างฮอร์โมนและสารบางชนิด เช่น อิริโโทรพรอยติน (erythropoietin) เรนิน (renin) และสร้างวิตามินดีให้อยู่ในรูปที่สามารถทำงานได้ (1, 25 dihydroxy cholecalciferol) และยังช่วยในการสร้างกลูโคสในระหว่างที่ร่างกายอยู่ในสภาวะอดอาหาร (starvation or fasting) ได้ ขบวนการในการเกิดน้ำปัสสาวะนั้นประกอบด้วย 3 ขั้นตอน คือ การกรอง (ultrafiltration) การดูดซึมกลับ (reabsorption) และ การขับออก (secretion) การกรองจะเกิดขึ้นที่โกลเมอรูลัส โดยพลาสมาและสารจะถูกกรองผ่านผนังหลอดเลือดฝอยโกลเมอรูลัสเข้ามาในช่องว่างโบว์แมนส์ (Bowman's capsule) หลังจากนั้นสารที่ถูกกรองแล้วก็จะมีการดูดซึมกลับบางส่วนและมีการขับออกในรูปของน้ำปัสสาวะ ดังนั้น ปัสสาวะจะเข้มข้นหรือเจือจางขึ้นอยู่กับการทำงานของไต ซึ่งจะปรับให้เหมาะสมกับสภาวะของร่างกายในขณะนี้ รวมทั้งจะขึ้นอยู่กับอิทธิพลของฮอร์โมน antidiuretic hormone (ADH) ซึ่งอยู่ภายใน posterior pituitary gland ซึ่งจะควบคุมเกี่ยวกับการสมดุลของน้ำ ส่วนฮอร์โมน aldosterone ซึ่งถูกสร้างจากต่อมหมวกไตในส่วนของ adrenal cortex จะทำหน้าที่ควบคุมความสมดุลของเกลือแร่

ความสามารถของไตในการทำน้ำปัสสาวะให้เข้มข้นหรือเจือจางนั้นขึ้นอยู่กับท่อไตที่สำคัญ 2 ส่วน คือ ท่อไครอปต์วิญญาขึ้นส่วนหนา (thick ascending limb of loop of Henle) และท่อไครรวม (collecting duct)

การบอกความสามารถของไตในการทำให้น้ำปัสสาวะเข้มข้นหรือเจือจางสามารถดูจากจำนวนน้ำอิสระ ( $C_{H_2O}$ ) และสารที่ละลายอยู่ (osmotically active substance) ที่ไม่ถูกดูดซึมและถูกขับออกมากในน้ำปัสสาวะ ปริมาตรน้ำอิสระที่เปลี่ยนแปลง สามารถคำนวณได้จากการ

$$C_{H_2O} = V - C_{osm}$$

$C_{H_2O}$  = Free water clearance เป็นปริมาตรน้ำอิสระ (solute free water) หรือน้ำบริสุทธิ์ที่ต้องเติมหรือนำออกจากน้ำปัสสาวะเพื่อทำให้น้ำปัสสาวะมีความเข้มข้นเท่ากับพลาสma

$C_{osm}$  = Osmolar clearance เป็นปริมาตรของพลาสม่าที่นำสาร osmotically active substance ที่ละลายอยู่มาขับทิ้งที่ได้ต่อหน่วยเวลา โดยทำปัสสาวะให้มีความเข้มข้นของสโนมิกเก่ากับของนำเดือด ค่า osmolar clearance คำนวณได้จากสูตร

$$C_{osm} = U_{osm} \cdot \frac{V}{P_{osm}}$$

$U_{osm}$  = ความเข้มข้นของสโนมิกของปัสสาวะ (มิลลิโอสโนมอล/ลิตร)

$P_{osm}$  = ความเข้มข้นของอสโนมิกของน้ำเดือด ปกติมีค่าประมาณ 300 มิลลิโอสโนมอล/ลิตร

$V$  = อัตราการไหลของปัสสาวะเป็นปริมาตรของปัสสาวะที่ถูกขับทิ้งต่อนาที (มิลลิลิตร/นาที)

ดังนั้น ในการแปลผลเราจะพบว่าถ้า

1.  $C_{H_2O}$  เป็นลบ เรียกว่า negative free water clearance มักพบในคนที่ขาดน้ำหรือออกกำลังกายอย่างหนัก แสดงว่ามีการเก็บน้ำอิสรภาพไว้ในร่างกายจึงทำให้ปัสสาวะมีความเข้มข้นมากกว่าเดือด ดังนั้นร่างกายต้องการน้ำเข้าไปเพื่อจางความเข้มข้นของของเหลวในร่างกาย ระดับ ADH ในเดือดจะเพิ่มขึ้นเพื่อเพิ่มการดูดซึมกลับของน้ำที่ห่อต่อไตราม
2.  $C_{H_2O}$  เป็นบวก เรียกว่า positive free water clearance มักพบในคนที่ดื่มน้ำเปล่าจำนวนมาก หรือดื่มน้ำและออกอิศอร์ เป็นต้น แสดงว่ามีน้ำอิสรภาพถูกขับออกมากันปัสสาวะมากทำให้ปัสสาวะจืดลงกว่าน้ำเดือด เนื่องจากน้ำในร่างกายมีน้ำส่วนเกินอยู่จึงต้องขับน้ำทิ้งเพื่อปรับความเข้มข้นของของเหลวในร่างกายให้มีความเข้มข้นที่เหมาะสม ดังนั้น ADH จะถูกขับยิ่ง
3.  $CH_2O$  เป็นศูนย์ แสดงว่าในสภาวะนั้นปัสสาวะมีความเข้มข้นเท่ากับน้ำเดือด คือไม่มีการขับน้ำอิสรภาพออกมากในปัสสาวะ

วัตถุประสงค์ เพื่อให้นักศึกษาสามารถ

1. อธิบายลักษณะทางกายภาพโดยทั่วไปของน้ำปัสสาวะได้
2. อธิบายกลไกของไทด์ในการรักษาสมดุลของน้ำและเกลือแร่ของร่างกาย
3. อธิบายผลของ ADH และญูเรย์ที่มีผลต่อการทำให้ปัสสาวะเข้มข้นและจืดลง
4. อธิบายผลของการออกกำลังกายต่อการทำงานของไทด์
5. คำนวณ free water clearance ได้
6. นำความรู้ไปประยุกต์ใช้กับทางคลินิกได้

วัสดุและอุปกรณ์ที่ใช้

1. Refractometer
2. กระบอกดูด (graduated cylinder) ขนาด 100 ml, 25 ml
3. บีกเกอร์ ขนาด 500 ml, 1000 ml

4. น้ำเกลือ (0.9% NaCl)
5. น้ำดื่มสุก
6. ญี่รีบ
7. น้ำหวาน
8. ADH (minirin nasal spray)
9. pH strips
10. osmometer
11. ปากถ่าน
12. จักรยานออกกำลังกาย
13. นาฬิกาจับเวลา
14. Standard solutions for osmometer
15. label paper
16. ปากกาสำหรับ label

#### การเตรียมตัวก่อนเข้าทำปฏิบัติการ

1. 12 ชั่วโมงก่อนเข้าทำปฏิบัติการควรดื่มน้ำแต่น้อย งดออกกำลังกายหนักและไม่ควรดื่มน้ำเลย 30 นาทีก่อนการทดลอง ส่วนอาหารเช้าควรจะเป็นอาหารอ่อนมีโปรตีนน้อย
2. งดบุหรี่และห้ามดื่มกาแฟ โกโก้ น้ำชา น้ำอัดลม เครื่องดื่มชูกำลัง เครื่องดื่มที่มีแอลกอฮอล์ และ เครื่องดื่มที่มีส่วนผสมของกาแฟอีน

#### วิธีการทดลอง

นักศึกษาจะแบ่งเป็นกลุ่ม กลุ่มละ 2 คน โดยในแต่ละกลุ่มจะทำการทดลองเพียงอย่างเดียว และให้ตัวแทน 1 คนทำหน้าที่เป็นผู้ทดสอบ (subject) ส่วนนักศึกษาอีกคนจะทำหน้าที่ดังนี้

1. วัดปริมาตรของปัสสาวะพร้อมกับดูลักษณะทางกายภาพแล้วจดบันทึก
2. วัด specific gravity ด้วยเครื่อง refractometer
3. วัด pH ในน้ำปัสสาวะ
4. คำนวณหาค่า urine flow rate
5. นำน้ำปัสสาวะใส่หลอดทดลองแล้วส่งให้เจ้าหน้าที่ตรวจ osmolarity โดยจะต้องระบุชื่อการทดลองกลุ่มและลำดับหลอดทดลองให้ชัดเจน
6. คำนวณ  $C_{osm}$  และ  $C_{H_2O}$  โดยให้  $P_{osm} = 300 \text{ mosm/kg H}_2\text{O}$
7. นำค่าต่างๆ ที่ได้จดบันทึกในตาราง

### การทดลอง

เมื่อเริ่มการทดลองจะให้ผู้ทดสอบถ่ายปัสสาวะ (void) ทิ้งไปก่อนแล้วจดเวลาเป็นนาทีที่ 0 และหลังจากนั้น 30 นาทีต่อมาเก็บปัสสาวะเพื่อเป็นตัวควบคุม (control) และทำการทดลองแบบใดแบบหนึ่งต่อไปนี้

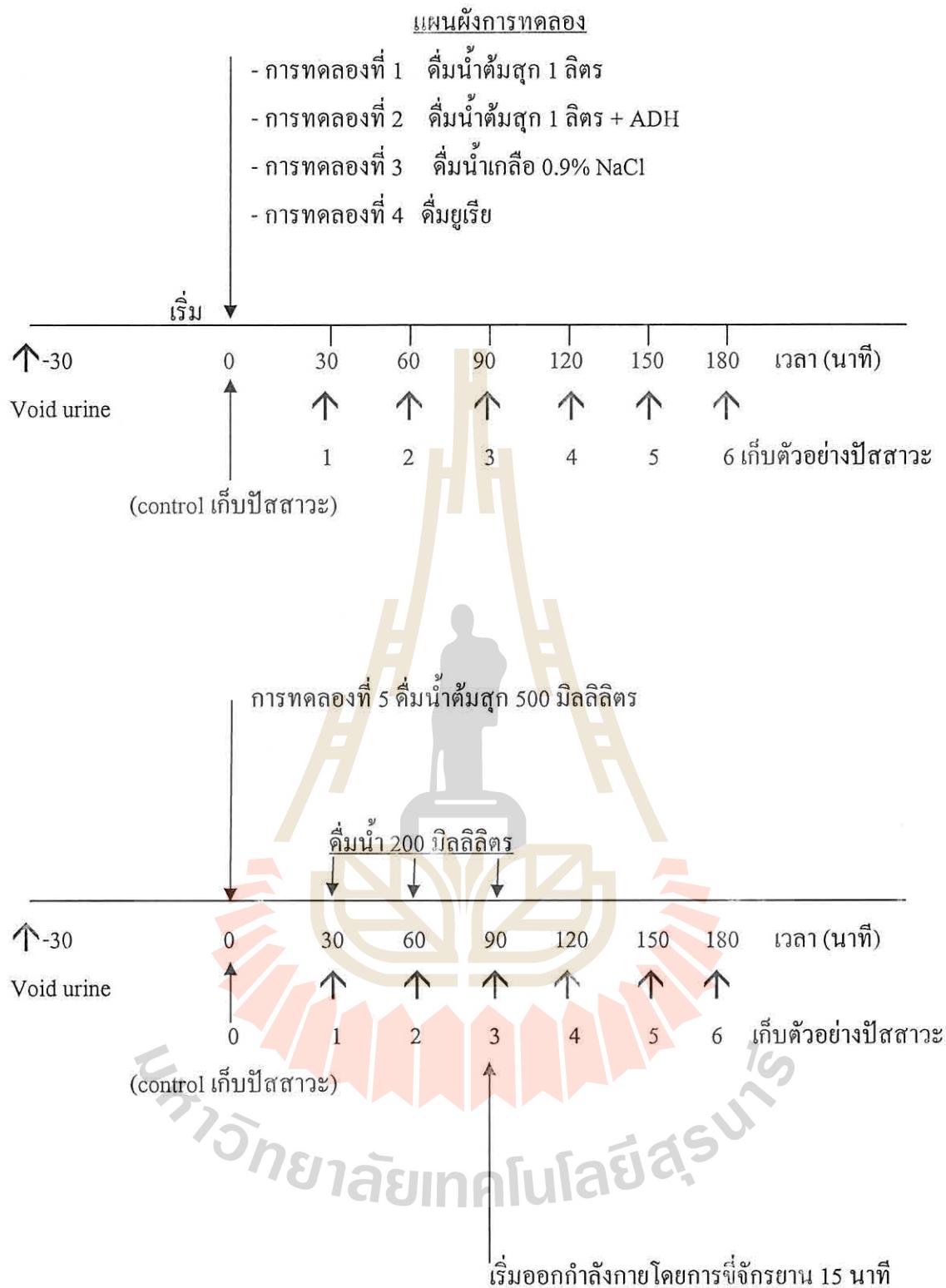
การทดลองที่ 1 ดื่มน้ำเปล่า 1 ลิตร โดยใช้เวลาน้อยที่สุดเท่าที่จะทำได้ หลังจากนั้นจะนำการเก็บตัวอย่างปัสสาวะทุก 30 นาที จนครบ 6 ครั้ง (จะมีตัวอย่างปัสสาวะทั้งหมด 7 ครั้ง เมื่อร่วม control ด้วย)

การทดลองที่ 2 ดื่มน้ำเปล่า 1 ลิตร โดยใช้เวลาน้อยที่สุดเท่าที่จะทำได้แล้วหยด ADH เข้าทางจมูกแล้วเก็บตัวอย่างปัสสาวะเหมือนกับการทดลองที่ 1

การทดลองที่ 3 ดื่มน้ำเกลือ 0.9% NaCl โดยใช้เวลาน้อยที่สุดเท่าที่จะทำได้ แล้วเก็บตัวอย่างปัสสาวะเหมือนกับการทดลองที่ 1

การทดลองที่ 4 ดื่มสารละลายนูเรย (นูเรย 40 กรัมละลายน้ำหวาน 250 มิลลิลิตร) แล้วเก็บตัวอย่างปัสสาวะเหมือนกับการทดลองที่ 1

การทดลองที่ 5 ดื่มน้ำเปล่า 500 มิลลิลิตรเมื่อเริ่มต้นหลังจากนั้นดื่มน้ำครั้งละ 200 มิลลิลิตร หลังการเก็บปัสสาวะเป็นจำนวน 2 ครั้ง (คือนาทีที่ 30 และนาทีที่ 60) แล้วให้เริ่มออกกำลังกายโดยการปั่นจักรยานอยู่กับที่โดยปรับความหนักของจักรยานประมาณ 0.5-1.0 Kp และใช้ความเร็ว 50 rpm เป็นเวลานาน 15 นาที และทำการเก็บตัวอย่างปัสสาวะเหมือนกับการทดลองที่ 1



ผลการทดลอง

การทดลองที่.....ชื่อผู้ทดลอง.....

1. ให้นักศึกษายืนทึกระค่าและคำนวณค่าต่าง ๆ ลงในตาราง

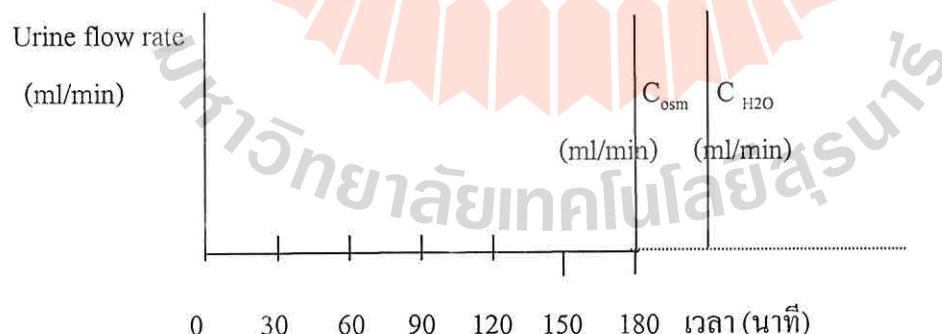
ตัวแปร	ตัวอย่างปัสสาวะ/เวลา (นาที)						
	0	30	60	90	120	150	180
สี							
กลิ่น							
pH							
Specific gravity							
ปริมาตร (V) (ml/min)							
$U_{osm}$ (mOsm/kg H <sub>2</sub> O)							
$C_{osm}$ (ml/min)							
$C_{H2O}$ (ml/min)							
$U_{osm} / P_{osm}$							

2. เขียนกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลาที่เก็บตัวอย่างปัสสาวะในแกน X และการเปลี่ยนแปลงของตัวแปรต่าง ๆ ในแกน Y ได้แก่

ก. อัตราการไหลของน้ำปัสสาวะ (V)

ก. Osmolar clearance ( $C_{osm}$ )

ก. Free water clearance  $C_{H2O}$



3. เขียนอธิบายผลการทดลองตลอดจนกลไกที่ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงดังกล่าวในแต่ละการทดลอง

### คำถามท้ายบท

1. การดื่มน้ำเปล่า 1 ลิตร และน้ำเกลือ (0.9%) 1 ลิตร ให้ผลเหมือนกันหรือแตกต่างกันอย่างไร  
จงอธิบาย
2. ทำไมเราจะไม่ให้ผู้ลูกหมดสติเมื่อชาหรือกาแฟ หรือแอลงอชอล์ก่อนการทำการทำทดลอง
3. จงยกตัวอย่างผู้ป่วยและบวกสาเหตุของการเกิด water diuresis และ osmotic diuresis
4. จงอธิบายกลไกการทำงานของ ADH, aldosterone และ angiotensin II
5. จงอธิบายกลไกการทำปัสสาวะให้เข้มข้น-เจือจางที่เกิดขึ้นที่ใดและปัจจัยสำคัญที่ทำให้ปัสสาวะ  
เข้มข้น-เจือจาง

### เอกสารอ้างอิง

1. คณาจารย์ภาควิชาสรีรวิทยา คณะแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยขอนแก่น (2543) คู่มือปฏิบัติการ  
สรีรวิทยาสำหรับนักศึกษาแพทยศาสตร์
2. คณาจารย์ภาควิชาสรีรวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล (2545) ปฏิบัติการสรีรวิทยา
3. คณาจารย์ภาควิชาสรีรวิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยรังสิต (2538) Laboratory experiment  
medical physiology
4. Tortora, G.J., and Grabowski, S.R. (2000) Principles of Anatomy and Physiology . 9<sup>th</sup> edition.  
John Wiley & Sons, Inc. U.S.A.

มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี

3. เขียนอธิบายผลการทดลองต่อๆ กันไปที่ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงดังกล่าวในแต่ละการทดลอง

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

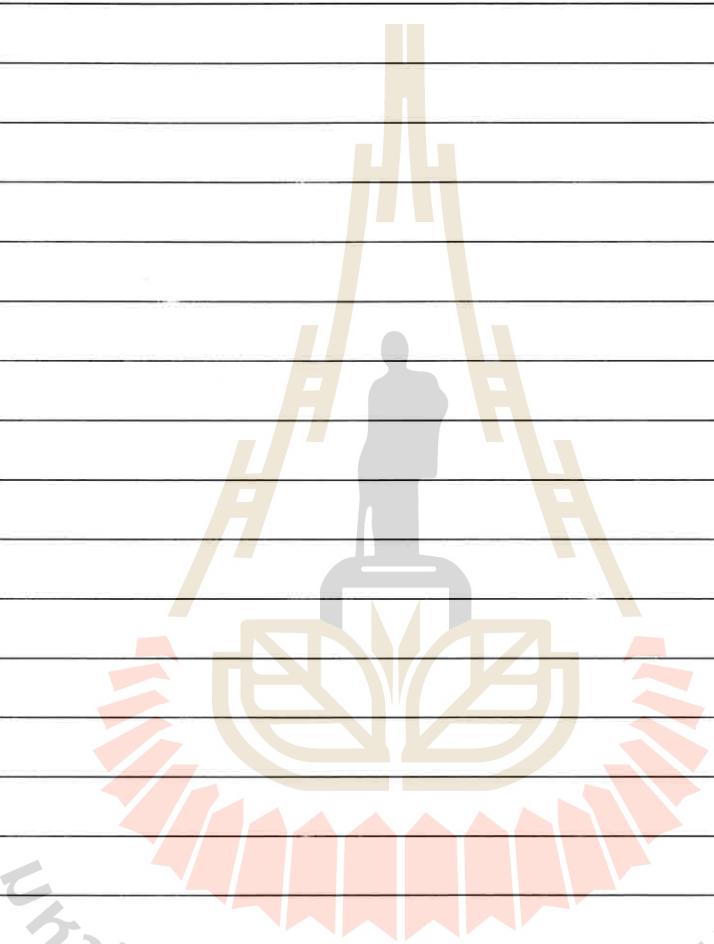
---

---

---

---

---



น้ำดื่มยาลักษณะนี้สูตรการ

### สรุปและวิจารณ์ผล

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

---

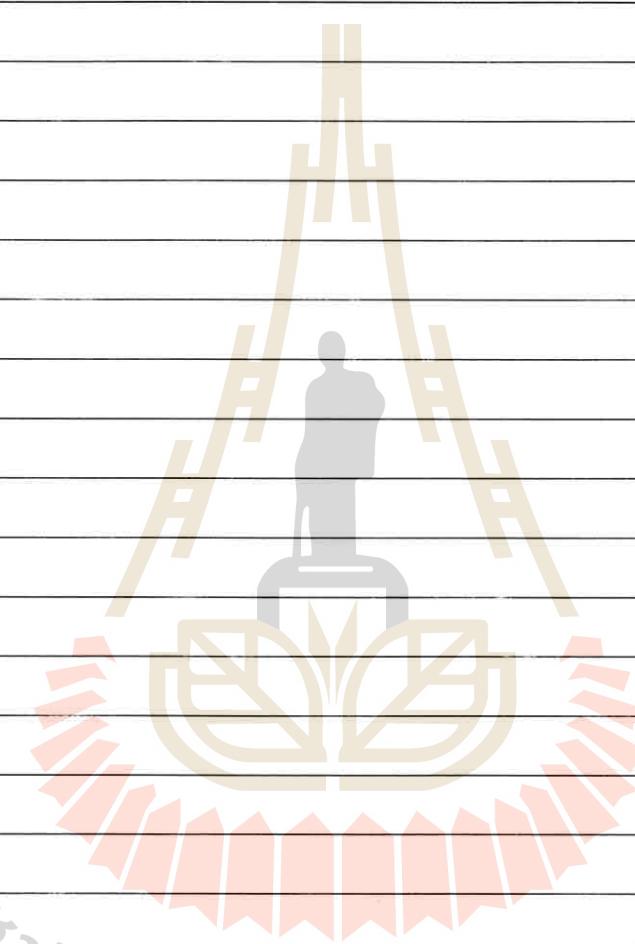
---

---

---

---

---



มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลล้านนา