

การวิเคราะห์ปริมาณไวตามนิมี 2 ในยาเตรียมโดยใช้ พลาสติกไร้สารพิษ เทคนิค



นาง สุทธาทิพย์ จันทร์สกุล

005749

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทสาขาวิชางานบัญชี  
แผนกวิชาเกล็ด เชมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2519

ASSAY OF VITAMIN B<sub>2</sub> IN PHARMACEUTICAL PREPARATIONS  
BY POLAROGRAPHIC TECHNIQUE



Mrs. Suttatip Chantaraskul

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Pharmacy  
Department of Pharmaceutical Chemistry  
Graduate School  
Chulalongkorn University

1976

บังพิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมติให้บัณฑิตวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง  
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

.....  
.....

คณบดีบังพิทยาลัย

คณะกรรมการตรวจวิทยานิพนธ์

.....  
.....

.....  
.....

.....  
.....

.....  
.....

อาจารย์ผู้ควบคุมการวิจัย

ศาสตราจารย์ ร้อยตรี สօาด รักตะวัต

ลิขสิทธิ์ของบังพิทยาลัย

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

หัวขอวิทยานิพนธ์ การวิเคราะห์ปริมาณไวตามินนี 2 ในยาเตรียม โดยใช้โพลารอยกราฟิก เทคนิค  
 ชื่อ นาง สุทธาทิพย์ จันทร์สกุล แผนกวิชา เภสัชเคมี  
 ปีการศึกษา 2518

บหคตยอ



ในการหาปริมาณของไวตามินนี 2 โดยใช้โพลารอยกราฟ พนava pH มือทิพลดอ Half Wave Potential ( $E_{\frac{1}{2}}$ ) ถ้า pH สูงขึ้น ค่า  $E_{\frac{1}{2}}$  จะเป็นลงมากขึ้น ในสารละลายที่เป็นด่าง ถ้าใช้ sodium salicylate ในปริมาณ ๓ % เป็น stabilizer จะไม่ให้ผลพนava ปริมาณของไรโนฟลาวนจะลดลงถ้าหันไป ฯ เพราค่าของ diffusion current ( $i_d$ ) ลดลง กว่าเห็นจะไม่จำเป็นต้องใช้ stabilizer แต่จะเปลี่ยนเที่ยง  $i_d$  กับไรโนฟลาวนมาตรฐานซึ่งเตรียมและทดลองในสภาวะการอย่างเดียวกัน

ตัวอย่างที่นำมาทำการทดลองหาปริมาณของไรโนฟลาวน มี ยาเม็ดไวตามินนี 2 ยานี้คือไวตามินนี 2 ยาเม็ดไวตามินบีคอมเพล็กซ์ ยานี้คือไวตามินบีคอมเพล็กซ์ ยาน้ำเชื่อมไวตามินนี คอมเพล็กซ์ ยาเม็ดมัลติไวตามิน ยาน้ำเชื่อมมัลติไวตามิน และยาเม็ดมัลติไวตามินผสมเกลือแร่ โดยใช้ตัวอย่างละลายใน phosphate buffer pH 12 แล้วนำไปเข้าเครื่องโพลารอยกราฟ พนava ยาเม็ดไวตามินนี 2 ยานี้คือไวตามินนี 2 ยาเม็ดไวตามินบีคอมเพล็กซ์ และยานี้คือไวตามินบี คอมเพล็กซ์ ในผลของการวิเคราะห์ ส่วนพากยาน้ำเชื่อมทั้งชนิดบีคอมเพล็กซ์ และมัลติไวตามิน ไม่ให้ผล ทั้งนี้เนื่องจากมีตัวยานางค์ที่รับกระบวนการวิเคราะห์ ยาเม็ดมัลติไวตามินจะให้ผล ท่อเมื่อสักตัวไวตามินที่ละลายในน้ำมันออกตัวยคลอไรฟอร์ม ส่วนยาเม็ดมัลติไวตามินที่ผสมเกลือแร่ไม่ให้ผล

เปรียบเทียบผลการวิเคราะห์หาปริมาณไรโนฟลาวนในยาเม็ดไวตามินนี 2 ยาเม็ดไวตามินบี คอมเพล็กซ์ โดยใช้โพลารอยกราฟกับ Spectrophotometry พนava % labeled amount โดยเฉลี่ยจะแตกต่างกันเพียง 0.27 และ 0.20 ตามลำดับ

กล่าวโดยสรุปแล้ว การหาปริมาณของไรโนฟลาวนในผลิตภัณฑ์คงคลุมไว้แล้ว โดยใช้

ไฟล่าโปรแกรมจะมีข้อดีกว่าวิธีอื่น ทั้งยังให้ผลที่แม่นยำและสามารถทำได้โดยรวดเร็ว เพียงแต่  
ละลายโดยตรงใน buffer และนำไปใช้กับเครื่องไฟล่าโปรแกรมเท่านั้น

๙

Thesis Title      Assay of Vitamin B<sub>2</sub> in Pharmaceutical Preparations  
                      by Polarographic Technique.

Name                Mrs. Suttatip Chantaraskul

Department        Pharmaceutical Chemistry

Academic Year    1975



#### ABSTRACT

The quantitative determination of riboflavin by Polarography showed that the pH of the solution had an impact on the half-wave potential ( $E_{\frac{1}{2}}$ ). At higher pH condition, the negative value of  $E_{\frac{1}{2}}$  was increased. In alkaline solution, using sodium salicylate (3% of solution) as a stabilizer, the result was not satisfied. The experiment also revealed that the quantity of riboflavin was decreased if keeping the solution in alkaline condition for a long period of time. By this reason, the stabilizer was conceivably not needed. Only the same conditions were maintained for comparing the  $i_d$  of the sample and standard solution.

Samples of different dosage forms used in the determination of riboflavin contents were vitamin B<sub>2</sub> tablets, vitamin B<sub>2</sub> injection, vitamin B complex tablets, vitamin B complex injection, vitamin B complex syrup, multivitamin tablets, multivitamin syrup and multivitamin with minerals tablets. Before determination, the samples were dissolved in phosphate buffer pH 12. The experiments showed that only vitamin B<sub>2</sub> tablets, vitamin B<sub>2</sub> injection, vitamin B complex tablets and vitamin B complex injection gave positive results, while

the vitamins syrups gave negative results probably due to the effect from the interferences of some ingredients. The multivitamin tablets gave positive result only after extracting the oil-soluble vitamins by chloroform, but gave a negative result when applied for multivitamin with minerals tablets.

Comparing the results obtained from the Polarographic and Spectrophotometric methods of the quantitative determination of riboflavin in vitamin B<sub>2</sub> tablets and vitamin B complex tablets, it was found that the percentage of labeled amount, by average, would differ in the range of 0.27 and 0.20 respectively.

It could be concluded that the quantitative determination of riboflavin contents of the said products by Polarography was found more advantages than the other methods, for this method was simple to operate and required only buffer solution. Significantly, it was found that this method also gave an accurate result as some other methods but consumed much less time.

กิติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณ ศาสตราจารย์ ร้อยตรี สอต รักตะวัต ที่ได้ช่วยแนะนำแนวทางในการดำเนินการวิจัย

ขอกราบขอบพระคุณ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ บุญอรรถ สายศร ที่ช่วยเหลือให้คำแนะนำที่เป็นประโยชน์สำหรับวิทยานิพนธ์นี้

ขอขอบคุณ ดร. เพรีพพารัณ คณานารupa ที่ได้ให้คำแนะนำอันเป็นประโยชน์เกี่ยวกับโพลาร์โกราฟ และให้ความอนุเคราะห์ในการวิจัยด้วยเป็นอย่างดี

สุดท้าย ผู้เขียนขอขอบคุณ ดร. สมพล ประคงพันธ์ ที่ช่วยเหลือในการพิมพ์วิทยานิพนธ์ฉบับนี้จนเรียบร้อย



สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย .....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....	๒
กิติกรรมประกาศ .....	๓
รายการตารางประกอบ .....	๔
รายการภาพประกอบ .....	๕
รายการอักษรย่อและสัญลักษณ์ .....	๖



บทที่

1. บทนำ .....	1
2. วัสดุและวิธีการวิจัย .....	27
3. ผลการวิจัย .....	33
4. การอภิปรายผลการวิจัย และ ขอสรุป .....	51
บรรณานุกรม .....	54
ประวัติการศึกษา .....	59



## รายการตารางประกอบ

### ตารางที่

1. ความสัมพันธ์ระหว่าง pH และ E <sub>h</sub> ของสารละลายไร้โรบลาริน .....	35
2. เปรียบเทียบการละลายของไร้โรบลารินใน buffer pH 8 และ 12 ....	36
3. เปรียบเทียบค่าของกระแสที่ออกจากสารละลายในสภาวะการต่าง ๆ โดยมี sodium salicylate เป็น stabilizer .....	37
4. Reproducibility ของไวตามินี 2 ในยาฉีด .....	38
5. แสดงค่า diffusion current ของสารละลายไร้โรบลารินมาตรฐานใน phosphate buffer pH 12 อุณหภูมิ 30 °ช. ในความเข้มข้นระหว่าง 3.2 – 32.0 มิลลิกรัม % .....	39
6. % L.A. ของไร้โรบลารินในยาเม็ดไวตามินี 2 ที่วิเคราะห์โดย Spectrophotometry และโพลาร์โกราฟี .....	40
7. % L.A. ของไร้โรบลารินในยาเม็ดไวตามินีบีคอมเพล็กซ์ที่วิเคราะห์โดย Spectrophotometry และโพลาร์โกราฟี .....	41
8. % L.A. ของไร้โรบลารินในยาฉีดไวตามินีบีคอมเพล็กซ์ที่วิเคราะห์โดย โพลาร์โกราฟี .....	41

## รายการภาพประกอบ



## ภาพที่

1. ไฟอะแกรนเครื่องมือโพลาโกราฟ .....	13
2. Current-voltage curves ของตะกั่วและสังกะสีใน $0.1 \text{ M}$ potassium chloride .....	14
3. การวัด diffusion current:	
ก. Exact method	
ข. Extrapolation method .....	18
4. การวัดความสูงของ wave โดยใช้ "point method" .....	19
5. โพลาโกราฟของไโนฟลัวริน .....	43
6. ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของไโนฟลัวรินและกระแสที่เกิดขึ้น .....	44
7. โพลาโกราฟของยาฉีดไวตามินบี 2 .....	45
8. โพลาโกราฟของยาเม็ดไวตามินบีคอมเพล็กซ์ .....	46
9. โพลาโกราฟของยาเม็ดไวตามิน .....	47
10. โพลาโกราฟของยาเม็ดไวตามินภายหลังการสกัดกั่งคลอร์ฟอร์ม .....	48
11. โพลาโกราฟของยาน้ำเชื่อมไวตามินบีคอมเพล็กซ์ .....	49
12. โพลาโกราฟของยาเม็ดไวตามินผสมเกลือแร่ .....	50

รายงานการอักนิรย์และสัญญาณ

มก.	:	มิลลิกรัม
มด.	:	มิลลิลิตร
ชช.	:	เซคเชียส
$K_a$	:	acid dissociation constant
$K_b$	:	basic dissociation constant
nm.	:	nanometer
มคก.	:	ไมโครแกรม
<u>N</u>	:	Normal
<u>M</u>	:	Molar
$\mu A$	:	ไมโครแอมเปอร์
ซม.	:	เซ็นติเมตร
มม.	:	มิลลิเมตร
% L.A.	:	% labeled amount
V.	:	Volt
S.C.E.	:	Saturated Calomel Electrode
ชม.	:	ชั่วโมง