

ภาคผนวก ก การนำเสนอผลงานที่ได้จากโครงการวิจัย

ก.1 การนำเสนอผลงานในที่ประชุมทางวิชาการในการประชุม 9th International Conference on Chemistry and Chemical Process (ICCCP 2019)

ส่วนหนึ่งของงานวิจัยได้ถูกนำเสนอแบบปากเปล่า (Oral Presentation) ระหว่างวันที่ 25 - 28 กุมภาพันธ์ 2562 ณ National University of Singapore, Singapore ในหัวข้อเรื่อง "Determination of titratable acidity in coffee by using a flow-based titration setup with a mobile phone" โดยได้รับรางวัล Best Oral Presentation



Address: Unit B, 6/F, Dragon Industrial Building, 93 King Lam Street, Lai Chi Kok, Kowloon, Hong Kong, Email: admin@cbees.org Tel: +852-3500-0137 (Hong Kong)/+1-206-456-6022 (USA)/+86-28-80528465 (China)

Notification of Acceptance of ICCCP 2019

(Presentation Only)

National University of Singapore, Singapore

February 25-28, 2019

http://www.icccp.org/









Paper ID: S2001

Paper Title: Determination of titratable acidity in coffee by using a flow-based titration setup with a mobile

phone

Dear Sarawut Somnam and Miki Kanna

First of all, thank you for your concern. 2019 9th International Conference on Chemistry and Chemical Process (ICCCP 2019) review procedure has been finished. We are delighted to inform you that your Abstract has been accepted for presentation at 2019 9th International Conference on Chemistry and Chemical Process (ICCCP 2019), National University of Singapore, Singapore. Your abstract was tripling blind-reviewed and, based on the evaluations.

The conference received papers from about 20 different countries and regions during the submission period. And there are about 100 papers accepted by our reviewers who are the international experts from all over the world. The selected papers (full paper) could be published in the international conference proceeding with high quality. According to the recommendations from reviewers and technical program committees, we are glad to inform you that your Abstract identified above has been selected for oral or poster presentation. You are invited to present your paper and studies during our ICCCP conference that would be held in National University of Singapore, Singapore during February 25-28, 2019.

The ICCCP 2019 is co-sponsored by Hong Kong Chemical, Biological & Environmental Engineering Society (HKCBEES) and Chemistry and Materials Society (CMS).

1. Download and complete the Registration Form. http://www.ieccp.org/reg-presentation only.doc (English)

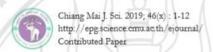
2. Finish the payment of Registration fee by Credit Card. (The information can be found in the Registration form)

http://www.icccp.org/reg-presentation only.doc (English)



ก.2 การตีพิมพ์บทความในวารสารวิจัยระดับนานาชาติ

ส่วนหนึ่งของงานวิจัยได้ตีพิมพ์ผลงานในวารสารวิจัยระดับนานาชาติ Chiang Mai Journal of Science ซึ่งมีค่า Impact factor ปี 2017 เท่ากับ 0.409



Application of Smartphone as a Digital Image Colorimetric Detector for Batch and Flow-based Acid-Base Titration

Janejira Chanla [a], Miki Kanna [a], Jaroon Jakmunee [b,c], and Sarawut Somnam [a]*

[a] Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Chiang Mai Rajabhat University, Chiang Mai 50300, Thailand.

- [b] Department of Chemistry, Faculty of Science, Chiang Mai University, Chiang Mai 50200, Thailand.
- [c] Center of Chemistry for Development of Health Promoting Products from Northern Resources, Faculty of Science, Chiang Mai University, Chiang Mai 50200, Thailand.

*Author for correspondence; e-mail: sarawut_som@cmru.ac.th, wut_080@hotmail.com

Received: 10 March 2019 Revised Date: 23 April 2019 Accepted: 24 April 2019

ABSTRAC

In this research, we have developed the batch and flow-based system of titrimetric analysis by using a mobile phone as a detector. The digital image colorimetric detection system was set up with economic devices and to be easy to use by taking photograph with mobile phone camera, then the RGB signals were read from the RGB color picker application to calculate the RGB-based value and plot titration curve for evaluating the equivalence point. This method was applied to analyze samples of acid-base on daily basis, compared with the potentiometric and photometric titrations that using pH meter and spectrophotometer as a detector, respectively. The method was highly reproducible with the relative standard deviation of 1.14 % (n=11) for 0.5 %w/v of acetic acid standard solution. The proposed method was applied to the determination of acetic acid in vinegar and titratable acidity in fruit juices. Concentrations of acetic acid were found to be in a range of 5.23-5.35 %w/v. Concentrations of titratable acidity in the juice samples were found to be in a range of 0.27-0.50 %w/v. Thereafter, an analytical application involving the determination of the total alkalinity in mineral waters was performed, and it was found in the range of 11.50-18.50 mg/L of CaCO₂ which were in good agreement with the results obtained from the standard method at the 95 % confidence level.

Keywords: Titration, Flow-based analysis, Smartphone, RGB color system, Application RGB color picker

1. INTRODUCTION

Titration is a powerful quantitative chemical analysis that based upon the measurement of the reagent volume with observing a suddenly physical change in a solution that so-called endpoint. Indicators are often used for this noticeable transformation including the appearance

or disappearance of color, a change in color, or the occurrence or vanishment of turbidity. Therefore, the accuracy in change observation with bare eyes could also subsequently affect the reliability of the analytical results. Apart from the change in color of the indicator,

ก.3 การนำเสนอผลงานในที่ประชุมทางวิชาการในการประชุม Pure and Applied Chemistry International Conference 2019 (PACCON2019)

นำเสนอในรูปแบบโปสเตอร์ ระหว่างวันที่ 7-8 กุมภาพันธ์ 2562 ณ Bangkok International Trade & Exhibition Center (BITEC) Bangkok Thailand ในหัวข้อเรื่อง "Examination the Degrees of Ripeness of Coffee Cherry and the Roasting of Coffee Bean Including the Caffeine Quantity by the Digital Image Colorimetry"





Examination the Degrees of Ripeness of Coffee Cherry and the Roasting of Coffee Bean Including the Caffeine Quantity by the Digital Image Colorimetry

Miki Kanna^{1*}, Suttida Luangton¹, Sarawut Somnam¹

¹Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Chiang Mai Rajabhat University, Chiang Mai 50300, Thailand *E-mail: miki kan@cmru.ac.th

Abstract: A mobile phone had been applied to monitor the primitive color (red (R), green (G), blue(B)) from a digital image to examine the uniform of the coffee cherry ripening and the degrees of coffee roasting because coffee quality, such as taste, aroma, color, acidity, etc., related to the mentioned factors. The light intensity, focus range, and amount of sample, were controlled using a home-made RGB-detection box. This was shown to be robust convenient, and applicable to both solid and liquid samples. It was able to support phones of different sizes, with a maximum area of 630 cm², and to provide highly precise detection (%RSD < 1; n=11). Standard RGB values of cherry ripening and degree of light/medium/dark roasting were defined in order to examine on the random samples of coffee cherries and the roasted beans. In addition, the proposed setup was also used to observe the color change at the end point of titration for the dark colored sample, allowing the determination of the caffeine content in coffee by iodimetric titration. A titration curve was plotted between the titrant volume and the RGB value. Caffeine contents were found slightly decrease with a darker roast.

Keywords: Ripeness of coffee cherry; Roasted coffee bean; Caffeine content; RGB primitive color; Mobile phone.



Examination the Degrees of Ripeness of Coffee Cherry and the Roasting of Coffee Bean Including the Caffeine Quantity by the Digital Image Colorimetry

Miki Kanna*, Suttida Luangton, Sarawut Somnam



Department of Chemistry, Faculty of Science and Technology, Chiang Mai Rajabhat University, Chiang Mai, Thalland, 50300
*e-mail: mikl, kan@cmru.ac.th.

Abstract

A mobile phone had been applied to monitor the primitive color (red (R), green (G), blue(B)) from a digital image to exa the coffee charry ripening and the degrees of coffee reasting because coffee quality, such as taste, aroma, color, acidity mentioned factors. The light intensity, focus range, and amount of sample, were controlled using a home-made RGB-deter shown to be robust convenient, and applicable to both solid and liquid samples. It was able to support phones of different maximum area of 630 cm², and to provide highly precise detection (%RSO < 1; n=11. Standard RGB values of charry rip light-medium-dark roasting were defined in order to examine on the random samples of coffee charties and the roasted has proposed setup was also used to observe the cofor charge at the end point of titration for the dark-cofored set determination of the caffeine content in coffee by iodometric titration. A stration curve was plotted between the titrant vivalue, Caffeine contents were found slightly decrease with a darker roast.

Methodology

What is the RGB-detection box?

RGB-detection box (as Fig. 1(a), size of 14.6 x 22.0 x 18.0 cm) was built employing the black opeque acrylic sheet. The internal was covered with a white paper and attached a 3W LED light builb to provide uniform illumination. A hinged cover lid on the top folded to protect the ambient light. A foldable front cover lid at the front of the law, opposite to the part of the





B 0 H







How to get the RGB primitive color values?

Results and Conclusion

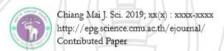


Coffee cherry &	Range of standard RCS value of ± 5%			
Pinanted beart	R	G	- 8	
Mature green	54.6 - 60.4	68.9-76.5	35.6 - 39.6	
Breaking.	119.4 - 132.0	94.6 - 104.9	447-493	
Toming	93.9 - 103.7	41.8 - 40.2	41.1-45.5	
Ripe	68.9 - 26.1	33.9-37.5	32.8-36.2	
/Ownips	48.0 - 53.0	27.6 - 30.4	238-262	
Carl Company	U.D. 1	E 1 254 E	CHOKE !	
Date of the last	SCATTLE !	111100	2 3 7 3 2	
Malumie	EDG TH	STERNING	5 7 5 7 9	
Principle of the last	ALC: NO THE	11 - 5 Fo 6 W	ACCUMENTS OF	

Saffeine quantity in coffee bean					
- Parliament	Coffee from Khun Chang Kian (Chiang Mai)				
Roasted	RGB Value			Colleine in collee	
To be a second	/R	G	8	bean (sweet)	
Green bean	130.00	11067	95.67	0.0019	
Light	71.00	41.67	31,33	0.0034	
Medium	59.67	38.33	29.33	0.0049	
Dark _	59.33	40.00	33.00	0.0049	

ก.4 การตีพิมพ์บทความในวารสารวิจัยระดับนานาชาติ

ได้ประยุกต์กล่องตรวจวัดค่าแม่สีที่ประดิษฐ์ขึ้นสำหรับการหาค่า pH ในตัวอย่างดิน โดยได้ ตีพิมพ์ผลงานในวารสารวิจัยระดับนานาชาติ Chiang Mai Journal of Science ซึ่งมีค่า Impact factor ปี 2017 เท่ากับ 0.409



Application of a Smartphone to Increase Effectiveness in the Determination of Soil pH by Using Indicators

Sarawut Somnam*[a], Miki Kanna [a] and Jaroon Jakmunee [b,c]

- [a] Chemistry Program, Faculty of Science and Technology, Chiang Mai Rajabhat University, Chiang Mai 50300, Thailand.
- [b] Department of Chemistry, Faculty of Science, Chiang Mai University, Chiang Mai 50200, Thailand.
- [c] Center of Excellence for Innovation in Chemistry and Research Center on Chemistry for Development of Health Promoting Products from Northern Resources, Faculty of Science, Chiang Mai University, Chiang Mai 50200, Thailand.

*Author for correspondence; e-mail: sarawut_som@cmru.ac.th

ABSTRACT

The determination of soils pH by observing the change in additive color (red (R), green (G), blue (B)) via a smartphone was succeeded by providing the definite values of pH with respect to the values obtained from a pH meter. The experiments were carried out under the control conditions, i.e., light intensity and focus range of a mobile phone camera, via a homemade detection box which is robust, convenience, and adjustable to support various sizes of mobile phones with the maximum area of 630 cm². Three indicators; bromothymol blue, methyl red, and phenol red, were buffered in the pH range of 1-13 before monitored the RGB values. Characteristic calibration graph of each indicator was constructed by plotting between pH versus RGB value. Soil composition defines the pH of soil solution and the pH affects on the forms of the indicators, leading to variation in color of the solution. The pH of soil sample was obtained from calibrating the RGB values of the soil solutions mixed with indicators to the mentioned calibration graphs. The proposed method could overcome the problem from observing the color change of indicators when mixed to the colored sample solution of soil, and also applied to neutral, acidic, and basic soil analysis. With economic and simple method, the definite pHs were found and agreed with the results obtained by using a pH meter.

Keywords: pH determination, pH indicators, RGB values, smartphone

ประวัติผู้วิจัย

ชื่อ-สกุลนาย สราวุฒิ สมนามวัน เดือน ปีเกิด21 ตุลาคม 2523

หน่วยงานและสถานที่ติดต่อ ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี มหาวิทยาลัยราชภัฏ

เชียงใหม่

ตำแหน่งและประวัติการทำงาน

พ.ศ 2550 - ปัจจุบัน อาจารย์ประจำภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี มหาวิทยาลัย

ราชภัฏเชียงใหม่

ประวัติการศึกษา

พ.ศ 2551	วิทยาศาสตรดุษฎีบัณฑิต สาขาเคมี มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
พ.ศ 2547	วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาเคมี มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
พ.ศ 2545	วิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาเคมี มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

ทุนการวิจัยที่ได้รับ

พ.ศ 2552	สำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย (สกว.) ประจำปังบประมาณ
พ.ศ 2553	กองทุนวิจัยมหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่ ประจำปังบประมาณ 2553
พ.ศ 2557	สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ (วช.) ประจำปีงบประมาณ 2557
พ.ศ 2557	สำนักงานคณะกรรมการการอุดมศึกษา (สกอ.) ประจำปังบประมาณ 2557
พ.ศ 2558	สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ (วช.) ประจำปีงบประมาณ 2558
พ.ศ 2559	สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ (วช.) ประจำปีงบประมาณ 2559
พ.ศ 2561	สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ (วช.) ประจำปีงบประมาณ 2561

ประสบการณ์งานวิจัยทั้งภายในและภายนอกประเทศ

รายชื่องานวิจัยที่ทำเสร็จแล้ว

สราวุฒิ สมนาม. (2558). การพัฒนาไฮโดรไดนามิกซีเควนเชียลอินเจคชันเพียงระดับเดียว เพื่อหาปริมาณธาตุอาหารของพืชหลายชนิดในตัวอย่างดิน. เชียงใหม่: มหาวิทยาลัย ราชภัฏเชียงใหม่.

สราวุฒิ สมนาม. (2557). การแยกธาตุโลหะทองแดงและตะกั่วจากของเสียจากอุตสาหกรรม และห้องปฏิบัติการเพื่อเตรียมเป็นรีเอเจนต์แบบประหยัด. เชียงใหม่: มหาวิทยาลัย ราชภัฏเชียงใหม่. สราวุฒิ สมนาม. (2557). การหาปริมาณธาตุเหล็กในตัวอย่างสิ่งแวดล้อมโดยใช้รีเอเจนต์ที่ เตรียมได้จากไม้ท้องถิ่นในเขตภาคเหนือ. เชียงใหม่: มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่.

สราวุฒิ สมนาม. (2556). การเตรียมขั้วไฟฟ้าอ้างอิงแบบซิลเวอร์-ซิลเวอร์คลอไรด์จากสาร เหลือทิ้งในห้องปฏิบัติการ. เชียงใหม่: มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่.

สราวุฒิ สมนาม. (2552). การประยุกต์ระบบโฟลอินเจคชันและซีเควนเชียลอินเจคชันสำหรับ การวิเคราะห์ตัวอย่างยาและตัวอย่างทางสิ่งแวดล้อมโดยวิธีการสกัดด้วยของเหลว แบบออนไลน์. เชียงใหม่: มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่.



ประวัติผู้วิจัย

ชื่อ-สกุล

วัน เดือน ปีเกิด

หน่วยงานและสถานที่ติดต่อ

นางสาวมิกิ กัณณะ

2 ตุลาคม 2520

ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี มหาวิทยาลัยราชภัฏ

เชียงใหม่

ตำแหน่งและประวัติการทำงาน

พ.ศ 2550 - ปัจจุบัน

อาจารย์ประจำภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี มหาวิทยาลัย

ราชภัฏเชียงใหม่

ประวัติการศึกษา

ปรัชญาดุษฎีบัณฑิต สาขาเคมี มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ พ.ศ 2551

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาเคมือนินทรีย์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ พ.ศ 2546

วิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาเคมี มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ พ.ศ 2542

ทุนการวิจัยที่ได้รับ

สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ (วช.) ประจำปังบประมาณ 2555 พ.ศ 2555

กองทุนวิจัยมหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่ ประจำปีงบประมาณ 2555 พ.ศ 2555

สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ (วช.) ประจำปังบประมาณ 2557 พ.ศ 2557

สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ (วช.) ประจำปีงบประมาณ 2561 พ.ศ 2561

ประสบการณ์งานวิจัยทั้งภายในและภายนอกประเทศ

รายชื่องานวิจัยที่ทำเสร็จแล้ว

- สราวุฒิ สมนาม และมิกิ กัณณะ. (2557). การแยกธาตุโลหะทองแดงและตะกั่วจากของเสีย จากอุตสาหกรรมและห้องปฏิบัติการเพื่อเตรียมเป็นรีเอเจนต์แบบประหยัด. เชียงใหม่: มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่.
- มิกิ กัณณะ และสราวุฒิ สมนาม. (2556). การเตรียมขั้วไฟฟ้าอ้างอิงแบบซิลเวอร์-ซิลเวอร์
 คลอไรด์จากสารเหลือทิ้งในห้องปฏิบัติการ. เชียงใหม่: มหาวิทยาลัยราชภัฏ
 เชียงใหม่.
- มิกิ กัณณะ และสราวุฒิ สมนาม. (2556). การแยกธาตุเงินจากวัสดุเหลือทิ้งสำหรับเตรียม เป็นรีเอเจนต์ในห้องปฏิบัติการ. เชียงใหม่: มหาวิทยาลัยราชภัฏเชียงใหม่.

